Energiekonservierung in acetogenen Bakterien: die Caffeatreduktion in *Acetobacterium woodii*

Dissertation zur Erlangung des Doktorgrades der Naturwissenschaften

vorgelegt im Fachbereich Biowissenschaften der Johann Wolfgang Goethe-Universität in Frankfurt am Main

von

Frank Imkamp aus Rosenheim

Frankfurt, Mai 2006

- 1. Gutachter: Prof. Dr. Volker Müller
- 2. Gutachter: Prof. Dr. U. Brandt

Tag der mündlichen Prüfung: 29.9.2006

Inhaltsverzeichnis

Inhaltsverzeichnis		i
A	bkürzungsverzeichnis	v
Ei	inleitung	1
1.	Stoffwechselphysiologie acetogener Bakterien: der Wood-Ljungdahl-Weg	1
2.	Die Bioenergetik des Wood-Ljungdahl-Weges	5
	2.1 Energiekonservierung in " H^+ -abhängigen" acetogenen Bakterien	5
	2.2 Energiekonservierung in "Na ⁺ -abhängigen" acetogenen Bakterien	7
3.	Nutzung alternativer Elektronenakzeptoren und daran gekoppelte Mechanisr	nen
	der Energiekonservierung	8
	3.1 Alternative Elektronenakzeptoren bei acetogenen Bakterien	8
	3.2 Energiekonservierung im Zuge der Nutzung alternativer terminaler Elektronen-	
	akzeptoren	10
4.	Fragestellung der Arbeit	12
M	aterial und Methoden	14
1.	Organismen, Plasmide, Oligonukleotide	14
2.	Nährmedien und Supplemente	16
	2.1 Phosphat/Carbonat-gepuffertes Komplexmedium für Anzuchten von	16
	Acetobacterium woodii (Braun und Gottschalk, 1981; modifiziert)	16
	2.2 Nährmedium für Escherichia coli	18
	2.3 Nährmedium für Clostridium pasteurianum	18
3.	Zellanzucht	18
	3.1 Anaerobe Anzucht von A. woodii	19
	3.1.1 Anzucht von A. woodii zur Herstellung von Zellsuspensionen	19
	3.1.2 Anzucht von A. woodii zur Herstellung zellfreier Rohextrakte	19
	3.1.3 Bestimmung der Zelldichte	20
	3.1.4 Reinheitskontrolle	20
	3.1.5 Stammkulturen	20
	3.2 Anzucht von E. coli	20
	3.2.1 Stammkulturen	20
	3.3 Anaerobe Anzucht von Clostridium pasteurianum	21

	3.4	Herstellung von Zellsuspensionen von A. woodii	21
	3.5	Versuche mit Zellsuspensionen	22
4.	Н	lerstellung zellfreier Rohextrakte (Heise, 1992; modifiziert)	22
	4.1	Präparation der cytoplasmatischen Fraktion und gewaschener Membranen	23
	4.2	Versuche mit zellfreien Extrakten, Cytoplasma- und Membranfraktion	24
		4.2.1 Versuche zur Caffeatreduktion	24
		4.2.2 Durchführung photometrischer Enzym-Tests	24
		4.2.2.1 Hydrogenase	25
		4.2.2.2 NADH-oxidierende Aktivität	26
		4.2.2.3 Ferredoxin-NAD ⁺ -Oxidoreduktase	27
5.	B	estimmung der Konzentration von Phenylacrylaten	27
6.	N	lolekularbiologische Methoden	28
	6.1	Standardmethoden	28
	6.2	Isolierung chromosomaler DNA aus A. woodii	28
	6.3	Polymerase-Kettenreaktion (PCR) (Mullis et al., 1986)	29
	6.4	Konzentrationsbestimmung und Reinheitskontrolle von Nukleinsäure-Lösungen	30
	6.5	Auftrennung von Nukleinsäuren durch Agarosegelelektrophorese	30
	6.6	DNA-DNA-Hybridisierung	31
		6.6.1 DNA-Sondenmarkierung mit Digoxigenin-11-dUTP (DIG)	31
		6.6.2 Übertragung von Nukleinsäuren auf Nylon-Membranen durch Vakuumblot	
		(Peferoen et al., 1982)	32
		6.6.3 Hybridisierung von Nukleinsäuren mit DIG-markierten DNA-Sonden	33
		6.6.4 Die Detektion DIG-markierter DNA-Fragmente	34
7.	В	iochemische und Proteinanalytische Methoden	35
	7.1	Konzentrationsbestimmung von Proteinen	35
	7.2	Denaturierende Polyacrylamid-Gelelektrophorese (SDS-PAGE)	36
	7.3	2D-Polyacrylamid-Gelelektrophorese	36
	7.4	Massenspektrometrie	38
	7.5	Expression von malE-Fusionsgenen und Aufreinigung von MalE-Fusionsproteinen	38
	7.6	Isolierung von Ferredoxin aus Clostridium pasteurianum und	
		Clostridium tetanomorphum	39
8.	Iı	nmunologische Methoden	40
	8.1	Herstellung polyklonaler Antiseren	40
	8.2	Western-Blot	40

9.	Chemikalien und Gase	42
E	xperimente und Ergebnisse	43
1.	Untersuchungen zur H2-abhängigen Caffeatreduktion in zellfreien Systemen	43
	1.1 H ₂ -abhängige Caffeatreduktion in zellfreiem Rohextrakt	43
	1.2 Die zelluläre Lokalisation der H ₂ -abhängigen Caffeatreduktion	47
	1.3 Alternative Elektronendonatoren für die Caffeatreduktion im zellfreien System	48
2.	Identifizierung und Charakterisierung von EtfA und EtfB	51
	2.1 Klonierung von <i>etfA</i> und <i>etfB</i>	53
	2.2 Untersuchung der genetischen Organisation von <i>etfA</i> und <i>etfB</i>	55
	2.3 Analyse der Sequenzdaten von <i>etfA</i> und <i>etfB</i>	57
3.	Die Bildung von NADH im Zuge H2-abhängiger Caffeatreduktion	60
	3.1 Untersuchungen zur Hydrogenase-Aktivität in A. woodii	60
	3.2 Elektronendonor:NAD ⁺ -Oxidoreduktase	62
	3.2.1 Die Verteilung der Aktivität in A. woodii	62
	3.2.2 Untersuchung der Na ⁺ -Abhängigkeit der membranständigen NADH-	
	oxidierenden Aktivität in A. woodii	66
	3.2.3 Die Hemmung der membranständigen NADH-oxidierenden Aktivität	
	durch Ag^+	68
	3.2.4 Untersuchung der membranständigen Ferredoxin-NAD ⁺ -Oxidoreduktase-	
	Aktivität in A. woodii	70
	3.2.5 Der Einfluß von Ag ⁺ auf die Ferredoxin-NAD ⁺ -Oxidoreduktase-Aktivität	73
4.	Induktion und Spezifität des Phenylacrylat-Reduktionssystems in A. woodii	75
	4.1 Nachweis eines universellen Phenylacrylat-Reduktionssystems	75
	4.2 Immunologischer Nachweis der Induktion von EtfA und EtfB	77
	4.2.1 Herstellung spezifischer Antiseren gegen EtfA und EtfB aus A. woodii	77
	4.2.2 Analyse der Induktion von EtfA und EtfB durch Phenylacrylate und struk-	
	turell ähnliche Verbindungen	79
	4.2.3 Die Induktion von EtfA und EtfB durch Caffeat bei Wachstum auf	
	verschiedenen Substraten	82

Diskussion	84	
1. Die Nutzung alternativer terminaler Elektronenakzeptoren bei acetogenen		
Bakterien - Die Regulation des Elektronenflusses	84	
2. Mechanismen der Generierung eines transmembranen Na ⁺ -Potentials im Zuge	5	
der H ₂ -abhängigen Caffeatreduktion in <i>A. woodii</i>	86	
2.1 Ionen-translozierden NADH-Dehydrogenasen		
2.2 Die mögliche Rolle einer Ferredoxin-NAD ⁺ -Oxidoreduktase (FNOR) bei der	91	
H ₂ -abhängigen Caffeatreduktion in A. woodii	91	
3. Elektronentransfer-Flavoproteine als Mediatoren von Redoxreaktionen	93	
4. Betrachtungen zur Caffeat-reduzierenden Aktivität in A. woodii	97	
5. Die Phenylacrylat-Reduktion in <i>A. woodii</i> – ein Arbeitsmodell	101	
Zusammenfassung		
Literaturverzeichnis		
Anhang		

Abkürzungsverzeichnis

°C	Grad Celsius
Abb.	Abbildung
APS	Ammoniumpersulfat
ATP	Adenosintriphosphat
Bp	Basenpaare
demin.	demineralisiert
dest.	destilliert
DMSO	Dimethylsulfoxid
DNA	Desoxyribonukleinsäure
dNTP	Desoxyribonukleotid-5´-triphosphat
DSM	Deutsche Sammlung für Mikroorganismen und Zellkulturen
DTE	Dithiotreit
DTT	Dithiotreitol
E _x	Extinktion bei einer Wellenlänge von x nm
et al.	et alteris (und andere)
h	Stunde(n)
IPTG	Isopropyl-β-thiogalaktosid
kDa	Kilodalton
min	Minute
nm	Nanometer
OD _x	Optische Dichte bei x nm Wellenlänge
PMSF	Phenylmethylsulfonylfluorid
psi	"pounds per square inch"
RT	Raumtemperatur
SDS	Natriumdodecylsulfat
TEMED	N,N,N',N'-Tetramethylethylendiamin
Upm	Umdrehungen pro Minute
V	Volt
v/v	Volumen pro Volumen
Vol.	Volumen
w/v	Gewicht pro Volumen
x g	-fache Erdbeschleunigung

Einleitung

1. Stoffwechselphysiologie acetogener Bakterien: der Wood-Ljungdahl-Weg

In der Gruppe der acetogenen Bakterien werden anaerobe Prokaryonten zusammengefasst, die CO₂ als terminalen Elektronenakzeptor nutzen können und dabei Acetat als Stoffwechselendprodukt bilden. Der reduktive Stoffwechselweg, der diese Form der Acetogenese ermöglicht, wird als Acetyl-CoA- oder Wood-Ljungdahl-Weg bezeichnet und grenzt diese Bakterien von Organismen ab, die Acetat nicht durch die Reduktion von CO₂ bilden.

Die Acetatbildung durch CO₂-Reduktion fand erstmals 1932 in der Literatur Erwähnung. FISCHER *et. al.* (1932) beschrieben dabei die H₂-abhängige Reduktion von CO₂ zu Acetat durch Mikroorganismen in Abwässern. Mit *Clostridium aceticum* und *Clostridium thermoaceticum* wurden nachfolgend erstmalig acetogene Bakterien isoliert und charakterisiert (Wieringa, 1939-1940; Fontaine *et al.*, 1942). Gegenwärtig werden 21 Gattungen zu den Acetogenen gerechnet (Drake *et al.*, 2004), darunter *Moorella* (mit Vertretern wie *Moorella thermoacetica* [früher: *Clostridium thermoaceticum*; Fontaine *et al.*, 1942], *Moorella thermoautotrophicum* [früher: *Clostridium thermoautotrophicum*; Wiegel *et al.*, 1981]), *Ruminococcus* (z. B. *Ruminococcus productus* [früher: *Peptostreptococcus productus*; Lorowitz und Bryant, 1984]), *Sporomusa* (z. B. *Sporomusa ovata*; Möller *et al.*, 1984) und *Acetobacterium* (z. B. *Acetobacterium woodii*; Balch *et al.*, 1977).

Die ersten isolierten acetogenen Bakterien wurden noch ausschliesslich als autotrophwachsende bzw. Hexose-verwertende Bakterien charakterisiert. In den letzten Jahren zeigte sich aber, dass diese Gruppe von Organismen stoffwechselphysiologisch äusserst vielseitig ist. Neben Einkohlenstoffverbindungen wie Formiat oder CO können acteogene Bakterien auf Alkohlen (z. B. Methanol, Ethanol, Glyzerin), Aldehyden (z.B. Glyoxylat, Benzaldehyd), Carbonsäuren (z. B. Pyruvat, Laktat), Methylgruppen methoxylierter, aromatischer Verbindungen (z. B. 3,4,5-Trimethoxycinnamat, Sinapat, Ferulat) und zahlreichen Hexosen als Kohlenstoff-Quelle wachsen (Drake *et al.*, 2004). Im Folgenden soll die chemoorganotrophe Lebensweise am Beispiel der Hexosen erläutert werden.

Acetogene Bakterien verstoffwechseln Hexosen über den Embden-Meyerhof-Parnas-Weg (Abb. 1). Das entstehende Pyruvat wird im weiteren Verlauf durch die Pyruvat-Ferredoxin-Oxidoreduktase zu Acetyl-CoA und CO₂ oxidiert, wobei reduziertes Ferredoxin entsteht.

1

Acetyl-CoA wird anschliessend über Acetyl-Phosphat zu Acetat umgewandelt, wobei im Zuge der Acetatkinase-Reaktion ein Mol ATP entsteht (Schaupp und Ljungdahl, 1974; Drake *et al.*, 1981). Pro Mol Hexose werden also zwei Mol Acetat, 2 Mol CO₂ und vier Reduktionsäquivalente sowie durch Substratkettenphosphorylierung vier Mol ATP gebildet:

$$C_6H_{12}O_6 + 2H_2O + 4ADP + 4P_i \rightarrow 2CH_3COOH + 2CO_2 + 8[H] + 4ATP$$

Das freigesetzte CO₂ ist kein Endprodukt des acetogenen Stoffwechsels, sondern fungiert als terminaler Elektronenakzeptor und wird mittels der im Embden-Meyerhof-Parnas-Weg und bei der Spaltung des Pyruvats zu Acetyl-CoA und CO₂ entstehenden Reduktionsäquivalente im "Wood-Ljungdahl"-Weg zu einem weiteren Mol Acetat reduziert.

Abb. 1. Schema der Verwertung von Hexosen durch acetogene Bakterien. [H] entspricht 1 e.

Die Reaktionsschritte des Wood-Ljungdahl-Weges und die daran beteiligten Enzyme wurden im Wesentlichen in dem Modellorganismus *Moorella thermoacetica* untersucht und charakterisiert (Abb. 2). Im ersten Schritt des Weges wird CO₂ durch eine NADP⁺-abhängige Formiatdehydrogenase zu Formiat reduziert. Das Enzym, das diese reversible Reaktion katalysiert, ist in *M. thermoacetica* ein $\alpha_2\beta_2$ -Tetramer, das neben Eisen-Schwefel-Zentren Wolfram und Selen enthält (Yamamoto *et al.*, 1983). Im Folgenden wird das freie Intermediat Formiat durch die Formyl-Tetrahydrofolat-Synthetase auf den C₁-Überträger Tetrahydrofolat übertragen (Lovell et al., 1988, 1990). Die Bildung von Formyl-Tetrahydrofolat ist endergon und wird durch die Hydrolyse von ATP getrieben. An Tetrahydrofolat gebunden wird die Formyl-Gruppe sukzessive zu einer Methyl-Gruppe reduziert, welche die Vorstufe der Methyl-Gruppe des Acetats darstellt. Im Folgenden überträgt eine Methyltransferase den Methyl-Rest auf ein Corrinoid-Eisen-Schwefel-Protein (Drake et al., 1981; Ragsdale et al., 1987; Roberts et al., 1989; Wirt et al., 1995; Seravalli et al., 1999a, 1999b; Banerjee und Ragsdale, 2003). Dieses methyliert die CO-Dehydrogenase/Acetyl-CoA-Synthase (CODH/ACS), das Schlüsselenzym des Wood-Ljungdahl-Weges (Diekert und Thauer, 1978; Hu *et al.*, 1984). Das bifunktionale Enzym ist ein $\alpha_2\beta_2$ -Tetramer (Ragsdale *et al.*, 1983; Doukov et al., 2002; Darnault et al., 2003; Grahame, 2003). Die Synthese von Acetyl-CoA aus CoA, der gebundenen Methyl-Gruppe und CO wird durch die α -Untereinheit katalysiert. Die Reduktion von CO₂ an der β-Untereinheit liefert das dafür benötigte CO, welches die Vorstufe der Carbonyl-Gruppe des Acetyl-CoA darstellt (Pezacka und Wood, 1984a, b; Raybuck et al., 1988; Ragsdale und Kumar, 1996; Barondeau und Lindahl, 1997; Seravalli et al., 1997). Acetyl-CoA dient entweder als Kohlenstoffguelle für anabole Prozesse oder wird über Acetyl-Phosphat zu Acetat umgesetzt (Eden und Fuchs, 1982).



Abb. 2. Der Wood-Ljungdahl-Weg. THF, Tetrahydrofolat; CoFeS-P, Corrinoid-Eisen-Schwefel-Protein; [H] entspricht 1 e⁻; (nach Müller *et al.*, 2004).

2. Die Bioenergetik des Wood-Ljungdahl-Weges

Bei chemolithoautotrophem Wachstum nach der Umsatzgleichung 4 H₂ + 2 CO₂ \rightarrow Acetat ($\Delta G^{0'}$ = - 95 kJ/mol) nutzen acetogene Bakterien ausschließlich den Wood-Ljungdahl-Weg. Wie aus Abb. 2 ersichtlich, erfolgt im Zuge dieses Stoffwechselweges allerdings keine Netto-ATP-Synthese durch Substratkettenphosphorylierung. Das durch die Acetatkinase-Reaktion gewonnene ATP wird bei der Aktivierung des Formiats wieder verbraucht. ATP-Synthese kann daher bei Wachstum mit H₂ + CO₂ nur durch chemiosmotische Prozesse erfolgen. Hinsichtlich der Mechanismen der Energiekonservierung durch chemiosmotische Prozesse können bei acetogenen Bakterien "H⁺-abhängige" und "Na⁺-abhängige" Organsimen unterschieden werden.

2.1 Energiekonservierung in "H⁺-abhängigen" acetogenen Bakterien

Stellvertretend für die Gruppe der "H⁺-abhängigen" acetogenen Bakterien steht M. thermoacetica. BARONOFSKY et al. (1984) konnten bei diesem Acetogenen ein auf Protonen basierendes elektrochemisches Membranpotential nachweisen. Ferner konnte eine H^+ -abhängige F_1F_0 -ATPase isoliert werden (Ivey und Ljungdahl, 1986). In Membranen von M. thermoacetica und dem nahe verwandten Bakterium M. thermoautotrophica wurden Menachinon MK-7, b-Typ-Cytochrome, Ferredoxin und Rubredoxin identifiziert, die als Elektronenüberträger im Zuge der Energiekonservierung durch H⁺-abhängige, chemiosmotische Prozesse fungieren könnten (Gottwald et al., 1975; Yang et al., 1980; Das et al., 1989; Das und Ljungdahl, 2003). Welche Komponenten als Elektronendonatoren oder terminale Akzeptoren an einer energiekonservierenden Elektronentransportkette beteiligt sind, ist gegenwärtig allerdings unbekannt. Alle Enzyme des Wood-Ljungdahl-Weges sind bei einem Zellaufschluß mittels einer "French Press" in der löslichen, cytoplasmatischen Fraktion zu finden. Membrangebundene Enzyme werden bei dieser Aufschluß-Methode möglicherweise von der Membran abgeschert. Durch Anwendung alternativer Zellaufschluss-Verfahren wurde gezeigt, dass einige dieser Enzyme zumindest lose mit der Membran assoziert sind. An Membranvesikeln wurde Hydrogenase-, NADH-Dehydrogenase, CO-Dehydrogenase- und Methylen-THF-Reduktase-Aktivität nachgewiesen (Hugenholtz et al., 1987; Hugenholtz und Ljungdahl, 1989). Ferner wurde gezeigt, dass die Oxidation von CO an

Membranen mit der Generierung eines transmembranen H⁺-Gradienten einhergeht (Hugenholtz und Ljungdahl, 1990). Die beteiligten Komponenten und Mechanismen sind bisher allerdings unbekannt.

THAUER *et al.* (1977) schlugen vor, dass die Methylen-THF-Reduktase möglicherweise den terminalen Akzeptor einer Elektronentransportkette darstellt, die mit der Generierung eines transmembranen H⁺-Gradienten einhergeht. Als Elektronen-Donatoren könnten dabei H₂, CO oder NADH fungieren, die durch membranständige Enzyme oxidiert werden (Abb. 3 A).

Abb. 3. Hypothetisches Schema der Energiekonservierung durch chemiosmotische Mechanismen in A. H^+ -abhängigen und B. Na $^+$ -abhängigen acetogenen Bakterien. Für Erläuterungen siehe 2.1 und 2.2. (nach Müller *et al.*, 2004)

2.2 Energiekonservierung in "Na⁺-abhängigen" acetogenen Bakterien

Die CO₂-Reduktion in acetogenen Bakterien und methanogenen Archaeen zeichnet sich biochemisch betrachtet durch zahlreiche Ähnlichkeiten aus. Methanogene nutzen für die Reduktion von CO₂ zu CH₄ eine Variante des Wood-Ljungdahl-Weges. Diese Reaktionssequenz ist strikt Na⁺ abhängig (Perski *et al.*, 1981; 1982) und das für die Methanogenese essentielle, membranständige Enzym Methyltetrahydromethanopterin:Coenzym M-Methyltransferase nutzt die im Zuge des Methylgruppen-Transfers von Methyltetrahydromethanopterin auf Coenzym M freiwerdende Energie für die Translokation von Na⁺ über die cytoplasmatische Membran (Müller *et al.*, 1988; 1993; Lienard *et al.*, 1996; Gottschalk und Thauer, 2001).

In Analogie dazu konnte für die acetogenen Bakterien *A. woodii* (Heise *et al.*, 1989), *Thermoanaerobacter kivui* (früher: *Acetogenium kivui*; Yang und Drake, 1990) und *R. productus* (Geerligs *et al.*, 1989) eine strikte Na⁺-Abhängigkeit der Acetogenese und des autotrophen Wachtums gezeigt werden. Bei *A. woodii* erfolgt im Zuge des Wood-Ljungdahl-Weges die Generierung eines primären transmembranen Na⁺-Potentials über der Cytoplasmamembran (Heise *et al.*, 1989). Versuche mit Suspensionen ruhender Zellen zeigten, dass die Reaktionssequenz

hylen-THF + 2 [H] \rightarrow Methyl-THF (I)
hylen-THF + 2 [H] \rightarrow Methyl-THF (I

 $Methyl-THF + CoFeS-P \rightarrow THF + Methyl-CoFeS-P$ (II)

 $Methyl-CoFeS-P + CODH/ACS \rightarrow CoFeS-P + Methyl-CODH/ACS$ (III)

einhergeht mit der Translokation von Na⁺-Ionen. Thermodynamische Erwägungen sowie die cytoplasmatische Lokalisation der Methylen-THF-Reduktase, die Reaktion I katalysiert, lassen eine Beteiligung des Enzyms an der Generierung des transmembranen Na⁺-Potentials als unwahrscheinlich erscheinen (Wohlfarth und Diekert, 1991; Heise *et al.*, 1992). Der nachfolgende Methyl-Gruppentransfer (Reaktion II und III), der durch eine oder zwei Methyltransferasen katalysiert wird, wurde in "Na⁺-abhängigen" acetogenen Bakterien bisher nicht detaliert untersucht. Bei "H⁺-abhängigen" Acetogenen handelt es sich dabei um lösliche Enzyme (Ragsdale, 1991). In "Na⁺-abhängigen" acetogenen Bakterien könnte sich die Situation allerdings anders darstellen. Die Entdeckung membrangebundener Corrinoide (Dangel *et al.*, 1987) sowie die zahlreichen Analogien der CO₂-Reduktionswege in Acetogenen und Methanogenen führte zu der Hypothese, dass der Methylgruppentransfer von Methyl-THF auf die CODH/ACS mit der Translokation von Na⁺ einhergeht (Müller und Gottschalk, 1994). Die membranständige Methyltetrahydromethanopterin:Coenzym M-Methyltransferase methanogener Archäen weist als Kofaktor ein Corrionoid auf, das essentiell für den Methylgruppentransfer ist. In Analogie dazu könnte das membrangebundene Corrinoid "Na⁺-abhängiger" acetogener Bakterien der Kofaktor einer Na⁺-translozierenden Methyltransferase sein (Abb. 3B). Experimentelle Befunde liegen dazu allerdings noch nicht vor.

Zusammenfassend muß festgehalten werden, dass gegenwärtig die genauen Mechanismen der Energiekonservierung im Zuge des Wood-Ljungdahl-Weges weder für "H⁺-abhängige" noch "Na⁺-abhängige" acetogene Bakterien bekannt sind. Zur Klärung dieser Fragestellung könnte ein Vergleich mit analogen Systemen hilfreich sein. Hierfür bietet sich die Betrachtung der Nutzung alternativer Elektronenakzeptoren an.

3. Nutzung alternativer Elektronenakzeptoren und daran gekoppelte Mechanismen der Energiekonservierung

Wie oben geschildert, fungiert CO₂ bei acetogenen Bakterien während des heterotrophen Wachstums als terminaler Elektronenakzeptor. Die "Entsorgung" der anfallenden Reduktionsäquivalente über den Wood-Ljungdahl-Weg ermöglicht die vollständige Oxidation von Hexosen zu Acetat einhergehend mit der Bildung von 4 Mol ATP/Mol Hexose durch Substratkettenphosphorylierung. Inzwischen liegen Untersuchungen vor, die zeigen, dass CO₂ zumindest für einige Acetogene nicht der bevorzugten Elektronenakzeptor ist und unter bestimmten Bedingungen alternative terminale Elektronenakzeptoren preferentiell genutzt werden. Damit einhergehend wird weniger oder kein Acetat mehr gebildet.

3.1 Alternative Elektronenakzeptoren bei acetogenen Bakterien

M. thermoacetica und *M. thermoautotrophica* nutzen als bevorzugten terminalen Elektronenakzeptor Nitrat, welches zu Nitrit und Ammonium reduziert wird (Seifritz *et al.*, 1993; Fröstl *et al.*, 1996). In Nitrat-supplementierten Kulturen erfolgt bei Wachstum auf verschiedenen Substraten in Gegenwart von CO₂ keine meßbare Bildung von Acetat. Beide Organismen sind zudem in der Lage, Thiosulfat und Dimethylsulfoxid als alternative terminale Elektronenakzeptoren zu nutzen (Beaty und Ljungdahl, 1990, 1991). Fumarat kann von vielen Bakterien als terminaler Akzeptor für Elektronen des Stoffwechsels fungieren. Gut untersucht ist die die Fumaratatmung in *E. coli* oder *W. succinogenes* (Cecchini *et al.*, 2002; Kröger *et al.*, 2002). *C. formicoaceticum* und *C. aceticum* waren die ersten beschriebenen Beispiele acetogener Bakterien, die in der Lage sind Fumarat als terminalen Elektronenakzeptor zu nutzen (Dorn *et al.*, 1978a; Matthies *et al.*, 1993).

A. woodii kann Phenylacrylate, die beim Abbau von Lignin entstehen, als terminale Elektronenakzeptoren verwenden. Erste Hinweise auf diese Fähigkeit lieferten Wachstumsversuche von BACHE *et al.* (1981), die zeigten, dass das Bakterium die Doppelbindung der Seitenkette von Verbindungen wie *3,4,5*-Trimethoxycinnamat, Sinapat, Ferulat oder Caffeat reduzieren kann (Abb. 4). In nachfolgenden Untersuchungen zeigten TSCHECH und PFENNING (1984), dass *A. woodii* bei Wachstum auf Methanol oder Formiat in Gegenwart von CO₂ preferentiell Caffeat als terminalen Elektronenakzeptor nutzt. Caffeat wird dabei zu Hydrocaffeat reduziert (Abb. 4). Damit einhergehend war eine Verringerung der gebildeten Acetatmenge zu beobachten.

Für das acetogene Pansenbakterium *R. productus* wurde ebenfalls die Fähigkeit beschrieben, die Seitenkette von Phenylacrylaten als terminalen Elektronenakzptor zu nutzen (Misoph *et al.*, 1996).



Abb. 4. Phenylacrylate als terminale Elektronenakzeptoren bei A. woodii. [H] entspricht 1 e.

3.2 Energiekonservierung im Zuge der Nutzung alternativer terminaler Elektronenakzeptoren

Wie oben dargelegt, ist die Reduktion des terminalen Elektronenakzeptors CO₂ im Wood-Ljungdahl-Weg unter chemolithoautotrophen Wachstumsbedingungen an H⁺- oder Na⁺abhängige chemiosmotische Prozesse gekoppelt, die der Konservierung von Energie dienen. Zahlreiche Untersuchungen zeigten, dass die Nutzung alternativer Akzeptoren bei acetogenen Bakterien nicht nur der "Entsorgung" von anfallenden Elektronen und der Regenerierung oxidierter Elektronenüberträger dient, sondern ebenfalls mit der Konservierung von Energie einhergeht. Detaillierte Kenntnisse über die zu Grunde liegenden Mechanismen liegen aber in den meisten Fällen nicht vor.

Wachstumsversuche mit *M. thermoacetica* und *M. thermoautotrophica* zeigten, dass die Reduktion von Nitrat zu Nitrit und Ammonium mit Energiekonservierung gekoppelt ist.

Nitrat-supplementierte Kulturen produzierten deutlich mehr Biomasse als Kulturen, die in Abwesenheit des alternativen Elektronenakzeptors Nitrat gewachsen waren (Seifritz *et al.*, 1993; Fröstl *et al.*, 1996; Seifritz *et al.*, 2003). Für die an Nitrat-Reduktion gekoppelte Energiekonservierung wird ein chemiosmotischer Mechanismus ähnlich der Nitrat-Atmung in *E. coli* diskutiert (Richardson *et al.*, 2001; Simon, 2002; Jormakka *et al.*, 2003).

MATTHIES *et al.* (1993) zeigten, dass *C. formicoaceticum* unter definierten Bedingungen Fumarat als terminalen Elektronenakzeptor nutzen und energiekonservierend zu Succinat reduzieren kann (Matthies *et al.*, 1993). Bei Abwesenheit von CO₂ ist das Bakterium nicht in der Lage, in mineralischem Minimalmedium mit Methanol oder Vanillat zu wachsen. Die Gegenwart von Fumarat ermöglicht Wachstum unter diesen Bedingungen, wobei dabei die Konservierung von Energie offensichtlich durch die Reduktion des Fumarats bewerkstelligt wird. Neben einer an der Außenseite der Cytoplasmamembran lokalisierten Fumarat-Reduktase wurden in *C. formicoaceticum b*-Typ-Cytochrome sowie Menachinone identifiziert (Dorn *et al.*, 1978b). Die Energiekonservierung im Zuge der Fumarat-Reduktion erfolgt in diesem Bakterium daher möglicherweise mittels chemiosmotischer Prozesse, wie sie für die H₂-abhängige Fumarat-Atmung bei *E. coli* oder *Wolinella succinogenes* beschrieben wurden (Cecchini *et al.*, 2002; Kröger *et al.*, 2002).

Aus dem Vergleich von Zellerträgen schlossen TSCHECH und PFENNIG (1984), dass die Reduktion aromatischer Acrylatverbindungen wie Caffeat in A. woodii mit der Konservierung von Energie einhergeht. Caffeat-supplementierte Kulturen von A. woodii erreichten bei Wachtum auf Methanol 2,5-fach höhere Zelldichten als Vergleichskulturen ohne Caffeat. Versuche mit Suspensionen ruhender Zellen belegten, dass die Reduktion von Caffeat mit H₂ als Elektronendonor mit der Bildung von ATP gekoppelt ist (Hansen et al., 1988). Die Zugabe von Caffeat zu Zellsuspensionen von A. woodii unter einer H2-Atmosphäre führte zu einem raschen Anstieg des zellulären ATP-Gehalts. Nach Zugabe von Nigericin und Valinomycin, Verbindungen die das elektrochmische Potential dissipieren, nahm der ATPwiederum drastisch Gehalt ab. Da mit H₂ als Elektronendonor Substratkettenphosphorylierung ausgeschlossen ist, wurde für die mit Caffeatreduktion gekoppelte Energiekonservierung ein chemiosmotischer Mechanimus postuliert. Nachfolgende Untersuchungen zeigten schliesslich, dass die H2-abhängige Caffeatreduktion und die damit verbundenen ATP-Synthese in A. woodii über einen chemiosmotischen Mechanismus gekoppelt sind, der Na⁺ als Kopplungsion nutzt (Imkamp und Müller, 2002). In Analogie zur autotrophen CO₂-Reduktion im Wood-Ljungdahl-Weg war die H₂-abhängige Caffeatreduktion strikt Na⁺-abhängig. Die Zugabe Na⁺-spezifischer Ionophore zu caffeatreduzierenden Zellsuspensionen führte zu einer drastischen Stimulierung der Reduktionsaktivität. Protonophore hatten keinen Einfluß. Diese Beobachtungen deuteten klar auf die Anwesenheit eines Enzyms hin, dass im Zuge der H2-abhängigen Caffeatreduktion Na⁺ aus dem Cytoplasma transloziert und so die Generierung eines transmembranen Na⁺-Potentials bewerkstelligt. In Folge dessen kommt es zu einer thermodynamischen "feedback"-Hemmung, die zu einer Verringerung der Na⁺-Translokation und damit einhergehend der enzymatischen Aktivität führt. Dieses als respiratorische Kontrolle bekannte Phänomen wurde erstmals für Mitochondrien beschrieben (Beechey et al., 1967). Die Zugabe eines Na⁺-Ionophors führt zu einem Abbau des Na⁺-Potentials und einer Aufhebung der respiratorischen Kontrolle. Die Caffeatreduktion kann dadurch wiederum ungehindert, d.h. stimuliert ablaufen. Die mit H₂-abhängiger Caffeatreduktion gekoppelte ATP-Synthese war ebenfalls strikt Na⁺abhängig. In Gegenwart Na⁺-spezifischer Ionophore bildeten H₂-inkubierte Zellsuspensionen nach Zugabe von Caffeat kein ATP. Protonophore hatten hingegen keinen Einfluß. Dies zeigte deutlich, dass die ATP-Synthese, die mit H2-abhängiger Caffeatreduktion gekoppelt ist, von dem im Zuge der Reaktion generierten Na⁺-Potential abhängig ist (Imkamp und Müller, 2002).

4. Fragestellung der Arbeit

Die molekularen und mechanistischen Grundlagen der Energiekonservierung im Zuge der Acetogenese im Wood-Ljungdahl-Weg sind weitgehend unbekannt. Wie oben dargelegt, sind acetogene Bakterien in der Lage, die im Stoffwechsel freiwerdenden Elektronen nicht nur auf CO₂ sondern u. a. auch auf Nitrat, Fumarat oder Caffeat zu übertragen und dabei ebenfalls Energie zu konservieren. Möglicherweise spielen dabei in allen Fällen die gleichen oder ähnliche Mechanismen eine Rolle. Die Untersuchung der an die Nutzung von alternativen terminalen Elektronenakzeptoren gekoppelten Reaktionen könnte daher zu weiterführenden Erkenntnissen über Energiekonservierung in acetogenen Bakterien im Allgemeinen führen.

Am Beispiel des Modellorganismus *A. woodii* sollten im Rahmen dieser Arbeit Komponenten des Caffeatreduktionssystems identifiziert werden. Der Schwerpunkt lag dabei auf der Charakterisierung der an H₂-abhängiger Caffeatreduktion beteiligten enzymatischen Aktivitäten und der Bestimmung der zellulären Lokalisation involvierter Komponenten. Von besonderem Interesse war dabei die Identifikation des Na⁺-translozierenden Enzymes, das für die Generierung des transmembranen elektrochemischen Potentials im Zuge der Caffeat-Atmung verantwortlich ist.

Material und Methoden

1. Organismen, Plasmide, Oligonukleotide

Die im Rahmen dieser Arbeit verwendeten Bakterienstämme und Plasmide sind in den Tabellen 1 und 2 zusammengefasst.

Stamm	relevanter Genotyp	Referenz
Acetobacterium woodii	Wildtyp	DSM 1030, DSMZ
<i>Escherichia coli</i> DH5α	F ϕ 80d/lacZ M15 Δ(lacZYA-argF) U169 recA1 endA1 hspR17 ($r_k m_k^+$) supE44 λ ⁻ thi-1 gyrA96 relA1	Hanahan, 1983
Clostridium pasteurianum	Wildtyp	DSM 525, DSMZ

Plasmid	relevante Merkmale	Referenz
pMal-C2	Amp ^r , <i>malE</i> , <i>lacI</i> , P _{tac} , <i>lacZ</i> , M13 <i>ori</i>	NEB, USA
pCR 2.1-TOPO	Amp ^r , Kan ^r , lacPZα'	Invitrogen, Karlsruhe

Die im Rahmen dieser Arbeit konstruierten Plasmide sind in Tabelle 3 aufgeführt.

Plasmidname	Insert (Schnittstellen)	Insertions- größe (Bp)	Ursprungsplasmid
pTOPO- <i>etfA</i>	etfA	924	pCR 2.1-TOPO
pTOPO- <i>etfB</i>	<i>etfB</i>	207	pCR 2.1-TOPO
pMal- <i>etfA</i>	etfA (BamHI/Sall)	900	pMal-C2
pMal- <i>etfB</i>	etfB (EcoRI/PstI)	504	pMal-C2
pTOPO-etfBA	etfBA	1713	pCR 2.1-TOPO

Tabelle 3.Plasmidkonstrukte

Die im Rahmen dieser Arbeit verwendeten Oligonukleotide wurden von der Firma Biomers (Ulm) bezogen und sind in Tabelle 4 aufgeführt. Restriktions-Schnittstellen sind durch Fettdruck hervorgehoben und unterstrichen.

Bezeichnung	Sequenz $(5' \rightarrow 3')$	Zielgen; Spezifität
EtfA_forward	TGGGTNTTYGCNGARCARMGN ¹⁾	etfA; degeneriert
EtfA_reverse	RTCNCCNACRATNCCRTARTC ¹⁾	etfA; degeneriert
EtfA_forward BamHI	GTATTTGCC <u>GGATCC</u> CGTGAAG	<i>etfA</i> ; homolog
EtfA_reverse Sall	GTCGCCTAC <u>GTCGAC</u> GTAATC	<i>etfA</i> ; homolog
EtfB_forward	ATGGGNGCNGAYGARGCNTAY ¹⁾	etfB; degeneriert
EtfB_reverse	NACRTANGTNACNACNGGCAT ¹⁾	etfB; degeneriert
EtfB_forward EcoRI	G <u>GAATTC</u> ATGGGGGGCGGACGAAG	<i>etfB</i> ; homolog
EtfB_reverse <i>PstI</i>	AA <u>CTGCAG</u> CGGTGGTCC	<i>etfB</i> ; homolog
pMalc2 5'	CACGTATTGCCGCCACCATGG	Sequenzierungs-
		primer für pMal-C2
pMalc2 3'	CTATTACGCCAGCTGGCGAAA	Sequenzierungs-
		primer für pMal-C2

Tabelle 4. Verwendte Oligonukleotide

Tabelle 4 (Fortsetzung)

M12 Forward	GTAAACGACGGCCAG	Sacuanziarunga
WITS FOIWard	UTAAAACUACUUCCAU	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
		primer für pCR
		2.1 - TOPO
M13 Reverse	CAGGAAACAGCTATGAC	Sequenzierungs-
		primer für pCR
		2.1-ТОРО
EtfB-Seq.	GTTCTCACCACCAGCTAAAG	Sequenzierungs-
		primer für TOPO-
		etfBA
$^{1)}$ N = A,C,G,T	$M = A,C \qquad R = A,G \qquad Y = C,T$	

2. Nährmedien und Supplemente

2.1 Phosphat/Carbonat-gepuffertes Komplexmedium für Anzuchten von Acetobacterium woodii (Braun und Gottschalk, 1981; modifiziert)

K ₂ HPO ₄		8,44	g
KH ₂ PO ₄		1,76	g
NH ₄ Cl		1,0	g
Cystein-HCl		0,5	g
NaCl		2,9	g
MgSO ₄ x 7 H ₂ O		0,33	g
KHCO ₃		6,0	g
Hefeextrakt		2,0	g
Spurenelemente-Lösung SL9 (10x)		1,0	ml
Selenitlösung		1,0	ml
Vitaminlösung DSMZ 141 (10x)		2,0	ml
Resazurin		1,0	mg
H ₂ O _{demin.}	ad	1000	ml
рН 7,2-7,3			

Spurenelemente-Lösung SL9 (10x; Tschech und Pfennig, 1984)

CoCl ₂ x 6 H ₂ O		0,2	g
CuCl ₂ x 6 H ₂ O		2,0	mg
FeCl ₂ x 4 H ₂ O		2,0	g
H ₃ BO ₃		6,0	mg
$MnCl_2 \ge 2 H_2O$		0,1	g
$Na_2MoO_4 \ge 2 H_2O$		36,0	mg
NiCl ₂ x 6 H ₂ O		24,0	mg
Nitrilotriacetat		12,8	g
ZnCl ₂		70,0	mg
H2Odest.	ad	1000	ml

Der pH wurde mit 1 M KOH auf einen Wert von 3,3 - 3,5 eingestellt. Die Lösung wurde bei 4°C gelagert.

Vitamin-Lösung DSMZ 141 (10x; Claus et al., 1983)

Biotin		2,0	mg
DL-Ca-Panthothensäure		5,0	mg
Folsäure		2,0	mg
Liponsäure		5,0	mg
Nikotinsäure		5,0	mg
Pyridoxin-Hcl		10,0	mg
<i>p</i> -Aminobenzoesäure		5,0	mg
Riboflavin-HCl		5,0	mg
Thiamin-HCl		5,0	mg
Vitamin B ₁₂		0,1	mg
H ₂ O _{dest.}	ad	1000	ml

Die Vitaminlösung wurde lichtgeschützt bei 4°C gelagert.

Die Herstellung des Nährmediums erfolgte in einer modifizierten Form der von HUNGATE (1969) und BRYANT (1972) beschriebenen anaeroben Techniken. Hierfür wurde das Medium mit einem N₂/CO₂-Gasgemisch (80:20 [v/v]) 20 min durchgast. Der gewünschte pH-Wert stellte sich dabei ein oder wurde gegebenenfalls mit 1 M HCl eingestellt. Die Kulturgefäße wurden ebenfalls 20 min mit N₂/CO₂ durchgast, anschließend mit dem anaeroben Medium befüllt, verschlossen und autoklaviert.

2.2 Nährmedium für Escherichia coli

|--|

Pepton		10,0	g
NaCl		10,0	g
Hefeextrakt		5,0	g
H ₂ O _{demin.}	ad	1000	ml

Zur Herstellung von Agarplatten wurde Japanagar in einer Endkonzentration von 1,5% [w/w] zugegeben. Zur Selektion rekombinanter *E. coli*-Stämme wurde dem Medium nach dem Autoklavieren Ampicillin in einer Endkonzentration von 100 µg/ml zugegeben.

2.3 Nährmedium für Clostridium pasteurianum

KH ₂ PO ₄		1,0	g
K ₂ HPO ₄		1,0	g
Hefeextrakt		5,0	g
Glukose		10,0	g
H ₂ O _{demin.}	ad	1000	ml
рН 7,4			

3. Zellanzucht

3.1 Anaerobe Anzucht von A. woodii

Die Anzucht von *A. woodii* erfolgte in 50-ml-Kulturen in 100-ml-Serumflaschen (Glasgerätebau Ochs, Bovenden-Lenglern), in 500-ml-Kulturen in 1,2-l-Infusionsflaschen (Glasgerätebau Ochs) oder in 17-l-Kulturen in 20-l-Steilbrustflaschen (Glasgerätebau Ochs). Als Wachstumssubstrate wurden 20 mM Fruktose, 60 mM Methanol oder 200 mM Formiat verwendet, die vor dem Beimpfen aus anaeroben Stammlösungen mittels steriler Einwegspritzen zugegeben wurden. 20-l-Steilbrustflaschen wurden offen autoklaviert und anschliessend mit Substrat, KHCO₃ und dem Reduktionsmittel Cystein supplementiert. Anzuchten mit H₂ + CO₂ (80:20 [v/v]) erfolgten in 50-ml-Kulturen in 100-ml-Serumflaschen. Nach dem Beimpfen wurde N₂/CO₂ (80:20 [v/v]) gegen H₂/CO₂ (80:20 [v/v]) ausgetauscht. Die Kulturgefäße wurden bei 30°C in einem Schüttelwasserbad (180 Upm; GFL 1083, GFL, Burgwedel) inkubiert. Um eine optimale Gasversorgung der Kulturen zu gewährleisten wurden die Serumflaschen kontinuierlich mit 0,8 bar H₂ + CO₂ (80:20 [v/v])begast. Das Inokulum betrug 6%.

3.1.1 Anzucht von A. woodii zur Herstellung von Zellsuspensionen

Für die Herstellung von Suspensionen ruhender Zellen wurden 500-ml-Kulturen in 1,2-l-Infusionsflaschen in Phosphat/Carbonat-gepuffertem Medium mit 20 mM Fruktose angezogen. Zur Induktion der Caffeat-, Ferulat-, oder *p*-Cumarsäurereduktion wurde den Kulturen bei einer OD₆₀₀ von 0,3 (bei Wachstum mit Fruktose) bzw. 0,1 (bei Wachstum mit Methanol oder Formiat) die entsprechende Verbindung in einer Endkonzentration von 10 mM zugegben.

3.1.2 Anzucht von A. woodii zur Herstellung zellfreier Rohextrakte

Zur Herstellung zellfreier Rohextrakte wurden 17-l-Kulturen in 20-l-Steilbrustflaschen in Phosphat/Carbonat-gepuffertem Medium angezogen. Als Substrat wurde den Kulturen Fruktose in einer Endkonzentration von 20 mM zugegeben. Bei Bedarf wurde zur Induktion der Caffeatreduktion bei einer OD_{600} von 0,3 - 0,4 Caffeat in einer Endkonzentration von 10 mM zugegeben.

3.1.3 Bestimmung der Zelldichte

Das Wachstum der Kulturen wurde durch Messung der optischen Dichte bei einer Wellenlänge von 600 nm mit Hilfe eines Spektralphotometers (Spektrophotometer U-1500, Hitachi, Japan) verfolgt. Dazu wurde ein Aliquot der Kultur in eine 1-ml Kunststoffküvette überführt. Um eine Verfälschung der Messung durch Rotfärbung des Resazurins, bedingt durch den Sauerstoffkontakt des Mediums, zu vermeiden, wurde die Probe durch Zugabe einer Spatelspitze Natriumdithionit reduziert. Bei optischen Dichten > 0,5 wurden die Proben vor der Messung mit Medium verdünnt.

3.1.4 Reinheitskontrolle

Alle Kulturen wurden vor ihrer weiteren Verwendung in einem Phasenkontrastmikroskop (Zeiss, Jena) auf mögliche Kontaminationen hin überprüft.

3.1.5 Stammkulturen

Die Stammhaltung von *A. woodii* erfolgte in 50-ml-Kulturen in 100-ml-Serumflaschen in dem oben beschriebenen Medium. Die Kulturen wurden in etwa zweiwöchigem Abstand in frisches Medium überimpft und nach Erreichen der spätexponentiellen Wachstumsphase bei 4°C gelagert.

3.2 Anzucht von E. coli

E. coli wurde in 5-ml-Kulturen in 15-ml-Reagenzgläsern in einem Rollinkubator und bei größeren Anzuchten in 1-l-Erlenmeyerkolben mit Schikanen unter Schütteln (180 Upm) bei 37°C inkubiert.

3.2.1 Stammkulturen

Stammkulturen wurden über kürzere Zeiträume auf LB-Agarplatten bei 4°C gelagert. Zur Konservierung der Stämme wurden 1-ml-Aliquots einer Flüssigkultur in sterile 1,5-ml-Schraubdeckel-Reaktionsgefäße überführt und mit sterilem Glyzerin supplementiert (20% Endkonzentration). Die Lagerung erfolgte bei –70°C.

3.3 Anaerobe Anzucht von Clostridium pasteurianum

Zur Isolierung von Ferredoxin aus *C. pasteurianum* wurden 10-1-Kulturen in 12-1-Steilbrustflaschen angezogen. Dazu wurden die mit Medium befüllten Kulturgefässe offen autoklaviert, anschliessend 20 min mit N₂ durchgast und verschlossen. Das Inokolum betrug 5%. Die Kulturen wurden bei 37°C in einem Wasserbad inkubiert. Die Stammhaltung von *C. pasteruianum* erfolgte in 50-ml-Kulturen in 100-ml-Serumflaschen in dem oben beschriebenen Medium. Die Kulturen wurden in etwa zweiwöchigem Abstand in frisches Medium überimpft und nach Erreichen der spätexponentiellen Wachstumsphase bei 4°C gelagert.

3.4 Herstellung von Zellsuspensionen von A. woodii

Zur Herstellung von Zellsuspensionen wurden die Zellen in der spätexponentiellen Wachstumsphase bei einer OD₆₀₀ von 1,6 – 1,8 geerntet. Zu diesem Zeitpunkt waren 90 – 95% des zugegebenen Caffeats reduziert. Die Kulturen wurden in einer Anaerobenkammer (Coy, Grass Lake, MI, USA) in 500-ml-Zentrifugenbecher überführt und 15 min bei 5000 Upm in einer Kühlzentrifuge (Beckmann Avanti J-25, JA 10-Rotor; Beckmann Instruments, Palo Alto, CA, USA) bei 4°C abzentrifugiert. Die Zellen wurden anschließend zweimal mit anaerobem Imidazol-Waschpuffer gewaschen, in 10 – 15 ml desselben Puffers resupendiert und in ein Schraubdeckelröhrchen mit Butylgummiseptum (Glasgerätebau Ochs) überführt. Der Proteingehalt der konzentrierten Zellsuspensionen, die bis zur Verwendung in Eis unter einer N₂-Atmosphäre aufbewahrt wurden, betrug 10 – 16 mg/ml. Zur strikten Einhaltung anaerober Bedingungen wurden bei der Herstellung der Zellsuspensionen alle Arbeitsschritte in einer Anaerobenkammer unter einer N₂/H₂-Atmosphäre (95:5 [v/v]) durchgeführt.

Imidazol-Waschpuffer

Imidazol-HCl		3,4	g
MgSO ₄ x 7 H ₂ O		4,9	g
DTE		0,78	g
Resazurin		1,0	mg
H ₂ O _{dest.}	ad	1000	ml

Der pH wurde mit $HCl_{konz.}$ auf 7,0 eingestellt. Der Puffer wurde durch 20-minütiges, intensives Durchgasen mit N₂ von Sauerstoff befreit. Die Lagerung erfolgte in 1,2-l-Infusiuonsflaschen unter einer N₂-Atmosphäre.

3.5 Versuche mit Zellsuspensionen

Die Durchführung der Versuche mit Zellsuspensionen erfolgte in 58-ml-Steilbrustflaschen (Glasgerätebau Ochs). Diese wurden in der Anaerobenkammer mit 9 ml Imidazol-Puffer (siehe 3.4) befüllt. Mit Hilfe einer 1-ml-Einwegspritze erfolgte die Zugabe von 1 ml der konzentrierten Zellsuspension. NaCl wurde wie angegeben hinzugegeben. Die Gasatmosphäre wurde je nach Bedarf gegen H₂ oder N₂ ausgetauscht. Nach 10 min Vorinkubation bei 30°C in einem Schüttelwasserbad (180 Upm) wurde den Zellsuspensionen Caffeat, Ferulat oder *p*-Cumarsäure in einer Endkonzentration von 10 mM aus 100 mM Stammlösungen zugegeben. Die Probenentnahme (0,5 ml) erfolgte mit Hilfe einer 1-ml-Einwegspritze. Die Bestimmung der Caffeat-, Ferulat- oder *p*-Cumarsäurekonzentration der Proben erfolgte wie unter 5. beschrieben.

4. Herstellung zellfreier Rohextrakte (Heise, 1992; modifiziert)

Für die Untersuchungen der H₂- oder NADH-abhängigen Caffeatreduktion sowie der an Caffeatreduktion beteiligten enzymatischen Aktivitäten wurden zellfreie Rohextrakte von *A. woodii* hergestellt. Dazu wurden 17-l-Kulturen wie unter 3.1.2 beschrieben angezogen. Die Zellernte erfolgte in der spätexponentiellen Wachstumsphase (OD₆₀₀ 1,6 - 1,8) in einer Durchlaufzentrifuge (14.000 Upm; Contifuge Strato, Heraeus, Osterode). Zu diesem

Zeitpunkt waren 90 – 95% des zugegebenen Caffeats reduziert. Um möglichst anaerobe Bedingungen zu gewährleisten, wurde der Rotor vor der Ernte 10 min mit N₂ durchgast. Die sedimentierten Zellen wurden zweimal mit Imidazol-Puffer (siehe 3.4) gewaschen. Zur Herstellung von Protoplasten wurde das Zellsediment anschliessend in 100 ml Lysozym-Puffer resuspendiert, mit Lysozym versetzt (5 mg/ml) und in einem 500-ml-Zentrifugenbecher 1,5 h unter leichtem Schütteln bei 37°C inkubiert. Nach einem weiteren Zentrifugationsschritt (20 min, 6000 Upm, 4°C) wurde das Sediment in 30 – 50 ml Lagerpuffer resuspendiert. Nach Zugabe von 0,1 mM PMSF (Stammlösung: 100 mM in Isopropanol) und einer Spatelspitze DNAse I wurden die Protoplasten in der "French Pressure Cell Press" (SLM Aminco; SLM Instruments, Rochester, NY, USA) bei 650 psiG aufgeschlossen. Durch zweimalige Zentrifugation (45 min, 15.000 Upm; JA 25.50-Rotor) wurden Protoplasten und restliche Zelltrümmer entfernt. Der so erhaltene zellfreie Rohextrakt enthielt Cytoplasma und invertierte Membranvesikel. Er wurde unter einer N₂-Atmosphäre auf Eis gelagert und innerhalb von 2 bis 3 Tagen verbraucht. Die Proteinkonzentration betrug 20 – 35 mg/ml.

Lysozym-Puffer und Lager-Puffer

Imidazol-HCl		3,40	g
MgSO ₄ x 7 H ₂ O		4,93	g
DTE		0,771	g
Saccharose		143,76	g
Resazurin		1,0	mg
H ₂ O _{demin.}	ad	1000	ml

Der pH des Lysozym-Puffers wurde auf 8 eingestellt, der des Lager-Puffers, der in seiner Zusammensetzung identisch mit dem Lysozym-Puffers ist, auf pH 7,0. Die Puffer wurden durch 20-minütiges, intensives Durchgasen mit N₂ von Sauerstoff befreit. Die Lagerung erfolgte in 1,2-l-Infusionsflaschen unter einer N₂-Atmosphäre.

4.1 Präparation der cytoplasmatischen Fraktion und gewaschener Membranen

Um den zellfreien Rohextrakt in die Cytoplasma- und Membranfraktion zu trennen, wurde dieser bei 190.000 x g 16 h bei 4°C zentrifugiert (Beckmann L-70 Ultrazentrifuge, Ti50.2-Rotor; Beckmann Instruments). Der daraus erhaltene Überstand wird im weiteren als Cytoplasma bezeichnet. Das Sediment wurde durch intensives Homogenisieren in Lager-Puffer resuspendiert, zweimal gewaschen (1,5 h, 190.000 x g, 4°C, Beckmann L-70 Ultrazentrifuge, Ti50.2-Rotor) und anschliessend in 1,5 – 3,5 ml Lager-Puffer (siehe 4.) aufgenommen. Diese Fraktion wird im Folgenden als gewaschene Membranen bezeichnet. Die Proteinkonzentration betrug 20 – 40 mg/ml.

Das Cytoplasma wurde durch zwei hochtourige Zentrifugationsschritte von restlichen Membranen befreit (1,5 h, 40.000 Upm, 4°C, Beckmann L-70 Ultrazentrifuge, Ti50.2-Rotor). Die Proteinkonzentration der Cytoplasmafraktion betrug 20 – 40 mg/ml. Die Lagerung der Fraktionen erfolgte bei 4°C auf Eis unter einer N₂-Atmosphäre.

4.2 Versuche mit zellfreien Extrakten, Cytoplasma- und Membranfraktion

4.2.1 Versuche zur Caffeatreduktion

Die Versuche zur Caffeatreduktion wurden in 2,5-ml-Schraubdeckelgefässen mit Butylgummisepten (Glasgerätebau Ochs, Bovenden) durchgeführt. Durch mehrmaliges Beund Entgasen wurde die Luft in den Gefässe N₂ ausgetauscht. Die Zugabe des zellfreien Rohextraktes, der Cytoplasma- oder Membranfraktion erfolgte mittels 1-ml-Einwegsspritzen. Es folgte eine 10-minütige Inkubation in einem Schüttelwasserbad (30°C, 180 Upm), wobei bei den Versuchen zur H₂-abhängigen Caffeatreduktion die Gasatmosphäre gegen H₂ ausgetauscht wurde. Anschliessend wurden die Ansätze wie angegeben supplementiert. Mit Hilfe einer Hamilton- oder Unimetrix-Spritze (Fa. Hamilton Bonaduz AG, Bonaduz, Schweiz; Unimetrics Corporation, Shorewood, IL, USA) wurden Proben (25 µl) entnommen, deren Caffeat-Konzentration wie unter 5. beschrieben bestimmt wurde.

4.2.2 Durchführung photometrischer Enzym-Tests

Anaerobe Enzymtests wurden in mit Gummistopfen veschlossenen 1,5-ml-Quarzküvetten einer Schichtdicke von 0,5 oder 1 cm unter der jeweils angegebenen Gasatmosphäre durchgeführt. Um die Küvetten von Sauerstoff zu befreien wurden diese für etwa 15 min mehrfach be- und entgast und anschliessend mit dem entsprechenden Gas gefüllt. Die anaeroben Versuchspuffer wurden mit 1-ml-Plastikspritzen zugegeben. Proben und Supplemente wurden mit Hilfe einer Hamilton- oder Unimetrix-Spritze zugefügt. Aerobe Enzymtests wurden in unverschlossenen Quarzküvetten durchgeführt. Die Messungen erfolgten in einem UVIKON Spektralphotometer (BIO-TEK Instruments, Neufahrn) bei 30°C gegen Luft und wurden mit Hilfe des angeschlossenen Computers und der *"Lab Power 3000"*-Software aufgezeichnet. Die spezifischen Enzymaktivitäten wurden aus dem linearen Bereich der Kinetik mit Hilfe des Lambert-Beer'schen Gesetzes und der eingesetzten Proteinkonzentration berechnet. Folgende Extinktionskoeffizienten wurden dazu verwendet:

NAD^+	$\epsilon_{340 \text{ nm}} = 6,5 / \text{mM x cm}$
Benzylviologen	$\epsilon_{600nm} = 7,4 / mM x cm$
	$\epsilon_{578 \text{ nm}} = 8,65 / \text{mM x cm}$
Kaliumhexacyanoferrat	$\epsilon_{420 nm} = 1,0 / mM x cm$
Metronidazol	$\epsilon_{320 \text{ nm}} = 9.3 / \text{mM x cm}$

Wurden Benzylviologen oder Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptoren verwendet, war zu berücksichtigen, dass es sich hierbei um 1-Elektronenüberträger handelt.

4.2.2.1 Hydrogenase

Die Bestimmung der Hydrogenaseaktivität von Rohextrakt, Cytoplasma- und Membranfraktion erfolgte anaerob unter einer H₂-Atmosphäre mit NAD⁺ oder Benzylviologen als Elektronenakzeptoren. Als Test-Puffer diente 1 ml anaerober Imidazol-Puffer (50 mM Imidazol, 20 mM MgSO₄ x 7 H₂O, 5 mM DTE, 1 mg/l Resazurin; pH 7,0), der mit Aliquots von Rohextrakt, Cytoplasma- oder Membranfraktion supplementiert wurde. Die Grundlinie wurde aufgenomen und die Reaktion wurde durch Zugabe von 1,5 mM NAD⁺ oder 1 mM Benzylviologen gestartet. Die Reduktion der Elektronenakzeptoren wurde bei 340 nm bzw. 600 nm aufgezeichnet. Kontrollansätze, die unter einer N₂-Atmosphäre inkubiert wurden, wiesen keine Aktiviät auf.

4.2.2.2 NADH-oxidierende Aktivität

An anaerob oder aerob hergestellten Membranen von *A. woodii* war eine NADHoxidierende Aktivität meßbar. Messungen unter anaeroben Bedingungen erfolgten unter einer N₂-Atmosphäre. Als Test-Puffer diente 1 ml anaerober MOPS-Puffer (50 mM MOPS, 20 mM MgSO₄, 20 mM NaCl; pH 7,0). Dieser enthielt kein DTE als Reduktonsmittel, da der verwendete Elektronenakzeptor Kaliumhexacyanoferrat durch DTE chemisch reduziert wird. Aliquots einer Membranpräparation wurden zugegeben und die Grundlinie wurde bei 420 nm aufgenommen. Die Zugabe von Kaliumhexacyanoferrat in einer Endkonzentration von 1 mM resultierte in einem Anstieg der Absorption um 0,5 Einheiten. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 1 mM NADH gestartet. Die ermittelten Aktivitäten wurden gegen die Basalaktivität des Kontrollansatzes, dem keine Membranen zugegeben worden waren, korrigiert. Die Messunge der NADH-oxidierenden Aktivität mit Benzylviologen als Elektronenakzeptor erfolgte in gleicher Weise bei einer Wellenlänge von 578 nm. Kontrollansätze ohne Membranen wiesen keine Aktivität auf. Messungen unter aeroben Bedingungen erfolgten in aeroben MOPS-Puffer (siehe oben) mit Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptor.

Die Bestimmung der zellulären Verteilung der NADH-oxidierenden Aktivität erfolgte anaerob unter einer N₂-Atmosphäre. Als Test-Puffer wurde hierbei 1 ml anaerober Imidazol-Puffer (50 mM Imidiazol, 20 mM MgSO₄ x 7 H₂O, 5 mM DTE, 1 mg Resazurin/l; pH 7,0) verwendet, der mit Aliquots von Rohextrakt, Cytoplasma- oder Membranfraktion supplementiert wurde. Als Elektronenakzeptor wurde 1 mM Benzylviologen eingesetzt. Die Grundlinie wurde bei 600 nm aufgenommen und die Reaktion durch die Zugabe von NADH zu einer Endkonzentration von 5 mM gestartet.

Untersuchungen zur Na⁺-Abhängigkeit der membranständigen, NADH-oxidierenden Aktivität erfolgten in anaeroben 50 mM Tris-HCl-Puffer, pH 7,0, für dessen Herstellung Na⁺armes Tris und destilliertes Wasser verwendet wurde. Die Na⁺-Konzentration des Puffer betrug 200 μ M. Aliquots einer Membranpräparation wurden in 1 ml Test-Puffers gegeben. Nach Aufnahme der Grundlinie bei 420 nm wurde Kaliumhexacyanoferrat in einer Endkonzentration von 1 mM zugegeben. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 1 mM Kalium-NADH gestartet. Die Messungen erfolgten in Abwesenheit von NaCl oder in Gegenwart von 20 mM NaCl, das aus einer anaeroben, 5 M Stammlösung zugegeben wurde.

4.2.2.3 Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase

Die Messung der Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität an gewaschenen Membranen von *A. woodii* erfolgte anaerob unter einer N₂-Atmosphäre gemäß der von JAYAMANI (2005) etablierten Methode zur Bestimmung dieser Aktivität in *C. tetanomorphum.* Dazu wurde 1 ml anaerober Versuchspuffer (50 mM MOPS, 20 mM MgSO₄, 20 mM NaCl; der pH-Wert betrug je nach Versuchsbedingungen 7,5 oder 7,0) mit Aliquots einer Membranpräparation supplementiert. Die Grundlinie wurde bei 340 nm aufgenommen. Dann erfolgte die Zugabe von 30 – 50 µl Ferredoxin, das aus *C. tetanomorphum* oder *C. pasteurianum* isoliert worden war (siehe 7.6). Das Ferredoxin wurde durch Ti-(III)-Citrat (3,5 mM) reduziert. Die Reaktion wurde durch die Zugabe von 2,5 mM NAD⁺ gestartet. Als Kontrolle dienten Versuchsansätze, denen kein Ferredoxin oder kein Ferredoxin und keine Membranen zugegeben wurden. Die ermittelte Aktivität wurde gegen die Basalaktivität der Kontrollansätze korrigiert.

5. Bestimmung der Konzentration von Phenylacrylaten

Die bei den Versuchen mit Suspensionen ruhender Zellen entnommenen Proben wurden für 10 min bei 14.000 Upm abzentrifugiert. Nach Verdünnung des Überstandes (1:100) mit Imidazol-Puffer (siehe 3.4) wurde die Absorption der Proben bei einer Wellenlänge von 312 nm (Caffeat und Ferulat) oder 286 nm (*p*-Cumarsäure) in einem Spektralphotometer (Spektrophotometer U-1500, Hitachi) ermittelt. Bei Experimenten zur Caffeatreduktion in zellfreien Fraktionen wurden die entnommenen Proben direkt mit Puffer verdünnt. Für die Berechung der Phenylacrylat-Konzentration mit Hilfe der Lambert-Beer'schen Gleichung wurden die folgenden Absorptionskoeffizienten herangezogen: 13,72 (Caffeat), 10,4 (Ferulat) und 20,2 (*p*-Cumarsäure) mM⁻¹ x cm⁻¹.

6. Molekularbiologische Methoden

6.1 Standardmethoden

Molekularbiologische Standardmethoden SAMBROOK *et al.* (1989) durchgeführt. Enzyme wurden von MBI-Fermentas (St. Leon Rot) oder Roche (Mannheim) bezogen und gemäß der Herstellerangaben verwendet. Die Plasmidisolierung aus *E. coli* wurde nach der von HOLMES und QUIGLEY (1981) beschriebenen Methode durchgeführt. Waren sehr reine Plasmidpräparationen erforderlich wurde ein Plasmidisolierungskit von Qiagen verwendet (QIAprep Spin Miniprep Kit; Qiagen Hilden). DNA-Fragmente wurden aus Agarosegelen mit Hilfe des "QiaexII Gel Extraction"-Verfahrens gereinigt (Qiagen). Die Herstellung Transformations-kompetenter *E. coli*-Zellen erfolgte nach der CaCl₂-Methode (Cohen *et al.*, 1972; Inoue *et al.*, 1990). Die Transformation von kompetenten *E. coli*-Zellen wurde in nach HANAHAN (1983) modifizierter Weise durchgeführt. Die Sequenzierung von DNA erfolgte durch die Firma "Scientific Research and Development GmbH" (Oberursel).

6.2 Isolierung chromosomaler DNA aus A. woodii

Die Isolierung chromosomaler DNA erfolgte durch eine nach RAHLFS (1998) modifizierten Methode. Zwei 500-ml-Kulturen von *A. woodii* wurden in der spätexponentiellen Wachstumsphase bei einer $OD_{600} = 1, 6 - 1, 8$ geerntet (5000 Upm, 15 min, 4°C). Das Sediment wurde mit STE-Puffer gewaschen und anschließend in 15 ml desselben Puffers aufgenommen und mit 0,5 g Lysozym versetzt. Nach einer 45-minütige Inkubation bei 37°C in einem Schüttelwasserbad (180 Upm, GFL 1083) wurden die Zellen sedimentiert (3.000 Upm, 10 min, 4°C) und in 15 ml EDTA/Tris/Saccharose-Puffer, 1 ml SDS-Lösung (25% [w/v]) und 100 µl Proteinase K-Lösung (80 µg/ml TE-Puffer) aufgenommen. Der Ansatz wurde in ein steriles JA 25.50-Zentrifugenröhrchen überführt und 1 h bei 65°C in einem Wasserbad inkubiert. Danach erfolgte die Zugabe von 1 Vol. Phenol und ein weiterer Zentrifugationsschritt (11.000 Upm, 30 min, 4°C). Der Überstand (wässrige Phase) wurde abgenommen, mit 1 Vol. Phenol versetzt und für 15 min bei 11.000 Upm abzentrifugiert. Anschließend wurde die wässrigen Phase erneut abgenommen, mit 1 Vol. eines Phenol/Chloroform/Isoamylalkohol-Gemisches (25:24:1) versehen und einem weiteren Zentrifugationsschritt (11.000 Upm, 15 min, 4°C) unterzogen. Nach Zugabe von 1 Vol. eines Chloroform/Isoamylalkohol-Gemisches (24:1) erfolgte eine weitere Sedimentation (11.000 Upm, 15 min, 4°C). Dieser Schritt wurde so lange wiederholt, bis der Überstand klar war. Zur vollständigen Fällung der DNA wurden der Überstand mit 3 Vol. eiskaltem Ethanol (96%) und 0,1 Vol. sterilem 3 M Natriumacetat (pH 5,5) versetzt und 30 min bei -20° C inkubiert. Die DNA wurde durch Zentrifugation sedimentiert (14.000 Upm, 30 min, 4°C). Das Sediment wurde mit 70%igem Ethanol gewaschen. Nach einem weiteren Zentrifugationsschritt wurde die gereingte DNA in 500 µl sterilem H₂O_{dest.} aufgenommen und über Nacht bei 37°C in einem Wasserbad resuspendiert.

STE-Puff	<u>er</u>			EDTA/Tris/Sacch	arose-F	<u>uffer</u>	
Saccharos	se	6,7	g	EDTA		4,38	g
Tris		0,61	g	Tris		0,61	g
EDTA		37,2	g	Saccharose		5,0	g
$H_2O_{dest.}$	ad	100	ml	H ₂ O _{dest.}	ad	100	ml

TE-Puffer (10x)

1 M Tris/HCl, pH	8,0	100	ml
0,5 M EDTA, pH 8	3,0	10	ml
H ₂ O _{dest.}	ad	1000	ml

6.3 Polymerase-Kettenreaktion (PCR) (Mullis et al., 1986)

Zur Amplifizierung von DNA-Fragmenten wurde die Polymerase-Kettenreaktion in 20 µloder 100 µl-Ansätzen in einem TPersonal minicycler (Biometra, Göttingen) oder in einem Eppendorf Mastercycler *gradient* (Eppendorf, Hamburg) durchgeführt. Ein Standard-Reaktionsansatz enthielt folgende Komponenten:

DNA ("Matrize")	ca. 1 µg	Taq-Polymerase	e 0,5 μl bzw. 2,5 μl
Oligonukleotid 1	2,5 pmol/µl Ansatz	H ₂ O _{dest.}	ad 20 μl bzw. ad 100 μl
Oligonukleotid 2	2,5 pmol/µl Ansatz		
dNTP-Gemisch (10 mM)	1 nmol/µl Ansatz		
Reaktions-Puffer (10x)	2 µl bzw. 10 µl		
Bei der verwendeten *Taq*-Polymerase handelte es sich um ein im Labor selbst aufgereinigtes Enzym. Das PCR-Programm umfasste eine 5-minütige Denaturierung der DNA bei 95°C, gefolgt von 30 Zyklen Denaturierung (95°C, 30 sec), Anlagerung (1 min) und Synthese (72°C). Das Programm wurde von einer 10-minütigen Inkubation bei 72° abgeschlossen. Bei Verwendung homologer Oligonukleotide wurde die vom Hersteller angegebene Anlagerungstemperatur verwendet. Sollten DNA-Fragmente mit Hilfe von degenerierten Oligonukleotiden amplifiziert werden, wurden in der Regel Temperaturgradienten zwischen 35°C - 55°C für die Anlagerung eingestellt. Für die Länge der Synthese wurde ein Richtwert von 1 min/1000 Bp herangezogen. Das Ergebnis der PCR wurde durch Agarosegelelektrophorese überprüft.

Reaktions-Puffer	<u>(10 x)</u>	
Tris/HCl	100	mМ
KCl	500	mМ
$(NH_4)_2SO_4$	50	mМ
MgCl x 6 H ₂ O	15	mМ
рН 8,6		

6.4 Konzentrationsbestimmung und Reinheitskontrolle von Nukleinsäure-Lösungen

Die Konzentration und Reinheit von Nukleinsäure-Lösungen wurde durch Ermittlung der Absorption bei 260 nm und 280 nm bestimmt. Bei doppelsträngiger DNA entspricht eine Absorption von 1 bei 260 nm einer Konzentration von 50 µg/ml. Der Quotient der Absorptionen 260 nm/280 nm kann für die Beurteilung der Reinheit herangezogen, wobei das Verhältnis zwischen 1,5 und 1,9 liegen sollte (Sambrook *et al.*, 1989). Ferner wurde ein "NanoDrop"-Spektralphotometer ND-1000 (Peqlab Biotechnologie GmbH, Erlangen) verwendet, mit dem von 1-µl-Aliquots einer Lösung die DNA-Konzentration und Reinheit bestimmt werden können.

6.5 Auftrennung von Nukleinsäuren durch Agarosegelelektrophorese

Die analytische und präparative Auftrennung von DNA-Fragmenten erfolgte in 0,8% igen Agarosegelen (0,8% Agarose [w/v] in TAE-Puffer, 30 – 40 ml Volumen, Laufstrecke 6,5 cm),

wobei horizontale Gelkammern eigener Bauart verwendet wurden. Als Laufpuffer diente TAE-Puffer. Die Elektrophorese erfolgte bei 75 Volt. Für die Auftrennung von DNA, die anschliessend auf Nylonmembranen übertragen werden sollte (5.6.2), wurden Gele mit einem Volumen von 200 ml und einer Laufstrecke von 11 cm verwendet. Die Elektrophorese wurde dabei für 12 h bei einer Spannung von 30 – 35 Volt durchgeführt. Als Grössenstandard diente in allen Fällen DNA des Phagen λ , die mit *Hind*III vollständig geschnitten worden war. Zum Beschweren der Proben und Markieren der Lauffront wurde der aufzutrennenden DNA jeweils 0,2 Vol. Stop-Mix zugegeben. Zum Anfärben der Nukleinsäuren wurden die Gele für 10 – 15 min in eine Ethidiumbromidlösung (1 µg/ml H₂O) eingelegt. Die gefärbte DNA konnte anschliessend mit Hilfe eines UV-Transilluminators (Bachhofer Laboratoriumsgeräte, Reutlingen) bei 302 nm sichtbar gemacht und durch einen Videoprinter (Sony, Tokyo, Japan) auf Thermopapier abgebildet werden.

TAE-Puffer (<u>20x)</u>		STOP-Mix	
Tris/HCl	96,88	g	Saccharose 0,15	М
EDTA	7,44	g	Harnstoff 0,5	М
Essigsäurekon	z. 22,8	g	EDTA 0,1	mМ
H ₂ O _{dest.} ad	1000	ml	Bromphenolblau 0,14	mМ
pH 8,0			рН 7,0	

6.6 DNA-DNA-Hybridisierung

6.6.1 DNA-Sondenmarkierung mit Digoxigenin-11-dUTP (DIG)

DNA-Sonden wurden nach der "random primed"-Methode mit dem "DIG-DNA Labelling Kit" (Boehringer, Mannheim) hergestellt. Dabei wird ein Gemisch von Hexanukleotiden aller Basensequenzen mit der zu markierenden, hitzedenaturierten DNA hybridisiert. Der komplementäre 3'-Strang wird anschliessend durch das Klenow-Fragment synthetisiert, wobei das Nukleotid-Analogon Digoxigenin-11-dUTP (DIG) in den neusynthetisierten Strang eingebaut wird. Für die Markierungsreaktion wurde 1µg amplifizierter DNA, die als Sonde dienen sollte, 10 min bei 100°C denaturiert und anschliessend sofort auf Eis abgekühlt. Die übrigen für die DNA-Markierung notwendigen Komponenten wurden dann dazupipettiert. Der Reaktionsansatz wurde für 12 h bei 37°C inkubiert.

DNA-Markierungsansatz		
DNA, denaturiert	1	μg
10x Hexanukleotidmix	1	μl
10x dNTP-Mix	1	μl
Klenow-Fragment (1 U/µl)	1	μl
H ₂ O _{dest.} ad	12	μl

Die Markierungsreaktion wurde durch Zugabe von 1 µl EDTA (200 mM, pH 8) abgestoppt. Die Sonde wurde bis zu ihrer Verwendung bei –20°C gelagert.

6.6.2 Übertragung von Nukleinsäuren auf Nylon-Membranen durch Vakuumblot (Peferoen *et al.*, 1982)

Zur Übertragung von DNA auf Membranen durch Unterdruck wurde ein modifiziertes Verfahren des Southern-Blots angewendet (Southern, 1975). Anstelle von Kapillarkräften wird die DNA durch den Unterdruck der Vakuumblot-Apparatur (Pharmacia Biotech, Uppsala, Schweden) aus Agarosegelen auf Nylon-Membranen überführt. Auf die befeuchtete Saugunterlage der Apparatur wurde eine Lage Whatman-Papier (3MM-Whatman, Whatman, Maldstone, UK) gelegt. Darauf wurde eine mit 20x SSC äquilibrierte Nylonmembran (GeneScreen Plus; Perkin Elmer, Zaventem, Belgien) gelegt und mit einer Plastikmaske abgedeckt, die ca. 5 mm mit dem Membranrändern überlappte. Das Agarosegel wurde dann luftblasenfrei auf die Membran gelegt. Nach Befestigung des Deckels wurde in der Apparatur ein Unterdruck erzeugt. Das Agarosegels wurde zunächst mit 0,25 N HCl überschichtet und 10 min bei 60 mbar Unterdruck inkubiert. Dieser Schritt dient der Depurinierung und Fragmentierung der DNA und erhöht deren Transfereffizienz. Für die Hybridisierung muss die DNA in einzelsträngiger From vorliegen. Hierzu erfolgte anschliessend ein Denaturierungschritt (15 min, 60 mbar), bei dem das Agarosegel mit einer Lösung überschichtet wurde die 1,5 M NaCl und 0,5 M NaOH enthielt. Das Gel wird dann mit Tris-Puffer (1,5 M Tris-HCl, 1,5 M NaCl, pH 7,5) neutralisiert (15 min, 60 mbar). Anschliessend erfolgte der Transfer der DNA auf die Nylonmembran (30 min, 80 mbar). Das Agarosegel wird dabei mit 20x SSC überschichtet. Die Nylonmembran wurde dann zwischen zwei Lagen Whatman-Papier kurz getrocknet. Durch 3-minütige Bestrahlung mit UV-Licht (302 nm) wurde die DNA dann auf der Membran fixiert.

20x SSC		
Na-Citrat x H ₂ O	0,3	М
NaCl	0,3	М
рН 7,0		

6.6.3 Hybridisierung von Nukleinsäuren mit DIG-markierten DNA-Sonden

Die Hybridisierung von Sonden mit auf Nylonmembranen fixierter DNA erfolgte in verschraubbaren Glasröhrchen (Biometra, Göttingen) in einem Hybridisierungsofen (OV 2; Biometra, Göttingen). Die Membran wurde zunächst für 2 h mit 5 – 10 ml "DIG Easy Hyb" bei 55°C vorinkubiert. Anschliessend erfolgte der Hybridisierungsschritt. Die Nylonmembran wurde hierzu 12 h bei 50°C mit 5 ml der "DIG Easy Hyb"-Lösung inkubiert, der die DIGmarkierte Sonde (siehe 6.6.1) zugegeben worden war. Bei einer erstmaligen Verwendung der Sonde wurde diese vor Zugabe zu der "DIG Easy Hyb-Lösung" für 10 min bei 100°C denaturiert. Nach dem Hybridisierungvorgang wurde die Sonde bei –20°C gelagert und konnte bis zu dreimal wieder verwendet werden. Die Nylonmembran wurde abschliessend zweimal für je 5 min bei Raumtemperatur mit 10 – 15 ml "Hyb I" sowie zweimal 15 min bei 68°C mit 10 – 15 ml "Hyb II" gewaschen.

"DIG Easy Hyb" (Rocl	he,	<u>Mannheim)</u>	<u>Hyb I</u>			
Die Herstellung erfolgte gemäß der		20x SSC (siehe 6.6.2.)			ml	
Anleitung des Herstelle	ers		SDS (10% [w/v])		10	ml
			H ₂ O _{dest.}	ad	1000	ml
<u>Hyb II</u>						
20x SSC	5	ml				

SDS (10% [w/v])

ad

H₂O_{dest}

10

1000 ml

ml

6.6.4 Die Detektion DIG-markierter DNA-Fragmente

Die Detektion markierter DNA-Fragmente erfolgte durch den immunologischen Nachweis des an die Sonde gebundenen DIG mit Hilfe eines spezifischen Antikörper-Konjugats (Roche, Mannheim).

Die gewaschenen Membranen wurden zunächst für 5 min unter leichtem Schütteln in Detektionspuffer 1 inkubiert. Zur Besetzung unspezifischer Bindungsstellen folgte eine 30minütige Inkubation in Detektionspuffer 2, dem 1% "blocking"-Reagenz (Roche, Mannheim) zugegeben wurde. Anschliessend erfolgte die Zugabe des DIG-spezifischen Antikörper-Konjugats (1 µl/10 ml Puffer) in frischem Detektionspuffer 2 (+ 1% "blocking"-Reagenz). Nach 30 min wurde ungebundenes Konjugat durch Waschen (2x 15 min) mit Detektionspuffer 1 von der Membran entfernt. Die Membranen wurde nach 5-minütiger Inkubation in Detektionspuffer 3 in Plastikfolie zusammen mit fünf bis sechs Tropfen des Luminiszenz-Substrates eingeschweisst und 5 Minuten inkubiert. Nach vollständiger Entfernung des Substrates wurden die Membranen für 1 h einem Röntgenfilm (WICORex B+ Medical X-Ray Screen Film Blue Sensitive; Typon Imaging AG, Darmstadt) exponiert.

Detektionspuffer 1				Detektionspuffer 2 (5x))		
TWEEN 20		3	ml	Maleinsäure		58	g
Detektionspuffer 2	ad	1000	ml	NaCl		43,5	g
				NaOH		35	g
				H ₂ O _{demin.}	ad	1000	ml
				рН 7,5			
Detektionspuffer 3				"blocking"-Reagenz (1	0%[w/v	<u>v])</u>	
Tris		12,1	g	"blocking"-Reagenz		10	g
NaCl		5,48	g	Detektionspuffer 2 (5x))	20	ml
H ₂ O _{demin.}	ad	1000	ml	H ₂ O _{demin.}	ad	100	ml
рН 9,5							

7. Biochemische und Proteinanalytische Methoden

7.1 Konzentrationsbestimmung von Proteinen

Die Bestimmung der Proteinkonzentration von zellfreien Rohextrakten, Cytoplasma- und Membranfraktionen erfolgte durch eine nach LOWRY (1951) modifizierte Methode. Die Fraktionen wurden in der Regel vor Bestimmung der Proteinkonzentration mit H₂O_{demin.} 1:5 verdünnt. Aliquots von 5 – 20 µl der verdünnten Proben wurden mit H₂O_{demin.} auf 100 µl aufgefüllt, mit 1 ml der "aktivierten" Lösung A versetzt und 10 min bei RT inkubiert. Anschliessend wurden 500 µl der Lösung B zugegeben. Nach weiteren 30 min Inkubation bei RT erfolgte die Bestimmung der Extinktion der Proben bei 750 nm. Die Eichgerade wurde mit Rinderserumalbumin im Bereich von 0 - 50 µg Protein/100 µl Ansatz aufgenommen.

<u>Lösung A</u>			<u>Lösung A, "aktiviert"</u>		
Na ₂ CO ₃	10	g	Lösung A	1	Vol.
CuSO ₄ x 5 H	₂ O 0,5	g	SDS (5% [w/v])	2	Vol.
Na-Tartrat	1	g	NaOH (0,8 M)	1	Vol.
H ₂ O _{dest.} ad	1000	ml			

 $CuSO_4 \times 5 H_2O$ und Na-Tartrat wurden in 500 ml $H_2O_{demin.}$ gelöst. Anschliessend wurde Na_2CO_3 (in 500 ml $H_2O_{demin.}$ gelöst) unter langsamen Rühren beigegeben. Lösung A wurde lichtgeschützt bei 4°C gelagert.

<u>Lösung B</u>		
Folin-Reagenz	1	Vol.
H ₂ O _{demin.}	5	Vol.

Die "aktivierte" Lösung A und Lösung B wurden frisch vor ihrer Verwendung hergestellt.

Die Bestimmung der Proteinkonzentration von Zellsuspensionen erfolgte nach der von SCHMIDT *et al.* (1963) beschriebenen Methode. Aliquots von 20 – 100 μ l einer Zellsuspension wurden in 2-ml-Eppendorf Reaktionsgefässe überführt, mit H₂O_{demin.} auf 1 ml aufgefüllt und mit 125 μ l der Lösung A versetzt. Die Ansätze wurden 10 min bei 100°C gekocht und anschließend auf Eis abgekühlt. Nach Zugabe von 500 μ l Lösung B folgte ein 30-minütiger Inkubationsschritt bei 37°C. Die Zelltrümmer wurden anschließend durch Zentrifugation (10 min, 14.000 Upm; Micro 24-48, Hettich, Tuttlingen) entfernt. Die Bestimmung der Extinktion der Proben erfolgte bei einer Wellenlänge von 546 nm (Spectrophotometer 100-20, Hitachi) gegen einen Reagenzienleerwert. Die Eichkurve wurde mit Rinderserumalbumin im Bereich von 0 - 1 mg Protein/ml Ansatz aufgenommen.

<u>Lösung A</u>	<u>L</u>			<u>Lösung B</u>		
NaOH		16	g	K-Na-Tartrat	5	g
$H_2O_{dest.}$	ad	100	ml	NaOH	4	g
				CuSO ₄ x 5 H ₂ O	1	g
				KI	2,5	g
				H ₂ O _{demin.} ad	400	ml

7.2 Denaturierende Polyacrylamid-Gelelektrophorese (SDS-PAGE)

Die Auftrennung von Proteinen durch denaturierende Polyacrylamid-Gelelektrophorese erfolgte nach der von SCHÄGGER und VON JAGOW (1987) beschriebenen Methode. Die Proteine wurden nach der Auftrennung mit Coomassie Brilliant Blue G250 (Weber und Osborne, 1969) angefärbt.

7.3 2D-Polyacrylamid-Gelelektrophorese

Zur Identifizierung Caffeat-induzierter Proteine wurden Zellextrakte von *A. woodii* mittels 2D-Polyacrylamid-Gelelektrophorese analysiert. Die durchgeführten Arbeitsschritte erfolgten in modifizierter Weise nach der von O'FARELL (1975) beschriebenen Methode. Zellen von *A. woodii*, die in 50 ml Phosphat/Carbonat-gepuffertem Medium in Gegenwart oder Abwesenheit von 10 mM Caffeat gewachsen waren, wurden in der spätexponentiellen Wachstumsphase ($OD_{600} = 1, 6 - 1, 8$) durch Zentrifugation geerntet. Das Sediment wurde einmal mit 50 mM Imidazol-Puffer gewaschen und in 1 - 2 ml desselben Puffers resuspendiert. Dieser Suspension wurde ein Aliquot entnommen, das eine Proteinmenge von 1 mg enthielt. Die Zellen wurden sedimentiert und in 0,5 ml Lysozym-Puffer (wie unter 4. beschrieben; aerob, ohne DTE und Resazurin) resuspendiert, dem 20 mg Lysozym /ml Puffer beigegeben worden war. Nach 1,5 h Inkubation bei 37°C und einem weiteren Sedimentationsschritt wurden die Zellen in 100 µl Denaturierungspuffer lysiert (1 h, auf Eis).

Verbleibende Zellbestandteile wurden dann abzentrifugiert (10 min, 14.000 Upm). Die im Überstand gelösten Proteine wurden durch Zugabe von 300 μ l eiskaltem Aceton bei –20°C gefällt und anschliessend durch Zentrifugation sedimentiert. Der Überstand wurde verworfen und verbliebendes Aceton mittels Druckluft entfernt. Das getrocknete Proteinsediment wurde in 120 μ l Denaturierungspuffer gelöst. Der Überstand des nachfolgenden Zentrifugationsschrittes (10 min, 14.000 Upm) wurde für die 2D-Gelelektrophorese verwendet.

Die Auftrennung der Proteine erfolgte in der ersten Dimension nach dem isoelektrischen Punkt durch isoelektrische Fokussierung in einer Multiphor II Elektrophoreseeinheit (Amersham Pharmacia Biotech AB, Uppsala, Schweden) in Kombination mit einer EPS 3500 Hochspannungsquelle (Amersham Pharmacia Biotech). Vor dem Auftragen der Proben wurden 180 mm lange "Immobiline Dry Strips" (pH-Gradient: 4 – 7; Amersham Pharmacia Biotech AB, Uppsala, Schweden) die zuvor 16 h in Rehydrierungslösung rehydriert worden waren, in der Elektrophoreseeinheit bei 500 V (1mA, 5 W) für 1 h vorfokussiert. Anschliessend wurden die Proteinproben an der kathodischen (sauren) Seite aufgetragen. Nach einem Vorlauf von 1 h bei einer Spannung von 500 V (1mA, 5 W) für 14 - 16 h. Die Elektrophoreseeinheit wurde im Verlauf der gesamten Fokussierung mittels eines Kryostaten auf 16°C temperiert.

In der zweiten Dimension wurden die Proteine in 12% igen SDS-Polyacrylamidgelen (Schägger und von Jagow, 1987) ihrer Größe nach aufgetrennt. Dazu wurden die "Immobiline Dry Strips" zunächst je 15 min in 100 ml Äquilibrierungspuffer I und II unter leichtem Schütteln inkubiert. Im Anschluß wurden die Streifen an beiden Ende um etwa 1 - 1,5 cm gekürzt, auf das Trenngel aufgelegt und mit 0,8% iger Agarose überschichtet, der zur Markierung der Lauffront eine Spatelspitze Bromphenolblau zugegeben wurde. Nachdem die Proteine bei 60 V in das Gel eingelaufen waren, wurde die Elektrophorese für etwa 12 h bei konstant 100 V fortgesetzt. Durch Färben der Gele mit Coomassie Brilliant Blue G250 wurden die aufgetrennten Proteine sichtbar gemacht.

<u>Denaturierungspuffer</u>			<u>Rehydrierungslösu</u>			
Harnstoff		13,5	g	Harnstoff	12	g
Triton X-100		130	ml	Triton X-100	130	μl
Bio-Lyte 3/10 Ampholyt-Lsg.		500	μl	Bio-Lyte 3/10	500	μl
(BIO-RAD, Hercules, CA, US	A)			Ampholyt-Lsg.		
DTT		250	mg	DTT	50	mg
H ₂ O _{dest.}	ad	25	ml	H ₂ O _{dest.} ad	25	ml
Der Puffer wurde in Aliquots	von					
1 ml bei –20°C gelagert.						
Äquilibrierungspuffer I				<u>Äquilibrierungspu</u>	<u>ffer II</u>	
Tris-HCl 0,5M pH 6,8		20	ml	wie Äquilibrierung	gspuffe	r I,
Harnstoff		72	g	statt DTT 5,5 g Ioo	dacetar	nid
Glyzerin (86%)		60	ml			
SDS		2	g			
DTT		1	g			
H ₂ O _{dest.}	ad	200	ml			

7.4 Massenspektrometrie

Die durch 2D-Gelelektrophorese identifizierten Caffeat-induzierten Proteine wurden aus den Polyacrylamidgelen ausgeschnitten und einer massenspektrometrischen Analyse durch ESI-MS/MS unterzogen. Die Massenspektrometrie wurde freundlicherweise von B. Granvogl (Botanisches Institut der LMU, München) durchgeführt.

7.5 Expression von *malE*-Fusionsgenen und Aufreinigung von MalE-Fusionsproteinen

Die Expression von *malE*-Fusionsgenen erfolgte in *E. coli* DH5 α bei 37°C in 500 ml LB-Medium, das mit 5 ml einer Vorkultur inokuliert wurde. Bei einer OD₆₀₀ von 0,5 – 0,6 wurde die Produktion der MalE-Fusionsproteine durch Zugabe von 0,3 mM IPTG induziert. Nach 3 h wurden die Zellen durch Zentrifugation geerntet (15 min, 5.000 Upm), in 10 ml Säulenpuffer resuspendiert und in der "French Pressure Cell Press" bei 1.000 psiG aufgeschlossen. Die Zelltrümmer wurden anschliessend durch Zentrifugation (15 min, 5.000 Upm) entfernt. Der Überstand wurde auf eine Amylosesäule (Amersham Biosciences, Freiburg) aufgetragen, die zuvor mit 1 Säulenvolumen (SV) H₂O_{dest.}, 3 SV 0,1% SDS, 3 SV H₂O_{dest.} und 3 SV Säulenpuffer regeneriert worden war. Nach einem Waschschritt (8 SV Säulenpuffer) wurden die MalE-Fusionsproteine mit 16 ml Säulenpuffer, der Maltose in einer Endkonzentration von 10 mM enthielt, von der Säulenmatrix eluiert. Die Fraktionsgrösse betrug etwa 1 ml.

Säulenpuffer		
Tris/HCl	20	mМ
NaCl	200	mМ
EDTA	1	mМ
PMSF	0,1	mМ
рН 7,4		

7.6 Isolierung von Ferredoxin aus *Clostridium pasteurianum* und *Clostridium tetanomorphum*

Zur Isolierung von Ferredoxin wurde *C. pasteurianum* wie unter 3.3 beschrieben angezogen. Die Zellen wurden nach Erreichen der spätexponentiellen Wachstumsphase mit Hilfe einer Durchlaufzentrifuge geerntet (14.000 Upm; Contifuge Strato, Heraeus, Osterode). 50 g Zellen (Nassgewicht) wurden in 100 ml H₂O_{dest} resuspendiert, mit 500 mg Lysozym und einer Spatelspitze DNAse I versehen und 1,5 h bei 37°C unter leichtem Schütteln inkubiert. Anschliessend erfolgte der Aufschluss der Zellen in der "French Pressure Cell Press" (800 psiG; SLM Amico; SLM Instruments, Rochester, NY, USA). Zelltrümmer wurden durch Zentrifugation entfernt (45 min, 15.000 Upm, 4°C). Der pH-Wert des erhaltenen zellfreien Extraktes wurde mit 1 M Tris auf 6,5 eingestellt. Anschliessend wurde unter kontinuierlichem Rühren 1,2 ml eiskaltes Azeton/g zellfreiem Extrakt zugegeben. Die Endkonzentration betrug 55% Azeton [v/v]. Die gefällten Proteine wurden durch Zentrifugation sedimentiert (15 min, 15.000 Upm) und der Ferredoxin-haltige Überstand wurde in einen JA-10-Zentrifugenbecher überführt. Zur Fällung des Ferredoxins wurde unter kontinuierlichem Rühren Polyethylenimin (10% [w/w], pH 6,5) zugegeben (50 μ l/g Azetonüberstand; Endkonzentration: 0,5% Polymin [v/w]). Nach einem weiteren Zentrifugationsschritt (20 min, 15.000 Upm) wurde das erhaltene braune Sediment unter kräftigem Rühren in 10 ml 60% Ammoniumsulfat resuspendiert. Ungelöste Anteile wurden durch Zentrifugation entfernt (10 min, 30.000 Upm). Der erhaltene bräunliche, klare Überstand wurde anschliessend auf eine 7-ml-DEAE-Säule aufgetragen. Die Säule wurde mit 45 ml gewaschen. Das an die DEAE-Zellulose gebundene Ferredoxin wurde mittels eines Ammoniumsulfat-Gradienten (0 – 90%) eluiert. Die Fraktionsgrösse betrug 5 ml. Die Reinheit der Ferredoxin-Lösung wurde photometrisch überprüft, wobei der Quotient 390 nm/280 nm zwischen 0,76 und 0,79 liegen sollte (Schönheit *et al.*, 1978).

Das in den unter 4.1.5 beschriebenen Versuchen verwendete Ferredoxin von *C. tetanomorphum* wurde von Elamparithi Jayamani (Universität Marburg) aufgereinigt und freundlicherweise zur Verfügung gestellt.

8. Immunologische Methoden

8.1 Herstellung polyklonaler Antiseren

Die Herstellung polyklonaler Antiseren erfolgte durch DaBio Biotechnologie, Regensburg. Dazu wurden einem Kaninchen 0,5 – 1 mg eines über eine Amylosesäule aufgereinigten MalE-Fusionsproteins (siehe 7.5) injiziert. Das Antiserum wurde nach 10 bis 12 Wochen quantitativ entnommen und in entsprechenden Mengen für Western-Blot Analysen eingesetzt.

8.2 Western-Blot

Zur immunologischen Analyse von Proteinen wurden diese zunächst mittels SDS-PAGE aufgetrennt. Als Grössenstandard diente dabei die "Prestained Protein Ladder" (MBI Fermentas, St. Leon-Rot). Der Transfer von Proteinen auf Nitrocellulose-Membranen (Protran Nitrocellulose Transfer Membrane; Schleicher und Schuell, Dassel) erfolgte in einer "Semidry Electroblotting Kammer" (Biometra, Göttigen) nach folgendem Aufbau (beginnend bei der Anode): 6 Lagen Whatman-Papier, äquilibriert in Anoden-Puffer I; 3 Lagen Whatman-Papier, äquilibriert in Anoden-Puffer II; Nitrocellulose-Membran, äquilibriert in Anoden-Puffer II; SDS-Polyacrylamidgel, äquilibriert in Kathoden-Puffer; 6 Lagen Whatman-Papier, äquilibriert in Kathoden-Puffer.

Der Protein-Transfer erfolgte bei einer Stromstärke von 1 mA/cm² Polyacrylamidgel für 1 h.

Zur Absättigung unspezifischer Bindungsstellen wurden die Nitrocellulose-Membranen anschliessend für 12 h in PBST mit 2% BSA unter leichtem Schütteln inkubiert. Nach dreimaligem Waschen der Membranen mit PBST wurden $1 - 5 \mu l$ des polyklonalen Antiserums zugegeben. Nach einer Inkubation von 3 h wurden die Nitrocellulose-Membranen erneut dreimal für 10 min mit PBST gewaschen und anschliessend für 1 h mit einem Protein A-Meerrettichperoxidase-Konjugat (4 μ l/20 ml PBST) inkubiert. Nach drei weiteren Waschschritten (je 10 min in PBST) erfolgte der Nachweis der immunologischen Reaktion mit Hilfe des Lumi-Light*plus* Western Blotting Substrate-Kits (Roche, Mannheim) gemäß der Anleitung des Herstellers. Bei der Verwendung von Detektionslösungen eigener Herstellung wurden die Nitrocellulose-Membranen (9 cm x 7 cm) zwei Minuten in 4 ml Lösung A, 400 μ l Lösung B und 1,5 μ l H₂O₂ (35%) inkubiert. Die Dokumentation der Chemiluminiszenz erfolgte anschliessend durch die Belichtung von Röntgenfilmen.

<u>PBST (20x)</u>			Anodenpu	iffer l	[
NaCl	163,63	g	Tris		18,17	g
KCl	14,9	g	МеОН		100	ml
Na ₂ HPO ₄	18,2	g	H ₂ O _{demin.}	ad	500	ml
KH ₂ PO ₄	5,44	g				
TWEEN 20	1	%				

Anodenpuffe	r II			Kathodenpuffer					
Tris		1,51	g	Tris		1,51	g		
МеОН		100	ml	6-Aminohex	ansäure	2,6	g		
H ₂ O _{demin.}	ad	500	ml	H ₂ O _{demin.}	ad	500	ml		
				pH 9.4					

Detektionslösungen

Lösung A:	200 ml 0,1 M Tris-HCl, pH 8,6 50 mg 5-Amino-2.3-dihydro-1.4-phtalazinedion										
	50 mg 5-Ammo-2,5-amyaro-1,7-phalazmearon										
Die Lösung wur	Die Lösung wurde bei 4°C gelagert										
Lösung B:	11 mg <i>p</i> -Hydroxycoumarsäure in 10 ml DMSO										

Die Lösung wurde bei Raumtemperatur lichtgeschützt gelagert.

9. Chemikalien und Gase

Alle im Rahmen dieser Arbeit verwendeten Chemikalien wurden von den Firmen Merck, Fluka, Sigma-Aldrich, Roth, Roche oder Boehringer Mannheim bezogen. Gase und Gasgemische wurden von Air Liquide, Frankfurt/Griesheim bezogen.

Experimente und Ergebnisse

1. Untersuchungen zur H₂-abhängigen Caffeatreduktion in zellfreien Systemen

Die Nutzung alternativer terminaler Elektronenakzeptoren stellt für acetogene Bakterien eine zusätzliche Möglichkeit dar, Energie zu konservieren. In Analogie zur autotrophen CO₂-Reduktion im Wood-Ljungdahl-Weg wird bei der H₂-abhängigen Caffeatreduktion in A. woodii Energie nach einem chemiosmotischen Mechanismus konserviert (Imkamp und Müller, 2002). Na⁺ fungiert dabei als Kopplungsion. Im Zuge des Elektronentransfers vom Donor H₂ zum terminalen Akzeptor Caffeat wird ein primärer transmembraner Gradient generiert, der die Anwesenheit eines oder mehrerer membranständiger, Na⁺-translozierender Enzyme erfordert. Detaillierte Kenntnisse über die Mechanismen und Komponenten des Elektronentransports von H₂ zu Caffeat oder über Enzyme, die dabei die Generierung des Na⁺-Gradienten bewerkstelligen, lagen bisher allerdings nicht vor. Im Vordergrund der nachfolgenden Versuche stand die Charakterisierung der Reaktionssequenz H_2 + Caffeat \rightarrow Hydrocaffeat. Dazu wurden die enzymatischen Aktivitäten mit potentieller Relevanz für H₂-abhängige Caffeatreduktion charakterisiert und ihre zelluläre Lokalisierung untersucht. Dadurch sollten Hinweise auf Reaktionsschritte erhalten werden, die mit der Translokation von Na⁺ einhergehen könnten. Die Versuche wurden mit zellfreien Extrakten und daraus hergestellten Präparationen der Cytoplasma- und Membranfraktion von A. woodii durchgeführt.

1.1 H₂-abhängige Caffeatreduktion in zellfreiem Rohextrakt

Zunächst wurde das Verfahren zur Herstellung zellfreier Rohextrakte von *A. woodii* unter strikt anaeroben Bedingungen etabliert. Da die Hydrogenase konstitutiv produziert wird, war für die Herstellung der Extrakte eine Anzucht unter chemolithoautrophen Bedingungen nicht notwendig. Aus gewaschenen, Fruktose-gezogenen Zellen von *A. woodii* wurden durch Behandlung mit Lysozym zunächst Protoplasten hergestellt, die durch 420 mM Saccharose im Aufschluß-Puffer osmotisch stabilisiert wurden (Heise, 1992). Der anschliessende Zellaufschluß mittels der "French Press" erfolgte bei niedrigem Druck (650 PsiG). Dadurch sollte ein Abscheren membranständiger Komponenten verhindert werden. Zur Entfernung von Zelltrümmern folgten zwei niedertourige Zentrifugationsschritte. Der erhaltene Überstand wurde als Rohextrakt bezeichnet. Aliquots des Rohextraktes wurden anschliessend auf die Fähigkeit untersucht, Caffeat mit H₂ als Elektronendonor zu reduzieren. Da in Versuchen mit Suspensionen ruhender Zellen die strikte Na⁺-Abhängigkeit der H₂-abhängigen Caffeatreduktion gezeigt worden war (Imkamp und Müller, 2002), wurden die Ansätze standardmäßig mit 10 mM NaCl supplementiert. Caffeat wurde in einer Endkonzentration von 10 mM zugegeben.

Wie in Abb. 5 dargestellt, war der so hergestellte Rohextrakt nicht in der Lage, Caffeat zu reduzieren. In Gegenwart von H₂ als Elektronendonor war die spezifische Reduktion mit 1,1 nmol/min x mg Protein nur geringfügig höher als im Kontroll-Ansatz, der ohne Elektronendor unter einer N₂-Atmosphäre inkubiert worden war (0.96 nmol Caffeat/min x mg Protein). Um toxische Effekte durch das Phenylacrylat auszuschliessen, wurde der Versuch mit geringeren Caffeatkonzentrationen wiederholt. Auch dabei konnte keine Erhöhung der Reduktionsraten beobachtet werden (Daten nicht gezeigt).



Abb. 5. Untersuchung der H₂-abhängigen Caffeatreduktion in zellfreiem Rohextrakt von A. woodii. Aliquots (500 µl) zellfreien Rohextrakts (26,3 mg Protein/ml) wurden in einem Schüttelwasserbad bei 30°C 10 min in Gegenwart von 10 mM NaCl unter einer H₂-(\blacksquare) oder einer N₂-Atmosphäre (\blacktriangle) inkubiert. Zum Zeitpunkt t = 0 min erfolgte die Zugabe von 10 mM Caffeat. Zu den angegebenen Zeitpunkten wurden Proben von 25 µl entnommen und die Caffeatkonzentration wurde photometrisch bei einer Wellenlänge von 312 nm bestimmt.

In der Literatur finden sich zahlreiche Beispiele für eine Stimulierung enzymatischer Reaktionen in zellfreien Systemen durch ATP, die *in vivo* kein ATP benötigen. So ist in zellfreien Extrakten von *Sporomusa ovata* die Bildung von Methyl-Tetrahydrofolat aus Methanol oder methoxylierten, aromatischen Verbindungen abhängig von katalytischen Mengen ATP (Stupperich und Konle, 1993). In Rohextrakten von *Methanobacterium thermoautotrophicum* und *Methanosarcina barkeri* wird der Methylgruppentransfer von Methyl-Tetrahydromethanopterin auf Coenzym M durch ATP aktiviert (Kengen *et al.*, 1988; van de Wijngaard *et al.*, 1991). Daher sollte der Effekt von ATP auf die H₂-abhängige Caffeatreduktion in Rohextrakten von *A. woodii* untersucht werden.

Wie in Abb. 6 A zu sehen, stimuliert ATP die H₂-abhängige Caffeatreduktion. Eine Sättigung wurde bei 1 mM ATP erreicht. Unter diesen Bedingungen betrug die spezifische Reduktionsrate 8,7 nmol Caffeat/min x mg Protein. Dies entspricht rund 20% der für Suspensionen ruhender Zellen beschriebenen Rate (Imkamp und Müller, 2002). In allen nachfolgenden Versuchen wurde ATP daher stets im Überschuß (2 – 4 mM) zugegeben. Zum Teil konnten höhere Reduktionsraten beobachtet werden. Dies korrelierte allerdings nicht mit dem Überschuß an ATP, sondern unterlag präparatorisch bedingten Schwankungen. Die Zugabe von Ti-(III)-Citrat, einem starken Reduktionsmittel, anstelle von ATP führte zu keiner Stimulierung der H₂-abhängigen Caffeatreduktion im zellfreien Rohextrakt (Daten nicht gezeigt).





Abb. 6. A. Stimulierung der H₂-abhängigen Caffeatreduktion durch ATP in zellfreien Rohextrakten von *A. woodii.* Aliquots (500 μ l) einer Präparation zellfreien Rohextraktes (21,2 mg Protein/ml) wurden unter einer H₂-Atmosphäre bei 30°C in einem Schüttelwasserbad inkubiert. Die Ansätze wurde mit 10 mM NaCl und ansteigenden Konzentrationen ATP supplementiert. Die Zugabe von 10 mM Caffeat erfolgte zum Zeitpunkt t = 0 min. Die Caffeatkonzentration der entnommenen Proben wurden photometrisch bei einer Wellenlänge von 312 nm bestimmt. **B. ATP-Abhängigkeit der H₂-abhängigen Caffeatreduktion im Rohextrakt.** Aufgetragen sind die spezifischen Aktivitäten der Ansätze aus Abb. 6 A gegen die ATP-Konzentration.

1.2 Die zelluläre Lokalisation der H₂-abhängigen Caffeatreduktion

Im Folgenden wurde zellfreier Rohextrakt von *A. woodii* durch Ultrazentrifugation in Cytoplasma und Membranen getrennt, und die Fähigkeit der Fraktionen Caffeat mit H₂ als Elektronendonor zu reduzieren, wurde untersucht.

Die spezifische Aktivität der H₂-abhängigen Caffeatreduktion betrug im zellfreien Rohextrakt 18,7 nmol/min x mg Protein (Abb. 7). Überraschend war die Beobachtung, dass die Aktivität der cytoplasmatischen Fraktion nur rund 27% geringer war als die des Rohextraktes (11,8 nmol/min x mg Protein). Die Supplementierung des Cytoplasmas mit verschiedenen Mengen der Membranfraktion führte zu keiner weiteren Stimulierung der Caffeatreduktion (Daten nicht gezeigt). Die Membranfraktion war dagegen nicht in der Lage eine H₂-abhängige Caffeatreduktion zu vermitteln.



Abb. 7. Die H₂-abhängige Caffeatreduktion erfolgt in Abwesenheit von Membranen. Zellfreier Rohextrakt (32,5 mg Protein/ml) wurde durch Ultrazentrifugation in Cytoplasma (25,9 mg Protein/ml) und Membranen (20,25 mg Protein/ml) getrennt. Ein Aliquot von 500 μ l einer jeden Fraktion wurde in einem Schüttelwasserbad bei 30°C in Gegenwart von 10 mM NaCl und 2 mM ATP für 10 min unter einer H₂-Atmosphäre inkubiert. Dann erfolgte die Zugabe von Caffeat in einer Endkonzentration von 10 mM (Zeitpunkt t = 0 min). Die Caffeatkonzentration der entnommenen Proben wurde photometrisch bestimmt. (\blacktriangle), zellfreier Rohextrakt; (\blacksquare), Cytoplasmafraktion; (\bigtriangledown), Membranfraktion.

Dieser Befund war überraschend, da die Gesamtreaktion in ganzen Zellen mit der Na⁺-Translokation über die Cytoplasmamembran einhergeht, also mindestens ein membranständiger Reaktionsschritt erforderlich ist. Für die ausschließliche Lokalisierung der Aktivität in der cytoplasmatischen Fraktion können zwei mögliche Erklärungen herangezogen werden. Im Cytoplasma kann unter *in vitro*-Bedingungen die Caffeatreduktion durch Enzyme katalysiert werden, die *in vivo* keine Rolle spielen. Eine Stimulierung der Aktivität durch Membranen wäre dann allerdings dennoch zu erwarten. Andererseits könnten trotz des schonenden Zellaufschlusses Komponenten von der Membran abgeschert worden sein, die dann im Cytoplasma zusammen mit löslichen Enzymen eine H₂-abhängige Caffeatreduktion ermöglichen.

Ein großes Problem bei den Untersuchung im zellfreien System stellte generell die Reproduzierbarkeit sowohl der H₂-abhängigen Caffeatreduktion in Rohextrakten, als auch der Cytoplasmafraktionen dar. In Wachstumsversuchen mit Acinetobacter sp. ADP1 zeigten PARKE und ORNSTON (2004), dass Caffeat-Derivate, die durch Oxidation der Verbindung entstehen, offenbar toxisch sind. Minimalmedium, dass Caffeat enthielt, wurde für 48 h bei 37°C ohne Zellen vorinkubert. Dabei wurde das Phenylacrylat durch Oxidation in eine braungefärbte Verbindung überführt ("oxidative browning"). Wurde Acinetobacter sp. ADP1 in Medium inkubiert, das umgewandeltes Caffeat enthielt, nahm die Zahl lebensfähiger Zellen innerhalb kürzester Zeit ab. Die Umwandlung von Caffeat durch "oxidative browning" kann bei Anzuchten von A. woodii ausgeschlossen werden, da diese im Gegensatz zu Acinetobacter anaerob erfolgen. Möglicherweise entstanden toxische Caffeat-Derivate bei der Herstellung der Stammlösungen, aus denen die Kulturen zur Induktion der Reduktionsaktivität supplementiert wurden. Die freie Säure Caffeat ist in Wasser nur schlecht löslich. Um eine 100 mM, wässrige Caffeat-Stammlösungen herzustellen, mussten große Mengen KOH zugegeben werden, damit die Chemikalie bei einem pH von etwa 7,3 vollständig in Lösung ging. Denkbar wäre daher, dass das Caffeat durch die Zugabe des KOH in toxische Derivate überführt wird, welche die Induktion von Komponenten, die zur Caffeatreduktion benötigt werden, inhibiert. Dagegen spricht allerdings, dass die Verwendung von in DMSO gelöstem Caffeat zu keiner Verbesserung der Reproduzierbarkeit führte. Caffeat ist in DMSO sehr gut löslich und eine Titration des pH-Wertes mit KOH war demnach nicht notwendig. Ein inhibitorischer Effekt des DMSO konnte ausgeschlossen werden.

1.3 Alternative Elektronendonatoren für die Caffeatreduktion im zellfreien System

In den vorangegangenen Versuchen wurde die Gesamtreaktion H_2 + Caffeat \rightarrow Hydrocaffeat untersucht. Nun sollten die an dieser Reaktionssequenz beteiligten enzymatischen Reaktionen unabhängig voneinander untersucht werden. Im Vordergrund stand dabei zunächst die Caffeat-reduzierende Aktivität, die durch eine unbekannte terminale Reduktase vermittelt wird. Um eine Charakterisierung der hypothetischen Caffeat-Reduktase *per se* vornehmen zu können, wird ein Donor benötigt, der Elektronen direkt auf das Enzym überträgt.

TMPD, *1*,5-Diphenylcarbazid, Methylviologen, das mit Ti-(III)-Citrat vorreduziert worden war und Phenylendiamin wurden auf ihre Fähigkeit untersucht, als artifizielle Elektronendonatoren für Caffeatreduktion zu fungieren. Aliquots von zellfreiem Rohextrakt, der Cytoplasma- oder Membranfraktion wurden unter einer N₂-Atmosphäre inkubiert und mit einem der artifiziellen Mediatoren, sowie Caffeat in einer Endkonzentration von jeweils 10 mM supplementiert.

Von den eingesetzten artifiziellen Elektronendonoren war nur *p*-Phenylendiamin in der Lage, Caffeat zu reduzieren. In zellfreiem Rohextrakt wurde eine Aktivität von 8,2 nmol/min x mg Protein und in der cytoplasmatischen Fraktion eine von 9,4 nmol/min x mg Protein bestimmt (Abb. 8). Auch hier konnte, wie schon zuvor mit H₂ als Elektronendonor, keine Aktivität in der Membranfraktion beobachtet werden. Eine rein chemische Reduktion des Caffeats durch *p*-Phenylendiamin konnte durch Kontroll-Ansätze, die nur Versuchs-Puffer enthielten, ausgeschlossen werden (Daten nicht gezeigt).



Abb. 8. Phenylendiamin-abhängige Caffeatreduktion im Rohextrakt und Cytoplasma von A. woodii. Je 500 µl zellfreier Rohextrakt (\blacktriangle ; 33,2 mg Protein/ml), Cytoplasma- (\triangledown ; 21,3 mg Protein/ml) oder Membranfraktion (\blacksquare ; 32,8 mg Protein/ml) wurden unter einer N₂-Atmosphäre bei 30°C in einem Schüttelwasserbad in Gegenwart von 10 mM NaCl, 2 mM ATP und 10 mM Phenylendiamin 10 min inkubiert. Die Ansätze wurden dann mit Caffeat in einer Endkonzentration von 10 mM supplementiert. Die Caffeatkonzentration der zu den angegebenen Zeitpunkten entnommenen Proben wurde photometrisch bestimmt.

Neben artifiziellen Mediatoren wurde NADH als physiologischer Elektronendonor für die Caffeatreduktion überprüft. Dazu wurden Aliquots von zellfreiem Rohextrakt, Cytoplasmaoder Membranfraktion unter einer N₂-Atmosphäre in Gegenwart von 10 mM Caffeat inkubiert. Die Zugabe von NADH (10 mM) zu zellfreiem Rohextrakt führte zu einer raschen Abnahme der Caffeatkonzentration (Abb. 9). Die spezifische Aktivität betrug im dargestellten Fall 23,75 nmol/min x mg Protein. Wie in den vorherigen Untersuchungen konnte keine Aktivität in der Membranfraktion beobachtet werden (Daten nicht gezeigt). Die NADH-abhängige Caffeatreduktion war ausschließlich cytoplasmatisch lokalisiert, die spezifische Aktivität betrug 38,8 nmol/min x mg Protein.



Abb. 9. NADH-abhängige Caffeatreduktion im Rohextrakt und Cytoplasma von *A. woodii.* 500 μ l Rohextrakt (\blacktriangle ; 39 mg Protein/ml) oder Cytoplasma (\triangledown ; 37,2 mg Protein/ml) wurden in Gegenwart von 2 mM ATP und 10 mM NaCl mit Caffeat in einer Endkonzentration von 10 mM supplementiert und bei 30°C inkubiert. Zum Zeitpunkt t = 10 min erfolgte die Zugabe von 10 mM NADH (Pfeil). Die Caffeatkonzentration der zu den angegebenen Zeitpunkten entnommenen Proben wurde photometrisch bestimmt.

Die NADH-abhängige Caffeatreduktion war wie die Caffeatreduktion mit H₂ als Elektronendonor strikt abhängig von der Gegenwart von ATP (Abb. 10).



Abb. 10. Die NADH-abhängige Caffeatreduktion in zellfreiem Rohextrakt ist ATP-abhängig. 500 μ l zellfreier Rohextrakt (39 mg Protein/ml) wurden in Gegenwart von 2 mM ATP (+ATP) oder ohne ATP (-ATP) und 10 mM NaCl mit Caffeat in einer Endkonzentration von 10 mM supplementiert und bei 30°C inkubiert. Zum Zeitpunkt t = 10 min erfolgte die Zugabe von 10 mM NADH (Pfeil). Die Caffeatkonzentration der zu den angegebenen Zeitpunkten entnommenen Proben wurde photometrisch bestimmt.

Durch die beschriebenen Experimente konnte gezeigt werden, dass die Caffeatreduktion mit H_2 als Elektronendonor offensichtlich durch cytoplasmatische Enzyme katalysiert wird. Als Elektronendonatoren wurden NADH + H⁺ und Phenylendiamine identifiziert. Gerade letzteres würde sich für einen Aktivitätsassay im Verlauf einer Aufreinigung des Caffeatreduzierenden Enzyms anbieten. Membranen stimulierten die H₂-abhängige Caffeatreduktion offenbar nicht.

Im Folgenden sollten Proteine, die an der Caffeatreduktion beteiligt sind, durch vergleichende Analyse des Proteoms von *A. woodii* identifiziert werden.

2. Identifizierung und Charakterisierung von EtfA und EtfB

Aus Caffeat-induzierten und nicht-induzierten Zellen wurde das Gesamtprotein isoliert und mittels 2D-Gelelektrophorese aufgetrennt. Die Polyacrylamidgele der zweiten Dimension wurden einer Färbung mit Coomassie Brilliant Blue G250 unterzogen und anschliessend verglichen. In 8 unabhängig voneinander durchgeführten Analysen waren die Proteine 1 und 2 nur in Zellen zu finden, die in Gegenwart von Caffeat gewachsen waren (Abb.11). Andere

Proteine, wie z. B. Protein 3 wurden in Gegenwart von Caffeat verstärkt produziert oder ihre Konzentration nahm ab (Protein 4). Dies konnte allerdings nicht in allen Fällen beobachtet werden.



Abb. 11. Identifikation Caffeat-induzierter Proteine durch 2D-Gelelektrophorese. 50-ml-Kulturen von *A. woodii* wurden mit 20 mM Fruktose in Gegenwart oder Abwesenheit von Caffeat (10 mM) angezogen. Das Gesamtprotein der Zellen wurde isoliert und mittels 2D-Gelelektrophorese aufgetrennt. Dargestellt ist ein Ausschnitt der Coomassie-gefärbten SDS-Polyacrylamidgele der zweiten Dimension.

Zur weiteren Charakterisierung wurden die induzierten Proteine 1 und 2 aus dem Polyacrylamidgel ausgeschnitten und massenspektrometrisch durch ESI-MS/MS analysiert. Die dadurch erhaltenen zwischen 9 und 17 Aminosäuren langen Peptidsequenzen wurden mit Proteinen in der NCBI-Datenbank verglichen. In Abb. 12 sind jeweils eine repräsentative Peptidsequenz der induzierten Proteine 1 und 2 sowie je 11 Teilsequenzen von Proteinen mit den höchsten Übereinstimmungen dargestellt. Der Vergleich zeigte, dass es sich bei den induzierten Proteinen um die Untereinheiten α (Protein 1) und β (Protein 2) eines Elektronentransfer-Flavoproteins (ETFP) handeln könnte. ETFP spielen bei Pro- und Eukaryonten im Rahmen von verschiedenen Oxidations- und Reduktionsreaktionen eine wichtige Rolle als Elektronenüberträger (Tsai und Saier Jr., 1995; Hetzel *et al.*, 2003). Die Caffeat-induzierten Proteine aus *A. woodii* wurden im Folgenden mit EtfA (Protein 1) und EtfB (Protein 2) bezeichnet.

	Organismus		Sequenz	Annotation
Protein 1	A.w.		GVWVFAEQR	
	C.b. C.t. C.s. C.a. S.f. A.m. G.m. T.t. P.g. G.s. T.te.	8 8 8 71 113 6 8 7 6	GVWVFAEQR16GVWVFAEQR16GVWVFAEQR16GIWIFAEQR16GIWVFAEQR79GVWVFVEQT201DIWIFAEQR14GVFVFAEQR16GVWVFIEQT15DIWVFVEQR14	EtfA EtfA EtfA EtfA EtfA EtfA EtfA EtfA
Protein 2	A.w.		LAMGADEAYLISDR	
	S.s. S.a. S.t. T.t. M.e. T.te. C.t. B.f. G.s. C.a. S.f.	77 76 74 75 74 74 74 74 74 74 78	LAMGIDEAYLISDR LAMGIDEAYLISDR IAMGADEAYLITDR LAMGADEAYLLTDR LAMGADEAYLLSDR LAMGADEAYLLSDK LSMGADEAILISDR LAMGADEAVLITDR LAMGADEAVLLTDR LSMGADDAILCSDR	90 EtfB 90 EtfB 87 EtfB 87 EtfB 88 EtfB 87 EtfB 91 EtfB

Abb. 12. Identifikation der Caffeat-induzierten Protein 1 und 2 aus A. woodii. Dargestellt ist jeweils eine repräsentative Peptidsequenz der induzierten Proteine 1 und 2. Als Referenzen sind je 11 Teilsequenzen von Proteinen mit den höchsten Übereinstimmungen gezeigt. Die Zahlen links und rechts der Sequenzen geben die Position der Aminosäuren im Protein an. EtfA, Elektronentransfer-Flavoprotein, Untereinheit α ; EtfB, Elektronentransfer-Flavoprotein, Untereinheit β A.w., Acetobacterium woodii; A.m., Alkaliphilus metalliredigenes; B.f., Butyrovibrio fibrisolvens; C.a. Clostridium acetobutylicum; C.b. Clostridium beijerinckii; C.s. Clostridium saccharobutylicum; C.t., Clostridium tetani; G.m., Geobacter metallireducens; G.s., Geobacter sulfurreducens; M.e., Megasphaera elsdenii; P.g., Porphyromonas gingivalis; S.a., Sulfolobus acidocaldarius; S.f., Syntrophobacter fumaroxidans; S.s., Sulfolobus sulfataricus; S.t., Sulfolobus tokadii; T.t., Thermoanaerobacterium thermosaccharolyticum; T.te., Thermoanaerobacter tengcongensis.

2.1 Klonierung von etfA und etfB

Um weitere Informationenen über EtfA und EtfB zu erhalten, sollten die dafür kodierenden Gene mittels PCR amplifiziert werden. Um möglichst große Fragmente zu erhalten, wurden alle aus der ESI-MS/MS-Analyse erhaltenen Peptidsequenzen bekannten Sequenzen zugeordnet und entsprechende degenerierte Oligonukleotide abgeleitet. In Abb. 13 ist exemplarisch ein Vergleich von EtfA und EtfB aus *A. woodii* mit den jeweiligen Proteinen aus *C. tetani* und *B. fibrisolvens* dargestellt.



205 DDLKDLDDANIGLAGSPTKIAKASDKVRKGAGEKVALDPQESVNYIVSKLKEKHVI

Abb. 13. Vergleich der Peptidsequenzen von EtfA und EtfB aus *A. woodii* mit EtfA aus *C. tetani* und EtfB aus *B. fibrisolvens*. Die aus den ESI-MS/MS-Analysen erhaltenen Peptidsequenzen für EtfA und EtfB aus *A. woodii* (grau unterlegt) sind exemplarisch den Primärsequenzen von EtfA aus *C. tetani* und EtfB aus *B. fibrisolvens* zugeordnet. Zu *A. woodii* identische Reste sind gelb unterlegt. Die für die Ableitung der degenerierten Primer EtfA_forward/EtfA_reverse und EtfB_forward/EtfB_reverse herangezogenen Sequenzen sind durch Fettdruck hervorgehoben.

Auf Grund dieses Vergleiches wurde für *etfA* ein PCR-Produkt von etwa 930 Bp, für ein *etfB*-Produkt von etwa 210 Bp erwartet.

Um eine möglichst hohe Amplifikationseffizienz zu erreichen, wurde zur Ermittlung der optimalen Anlagerungstemperatur zunächst eine Gradienten-PCR durchgeführt. Die

Anlagerungstemperaturen, die die höchsten Produkt-Ausbeuten ergaben (etfA: 55°C; etfB: 51°C), wurden für eine erneute Amplifikation der Genfragmente herangezogen (Abb. 14)



Abb. 14. Amplifikation der Genfragmente *etfA* und *etfB* aus *A. woodii*. Fragmente der für EtfA und EtfB kodierenden Gene wurden mit Hilfe degenerierter Oligonukleotide amplifiziert. Als Matrize für die PCR diente chromosomale DNA von *A. woodii*. Aliquots der PCR-Ansätze wurden in einem 0,8%igen Agarosegel aufgetrennt.

Die Größe der amplifizierten Genfragmente betrug 924 Bp für *etfA* und 213 Bp für *etfB*. Die Genfragmente wurden anschliessend in den Vektor pCR 2.1-TOPO kloniert, und die so erhaltenen Plasmide wurden mit TOPO-*etfA* und TOPO-*etfB* bezeichnet.

2.2 Untersuchung der genetischen Organisation von etfA und etfB

Die für die Untereinheiten von Elektronentransfer-Flavoproteinen kodierenden Gene liegen in der Regel auf dem Chromosom assoziiert vor und werden als eine polycistronische RNA transkribiert. Dabei ist *etfB* zumeist stromaufwärts von *etfA* zu finden (Bedzyk *et al.*, 1993; Chen und Swenson, 1994; Boynton *et al.*, 1996; O'Neill *et al.*, 1998). Die genetische Organisation von *etfB* und *etfA* in *A. woodii* wurde im Folgenden mittels Southern-Blot untersucht. Dazu wurde chromosomale DNA von *A. woodii* isoliert, mit verschiedenen Restriktionsenzymen geschnitten und in einem Agarosegel aufgetrennt. Die DNA wurde anschliessend auf eine Nylon-Membran geblottet und mit spezifischen, Digoxygeninmarkierten Sonden gegen *etfA* oder *etfB* hybridisiert. Wie in Abb. 15 zu sehen, hybridisieren die gegen *etfA* und *etfB* generierten Sonden mit Fragmenten restringierter, chromosomaler DNA identischer Größe. Dies läßt auf eine enge räumliche Nähe der beiden Gene auf dem Chromosom schließen.



Abb. 15. Nachweis der Kolokalisierung von *etfA* und *etfB* durch Southern-Blot. Chromosomale DNA aus *A. woodii* wurde mit den oben angegebenen Restriktionsenzymen geschnitten und in einem 0,8% igen Agarosegel aufgetrennt. Die DNA wurde anschliessend auf eine Nylon-Membran geblottet und mit Digoxygenin-markierten Sonden gegen *etfA* oder *etfB* hybridisiert. Die Visualisierung hybridisierter DNA erfolgte wie unter *Material und Methoden* beschrieben. Die erhaltenen Hybridisierungssignale sind mit schwarzen Pfeilen gekennzeichnet.

Die Lage von *etfA* und *etfB* zueinander konnte mittels PCR bestimmt werden. Mit den degenerierten Oligonukleotiden EtfB_forward und EtfA_reverse konnte ein 1713 Bp großes Fragment amplifiziert werden (Abb. 16). Die Durchführung der PCR mit der Oligonukleotid-Kombination EtfA_forward/EtfB_reverse führte dagegen zu keinem Produkt (Daten nicht gezeigt). Das erhaltene Amplifikat wurde in den Vektor pCR 2.1-TOPO kloniert. Das daraus resultierende Plasmid wurde mit TOPO-*etfBA* bezeichnet. Die anschliessende Sequenzierung ergab, dass das Fragment aus einem 561 Bp großen *etfB*-Gensegment besteht, das am 3'-Ende durch 15 Bp nicht kodierender Sequenz von einem 1137 Bp großen *etfA*-Fragment getrennt

wird. Die vollständige Sequenz des 1713 Bp großen *etfB-etfA*-Fragments ist im Anhang dieser Arbeit dargestellt.



Abb. 16. Amplifikation eines *etfB-etfA*-Fragments. Mit Hilfe der degenerierten Oligonukleotide EtfB_forward/EtfA_reverse wurde ein 1713 Bp großes *etfB/etfA*-Fragment amplifiziert. Als Matrize diente chromosomale DNA von *A. woodii.* Aliquots der PCR-Ansätze wurden in einem 0,8%igen Agarosegel aufgetrennt.

2.3 Analyse der Sequenzdaten von etfA und etfB

Von der Nukleotidsequenz des *etfB-etfA*-Fragmentes wurde die entsprechende Aminosäuresequenz abgeleitet. Die dadurch erhaltenen Primärsequenzen von EtfA und EtfB wurden jeweils mit Sequenzen von in Datenbanken hinterlegten Proteinen verglichen.

Die N-Termini von EtfA-Proteinen weisen im Allgemeinen nur wenige Übereinstimmungen in der Primärsequenz auf. Dagegen zeichnen sich die C-terminalen Enden durch hohe Übereinstimmung und zahlreiche konservierte Reste aus. Diese sind, wie Untersuchungen an Kristallen des ETFP aus *P. denitrificans* und *Homo sapiens* ergaben, an der Koordinierung des Kofaktors FAD beteiligt (Roberts *et al.*, 1996; Roberts *et al.*, 1999). Ein zweiter Kofaktor, ein AMP-Rest, ist an EtfB gebunden. Auch diese Reste sind in allen pro- und eukaryontischen EtfB's hochkonserviert. Anders als bei den EtfA-Proteinen sind EtfB-Proteine über die gesamte Primärsequenz betrachtet zueinander ähnlich. Die an der Koordinierung des FAD-Kofaktors beteiligten Reste sind auch in der EtfA-Sequenz von *A. woodii* zu finden (Abb. 17 A). Vollständig konserviert sind die Aminosäuren, welche in *P. denitrificans* mit dem Isoalloxazin-Rest des FAD in Wechselwirkung treten (Q240, V241, Q243, T244, Q263 und H264; Roberts *et al.*, 1999). Der Ribityl- und der ADP-Rest des FAD werden in *P. denitrificans* durch 10 weitere Aminosäurereste koordiniert. In EtfA von *A. woodii* sind 6 dieser Reste konserviert (S226, R227, S259, N278, K279, D296 in *P. denitrificans*). Der AMP-Kofaktor wird in *P. denitrificans* durch 10 Aminosäurereste des EtfB-Proteins koordiniert. In EtfB aus *A. woodii* sind 2 dieser Reste konserviert (G120 und A123 in *P. denitrificans*; Abb. 17 B).

4	1	1	
r		۱	

	*1	F /	Λ.
∟	LI		-
	L		

		$\mathbf{+}$	$\mathbf{\Lambda}$					1	Ψ			1	$\Psi \Phi$				
A.w.		<mark>VSGG</mark> M	<mark>g</mark> lg k p <mark>f</mark>	G <mark>F</mark> E	LLKQ <mark>.</mark>	LAD <mark>K</mark>	<mark>LGG</mark> T	VAT <mark>S</mark>	SRAC	VDAGW	adhaq	QVG	QT G	r <mark>tv</mark> i	K <mark>P</mark> QI <mark>y</mark>	F	
H.s.	219	<mark>VSGG</mark> R	<mark>g</mark> lk s g <mark>e</mark>	EN <mark>F</mark> KI	LLYD <mark>.</mark>	LAD <mark>Q</mark>	<mark>L</mark> HAA	VGA <mark>s</mark>	ra a	<mark>VDAG</mark> F	VPNDM	QVG	<mark>QT</mark> G]	KI <mark>V</mark> A	A <mark>P</mark> EL <mark>y</mark>	I	276
P.d.	197	<mark>VSGG</mark> R	<mark>g</mark> lg s k <mark>e</mark>	S <mark>F</mark> A:	IIEE <mark>.</mark>	LAD <mark>K</mark>	LG <mark>AA</mark>	VGA <mark>S</mark>	R AA	<mark>VD</mark> S <mark>G</mark> Y	APNDW	QVG	<mark>QT</mark> G]	kv <mark>v</mark> a	A <mark>P</mark> EL <mark>y</mark>	V	254
B.f.	229	<mark>VSGG</mark> R	<mark>g</mark> vg s a <mark>f</mark>	EN <mark>F</mark> KI	MVED	LA <mark>EV</mark>	LG <mark>G</mark> T	vsc <mark>s</mark>	ra v	VDS <mark>GW</mark>	KPKDL	QVG	<mark>QT</mark> G]	K <mark>TV</mark> e	R <mark>P</mark> NV <mark>y</mark>	F	286
C.t.	218	<mark>v</mark> agg r	<mark>g</mark> ig s k <mark>e</mark>	EN <mark>F</mark> KI	M <mark>l</mark> ee	LA <mark>EL</mark>	<mark>LGG</mark> N	VAG <mark>S</mark>	<mark>bra</mark> a	I <mark>D</mark> N <mark>GW</mark>	IDKDY	QVG	QT G	K <mark>TV</mark> I	R <mark>P</mark> MV <mark>y</mark>	I	274
G.m.	322	<mark>VSGG</mark> R	<mark>g</mark> lm g p <mark>f</mark>	EN <mark>F</mark> AI	M <mark>L</mark> QE	LADE	<mark>LGG</mark> V	VGA <mark>s</mark>	R SA	VDAGW	MPHDR	QVG	<mark>QT</mark> G]	K <mark>TV</mark> e	R <mark>p</mark> ki <mark>y</mark>	I	379
M.t.	221	<mark>v</mark> agg r	<mark>g</mark> lg s r <mark>e</mark>	INLR	LLEE.	LA <mark>GV</mark>	<mark>LGG</mark> T	lga <mark>s</mark>	R AA	VE <mark>AGW</mark>	LPPEY	QVG	QT G	I <mark>TV</mark> I	R <mark>p</mark> kv <mark>y</mark>	F	278
S.f.	204	<mark>VSGG</mark> R	<mark>g</mark> mk e as	SN <mark>F</mark> A <mark>I</mark>	LVEE.	LA <mark>KAI</mark>	M <mark>g</mark> aa	VGA <mark>s</mark>	R AA	VDAGW	RPHSD	QVG	<mark>QT</mark> G]	KV <mark>V</mark> 1	[<mark>P</mark> AL <mark>y</mark>	V	261
S.c.	228	VT <mark>GG</mark> R	ALK d K <mark>e</mark>	TFEK-	LLSP.	LADV	<mark>L</mark> HAA	IGA	'ra s	<mark>VD</mark> N <mark>G</mark> L	CDNSL	QI 🤆	QT G	kv <mark>v</mark> z	A <mark>P</mark> NL <mark>y</mark>	ΖI	286
T.t.	215	<mark>VSGG</mark> R	<mark>g</mark> vg g p <mark>e</mark>	G <mark>F</mark> K	LIEE	LA <mark>EV</mark>	<mark>LGG</mark> V	VGA <mark>s</mark>	<mark>BRA</mark> A	VE <mark>AGW</mark>	ISSDH	QVG	QT G	K <mark>TV</mark> I	R <mark>P</mark> KL <mark>y</mark>	ΊΙ	272
M.e.	218	<mark>v</mark> agg <mark>r</mark>	<mark>g</mark> mn s e <mark>f</mark>	P <mark>F</mark> KTG	I <mark>L</mark> KE	C <mark>AD</mark> V	<mark>LGG</mark> A	VGA <mark>s</mark>	<mark>BRA</mark> A	VDAGW	IDALH	QVG	QT G	K <mark>TV</mark> (G <mark>P</mark> KI <mark>y</mark>	ΊΙ	277

				$\mathbf{\Psi}$		$\mathbf{h}\mathbf{h}$						\downarrow	r4					\downarrow	· ↓		
A.w.		<mark>A</mark> C	GI	SG	AI	QH]	agi	<u>M</u> QI	<mark>)S</mark> D	II	Ι <mark>Α</mark>	I NK	n en	AP:	I F E	VAD	YGI	VG D	<mark> </mark>		
H.s.	277	<mark>A</mark> V	' <mark>GI</mark>	SG	AI	<mark>QH</mark> I	L <mark>AGI</mark>	<u>M</u> K <mark>I</mark>)SK	TI	V <mark>A</mark>	I NK	DPE	AP:	l F Q	VAD	YGI	VA <mark>D</mark>	L FKVVPEM'	TEILKKK	333
P.d.	255	<mark>A</mark> V	' <mark>GI</mark>	SG	AI	<mark>QH</mark> I	L <mark>AGI</mark>	MK I)SK	VI	V <mark>A</mark>	I NK	DEE	AP:	<mark>I F</mark> Q	I <mark>AD</mark>	<mark>YG</mark> L	VG D	LFSVVPEL'	FGKL*	308
B.f.	287	AI	GI	SG	AI	QH]	' <mark>AGI</mark>	MEE	I <mark>S</mark> D	ΙI	Ι <mark>Α</mark>	I NK	DET	AP:	I F D	VAD	YGI	VG D	L NKIVPAL'	FEAIKAELAA	346
C.t.	275	<mark>A</mark> V	' <mark>GI</mark>	SG	AI	<mark>QH</mark> I	L <mark>AGI</mark>	<u>n</u> da	<mark>)S</mark> D	Υ <mark>Ι</mark>	Ι <mark>Α</mark>	I NK	DEA	AP]	<mark>e</mark> mq	I <mark>AD</mark>	L <mark>G</mark> L	vG D	Y NKIVPEL	IAKLKEEKEE	334
G.m.	380	<mark>A</mark> C	GI	SG	AI	<mark>QH</mark> I	LV <mark>GI</mark>	4Q <mark>e</mark>	<mark>)S</mark> D	VV	I <mark>A</mark> I	I <mark>N</mark> R	DKE	AP]	[FQ	va _t	YGI	VG D	L FKIVPAI	FSQLRELKAS	439
M.t.	279	AI	GI	SG	AI	<mark>QH</mark> I	LV <mark>GI</mark>	1QN	I <mark>S</mark> E	VI	V <mark>A</mark>	I NK	d pe	AP]	I F K	vat	' <mark>YGI</mark>	I G D	FQEVVPAL'	FEEFRRQLAA	338
S.f.	262	<mark>A</mark> V	' <mark>GI</mark>	SG	AI	<mark>QH</mark> I	L <mark>AGI</mark>	<mark>M</mark> GY	(<mark>s</mark> r	Y <mark>I</mark>	V <mark>A</mark>	I NK	DPE	AP:	IFS:	R <mark>AD</mark>	YGI	VE D	L FKFVPAF'	FEEVKRLKST	321
S.c.	287	AI	G <mark>V</mark>	' <mark>S</mark> G	<mark>A</mark> V	<mark>QH</mark> I	L <mark>AGI</mark>	MKI)SK	VI	V <mark>A</mark>	⊥ <mark>N</mark> N	id pd	AP:	I F N	VAE) <mark>YG</mark> L	₀Q <mark>G</mark> D	L YKIVPEL'	TEKLGKYK	344
T.t.	273	<mark>A</mark> C	GI	SG	AI	QH]	I <mark>AGI</mark>	<mark>1</mark> GC	GAK	ΤI	V <mark>A</mark>	I NK	n pd	AP:	I F K	I <mark>AD</mark>	YGI	VG D	l fkvipal:	IEEIKEAKKK	332
M.e.	278	<mark>A</mark> C	'A <mark>I</mark>	SG	AI	<mark>Q</mark> PI	L <mark>AGI</mark>	MTC	S <mark>S</mark> D	CI	Ι <mark>Α</mark>	I NK	DED	AP:	IFK	VCE	YGI	VGD	v fkvlpll	TEAIKKQKGI	337

Β.

EtfB

		1	< ↓	+++		
A.w.		V <mark>DL</mark> VLA <mark>G</mark>	r <mark>qaii</mark>)GDT AQV G	SQI <mark>A</mark> QR <mark>L</mark> KM <mark>P</mark> VV <mark>T</mark> YVEDI-K-I-EDKKA-I <mark>V</mark> H <mark>R</mark>	
H.s.	118	V <mark>DL</mark> VLL <mark>G</mark>	K <mark>Qaii</mark>	DDCNQTG	<mark>G</mark> QMT <mark>A</mark> GF <mark>L</mark> DW <mark>P</mark> QG <mark>T</mark> FASQV-T-L-EGDKL-K <mark>V</mark> E <mark>R</mark> 16	5
P.d.	114	TE <mark>L</mark> IIA <mark>G</mark>	K <mark>QAII</mark>	NDMATG	<mark>G</mark> QML <mark>A</mark> AI <mark>L</mark> GWAQA <mark>T</mark> FASKV-E-I-EGAKA-K <mark>V</mark> T <mark>R</mark> 16	4
B.f.	110	Y <mark>DL</mark> IIT <mark>G</mark>	r <mark>qaii</mark>)GDT AQV G	SPQI <mark>A</mark> EH <mark>L</mark> AL <mark>P</mark> VISYAEDI-K-V-EGNSV-I <mark>V</mark> K <mark>R</mark> 15	8
C.t.	110	Y <mark>d</mark> ivfa <mark>g</mark>	r <mark>qaii</mark>)GDT AQV G	GPEI <mark>A</mark> EN <mark>L</mark> DL <mark>P</mark> QI <mark>T</mark> YVEKV-E-V-DGEEL-K <mark>V</mark> R <mark>R</mark> 15	8
G.m.	115	VGIVFC <mark>G</mark>	K <mark>QT</mark> II)GDT AQV G	<mark>,</mark> PGI <mark>A</mark> VR <mark>L</mark> GFTPL <mark>T</mark> LVDRI-E-A-LDPVNRRI-K <mark>V</mark> R <mark>R</mark> 16	5
M.t.	112	V <mark>DL</mark> VFC <mark>G</mark>	K <mark>QAII</mark>)GDT AQV G	<mark>5</mark> PGI <mark>A</mark> TR <mark>L</mark> GFTQL <mark>T</mark> YVMAIDGV-D-L-EKGQI-Q <mark>V</mark> Q <mark>R</mark> 16	2
S.f.	114	- <mark>d</mark> IILI <mark>G</mark>	sr <mark>a</mark> vi	YDQ G<mark>Q</mark>RG	<mark>G</mark> AIV <mark>A</mark> EH <mark>L</mark> GW <mark>P</mark> HLALAVSL-E-S-DGKTV-TIE <mark>R</mark> 16	0
S.c.	120	SN <mark>L</mark> VLM <mark>G</mark>	K <mark>Qaii</mark>	YDQ GQR G	<mark>G</mark> AIV <mark>A</mark> EH <mark>L</mark> GW <mark>P</mark> HLALAVSL-E-S-DGKTV-TIE <mark>R</mark> 16	7
T.t.	111	Y <mark>DL</mark> VFC <mark>G</mark>	r <mark>qaii</mark>	YDQ GQ RG	<mark>G</mark> AIV <mark>A</mark> EH <mark>L</mark> GW <mark>P</mark> HLALAVSL-E-S-DGKTV-TIE <mark>R</mark> 15	8
M.e.	117	F <mark>D</mark> IILC <mark>G</mark>	K <mark>QAII</mark>)GDT AQV G	PQI <mark>A</mark> CE <mark>L</mark> GI <mark>P</mark> QI <mark>T</mark> YARDI-K-V-EGDKV-T <mark>V</mark> QQ 16	4

Abb. 17. Vergleich der abgeleiteten Aminosäuresequenzen von EtfA und EtfB aus A. woodii mit verschiedenen pro- und eukaryontischen ETFP's. Mit Hilfe des Programms Clone Manager Suite 7 wurde ein Vergleich der Untereinheiten durchgeführt. Als Referenz dienten dabei die aus den Teil-Nukleotidsequenzen von etfA und etfB abgeleiteten Aminosäurensequenzen aus A. woodii (A.w.). Gelb markiert sind Aminosäuren, die in A. woodii und mindestens 5 der 9 Vergleichssequenzen vorkommen. Basierend auf Strukturdaten von ETFP's von P. denitrificans und H. sapiens (Roberts et al., 1996; Roberts et al., 1999) wurden Aminosäurereste, die an der Koordinierung der Kofaktoren FAD (A.) und AMP (B.) beteiligt sein könnten, durch Fettdruck hervorgehoben und mit Pfeilen markiert. H.s., Homo sapiens; P.d., P. denitrificans; B.f., B. fibrisolvens; C.t., C. tetani; G.m., G. metallireducens; M.t., M. thermoacetica; S.f., S. fumaroxidans; S.c., S. cerevisiae; T.t., T. tencongensis; M.e., Megasphaera elsdenii.

3. Die Bildung von NADH im Zuge H₂-abhängiger Caffeatreduktion

Die hohen spezifischen Aktivitäten der NADH-abhängigen Caffeatreduktion in zellfreien Systemen von *A. woodii* sowie die Identifikation Caffeat-induzierter Elektronen-Transfer-Proteine als potentielle Mediatoren deuten auf eine Rolle von NADH als Elektronendonor *in vivo* hin. Im Folgenden wurde der Frage nachgegangen, wie im Zuge der Reaktionssequenz H_2 + Caffeat \rightarrow Hydrocaffeat NADH gebildet werden könnte und welche Enzyme daran beteiligt sein könnten. Dazu können zwei Möglichkeiten in Betracht gezogen werden: eine NAD⁺-reduzierende Hydrogenase oder eine Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase. Im Folgenden wurden zellfreie Extrakte auf die entsprechenden enzymatischen Aktivitäten überprüft.

3.1 Untersuchungen zur Hydrogenase-Aktivität in A. woodii

Aus Fruktose-gezogenen Zellen von *A. woodii* wurde eine Sauerstoff-labile Hydrogenase isoliert (Ragsdale und Ljungdahl, 1984). Das Enzym lag zu über 90% in der löslichen Fraktion vor. Zu ähnlichen Ergebnissen hinsichtlich der Lokalisierung des Enzyms kamen HEISE (Heise, 1992) und DENGL (Dengl, 2004). Dennoch weisen gewaschene Membranen immer noch relativ hohe Hydrogenaseaktivität auf. Dies führte zu der Annahme, dass das Enzym entweder nur schwach mit der Membran assoziiert ist und im Zuge der Präparation abgeschert wird oder dass eine zweite, membranständige Hydrogenase die beobachtete Aktiviät katalysiert.

Die Hydrogenase-Aktivität und ihre Lokalisation wurde im Rahmen dieser Arbeit erneut untersucht. Die Messung der Aktivität erfolgte in Quarzküvetten unter einer H₂-Atmosphäre. Als Elektronenakzeptoren wurden Benzylviologen oder NAD⁺ verwendet. Die Reduktion der Elektronenakzeptoren wurde photometrisch verfolgt. Die Durchführung der Versuche erfolgte bei 30°C.

Mit Benzylviologen als Elektronenakzeptor konnte in zellfreiem Rohextrakt im dargestellten Fall eine Gesamtaktivität von 25474 U nachgewiesen werden (Tabelle 5). Nach der Auftrennung des Rohextraktes in Cytoplasma- und Membranfraktion gingen rund 85% der Benzylviologen-abhängigen Aktivität verloren. Die Restaktivitäten im Cytoplasma und an Membranen betrugen 2708 U und 1058 U, was einer Verteilung von 74% zu 26% entspricht. Die Größenordnungen der spezifischen Aktivitäten der einzelnen Fraktionen entsprachen den von DENGL (2004) beschriebenen. Mit NAD⁺ als Elektronenakzeptor wurde in zellfreiem Rohextrakt eine Gesamtaktivität von 77,8 U nachgewiesen. Die Trennung des Extraktes in Membran- und die cytoplasmatische Fraktion ging mit einem Aktivitätsverlust von rund 85% einher. Die Restaktivität in Cytoplasma und an Membranen betrug 8,7 U und 3 U, was einer Verteilung von 69% zu 31% entspricht.

Obwohl der überwiegende Teil der Hydrogenaseaktivität im Cytoplasma zu finden war, können eindeutige Aussagen bezüglich der Lokalisierung der Hydrogenase letztlich nicht gemacht werden, da der enorme Verlust an Aktivität nach der Auftrennung des Rohextraktes berücksichtigt werden muß. Der Aktivitätsverlust erklärt sich zum Teil mit dem Verlust von Gesamtprotein im Zuge der Herstellung von Cytoplasma- und Membranfraktion (Tabelle 5). Andererseits könnte bei der Herstellung gewaschener Membranen eine Hydrogenase, neben anderen membranständigen und membranassozierten Proteinen, in den Waschüberstand überführt worden sein. Untersuchungen von DENGL (2004) zur Hydrogenase in A. woodii zeigten, dass bis zu 92% der Aktivität in den Membranwaschüberständen zu finden waren. Ein weiterer Grund für die geringe Aktivitätsausbeute ist möglicherweise auf die Inaktivierung der Hydrogenase während der Lagerung der Cytoplasma- und Membranpräparation zurückzuführen. Bei der Präparation zur Untersuchung der NAD⁺abhängigen Hydrogenaseaktivität betrug der Verlust an Gesamtprotein rund 44%. Ausgehend vom Rohextrakt entspricht dies einem Aktivitätsverlust von 34,2 U. Von den theoretisch verbleibenden 43,6 U Aktivität (Gesamtaktivität Rohextrakt – 34,2 U) finden sich aber nur 11,7 U in der Cytoplasma- und Membranfraktion wieder.

Insgesamt können die Ergebnisse als Hinweis auf eine NAD⁺-abhängige Hydrogenase in *A. woodii* betrachtet werden, die NADH + H⁺ für reduktive Prozesse bereitstellen könnte.

Tabelle 5. Zelluläre Lokalisation der Hydrogenaseaktivität in *A. woodii.* Die Messungen der Hydrogenaseaktivität erfolgte in Quarzküvetten einer Schichtdicke von 1 cm unter einer H₂-Atmosphäre. Der Reaktionsansatz enthielt 1 ml anaeroben 50 mM Imidazol-Puffer, pH 7,0 und Aliquots der zu testenden Fraktion. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 1,5 mM NAD⁺ oder 1 mM Benzylviologen (BV) gestartet. Die Reduktion von Benzylviologen oder NAD⁺ wurde in einem Photometer bei 578 nm bzw. 340 nm verfolgt. Gezeigt sind die Daten von zwei unabhängigen Präparationen. Die spezifischen Aktivitäten wurden jeweils aus drei Messungen gemittelt.

Fraktion (GP ¹⁾)	Akzeptor	Akti	vität	Verteilung ²⁾	Ausbeute	
		(U ³⁾ /mg)	(Gesamt U)	(%)	(%)	
Rohextrakt (404)	BV	63	25452		100	
Cytoplasma (242)	BV	11,2	2710	72	10,6	
Membranen (36)	BV	29,5	1062	28	4,2	
Rohextrakt (707)	NAD^{+}	0,110	77,8		100	
Cytoplasma (348)	NAD^+	0,025	8,7	69	11,2	
Membranen (48)	NAD^+	0,062	3	31	3,9	

¹⁾GP, Gesamtproteinkonzentration der Fraktion in mg ; ²⁾Die Verteilung bezieht sich auf die Summe der Gesamtaktivitäten in der Cytoplasma- und Membranfraktion; ³⁾1 U entspricht einer Rate von 1 μ mol Substrat/min

3.2 Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase

3.2.1 Die Verteilung der Aktivität in A. woodii

Neben einer Hydrogenase könnte auch eine Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase das für die Reduktion von Caffeat notwendige NADH + H⁺ generieren. Für das acetogene Bakterium *C. tetanomorphum* wurde beispielsweise ein membranständiges Enzym beschrieben, das *in vivo* als NAD⁺-Reduktase die Bildung von NADH + H⁺ katalysiert. Als Elektronendonor dient dabei reduziertes Ferredoxin (Jayamani *et al.*, 2005). Der Identifikation dieses Enzyms war die Beobachtung vorausgegangen, dass Membranen von *C. tetanomorphum in vitro* die Oxidation von NADH mit Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptor vermittelten. Es wurde gezeigt, dass diese NADH-Oxidation durch die Ferredoxin-abhängige NAD⁺-Oxidoreduktase katalysiert wurde, das Enzym also reversibel ist (Kim *et al.*, 2004). Um erste mögliche Hinweise auf eine membranständige, NADH-generierende Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase in *A. woodii* zu erhalten, wurde, in Analogie zur reversiblen Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase aus *C. tetanomorphum*, mit verschiedenen Elektronenakzeptoren die NADH-oxidierende Aktivität in *A. woodii* und ihre zelluläre Lokalisation untersucht.

Aus Caffeat-induzierten Zellen wurde zellfreier Rohextrakt hergestellt, der anschliessend durch Ultrazentrifugation in Cytoplasma und Membranen aufgetrennt wurde. Die Messung der NADH-oxidierenden Aktivität der einzelnen Fraktionen erfolgte in anaeroben 1-ml-Quarzküvetten unter einer N₂-Atmosphäre in 50 mM Imidazol-Puffer oder 50 mM MOPS-Puffer. Benzylviologen (1 mM) oder Kaliumhexacyanoferrat (1 mM) wurden als Elektronenakzeptor verwendet.

Mit Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptor konnte in zellfreiem Rohextrakt eine Gesamtaktivität von 3824 U nachgewiesen werden (Tabelle 6). Die Auftrennung des Extraktes ging mit einem Aktivitätsverlust von 84% einher. Die Restaktivität in der Cytoplasma- und Membranfraktion betrug 540,5 U und 85,9 U, was einer Verteilung von 86,2% zu 13,8% entspricht. Mit Benzylviologen als Elektronenakzeptor wurde in zellfreiem Rohextrakt eine Gesamtaktivität von 8556 U nachgewiesen. Nach der Auftrennung des Rohextraktes in Cytoplasma- und Membranfraktion gingen rund 34% der Aktivität verloren. Die Restaktivitäten im Cytoplasma und an Membranen betrugen 5585 U und 74,5 U, was einer Verteilung von 98,7% zu 1,3% entspricht.

Insgesamt kann hinsichtlich der zellulären Verteilung der NADH-oxidierenden Aktivität keine eindeutige Aussage gemacht werden, da, vor allem bei der Messung mit Kaliumhexacyanoferrat, der enorme Aktivitätsverlust berücksichtigt werden muss. Dieser kann zum Teil durch den Verlust an Gesamtprotein im Zuge der Präparation von Cytoplasmaund Membranfraktion erklärt werden (Tabelle 6). Ferner wäre denkbar, dass, in Analogie zur Hydrogenase (siehe 3.1), zudem ein NADH-oxidierendes Enzym beim Waschen der Membranen zusammen mit anderen membranständigen Proteinen in den Waschüberstand überführt wird. Die NADH-oxidierende Aktivität der Waschüberstände wurde allerdings nicht untersucht. Insgesamt betrug der Verlust an Gesamtprotein bei verschiedenen Präparationen stets zwischen 40 - 70%. Die Größenordnung der für gewaschene Membranen ermittelten spezifischen Aktivität der NADH-Oxidation mit der Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptor von 1,7 U liegt in der Größenordnung von der an Membranen von *C. tetanomorphum* beobachteten (Jayamani *et al.*, 2005). Neben Benzylviologen und Kaliumhexacyanoferrat wurden im Zuge der Untersuchung der membranständigen NADHoxidierenden Aktivität weitere artifizielle Elektronenakzeptoren getestet. DCIP, FAD, Methylviologen oder Metronidazol wurden nicht reduziert.

Zusammengefasst deuten die Daten klar auf die Gegenwart eines NADH-oxidierenden Enzyms an Membranen von *A. woodii* hin.

Tabelle 6. Zelluläre Lokalisation der NADH-oxidierenden Aktivität in *A. woodii.* Gezeigt sind die Ergebnisse von Meßreihen mit zwei verschiedenen Präparationen. A. Die Messungen mit Kaliumhexacyanoferrat (KHCF) erfolgte in Quarzküvetten einer Schichtdicke von 0,5 cm unter einer N_2 -Atmosphäre. Der Reaktionsansatz enthielt 1 ml 50 mM MOPS-Puffer, pH 7,0, Aliquots der zu testenden Fraktion und KHCF in einer Endkonzentration von 1 mM. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 1 mM NADH gestartet. Die Reduktion des KHCF wurde bei 420 nm verfolgt. Alle Messungen wurden bei 30°C durchgeführt. B. Die Messungen mit Benzylviologen (BV) als artifiziellem Elektronenakzeptor erfolgte in Quarzküvetten einer Schichtdicke von 1 cm unter einer N_2 -Atmosphäre. Der Reaktionsansatz enthielt 1 ml 50 mM Imidazol-Puffer, pH 7,0, Aliquots der zu testenden Fraktion und Benzylviologen in einer Endkonzentration von 1 mM. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 1 mM. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 5 mM NADH gestartet. Die Reduktion des BV wurde bei 578 nm verfolgt.

Fraktion (ml/GP ¹⁾) Al	czeptor	Aktivität	V	erteilung ²⁾ A	usbeute
		(U ³⁾ /mg)	(Gesamt U)	(%)	(%)
A.					
Rohextrakt (1,36)	KHCF	2,8	3824		100
Cytoplasma (0,36)	KHCF	1,5	540,5	86,2	14,1
Membranen (0,05)	KHCF	1,7	85,9	13,8	2,2
В.					
Rohextrakt (0,63)	BV	13,5	8556		100
Cytoplasma (0,33)	BV	17	5585	98,7	65,3
Membranen (0,033)	BV	2,3	74,5	1,3	0,9

¹⁾GP, Gesamtproteinkonzentration der Fraktion in g ; ²⁾Die Verteilung bezieht sich auf die Summe der Gesamtaktivitäten in der Cytoplasma- und Membranfraktion; ³⁾1 U entspricht einer Rate von 1 μ mol Substrat/min

Für das thermophile, acetogene Bakterium *T. tengcongensis* wurde eine Hydrogenase beschrieben, die *in vitro* die NADH-abhängige Reduktion artifizieller Elektronenakzeptoren

wie Methlviologen vermittelt (Soboh *et al.*, 2004). Im Folgenden sollte daher überprüft werden, ob die beobachtete NADH-Oxidation an Membranen von *A. woodii* durch eine Hydrogenase katalysiert wird. Dazu wurden Aliquots einer Membranpräparation von *A. woodii* 5 min mit Druckluft durchgast. Da Hydrogenasen extrem Sauerstoff-labil sind, führt dies zu einer Inaktivierung des Enzyms. Anschliessend wurden die behandelten Aliquots der Membranfraktion unter aeroben Bedingungen auf NADH-oxidierende Aktivität untersucht. Als Elektronenakzeptor fungierte Kaliumhexacyanoferrat.

Die spezifische Aktivität der mit Sauerstoff behandelten Membranfraktion betrug im dargestellten Fall 1,2 U/mg Protein (Abb. 18). Die Aktivitäten von anaerob präparierten und unter anaeroben Bedingungen gemessenen Membranen waren in der gleichen Größenordnung (1,0 U/mg Protein). Es konnte daher ausgeschlossen werden, dass die beobachtete NADH-Oxidation durch eine membranständige Hydrogenase vermittelt wird. Das Enzym, das die NADH-Oxidation vermittelt, ist also Sauerstoff-stabil.



Abb. 18. Die membranständige NADH-oxidierende Aktivität ist Sauerstoff-stabil. Aliquots einer anaeroben Membranpräparation (37 mg Protein/ml) wurden 5 min mit Druckluft durchgast und anschliessend unter aeroben Bedingungen in 50 mM MOPS-Puffer auf NADH-Dehydrogenase-Aktivität untersucht. Als Elektronenakzeptor diente Kaliumhexacyanoferrat (KHCF), das in einer Endkonzentration von 1mM zugegeben wurde. Die Reaktion wurde mit 1 mM NADH gestartet. Als Vergleich diente ein Aliquot der Membranpräparation, dessen Aktivität unter anaeroben Bedingungen untersucht wurde. Die Reduktion des KHCF wurde bei 420 nm in einem Photometer verfolgt.
Analoge Beobachtungen wurden für die Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase aus *C. tetanomorphum* gemacht. Die durch das Enzym vermittelte NADH-Oxidation mit Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptor war Sauerstoff-unempfindlich (E. Jayamani, persönliche Mitteilung).

3.2.2 Untersuchung der Na⁺-Abhängigkeit der membranständigen NADHoxidierenden Aktivität in *A. woodii*

Die N-terminale Sequenzierung der Untereinheiten der Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase aus C. tetanomorphum ergab hohe Ähnlichkeiten zu den Rnf-Proteinen aus C. tetani (Boiangiu et al., 2005; Jayamani et al., 2005). BRÜGGEMANN et al. (2003) hatten für die Rnf-Proteine die Funktion eines membranständigen Komplexes postuliert, der die Ferredoxinabhängige NAD⁺-Reduktion mit der Translokation von Na⁺ koppelt. Grundlage dieser Annahme ist die Ähnlichkeit der Rnf-Proteine zu den NADH-Ubichinon-Oxidoreduktasen (Na⁺-NQR) aus Vibrio alginolyticus oder Vibrio cholerae, die im Zuge der NADHabhängigen Reduktion von Ubichinon Na⁺ translozieren. Für die Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase aus C. tetanomorphum wird in Analogie dazu die Möglichkeit diskutiert, dass das Enzym den Elektronentransfer von Ferredoxin auf NAD⁺ ebenfalls mit der Na⁺-Translokation koppelt. Endgültige experimentelle Belege dafür fehlen allerdings noch. Die begrenzten Sequenzinformationen zur Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase lassen gegenwärtig keine Aussage über die Ähnlichkeit des Proteins zu Na⁺-NQR zu. Allerdings konnten in der N-terminalen Sequenz einer Untereinheit des Enzyms konservierte Aminosäuren identifiziert werden, die bei Na⁺-NQR an der Koordinierung eines FMN-Kofaktors beteiligt sind (Boiangiu et al., 2005).

Die Anwesenheit einer membranständigen Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase in *A. woodii* wäre in zweifacher Hinsicht interessant. Neben der Funktion als Lieferant von Reduktionsäquivalenten für die Caffeatreduktion könnte das Enzym, in Analogie zu Na⁺-NQR, als Na⁺-Translokator fungieren und die Generierung des mit der H₂-abhängigen Caffeatreduktion einhergehenden transmembranen Na⁺-Potentials bewerkstelligen. Die Aktivität des Enzyms sollte daher strikt Na⁺-abhängig sein. Im Folgenden wurde der Einfluß von Na⁺ auf die membranständige NADH-oxidierende Aktivität in *A. woodii* untersucht. Die Präparation der Membranen aus zellfreien Rohextrakten erfolgte unter möglichst Na⁺-armen Bedingungen. Vollständig Na⁺-freie Versuchsbedingungen sind generell schwer zu etablieren, da verwendete Glaswaren, Chemikalien oder Wasser Quellen für Na⁺-Kontaminationen darstellen. Für alle Arbeitsschritte wurde ein Na⁺-armer, 50 mM Tris/HCl-Puffer, pH 7, verwendet. Die in den Tests verwendeten Lösungen wurden mit destilliertem Wasser angesetzt. Als Elektronendonor wurde das Kaliumsalz von NADH verwendet. Die Na⁺-Konzentration des Versuchsansatzes betrug nach Zugabe aller Supplemente, einschliesslich des Kalium-NADH, 200 µM.

Eine Abhängigkeit der membranständigen NADH-oxidierenden Aktivität von Na⁺ konnte nicht beobachtet werden (Abb. 19). Die ermittelten spezifischen Aktivitäten waren bei 200 μ M und 20 mM NaCl nahezu identisch und betrugen im dargestellten Fall 2 U/mg Protein bzw. 1,9 U/mg Protein (- Na⁺). Auf die mögliche Na⁺-Abhängigkeit des membranständigen, NADH-oxidierenden Enzyms wird in der Diskussion (2.2) näher eingegangen.



Abb. 19. Untersuchung der Na⁺-Abhängigkeit der membranständigen NADH-oxidierenden Aktivität in *A. woodii.* Aliquots von 2,5 μ l einer Membranpräparation (15,7 mg Protein/ml) wurden in Gegenwart von 200 μ M Na⁺ ohne und mit zugesetztem Na⁺ (20 mM) in anaerobem 50 mM Tris-HCl-Puffer, pH 7, auf NADH-Oxidation hin untersucht. Kaliumhexacyanoferrat (KHCF) und K(alium)-NADH wurden in einer Endkonzentration von je 1 mM eingesetzt. Die Reduktion des KHCF wurde in einem Photometer bei einer Wellenlänge von 420 nm vefolgt.

3.2.3 Die Hemmung der membranständigen NADH-oxidierenden Aktivität durch Ag⁺

Die Aktivität von Na⁺-NQR kann spezifisch durch Ag⁺ gehemmet werden (Unemoto et al., 1993). Dieses Charakteristikum unterscheidet sie von mitochondrialen NADH-Dehydrogenasen (Komplex I) und dem zum Komplex I homologen Enzym NDH-I aus Bakterien (Bourne und Rich, 1992). Um Hinweise auf die Natur des membranständigen, NADH-oxidierenden Enzyms in A. woodii zu erhalten, wurde der Einfluß von Ag⁺ auf dessen Aktivität untersucht. Aliquots einer Membranpräparation wurden mit steigenden Konzentrationen AgNO₃ für 10 min vorinkubiert, dann wurde den Ansätzen Kaliumhexacyanoferrat als Elektronenakzeptor zugegeben. Die Reaktion wurde durch Zugabe von NADH gestartet. Die initiale NADH-oxidierende Aktivität betrug im dargestellten Fall in Abwesenheit von Ag⁺ 1,96 U/mg Protein (Abb. 20). Mit steigenden AgNO₃-Konzentrationen nahm die Aktivität kontinuierlich ab. In Gegenwart von 20 µM AgNO3 war sie vollständig inhibiert (vgl. auch Abb. 21). Membranen, die mit 20 µM NaNO3 vorinkubiert worden waren, wiesen keine verringerte Aktivität auf. Ein inhibitorischer Effekt durch NO₃⁻ konnte daher ausgeschlossen werden, die Inihibition war also auf Ag⁺ zurückzuführen (Daten nicht gezeigt). Die Aktivität von Na⁺-NQR kann auch durch Cu²⁺ inhibiert werden (Bourne und Rich, 1992). Analoge Beobachtungen wurden für die membranständige NADH-oxidierende Aktivität in A. woodii gemacht. In Gegenwart von 20 µM Cu²⁺ kam die Aktivität vollständig zum Erliegen. Mit Ni²⁺ konnte keine signifikante Inhibition der Aktivität beobachtet werden (Abb. 21). Ob Ni²⁺ Einfluß auf die Aktivität von Na⁺-NQR hat, ist nicht bekannt.



Abb. 20. Hemmung der membranständigen NADH-oxidierenden Aktivität in *A. woodii* durch Ag^+ . Die Versuche wurden bei 30°C in anaeroben Quarzküvetten durchgeführt, die 1 ml anaeroben 50 mM MOPS-Puffer enthielten. Aliquots (5 µl) einer Membranpräparation (9,6 mg Protein/ml) wurden für 10 min mit den angegebenen Konzentrationen Ag^+ , das als AgNO₃ zugegeben wurde, vorinkubiert. Kaliumhexacyanoferrat (KHCF) und NADH wurden in einer Endkonzentration von je 1 mM zugegeben. Die Reduktion des KHCF wurde in einem Photometer bei einer Wellenlänge von 420 nm verfolgt. Kontrolle: - Ag^+ , -Membranen.



Abb. 21. Inhibition der membranständigen NADH-oxidierenden Aktivität durch Kationen. Dargestellt sind die Daten einer Meßreihe mit einer Membranpräparation (9,6 mg Protein/ml). Die Durchführung der Versuche erfolgte wie in Abb. 20 beschrieben. Die spezifischen Aktivitäten wurden aus den Initialraten berechnet und gegen die Basalaktivität der Kontrolle, einem Ansatz ohne Membranen, korrigiert. Die aus den Ansätzen ohne Kationzugabe errechneten Aktivitäten (3,9 U/mg Protein $[Ag^+]$, 3,3 U/mg Protein $[Cu^{2+}]$ und 3,7 U/mg Protein $[Ni^{2+}]$) wurde gleich 100% gesetzt. Cu²⁺ wurde als CuSO₄, Ni²⁺ als NiCl₂ zugegeben.

Um einen Einfluß von Ag^+ auf den verwendeten Elektronenakzeptor Kaliumhexacyanoferrat auszuschliessen, wurde der Versuch mit Benzylviologen als Mediator wiederholt. Auch hier wurde der inhibitorische Effekt von Ag^+ auf die membranständige NADH-Dehydrogenase-Aktivität beobachtet (Abb. 22). Die Benzylviologen-Reduktion kam im dargestellten Fall in Gegenwart von 50 µM AgNO₃ vollständigen zum Erliegen. Die im Vergleich zu dem in Abb. 20 dargestellten Versuch deutlich höhere inhibitorische Ag^+ -Konzentration ist wahrscheinlich auf die höhere Proteinkonzentration der hier verwendeten Membranpräparation zurückzuführen.



Abb. 22. Hemmung der NADH-Benzylviologen-Oxidoreduktase durch Ag^+ . Die Durchführung erfolgte wie in Abb. 20 beschrieben. Eingesetzt wurden Aliquots von je 5 µl einer Membranpräparation mit einer Proteinkonzentration von 37 mg /ml. Benzylviologen und NADH wurden in einer Endkonzentration von je 1 mM zugegeben. Die Reduktion des Benzylviologens wurde in einem Photometer bei einer Wellenlänge von 578 nm verfolgt.

3.2.4 Untersuchung der membranständigen Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität in *A. woodii*

Die Ergebnisse der vorangegangenen Untersuchungen weisen klar auf die Anwesenheit eines membranständigen NADH-oxidierenden Enzyms in *A. woodii* hin. Das Enzym vermittelt mit hohen spezifischen Aktivitäten die NADH-abhängige Reduktion artifizieller Akzeptoren. Die Oxidation von NADH muss allerdings nicht der *in vivo*-Reaktionsrichtung entsprechen. Im Folgenden wurde untersucht, ob das Enzym auch als NAD⁺-Reduktase fungieren und NADH für die Reduktion von Caffeat generieren könnte. In Hinblick auf die Beteiligung eines solchen Enzyms an der H₂-abhängigen Caffeatreduktion stellt sich die Frage nach dem Elektronendonor für die Reduktion des NAD⁺. In Analogie zu *C. tetanomorphum* könnte diese Funktion reduziertem Ferredoxin zukommen, das möglicherweise im Zuge der H₂-Oxidation gebildet wird. Für eine aus *A. woodii* isolierte Hydrogenase wurde die Fähigkeit beschrieben, Ferredoxin als Elektronenakzeptor zu nutzen (Ragsdale und Ljungdahl, 1984). Gewaschene Membranen wurden auf Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität überprüft. Der dafür verwendete Test basiert im Wesentlichen auf einem von JAYAMANI *et al.* (2005) etablierten Testsystem zur Untersuchung dieser Aktivität in *C. tetanomorphum*. Aliquots einer Membranpräparation von *A. woodii* wurden zusammen mit Ferredoxin inkubiert, welches durch Ti-(III)-Citrat vorreduziert wurde. Die Reaktion wurde durch die Zugabe von NAD⁺ gestartet, dessen Reduktion photometrisch verfolgt wurde.

An gewaschenen Membranen von *A. woodii* konnte eine Ferredoxin-abhängige NAD⁺-Reduktion beobachtet werden (Abb. 23). Im dargestellten Fall betrug die spezifische Aktivität 91 nmol/min x mg Protein. Ungewöhnlich war die hohe Rate in den Kontrollansätzen. In Abwesenheit von Ferredoxin oder Membranen betrug sie 39 nmol/min x mg Protein. In diesen Ansätzen wurde NAD⁺ chemisch durch Ti-(III)-Citrat reduziert. Eine schrittweise Verringerung der Ti-(III)-Konzentration führte zwar zu einer Abnahme der chemischen Reduktion von NAD⁺, eine Ferredoxin-abhängige Reduktion konnte dann allerdings auch nicht mehr beobachtet werden. Möglicherweise begünstigte der pH-Wert des verwendeten Puffers die chemische NAD⁺-Reduktion. In den von JAYAMANI *et al.* beschriebenen Untersuchungen zur Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoredukutase in *C. tetanomorphum* war eine durch Ti-(III)-Citrat bedingte chemische Reduktion von NAD⁺ allerdings erst bei pH-Werten über 8 zu beobachten (Jayamani *et al.*, 2005).



Abb. 23. Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität an Membranen von *A. woodii.* Die Durchführung des Versuchs erfolgte bei 30°C in anaeroben 1-ml-Quarzküvetten, die 1 ml 50 mM MOPS, pH 7,5 enthielten. Ein Aliquot von 25 μ l einer Membranpräparation (27,4 mg Protein/ml) wurde mit 50 μ l einer Ferredoxin-Lösung (2 mg Protein/ml) supplementiert. Das zugegebenen Ferredoxin wurden mit 3,5 mM Ti-(III)-Citrat- vorreduziert. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 2,5 mM NAD⁺ gestartet. Als Kontrollen dienten Ansätze, denen kein Ferredoxin (- Fd) oder kein Ferredoxin und keine Membranen zugegeben wurden (- Fd - Memb.). Die Reduktion des NAD⁺ wurde in einem Photometer bei einer Wellenlänge von 340 nm verfolgt. Das verwendete Ferredoxin stammte aus *C. tetanomorphum* und wurde freundlicherweise von E. Jayamani, Marburg zur Verfügung gestellt.

Rund 43% der beobachteten Ferredoxin-abhängigen NAD⁺-Reduktion sind also nicht physiologischer Natur. Der dennoch deutliche Unterschied der NAD⁺- Reduktionsaktivität in Gegenwart von Ferredoxin kann als Hinweis auf eine membranständige Ferredoxin-NAD⁺- Oxidoreduktase betrachtet werden.

Um eine Verringerung des Anteils chemischer NAD⁺-Reduktion an der Gesamtaktivität zu erreichen, wurde der Versuch bei pH 7,0 wiederholt. Dabei wurde eine heterogene Ferredoxin-Präparation aus *C. pasteurianum* verwendet, deren Reinheitsgrad deutlich unter dem der Präparation aus *C. tetanomorphum* lag. Auffällig war bei diesem Versuch der Anstieg der Absorption um rund 0,35 Einheiten nach Zugabe von Ti-(III)-Citrat. Ursache hierfür war offensichtlich die durch das Ti-(III)-Citrat bedingte leichte Blaufärbung des Versuchspuffers. Warum im oben beschriebenen Versuch diese Absorptionszunahme nicht beobachtet werden konnte, ist unklar und wurde nicht weiter untersucht. Die spezifische NAD⁺-Reduktionsaktivität betrug im dargestellten Fall in Gegenwart von Ferredoxin 37,5 nmol/min x mg Protein und fiel damit deutlich geringer aus als in dem zuvor beschriebenen Versuch (Abb. 24). Dies könnte auf den geringeren Ferredoxin-Gehalt der Präparation aus *C. pasteurianum* und deren Heterogenität sowie die Qualität der unterschiedlichen

Membranpräparation zurückzuführen sein. Insgesamt konnte bei pH 7 ein Rückgang der Basalaktivität im Kontrollansatz beobachtet werden (19 nmol/min x mg Protein). Im Verhältnis zur Aktivität des Ferredoxin-supplementierten Ansatzes aber war der Anteil Ti-(III)-Citrat reduzierten NAD⁺'s mit 47% in der Größenordnung des zuvor beschriebenen Versuches.



Abb. 24. Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität an Membranen von *A. woodii* bei pH 7,0. Die Durchführung des Versuchs erfolgte bei 30°C in anaeroben 1-ml-Quarzküvetten, die 1 ml 50 mM MOPS, pH 7,0 enthielten. Aliquots von 25 μ l einer Membranpräparation (24,9 mg Protein/ml) wurden mit 30 μ l einer Ferredoxin-Präparation aus *C. pasteurianum* (4 mg Protein/ml) supplementiert. Ti-(III)-Citrat wurde in einer Endkonzentration von 3,5 mM zugegeben. Die Reaktion wurde mit 2,5 mM NAD⁺ gestartet. Die Reduktion von NAD⁺ wurde photometrisch bei einer Wellenlänge von 340 nm verfolgt.

3.2.5 Der Einfluß von Ag⁺ auf die Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität

Wie in den vorangegangenen Untersuchungen gezeigt wurde, katalysieren gewaschene Membranen von *A. woodii* die Oxidation von NADH mit Kaliumhexacyanoferrat oder Benzylviologen als Elektronenakzeptor. Ferner wurde eine membranständige Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktaseaktivität nachgewiesen. Ob die NADH-Oxidation und die NAD⁺-Reduktion durch das gleiche, reversible Enzym katalysiert werden ist unklar. Die unter 3.2.3 beschriebenen Versuche hatten gezeigt, dass die membranständige NADH-oxidierende Aktivität durch Ag⁺ gehemmt werden konnte. Nachfolgend wurde daher auch der Einfluß von Ag⁺ auf die Ferredoxin-abhängige NAD⁺-Reduktion an Membranen untersucht. Die Versuche wurden wie unter 6.2.4 beschrieben durchgeführt.

Die Analyse zeigte, dass AgNO₃ die Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität vollständig hemmt (Abb. 25). In Abwesenheit von Ag⁺ betrug die Rate der Ferredoxinabhängigen NAD⁺-Reduktion 38,8 nmol/min x mg Protein. In Gegenwart von 25 μ M AgNO₃ entsprach die Aktivität in etwa der Basalaktivität des Kontrollansatzes ohne Ferredoxin (21,5 nmol/min x mg Protein). Bemerkenswert waren allerdings zwei Beobachtungen. Die Zugabe von Ti-(III)-Citrat führte, wie bereits für Abb. 24 beschrieben, zu einem Anstieg der Absorption um etwa 0,45 Einheiten. In Gegenwart von AgNO₃ fiel dieser Anstieg geringer aus, und zwar umso stärker je höher die AgNO₃-Konzentration im Versuchsansatz war. Zudem kam bei höheren AgNO₃-Konzentrationen (150 μ M) auch die Basalaktivität, d.h. die chemische Reduktion des NAD⁺ durch Ti-(III)-Citrat, vollständig zum Erliegen. Zusammengenommen weisen beide Beobachtungen auf einen Einfluß von AgNO₃ auf Ti-(III)-Citrat hin, so dass die hier beobachtete Inhibition der Ferredoxin-Oxidoreduktase-Aktivität wahrscheinlich indirekter Natur ist. Ferner kann ein Effekt des AgNO₃ auf das Ferredoxin nicht ausgeschlossen werden.



Abb. 25. Der Einfluß von Ag⁺ auf die membranständige Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase-Aktivität in *A. woodii.* Die Durchführung des Versuchs erfolgte bei 30°C in anaeroben 1-ml-Quarzküvetten, die 1 ml 50 mM MOPS-Puffer, pH 7,0 enthielten. Die Küvetten wurden mit 25- μ l-Aliquots einer Membranpräparation (35 mg Protein/ml) supplementiert und gegebenenfalls für 10 min mit AgNO₃ in den angegebenen Endkonzentrationen inkubiert. Das zugegebene Ferredoxin aus *C. pasteurianum* (30 μ l; 1,9 mg Protein/ml) wurde mit 3,5 mM Ti-(III)-Citrat vorreduziert. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 2,5 mM NAD⁺ gestartet. Die Reduktion des NAD⁺ wurde in einem Photometer bei einer Wellenlänge von 340 nm verfolgt.

4. Induktion und Spezifität des Phenylacrylat-Reduktionssystems in A. woodii

4.1 Nachweis eines universellen Phenylacrylat-Reduktionssystems

Neben Caffeat kann *A. woodii* eine Vielzahl anderer Phenylacrylate als terminale Elektronenakzeptoren nutzen (Bache und Pfennig, 1981). Diese Fähigkeit liegt nicht konstitutiv vor, sondern wird erst in Gegenwart dieser Verbindungen induziert. Über die Induktionsmechanismen und die Spezifität der induzierten Enzyme ist nichts bekannt. Zwei Möglichkeiten können dazu in Betracht gezogen werden:

- *A. woodii* verfügt für jedes einzelne Phenylacrylat über ein spezifisches Reduktions-System, das nur in Gegenwart des Phenylacrylats induziert wird oder
- die Reduktion wird durch unspezifische Enzyme vermittelt, die mehrere Phenylacrylate umsetzten können.

Diese Fragestellung wurde im Folgenden zunächst an Suspensionen ruhender Zellen von *A. woodii* untersucht, die aus Kulturen Caffeat-induzierter Zellen hergestellt worden waren. Die Zellsuspensionen wurden unter einer H₂-Atmosphäre inkubiert und mit den Phenylacrylaten Caffeat, Ferulat oder *p*-Cumarsäure in einer Endkonzentration von 10 mM supplementiert.

Wie aus Abb. 26 A ersichtlich, reduzierten Suspensionen Caffeat-induzierter Zellen nicht nur Caffeat, sondern waren auch in der Lage, Ferulat oder *p*-Cumarsäure mit H₂ als Elektronendonor zu reduzieren. In Analogie dazu waren Ferulat- oder *p*-Cumarsäureinduzierte Zellsuspensionen in der Lage, Caffeat oder *p*-Cumarsäure bzw. Caffeat oder Ferulat mit H₂ als Elektronendonor zu reduzieren (Abb. 26 B und C). Die Daten dieser Untersuchung legen nahe, dass in *A. woodii* die Reduktion von Phenylacrylaten durch ein induzierbares, universell-fungierendes Reduktions-System bewerkstelligt wird.

Α.



Abb. 26. H₂-abhängige Reduktion verschiedener Phenylacrylate durch A. Caffeat-induzierte, B. Ferulatinduzierte und C. *p*-Cumarsäure-induzierte Suspensionen ruhender Zellen von *A. woodii*. Die Zellsuspensionen (A. 1,35 mg Protein/ml; B. 1,0 mg Protein/ml; C. 1,89 mg Protein/ml) wurden in einem Schüttelwasserbad bei 30°C in Gegenwart von 10 mM NaCl 10 min inkubiert. Zum Zeitpunkt t = 0 min erfolgte die Zugabe des jeweiligen Phenylacrylats in einer Endkonzentration von 10 mM. Zu den angegebenen Zeitpunkten wurden Proben entnommen, deren Phenylacrylatkonzentration photometrisch bei einer Wellenlänge von 312 nm (Caffeat, Ferulat) und 286 nm (*p*-Cumarsäure) bestimmt wurde. Die eingerahmten Zahlen geben die spezifische Reduktionsrate in nmol Phenylacrylat/min x mg Protein wieder.

4.2 Immunologischer Nachweis der Induktion von EtfA und EtfB

4.2.1 Herstellung spezifischer Antiseren gegen EtfA und EtfB aus A. woodii

Für die Analyse der Induktion von EtfA und EtfB wurden spezifische polyklonale Antiseren generiert. Dazu wurden die Proteine aus *A. woodii* als heterologe Fusionsproteine in *E. coli* DH5a überproduziert. Dabei kam das MalE-System von *New England Biolabs* zur Anwendung. Das Gen, welches für das zu produzierende Protein kodiert, wird hierbei am 5'-Ende mit dem für das Maltose-Bindeprotein kodierenden *malE*-Gen aus *E. coli* fusioniert. Dies ermöglicht die Überproduktion großer Mengen des gewünschten Proteins in löslicher Form. Ferner kann der MalE-*tag* zur Aufreinigung des Fusionsproteins genutzt werden.

Unter Verwendung der spezifischen Oligonukleotide EtfA forward BamHI und EtfA reverse Sall wurden in das Genfragment etfA mittels PCR Restriktionsschnittstellen inseriert. Als Matrize diente das Plasmid TOPO-etfA. Das erhaltene PCR-Produkt einer Größe von 900 Bp wurde gereinigt, restringiert und in das Plasmid pMal-C2 kloniert. Basierend auf der zur Verfügung stehenden Sequenzinformation des etfB/etfA-Fragments wurden die spezifischen Oligonukleotide EtfB_forward EcoRI und EtfB_reverse PstI abgeleitet, mit deren Hilfe ein 504 Bp-großes etfB-Fragments aus TOPO-etfBA amplifiziert und mit entsprechenden Restriktionsschnittstellen versehen wurde. Das PCR-Produkt wurde gereinigt, restringiert und in das Plasmid pMal-C2 kloniert. E. coli DH5a wurde mit den Plasmiden pMal-etfA und pMal-etfB transformiert. Die heterologe Überproduktion von MalE-EtfA bzw. MalE-EtfB erfolgte in 500-ml-Kulturen und wurde durch die Zugabe von IPTG bei einer OD₆₀₀ von 0,5 induziert. Die produzierten Proteine wiesen molekulare Massen der erwarteten Größenordnung auf (MalE-EtfA: 75 kDa; MalE-EtfB: 60 kDa; Abb. 27). Die überproduzierten MalE-Fusionsproteine wurden anschliessend mittels Affinitätschromatographie aufgereinigt. Gereinigte Fraktionen der heterologen Proteine wurden für die Immunisierung von Kaninchen zur Generierung von Antiseren gegen EtfA und EtfB herangezogen.



Abb. 27. Heterologe Produktion von EtfA und EtfB aus *A. woodii* als MalE-Fusionsproteine in *E. coli*. *E. coli* DH5 α , der mit den Plasmiden pMal-*etfA* oder pMal-*etfB* transformiert worden war, wurde in 500 ml LB_{Amp}-Medium angezogen. Die Produktion der Fusionsproteine MalE-EtfA und MalE-EtfB wurde durch Zugabe von 0,3 mM IPTG induziert. Dargestellt sind Coomassie-gefärbte 12% ige Polyacrylamidgele, in denen Proben aus Kulturen vor der IPTG-Zugabe (- IPTG) und drei Stunden nach der Induktion der Überproduktion (+ IPTG) aufgetrennt wurden.

Nach der finalen Blutentnahme aus den immunisierten Kaninchen wurden die gewonnenen Antiseren auf ihre Spezifität getestet. Dazu wurden 50-ml-Kulturen von *A. woodii* mit Fruktose in Gegenwart oder in Abwesenheit von 10 mM Caffeat angezogen. Nach Erreichen der spätexponentiellen Wachstumsphase erfolgte die Ernte der Zellen. Zu diesem Zeitpunkt waren 90 – 95% des zugegebenen Caffeats reduziert.

Trotz einiger unspezifischer Bindungen konnten mit den Antiseren Proteine einer molekularen Masse von rund 45 kDa (EtfA) und 30 kDa (EtfB) detektiert werden, die nur in Gegenwart von Caffeat nachzuweisen waren (Abb. 28). Die in der Immunoblot-Analyse detektierten Proteine entsprachen in ihrer molekularen Masse den mittels 2D-Gelelektrophorese identifizierten Caffeat-induzierten Proteinen.



Abb. 28. Untersuchung der Spezifität der Antiseren gegen EtfA und EtfB. 50-ml-Kulturen von *A. woodii* wurden mit 20 mM Fruktose in Gegenwart (+ Caffeat) oder in Abwesenheit von Caffeat (- Caffeat) angezogen. Zelllysate wurden mittels 12% iger SDS-Polyacrylamidgele aufgetrennt und auf PVDF-Membranen transferiert. Die anschliessende immunologische Untersuchung der Proben erfolgte mit den Antiseren gegen EtfA und EtfB.

4.2.2 Analyse der Induktion von EtfA und EtfB durch Phenylacrylate und strukturell ähnliche Verbindungen

Wie unter 4.1 gezeigt, erfolgt in *A. woodii* die Reduktion von Phenylacrylaten offensichtlich mit Hilfe eines einzigen enzymatischen Systems, das in Gegenwart dieser Verbindungen induziert wird. Die Caffeat-induzierten Proteine EtfA und EtfB könnten Teil eines solchen Systems sein. Das von ihnen gebildete Elektronentransfer-Flavoprotein spielt daher möglicherweise nicht nur bei der Caffeatreduktion eine Rolle, sondern könnte als universeller Mediator der Phenylacrylat-Reduktion fungieren. Ein Indiz dafür wäre die Induktion von EtfA und EtfB in Gegenwart verschiedender Phenylacrylate.

Zur Klärung dieser Frage wurde *A. woodii* mit 20 mM Fruktose in Gegenwart von 10 mM Caffeat, Ferulat oder *p*-Cumarsäure (Abb. 29 A) angezogen. Nach Erreichen der spätexponentiellen Wachstumsphase wurden die Zellen geerntet und wie unter 4.2.1 beschrieben aufgearbeitet. Die Induktion von EtfA und EtfB wurde mittels Western-Blot-Analysen mit spezifischen Antiseren untersucht. Wie in Abb. 29 B ersichtlich, wurden die Proteine nicht nur durch Caffeat, sondern auch in Gegenwart der Phenylacrylate Ferulat oder *p*-Cumarsäure induziert.



В.



Abb. 29. A. Struktur der Phenylacrylate Caffeat, Ferulat und *p*-Cumarsäure. B. EtfA und EtfB werden durch verschiedene Phenylacrylate induziert. *A. woodii* wurde mit 20 mM Fruktose in Gegenwart von 10 mM Caffeat, Ferulat oder *p*-Cumarsäure oder in Abwesenheit eines Phenylacrylats (Kontrolle) angezogen. Zelllysate wurden mittels SDS-PAGE aufgetrennt und auf PVDF-Membranen transferiert. Die anschliessende immunologische Untersuchung der Proben erfolgte mit den Antiseren gegen EtfA und EtfB.

Nachfolgend wurde untersucht, ob in Gegenwart von Verbindungen mit zu Phenylacrylaten strukturellen Ähnlichkeiten wie Syringat, Vanillat, Hydrocaffeat oder Fumarat (Abb. 30 A; vgl. hierzu auch Abb. 4 der Einleitung) die Produktion von EtfA und EtfB induziert wird. Wie

80

in Abb. 30 B ersichtlich, erfolgte in Gegenwart dieser Verbindungen keine Induktion von EtfA und EtfB. Dagegen hatten Zellen, die in Anwesenheit des Phenylacrylats Caffeat gewachsen waren, die beiden Proteine produziert.

Zusammengefasst deuten diese Versuche auf eine Funktion für EtfA und EtfB hin, die ausschliesslich mit der Reduktion von Phenylacrylaten zussammenhängt und legen eine Beteiligung der Proteine am Phenylacrylat-induzierten Reduktionsappart von *A.woodii* nahe.



Abb. 30. A. Verbindungen mit strukturellen Ähnlichkeiten zu Phenylacrylaten. B. Die Induktion von EtfA und EtfB erfolgt ausschliesslich durch Phenylacrylate. *A. woodii* wurde mit 20 mM Fruktose in Gegenwart von 10 mM einer der oben angegebenen Verbindungen angezogen. Die Kontrollkultur enthielt nur Fruktose. Zelllysate wurden mittels SDS-PAGE aufgetrennt und auf PVDF-Membranen transferiert. Die anschliessende immunologische Untersuchung der Proben erfolgte mit den Antiseren gegen EtfA und EtfB.

4.2.3 Die Induktion von EtfA und EtfB durch Caffeat bei Wachstum auf verschiedenen Substraten

In A. woodii die Reduktion von Phenylacrylaten sowohl bei kann chemoorganoheterotrophem als auch bei chemolithoautotrophem Wachstum beobachtet werden (Bache und Pfennig, 1981; Tschech und Pfennig, 1984; Hansen et al., 1988). Dies lässt den Schluß zu, dass die bei der Substratoxidation freiwerdenden Elektronen auf ein zentrales input-Modul übertragen werden, welches diese direkt oder indirekt an eine terminale "Phenylacrylat-Reduktase" weiterleitet. Diese Kanalisierung der Elektronen wird möglicherweise durch ein aus EtfA und EtfB bestehendes ETFP vermittelt. Die Induktion von EtfA und EtfB bei Wachstum auf verschiedenen Substraten wurde deshalb im Folgenden untersucht. A. woodii wurde in 50-ml-Kulturen in Gegenwart von 10 mM Caffeat mit Fruktose, Formiat, Methanol oder H₂ + CO₂ angezogen. Die Zellen wurden nach Erreichen der spätexponentiellen Wachstumsphase geerntet und wie unter 6.1 beschrieben für die Western-Blot-Analyse aufgearbeitet.

Sowohl unter chemoorganoheterotrophen als auch chemolithoautotrophen Wachstumsbedingungen erfolgt in Gegenwart von Caffeat die Induktion von EtfA und EtfB. Zusammen mit der beobachteten Induktion durch verschiedene Phenylacrylate kann dies als weiterer Hinweis auf die zentrale Rolle des EtfA/EtfB-Proteins als Elektronenmediator bei der Reduktion von Phenylacrylaten interpretiert werden.



Abb. 31. Die Induktion von EtfA und EtfB durch Caffeat bei Wachstum auf verschiedenen Substraten. *A. woodii* wurde in Gegenwart von 10 mM Caffeat mit 20 mM Fruktose, 60 mM Methanol, 200 mM Formiat oder $H_2 + CO_2$ angezogen. Zelllysate wurden mittels SDS-PAGE aufgetrennt und auf PVDF-Membranen transferiert. Die anschliessende immunologische Untersuchung der Proben erfolgte mit den Antiseren gegen EtfA und EtfB.

Diskussion

1. Die Nutzung alternativer terminaler Elektronenakzeptoren bei acetogenen Bakterien - Die Regulation des Elektronenflusses

Bei acetogenen Bakterien werden im Wood-Ljungdahl-Weg die im Stoffwechsel anfallenden Elektronen auf den terminalen Akzeptor CO₂ übertragen, der sukzessive zu Acetat reduziert wird. Untersuchungen der letzten Jahre zeigten allerdings, dass unter bestimmten Bedingungen die Acetogenese nicht der bevorzugte Stoffwechselweg ist, sondern die Elektronen in Gegenwart alternativer terminaler Akzeptoren auf diese umgeleitet werden. Die für die Nutzung dieser Elektronenakzeptoren notwendigen Komponenten werden nicht konstitutiv produziert. So wird beispielsweise die Fähigkeit zur Nitratreduktion in *M. thermoacetica* oder zur Caffeatreduktion in *A. woodii* erst in Gegenwart des jeweiligen Akzeptors induziert (Fröstl *et al.*, 1996; Imkamp und Müller, 2002). Die zugrunde liegenden regulatorischen Mechanismen dieser Induktion sowie der Umleitung des Elektronenflusses sind bisher weitgehend unbekannt.

In Übereinstimmung mit der Beobachtung, dass Nitrat-supplementierte Kulturen von M. thermoacetica oder M. thermoautotrophica bei heterotrophem Wachstum weniger oder kein Acetat bilden (Seifritz et al., 1993), wurde gezeigt, dass autotrophes Wachstum in mineralischem Minimalmedium mit H₂ und CO₂ in Gegenwart von Nitrat nicht mehr möglich ist (Fröstl et al., 1996). Nitrat scheint offenbar den Wood-Ljungdahl-Weg zu inhibieren. Einen ersten Hinweis auf die Ursache dieser Inhibition lieferte die Entdeckung, dass Membranen von M. thermoacetica und M. thermoautotrophica aus Nitrat- oder Nitritsupplementierten Kulturen keine b-Typ-Cytochrome mehr enthalten (Fröstl et al., 1996, Seifritz et al., 2003). Diese membranständigen Elektronenüberträger spielen bei diesen Bakterien in der Acetogenese eine essentielle Rolle bei der Reduktion von Methylen-Tetrahydrofolat zu Methyl-THF. Über den Einfluß von Nitrat auf die Enzyme des Wood-Ljungdahl-Weges liegen widersprüchliche Daten vor. Untersuchungen von FRÖSTL et al. (1996) ergaben, dass bei M. thermoacetica die Gegenwart von Nitrat keinen Einfluß auf diese Enzyme zu haben scheint. Im Gegensatz dazu beobachteten ARENDSEN et al. (1999) eine signifikante Abnahme der CODH/ACS- und Methyltransferase-Aktivität. Mittels Western-Blot-Analysen wurde gezeigt, dass bei Wachstum in Gegenwart von Nitrat die Menge der CODH/ACS um 50%, die Methyltransferase um 70% zurückgeht. Northern-Blot-Analysen zeigten, dass die Regulation offenbar auf transkriptioneller Ebene erfolgt. Gene, die für Komponenten der Nitrat-Reduktion kodieren, schienen dagegen verstärkt exprimiert zu werden.

Regulatorische Funktion hinsichtlich des Elektronenflusses geht offensichtlich auch von CO₂ aus. So kann *M. thermoautotrophica* Dimethylsulfoxid nur unter CO₂-Mangelbedingungen als terminalen Akzeptor nutzen (Beaty und Ljungdahl, 1991).

Clostridium formicoaceticum kann mit Fumarat als alleiniger Kohlenstoff- und Energiequelle wachsen. Das Bakterium setzt in Abwesenheit von CO₂ Fumarat durch Disproportionierung wie folgt um:

> Fumarat + H₂O \rightarrow Acetat + 2 CO₂ + 4 [H] 2 Fumarat + 4 [H] \rightarrow 2 Succinat

3 Fumarat + 2 H₂O \rightarrow 2 Succinat + Acetat + 2 CO₂

Die bei der Oxidation von Fumarat zu Acetat und CO_2 anfallenden Elektronen werden nicht auf einen externen Akzeptor übertragen, sondern für die Reduktion von weiterem Fumarat verwendet (Dorn *et al.*, 1978a). Im Gegensatz dazu bilden Fumarat-fermentierende Suspensionen von *C. formicoaceticum* in Gegenwart von CO_2 vermehrt Acetat und entsprechend weniger Succinat (Dorn *et al.*, 1978a). Das Bakterium kann in Abwesenheit von CO_2 Fumarat, unabhängig von der Disproportionierung, auch ausschliesslich als Elektronenakzeptor nutzen. Elektronen, die bei der Oxidation von Methanol oder der Methyl-Gruppe von Vanillat anfallen, werden auf Fumarat übertragen (Matthies *et al.*, 1993). In Gegenwart von CO_2 werden die anfallenden Elektronen allerdings preferentiell zur Acetogenese genutzt. Eine Reduktion von Fumarat zu Succinat konnte unter diesen Bedingungen nicht beobachtet werden. Nach vollständigem Verbrauch des Methanols oder Vanillats erfolgt die Disproportionierung des Fumarats zu Acetat und CO_2 , wobei dies allerdings nicht mit einer weiteren Zunahme der Zelldichte einhergeht.

R. productus ist in der Lage, die *O*-Methylgruppe von Ferulat als alleinige Energie- und Kohlenstoffquelle zu nutzen, wobei die Acrylatseitenkette der Verbindung gleichzeitig als terminaler Elektronenakzeptor verwendet werden kann (Misoph *et al.*, 1996). Unter CO₂-Mangelbedingungen setzt das Bakterium zunächst Ferulat vollständig zu Hydroferulat und Hydrocaffeat um, wobei nur geringe Mengen Acetat synthetisiert weden. Einhergehend mit einem Anstieg der Acetatsynthese erfolgt dann die Umsetzung des Hydroferulats. Die

Zelldichte nimmt dabei nur noch geringfügig zu. In Gegenwart von CO_2 wurden die Elektronen gleichermaßen zur Bildung von Acetat und zur Reduktion von Ferulat genutzt. Regulatorische Mechanismen, die eine gleichzeitige und daher energetisch ungünstigere Nutzung von zwei Elektronenakzeptoren verhindern, existieren bei *R. productus* offensichtlich nicht. Die Aktivität von für die Umsetzung von Phenylacrylaten notwendigen Enzymen scheint durch CO_2 beeinflußt zu sein. Zellen, die mit Ferulat in Gegenwart von CO_2 gewachsen waren, wiesen stark verminderte *O*-Demethylase- und Phenylacrylatreduktase-Aktivität auf.

Inhibitorische Effekte durch CO_2 konnten bei *A. woodii* im Zusammenhang mit der Nutzung von Caffeat als terminalen Elektronenakzeptor nicht beobachtet werden (Tschech und Pfennig, 1984). Auch in Gegenwart von CO_2 wurden die Elektronen von Substraten wie Formiat oder Methanol auf Caffeat übertragen, was mit verringerter Acetatbildung einherging.

2. Mechanismen der Generierung eines transmembranen Na⁺-Potentials im Zuge der H₂-abhängigen Caffeatreduktion in *A. woodii*

Die H₂-abhängige Caffeatreduktion in *A. woodii* geht einher mit der Generierung eines transmembranen Na⁺-Gradienten (Imkamp und Müller, 2002). Dies erfordert die Gegenwart von mindestens einem membranständigen Enzym, welches das Potentialgefälle des Elektronentransportes energetisch nutzt, um Na⁺ über die Membran zu translozieren. Es war daher zu erwarten, dass die Entfernung membrangebundener Komponenten eine starke Verminderung oder völliges Erliegen der Reduktions-Aktivität nach sich zieht. Überraschenderweise war nach Auftrennung von zellfreiem Rohextrakt, der die H₂-abhängige Caffeatreduktion vermittelte, die Aktivität ausschliesslich im Cytoplasma lokalisiert und durch die Zugabe von Membranen nicht weiter zu stimulieren. Ein Grund hierfür könnte sein, dass im Zuge der Extraktpräparation membranständige, für die Reduktion von Caffeat relevante Komponenten abgeschert wurden.

Weiterführende Untersuchungen zeigten, dass die Caffeatreduktion in der löslichen Fraktion auch mit NADH + H^+ als Elektronendonor funktioniert. Daran ist wahrscheinlich das ETFP beteiligt, das später diskutiert wird. Damit blieb als ein mögliches membranständiges Glied der Elektronentransportkette z. B. die Reduktion von NAD⁺ durch eine membrangebundene Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase. An Membranen konnte dann auch eine NADH-oxidierende Aktivität nachgewiesen werden. Diese wird im Folgenden diskutiert.

2.1 Ionen-translozierden NADH-Dehydrogenasen

Die Hypothese der Beteiligung eines membranständigen NADH-oxidierenden Enzyms an der Caffeatreduktion führte ferner zu der Annahme, dass das Enzym als Na⁺-Pumpe fungieren könnte und die Generierung des transmembranen Na⁺-Potentials bewerkstelligt. Mehrere Typen membranständiger, NADH-oxidierender Enzyme sind in Bakterien bekannt, die die Translokation von Ionen vermitteln bzw. für die eine solche Funktion angenommen wird. Im Folgenden werden deren Eigenschaften beschrieben. Aus Gründen der Vereinfachung werden im Folgenden alle genannten Enzyme, die *in vivo* oder *in vitro* NADH + H⁺ oxidieren oder NAD⁺ reduzieren und an der Membran lokalisiert sind als NADH-Dehydrogenasen bezeichnet.

Die NADH-Dehydrogenase I (NDH-I) der bakteriellen Atmungskette, einem zum Komplex I in Mitochondrien homologen Komplex, besteht, je nach Organismus, aus 13 oder 14 Untereinheiten, die durch das hochkonservierte nuo-Operon kodiert werden (Friedrich, 1998; Yagi et al., 1998). Als Kofaktoren wurden ein nicht-kovalent gebundener FMN-Rest sowie mindestens fünf Fe-S-Cluster identifiziert. Das Enzym katalysiert den Transfer von zwei Elektronen von NADH + H⁺ zu Ubichinon. Im Zuge dieser Reaktion erfolgt die Translokation von H⁺ aus dem Cytoplasma. Die ermittelte H⁺/e⁻ Stöchiometrie beträgt 1,5 (Bogachev *et al.*, 1996). Untersuchungen von KREBS et al. (1999), GEMPERLI et al. (2002, 2003) und STEUBER et al. (2000) lieferten Hinweise, dass die NDH-I aus K. pneumoniae und E. coli die Translokation von Na⁺ vermittelt. Die Zugabe von NADH oder Deamino-NADH zu invertierten Membranvesikeln von E. coli resultierte in einer Akkumulation von Na⁺ im Lumen der Vesikel. Carbonylcyanid-*m*-chlorophenylhydrazon (CCCP), einem Protonophor, hatte keinen Einfluß auf die Na⁺-Translokation. Die Ergebnisse der Versuche von STOLPE und FRIEDRICH (2004) wiedersprechen allerdings der Hypothese einer Na⁺-translozierenden NDH-I. Das gereingte und in Proteolipsomen rekonstituierte Enzym aus E. coli fungierte ausschliesslich als H⁺-Pumpe und vermittelte keine Na⁺-Translokation. Bezüglich der Na⁺-Translokation durch die NDH-I in K. pneumoniae sind die Daten ähnlich diskrepant. Untersuchungen von BERTSOVA und BOGACHEV (2004) lieferten Hinweise, dass die Oxidation von NADH durch die NDH-I in diesem Bakterium nicht mit der Translokation von Na⁺ einhergeht. *K. pneumoniae* verfügt über drei NADH-Dehydrogenasen, die sich hinsichtlich ihres Substrat-Spektrums unterschieden. Die NDH-I sowie die durch die *nqr*-Gene kodierte NADH-Chinon-Oxidoreduktase (siehe unten) sind in der Lage sowohl NADH als auch Deamino-NADH zu oxidieren. Das dritte NADH-oxidierende Enzym, die NDH-II, kann auschliesslich NADH als Substrat nutzen, wobei die NADH-Oxidation nicht mit der Translokation von Ionen einhergeht. Es wurde gezeigt, daß die Oxidation von Deamino-NADH durch invertierte Membranvesikel von *nou*-Deletionsmutanten durch Na⁺ stimulierbar war und durch Piericidin A, einem NDH-I spezifischer Inhibitor, nicht gehemmt wurde. Im Gegensatz dazu war die durch Membranvesikel einer *nqr*-Deletionsmutante vermittelte Demino-NADH-Oxidation Na⁺-unabhängig und durch Piericidin A inhibierbar. Diese Beobachtung legte den Schluß nahe, daß die mit der NADH-Oxidation gekoppelte Na⁺- Translokation in *K. pneumoniae* durch die NADH-Chinon-Oxidoreduktase vermittelt wird.

Dieser Typus Ionen-translozierender NADH-Dehydrogenasen wurde erstmals in Vibrio alginolyticus nachgewiesen (Unemoto et al., 1977; Tokuda und Unemoto, 1981). Die NADH-Chinon-Oxidoreduktase (NQR) dieses marinen Bakteriums koppelt die exergone NADH-Oxidation mittels Ubichinon mit der Translokation von Na⁺. Die initiale Oxidation von NADH + H^+ ist ein Na⁺-unabhängiger Reaktionsschritt und kann spezifisch durch Ag^+ gehemmt werden, ein Merkmal das die NQR von den NDH-I unterscheidet (Hayashi et al., 1992; Bourne und Rich, 1992; Unemoto et al., 1993). Dagegen ist die Reduktion des Ubichinons durch zwei Ein-Elektronentransfers strikt Na⁺-abhängig und ist mit der Translokation von Na⁺ gekoppelt (Hayashi und Unemoto, 1987). Die Ubichinon-Reduktionsaktivität des Enzyms wird durch Chinon-Analoga wie 2-Heptyl-4hydroxychinolin-N-oxide (HQNO) oder das Antibiotikum Korormicin inhibiert (Yoshikawa et al., 1997; Nakayama et al., 1999; Yoshikawa et al., 1999). Die NQR katalysiert in der Summe die gleiche Reaktion wie die NDH-I, unterscheidet sich aber wesentlich bezüglich der Untereinheitenzusammensetzung und der Redoxkofaktoren. Das Enzym aus V. alginolyticus besteht aus sechs Untereinheiten (Ngr A-F), die durch sechs Gene kodiert werden, die in einem etwa 5 kBp großen Operon organisiert sind (Beattie et al., 1994; Hayashi et al., 1994; Nakayama et al., 1998). Ein nicht-kovalent gebundenes FAD, zwei weitere, kovalent gebundene Flavine, ein Fe-S-Cluster, sowie Ubichinon-8 vermitteln als prosthetische Gruppen die Redoxreaktionen der NQR (Pfenninger-Li und Dimroth, 1995; Zhou et al., 1999; Nakayama et al., 2000).

Wie bereits erwähnt koppeln sowohl die NDH-I als auch die NQR die NADH-Oxidation mit der Reduktion von Chinonen und schleusen so Elektronen in membranständige Atmungsketten ein. Das Fehlen von Chinonen und anderen membrangebundenen Elektronenüberträgern in *A. woodii* läßt daher eine Beteiligung eines Enzymes vom Typ der genannten NADH-Dehydrogenasen an der Caffeatreduktion eher unwahrscheinlich erscheinen.

Eine Erweiterung der Gruppe Ionen-translozierender NADH-Dehydrogenasen stellen möglicherweise die erstmals in Rhodobacter capsulatus identifizierten Rnf-(Rhodobacter nitrogen fixation)-Komplexe dar, die durch ein sieben Gene umfassendes Operon (rnfABCDGEH) kodiert werden (Schmehl et al., 1993; Jouanneau et al., 1998). Es wurde gezeigt, dass sechs dieser Proteine essentiell für die Stickstofffixierung sind. Insertions- und Deletionsmutanten wiesen stark verringerte Nitrogenase-Aktivität auf. Die auf Grund der abgeleiteten Aminosäuresequenzen gemachten Strukturvorhersagen lieferten erste Hinweise, dass die Rnf-Proteine einen membranständigen Komplex ausbilden. Wachstumsversuche in Gegenwart von Metronidazol führten schliesslich zu der Hypothese, dass dieser Komplex eine Oxidoreduktase darstellen könnte, die Elektronen eines unbekannten Donors auf Ferredoxin überträgt, das als Elektronendonor der Nitrogenase fungiert (Schmehl et al., 1993; Masepohl und Klipp, 1996). Die antibakterielle Verbindung Metronidazol wird durch Ferredoxin zu toxischen Derivaten reduziert (Schmidt et al., 1977; Hallenbeck und Vignais, 1981). Im Gegensatz zu Wildtyp-Zellen war bei Rnf-Mutanten in Gegenwart von Metronidazol das Wachstum nur geringfühgig eingeschränkt, was SCHMEHL et al. (1993) auf den niedrigeren Gehalt der Zellen an reduziertem Ferredoxin zurückführten. Weiterführende Sequenzanalysen des rnf-Operons enthüllten die Ähnlichkeiten von RnfA, D, G und E zu membranständigen Untereinheiten der Na⁺-translozierenden NQR aus V. alginolyticus (Kumagai et al., 1997; Jouanneau et al., 1998). Zudem weist RnfC ein NADH- und ein FMN-Bindemotiv auf, wie sie in bakteriellen und mitochondrialen NDH-I zu finden sind. KUMAGAI et al. (1997) postulieren daher, dass die Rnf-Proteine einen membranständigen Komplex ausbilden, der die NADH-abhängige Reduktion von Ferredoxin vermittelt. Als Triebkraft für diese endergone Reaktion dient dabei das Na^+ - (oder H⁺) Potential.

Gencluster, die eine hohe Ähnlichkeit bezüglich der genetischen Organisation und der Sequenz des *rnf*-Operons aus *R. capsulatus* aufweisen, finden sich auch in zahlreichen Bakterien, die nicht in der Lage sind, Stickstoff zu fixieren, darunter *E. coli*, *H. influenzae* oder *C. tetani* (Fleischmann *et al.*, 1995; Kumagai *et al.*, 1997; Brüggemann *et al.*, 2003). Aus Membranen von *C. tetanomorphum* wurde eine NADH-Dehydrogenase gereinigt, deren Untereinheiten große Ähnlichkeiten zu den Rnf-Proteinen aus C. tetani aufweisen (Kim et al., 2004; Jayamani et al., 2005). Das Enzym vermittelt in vitro neben der NADH-abhängigen Reduktion artifizieller Akzeptoren wie Kaliumhexacyanoferrat die Reduktion von NAD⁺ zu NADH + H^+ durch reduziertes Ferredoxin. Der Rnf-Komplex in C. tetanomorphum spielt wahrscheinlich eine zentrale Rolle bei der Aminosäurefermentation (Kim et al., 2004; Boiangiu et al., 2005). Das Bakterium setzt Glutamat zu Pyruvat und Acetat um, Pyruvat wird dann durch die Pyruvat-Ferredoxin-Oxidoreduktase zu CO₂ und Acetyl-CoA umgewandelt. Letzteres wird weiter zu Butyrat umgesetzt. HÄRTEL et al. (1996) zeigten, dass etwa 20% des reduzierten Ferredoxins, das im Zuge der Pyruvat-Ferredoxin-Oxidoreduktase-Reaktion entsteht, durch Reduktion von H^+ zu H_2 regeneriert wird. Die restlichen 80% fungieren als Elektronendonor bei der Bildung von Butyrat. KIM et al. (2004) postulierten, dass der Rnf-Komplex dabei Ferredoxin oxidiert und NAD^+ zu $NADH + H^+$ reduziert, das für die reduktiven Prozesse der Butyratbildung benötigt wird. Damit einhergehend wird die Möglichkeit diskutiert, dass diese als Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase (FNOR) fungierende NADH-Dehydrogenase die exergone Ferredoxin-abhängige NADH-Bildung mit der Translokation von Na⁺ koppelt (Abb. 32).



Abb. 32. Hypothetisches Schema der Glutamatverwertung in *C. tetanomorphum* unter Beteiligung des membranständigen Rnf-Komplexes. Das Schema gibt nicht die korrekten Stöchiometrien der Glutamatverwertung wieder. Fd_{red./ox}, Ferredoxin, reduziert/oxidiert; CM, Cytoplasmamembran. Erläuterung, siehe Text.

Das Enyzm würde also in die entgegengesetzte Richtung funktionieren, wie es für den Rnf-Komplex aus *R. capsulatus* postuliert wurde (Kumagai *et al.*, 1997). Allerdings konnte in einem Bereich von 50 μ M bis 50 mM keine Abhängigkeit der Abhängigkeit von Na⁺ gefunden werden, was einen Hinweis auf die Funktion als Na⁺-Pumpe darstellen würde. Dies spricht gegen eine Funktion als Na⁺-Pumpe könnte aber auch auf einen sehr niedrigen K_m des Enzyms für Na⁺zurückzuführen sein. Die Rekonstituierung des gereingten Enzyms in Proteoliposomen sollte Aufschluß darüber geben, ob im Zuge der Reduktion von NAD⁺ durch reduziertes Ferredoxin Ionen transloziert werden.

Die im Rahmen dieser Arbeit durchgeführten Untersuchungen enzymatischer Aktivitäten in *A. woodii* ergaben, dass gewaschene Membranen neben der NADH-abhängigen Reduktion von artifiziellen Mediatoren auch die Ferredoxin-abhängige Reduktion von NAD⁺ vermitteln. Obwohl die von NADH-Dehydrogenasen katalysierten Reaktionen generell reversibel sind, ist unklar ob beide Aktivitäten durch das selbe Enzym bewerkstelligt werden. Dennoch weist diese Beobachtung auf die Gegenwart einer membranständigen Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase in *A. woodii* hin. Im Folgenden wird die Beteiligung eines solchen Enzyms an der H₂-abhängigen Caffeatreduktion und die weiteren Hinweise auf dessen Gegenwart erörtert.

2.2 Die mögliche Rolle einer Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase (FNOR) bei der H₂-abhängigen Caffeatreduktion in *A. woodii*

Der initiale Schritt der Reaktionssequenz H_2 + Caffeat \rightarrow Hydrocaffeat ist die Oxidation von H_2 , die durch eine Hydrogenase vermittelt wird. Unklar ist gegenwärtig, ob diese Reaktion durch ein lösliches oder membranständiges Enzym vermittelt wird. Die Gegenwart einer löslichen Fe-Hydrogenase wurde sowohl biochemisch als auch molekularbiologisch nachgewiesen (Ragsdale und Ljungdahl, 1984; Dengl, 2004). Interessant ist in diesem Zusammenhang, dass die von RAGSDALE und LJUNJGDAHL (1984) aus *A. woodii* gereingte Hydrogenase neben artifiziellen Mediatoren auch Ferredoxin als Elektronenakzeptor nutzen kann. Es ist daher denkbar, dass die initiale H_2 -Oxidation mit der Bildung von reduziertem Ferredoxin einhergeht. Ähnlich der FNOR in *C. tetanomorphum*, die NADH + H⁺ für reduktive Prozesse der Buttersäurebildung bereitstellt, könnte eine FNOR in *A. woodii* das durch die Hydrogenase reduzierte Ferredoxin zur Bildung von NADH + H⁺ nutzen, das als Elektronendonor für die Reduktion des terminalen Akzeptors Caffeat fungiert. Die bei der Untersuchung der Caffeatreduktion in zellfreien Systemen beobachteten hohen spezifischen Aktivitäten der NADH-abhängigen Caffeatreduktion legen eine derartige Funktion für NADH nahe.

Eine FNOR könnte in A. woodii, wie für C. tetanomorphum diskutiert, für die Generierung des transmembranen Na⁺-Potentials verantwortlich sein, dass im Zuge der H₂-abhängigen Reduktion von Caffeat aufgebaut wird. Die Reduktion von NAD⁺ durch Ferredoxin ist eine exergone Reaktion (- 20 kJ/mol) und könnte mit der Translokation von Na⁺ aus dem Cytoplasma gekoppelt werden. Die Stimulierung einer gegebenen Reaktion oder Reaktionssequenz durch Na⁺ kann als möglicher Hinweise auf ein Na⁺-translozierendes Enzym gewertet werden. In vorangegangenen Untersuchungen mit ruhenden Zellen war bereits gezeigt worden, dass die Gesamtreaktion H₂ + Caffeat \rightarrow Hydrocaffeat strikt Na⁺-abhängig ist (Imkamp und Müller, 2002). Der ermittelte K_m-Wert für Na⁺ betrug dabei 380 µM. Im Folgenden wurde der Einfluß von Na⁺ auf die Aktivität des membranständigen NADH-oxidierenden Enzyms untersucht. Die Kaliumhexacyanoferrat-vermittelte NADH-Oxidation an gewaschenen Membranen unterlag keiner Stimulierung durch Na⁺ und war in Abwesenheit (200 µM) wie Gegenwart (20 mM NaCl) identisch. Unter der Annahme, dass die NADH-Oxidation von einer Na⁺-translozierenden FNOR katalysiert wird, besteht auch die Möglichkeit, dass die durch artifizielle Mediatoren vermittelte Reaktion keiner Na⁺-Abhängigkeit unterliegt, da die Elektronen bereits vor dem eigentlichen Na⁺-translozierenden Schritt abgegriffen werden. Die ausbleibende Stimulierung der Aktivität könnte aber auch auf einen sehr niedrigen K_m-Wert des Enzyms für Na⁺ unter "zellfreien" Bedingungen hinweisen. Na⁺-freie Versuchsbedingungen sind generell schwer zu etablieren. Für die Herstellung von Puffern verwendetes destilliertes Wasser und Chemikalien oder Glaswaren stellen Quellen für Na⁺-Kontaminationen dar. Der Puffer, der für die Untersuchung der Na⁺-Abhängigkeit membranständiger NADH-oxdierender Aktivität verwendet wurde, hatte eine Na⁺-Konzentration von 200 µM. Liegt der K_m-Wert des Enzyms deutlich darunter, führt die Zugabe von weiterem NaCl zu keiner Stimulierung der Aktivität.

Wie oben beschrieben weisen die Rnf-Komplexe große Ähnlichkeit zu den Na⁺translozierenden NADH-Chinon-Oxidoreduktasen auf, zu deren Charakteristika die Inhibition durch nanomolare Konzentrationen an Ag⁺ gehört (Hayashi *et al.*, 1992; Unemoto *et al.*, 1993; Steuber *et al.*, 1997; Nakayama *et al.*, 1999). Ob die NADH-oxidierende oder die NAD⁺-reduzierende Aktivität der FNOR aus *C. tetanomorphum* oder anderer Rnf-Oxidoreduktasen durch Ag⁺ gehemmt wird, ist nicht bekannt. Auch die NADH:Kaliumhexacyanoferrat-Oxidoreduktase-Aktivität an Membranen von *A. woodii* wurde durch Ag^+ gehemmt. Dies kann als ein erster Hinweis auf ein Enzym interpretiert werden, dass möglicherweise strukturelle Ähnlichkeiten zu den Na⁺-translozierenden NQR aufweist. Da die Versuche mit gewaschenen Membranen durchgeführt wurden und bis zur vollständigen Hemmung der Aktivität relativ hohen Konzentrationen Ag^+ (μ M) eingesetzt werden mussten, kann eine unspezifische Inhibition eines membranständigen, NADHoxidierenden Enzyms allerdings nicht ausgeschlossen werden. Die Untersuchungen zur Ag^+ -Hemmung der Ferredoxin-abhängigen NAD⁺-Reduktion lassen keine eindeutigen Schlüsse zu. Das verwendete Testsystem erwies sich als nicht geeignet, um die Inhibition der postulierten FNOR durch Ag^+ zu untersuchen. Die Hemmung der Ferredoxin-NAD⁺-Reduktase-Aktivität könnte auf die beobachtete Wechselwirkung des Ag^+ mit Ti-(III)-Citrat, das als artifizieller Elektronendonor für das Ferredoxin verwendet wurde, zurückzuführen sein oder einer Inaktivierung des Ferredoxins durch Ag^+ zu Grunde liegen.

Zur Überprüfung der Hypothese einer membranständigen, Na⁺-translozierenden FNOR sind weitere Versuche notwendig. Ein erster Schritt wäre dabei die Untersuchung der Na⁺-Abhängigkeit der Ferredoxin-vermittelten NAD⁺-Reduktion an Membranen von *A. woodii*. Ob diese Reaktion mit der Generierung eines transmembranen Na⁺-Gradienten einhergeht, könnte mit Hilfe von invertierten Membranvesikeln untersucht werden. Ferner könnte überprüft werden, ob die Oxidation von reduziertem Ferredoxin und die daran gekoppelte Reduktion von NAD⁺ mit der Aufnahme von ²²Na⁺ gekoppelt ist.

3. Elektronentransfer-Flavoproteine als Mediatoren von Redoxreaktionen

Im Rahmen dieser Arbeit wurden mit Hilfe der 2D-Gelelektrophorese die Caffeatinduzierten Proteine EtfA und EtfB in *A. woodii* identifiziert. Korrespondierende Genfragmente wurden amplifiziert und kloniert. Ein Vergleich der abgeleiteten Aminosäuresequenzen mit in Datenbanken hinterlegten Sequenzen, zeigte, dass es sich bei den beiden Proteinen wahrscheinlich um die große α - (EtfA) und die kleine β -Untereinheit (EtfB) eines Elektronentransfer-Flavoproteins handelt. Somit konnte erstmals ein potentieller Elektronenüberträger in einem Na⁺-abhängigen, acetogenen Bakterium identifiziert werden.

Die EtfAB-Proteine bilden zusammen mit den FixAB-Proteinen, wie sie in verschiedenen N₂-fixierenden Bakterien vorkommen, und dem YaaQR-Protein aus *E. coli* eine Gruppe heterodimerer Elektronenüberträger (Tsai und Saier Jr., 1995). Die Übereinstimmungen in der

Primärsequenz liegen zwischen 25% bei funktionell unterschiedlichen Proteinen und 65 – 70% bei funktionell ähnlichen Elektronenüberträgern. Allgemein weisen die Bereiche die größten Übereinstimmungen auf, die an der Koordinierung der beiden Kofaktoren FAD und AMP beteiligt sind (Chen und Swenson, 1994; Roberts *et al.*, 1995; Weidenhaupt *et al.*, 1996; Roberts *et al.*, 1999).

WEIDENHAUPT et al. (1996) teilten diese Gruppe von Proteinen in housekeeping-Elektronenüberträger ein und solche, die ein Organismus nur unter bestimmten physiologischen Bedingungen oder in Gegenwart bestimmter Kohlenstoffquellen produziert. Erstere Gruppe repräsentieren die pro- und eukaryontischen EtfAB-Proteine, die als Elektronenakzeptor für verschiedene Dehydrogenasen der β -Oxidation von Fettsäuren oder des Aminosäurekatabolismus fungieren (Roberts et al., 1996). Die am besten untersuchten Beispiele dieser Art stellen die Elektronentransfer-Flavoproteine aus P. denitrificans und aus H. sapiens dar (Finocchiaro et al., 1988; Bedzyk et al., 1993; Finocchiaro et al., 1993). Die Kristallstrukturen beider Proteine wurden aufgeklärt (Roberts et al., 1996, 1999). Das reduzierte Elektronentransfer-Flavoprotein wird anschliessend durch eine membranständige ETF-Ubichinon-Oxidoreduktase (ETF-Q-OR) reoxidiert, welche die Elektronen auf Ubichinon überträgt und so in die Atmungskette einschleust (Frerman, 1987). Konstitutiv produzierte Elektronentransfer-Flavoproteine spielen nicht nur eine Rolle als Elektronenakzeptoren. Im Metabolismus von Buttersäure-bildenden Bakterien wie Megasphaera elsdenii (früher: Peptostreptococcus elsdenii), Butyrivibrio fibrisolvens und verschiedenen Clostridien fungieren diese Proteine als Elektronendonatoren für reduktive Prozesse (Whitfield und Mayhew, 1974; Boynton et al., 1996; O'Neill et al., 1998; Asanuma et al., 2005).

EtfAB aus *A. woodii* gehört zur Gruppe der induzierten Elektronentransfer-Proteine. Mittels Western-Blot-Analysen wurde gezeigt, dass das Protein nur in Gegenwart von Caffeat und anderen Phenylacrylaten in der Zelle nachweisbar war. Die Induktion eines Elektronentransferierenden Proteins durch einen alternativen terminalen Elektronenakzeptor wurde auch für *E. coli* beschrieben. Unter anaeroben Bedingungen erfolgt in Gegenwart des Akzeptors Carnitin die Induktion der für das YaaQR-Protein kodierenden Gene und des *cai*-Operons, das für die Komponenten der Carnitin-Reduktion kodiert (Eichler *et al.*, 1995; Buchet *et al.*, 1998). In Gegenwart energetisch günstigerer Elektronenakzeptoren wie Nitrat, Fumarat oder DMSO wird diese Induktion allerdings repremiert. Für das YaaQR-Protein wurde eine Funktion als Elektronendonor der Crotonobetainyl-CoA Reduktase postuliert, die den terminalen Schritt der Carnitin-Reduktion katalysiert (Abb. 33; Walt und Kahn, 2002).



Abb. 33. Hypothetisches Schema der Carnitin-Reduktion in *E. coli* unter anaeroben Bedingungen (nach Walt und Kahn, 2002). Carnitin wird in die Zelle transportiert und unter Vermittlung von CaiB im Zuge einer CoA-Transfer-Reaktion zu Carnitinyl-CoA umgewandelt. Dabei entsteht gleichzeitg γ -Butyrobetain, dass aus der Zelle ausgeschleust wird. CaiD setzt das Carnitinyl-CoA zu Crotonobetainyl-CoA um. Letzteres wird von CaiA, der postulierten Crotonobetainyl-CoA Reduktase, zu γ -Butyrobetainyl-CoA reduziert. Die für diesen Reaktionsschritt notwendigen Elektronen werden wahrscheinlich vom YaaQR-Protein geliefert, das durch Elektronen reduziert wird, die bei der Oxidation des Wachstumssubstrates freigesetzt werden. CM, Cytoplasmamembran.

In *Methylophilus methylotrophus* wird die Produktion von EtfAB durch die Kohlenstoffquelle reguliert (Davidson *et al.*, 1986). Nur bei Wachstum auf Trimethylamin erfolgt die Induktion des Proteins. Es fungiert als Elektronenakzeptor einer koinduzierten Trimethylamindehydrogenase, welche die oxidative *N*-Demethylierung von Trimethylamin zu Dimethylamin und Formaldehyd katalysiert (Steenkamp und Mallinson, 1976).

Auch die Produktion der Elektronentransfer-Flavoproteine FixAB verschiedener N₂fixierender Bakterien erfolgt nicht konstitutiv. Die Funktion von FixAB ist unklar. Sie steht aber offensichtlich in engem Zusammenhang mit der Stickstofffixierung. Die Deletion von *fixA* oder *fixB* geht einher mit dem Verlust dieser Fähigkeit (Weidenhaupt *et al.*, 1996). FixAB ist möglicherweise Teil einer Transportkette, die Elektronen einer Kohlenstoffquelle zur Nitrogenase transferiert (Gubler und Hennecke, 1986; Earl *et al.*, 1987; Kaminski *et al.*, 1988; Scott und Ludwig, 2004). Die Expression der entsprechenden Gene erfolgt zusammen mit anderen für die Stickstofffixierung relevanten Genen nur unter Sauerstoffmangelbedingungen und ist abhängig vom Regulatorprotein NifA sowie dem σ -Faktor σ^{54} (Szeto *et al.*, 1984; Gubler und Hennecke, 1988; Arigoni *et al.*, 1991).

Die gezeigte spezifische Induktion des Elektronentransfer-Flavoproteins in A. woodii durch Caffeat und andere Phenylacrylate ist ein deutlicher Hinweis auf eine Rolle des Proteins bei der Reduktion dieser alternativen Elektronenakzeptoren. Das heterodimere EtfAB-Protein stellt möglicherweise das zentrale Elektronen-Inputmodul der Phenylacrylat-Reduktion dar. In Analogie zum humanen Protein, das die Elektronen verschiedenster mitochondrialer Dehydrogenasen über die ETF-Q-OR in die Atmungskette einschleust, könnten in A. woodii die Elektronen verschiedenster Donatoren letztlich durch NADH + H^+ auf das EtfAB-Protein übertragen werden, welches sie an eine terminale Reduktase weiterleitet. Diese Annahme wird durch die Beobachtung gestützt, dass NADH + H^+ als Donor für die Reduktion von Caffeat fungieren kann. Zudem wurde für verschiedene pro- und eukaryontische Elektronentransfer-Flavoproteine die Fähigkeit beschrieben, NADH + H⁺ zu oxidieren und die Elektronen auf Enzyme zu übertragen, die Reduktionsreaktionen vermitteln (Komuniecki et al., 1989; O'Neill et al., 1998; Hetzel et al., 2003; vgl. hierzu auch 4.). Unklar ist allerdings, wie NADH + H^+ mit dem Elektronentransfer-Flavoprotein interagiert und Elektronen auf den Redoxkofaktor FAD übertragen werden könnten. Die genaue Rolle des AMP-Restes, der als Bestandteil verschiedener EtfAB-Heterodimere identifiziert wurde (Sato et al., 1993; DuPlessis et al., 1994; Roberts et al., 1996; Griffin et al., 1997) ist unbekannt. ROBERTS et al. (1999) schlugen vor, dass es sich bei der AMP-Bindestelle um eine rudimentäre NADH-Bindestelle eines entwicklungsgeschichtlich älteren Elektronentransfer-Flavoprotein handeln könnte. Die in silico vorgenommene Überlagerung des AMP-Restes von NADH mit der AMP-Bindestelle des Proteins aus *P. denitrificans*, das NADH + H^+ selbst nicht nutzen kann, zeigte, dass sich der Nikotinamide-Ring in 5 Å Entfernung zum Flavinring des FAD-Cofaktors befände. Diese Distanz würde den direkten Elektronentransfer ermöglichen. Interessanterweise bindet das NADH-oxidierende Elektronen-Transfer-Flavoprotein aus *M. elsdenii* kein AMP (Mayhew und Massey, 1971). In der Primärsequenz der β -Untereinheit sind aber drei der acht Reste, die in *H. sapiens* das AMP koordinieren, konserviert. Ein weiterer Aminosäurerest tritt durch eine konservative Substitution in Erscheinung (O'Neill et al., 1998). Daneben finden sich längere Sequenzabschnitte der AMP-

Bindestelle auch in der Sequenz aus *M. elsdenii* wieder. Daher wird die Möglichkeit diskutiert, dass in *M. elsdenii* die β -Untereinheit des Elektronentransfer-Flavoproteins die Bindestelle des NADH + H⁺ darstellt (O'Neill *et al.*, 1998; Roberts *et al.*, 1999). Da das native Protein bereits kristallisiert wurde, ist eine Klärung dieser Frage durch die Bestimmung der dreidimensionalen Struktur mittels Röntgenstrukturanalyse zu erwarten (Sharkey *et al.*, 1997).

Auch EtfB aus *A. woodii* weist neben mehreren Übereinstimmungen in der Aminosäuresequenz drei konservierte Reste auf, die in *H. sapiens* die Koordinierung des AMP-Restes bewekstelligen. Ob in *A. woodii* die β -Untereinheit als AMP- oder, wie für *M. elsdenii* postuliert, als NADH-Bindestelle fungiert, kann gegenwärtig nicht geklärt werden. Weitere Bereiche, die die von WIERENGA *et al.* (1985) postulierten Kriterien einer Dinukleotid-Bindestelle erfüllen, wurden sowohl in den verfügbaren Sequenzen des EtfB-Proteins als auch des EtfA-Proteins nicht identifiziert.

4. Betrachtungen zur Caffeat-reduzierenden Aktivität in A. woodii

A. woodii kann neben Caffeat eine Vielzahl von Phenylacrylaten als terminale Elektronenakzeptoren nutzen und die Acrylatseitenkette dieser Verbindungen reduzieren. Im Rahmen dieser Arbeit durchgeführte Untersuchungen mit Suspensionen ruhender Zellen lassen den Schluß zu, dass die Reduktion dabei nicht durch für das jeweilige Phenylacrylat spezifische Enzyme, sondern durch eine universell-fungierende, induzierbare Reduktase katalysiert wird. Die Identifikation einer solchen "Phenylacrylat-Reduktase" und die Bestimmung ihrer Lokalisation war im Zuge dieser Arbeit nicht gelungen. Die Beobachtung, dass die Caffeat-reduzierende Aktivität ausschliesslich im Cytoplasma zu finden war, könnte für ein lösliches Enzym sprechen. In Bakterien verschiedenster Gattungen sind in den letzten Jahren cytoplasmatische oder periplasmatische Reduktasen identifiziert worden, die zur Phenylacrylatreduktion analoge Reaktionen vermitteln.

Geobacter sulfurreducens kann bei Wachstum auf Acetat Acrylate als Elektronenakzeptoren nutzen (Mikoulinskaia *et al.*, 1999). Aus dem Periplasma des Bakteriums wurde ein Enzym isoliert, das die Reduktion von Methacrylat und Acrylat, aber auch verschiedener ungesättigter Fettsäuren katalysiert. Phenylacrylate, wie Caffeat oder Ferulat stellen für diese Reduktase allerdings keine Substrate dar. MIKOULINSKAIA *et al.* (1999) postulierten, dass die bei der Umsetzung von Acetat freiwerdenden Elektronen über Menachinon und ein periplasmatisches Cytochrom *c* auf die Reduktase übertragen werden.

In *W. succinogenes* vermitteln die Genprodukte des *fccABC*-Operons wahrscheinlich die Reduktion von Methacrylat und Acrylat (Gross *et al.*, 2001). Das Gen *fccA* kodiert dabei für eine hypothetische Reduktase, die hohe Ähnlichkeiten zu löslichen Fumarat-Reduktasen aufweist, wie sie beispielsweise in *Shewanella frigidimarina* (früher: *Shewanella putrefaciens*) zu finden sind (Simon *et al.*, 1998). Der Transfer von Elektronen auf die Methacrylat-Reduktase erfolgt auch in *W. succinogenes* offenbar durch *c*-Typ-Cytochrome, die durch *fccB* und *fccC* kodiert werden (Gross *et al.*, 2001). Die metabolische Funktion des *fccABC*-Operons ist aber immer noch unklar.

Durch vergleichende 2D-Gelelektrophorese konnte in dem Bodenbakterium *Burkholderia* sp. WS ein Enzym identifiziert werden, das die Reduktion halogenierter Acrylate katalysiert (Kurata *et al.*, 2005). Als Elektronendonor fungiert dabei NADPH + H^+ , NADH + H^+ stellt für das Enzym allerdings kein Substrat dar.

Eine interessante Parallele zur postulierten Reduktion von Phenylacrylaten unter Vermittlung eines Elektronentransfer-Flavoproteins in *A. woodii* ist in *C. propionicum* zu finden. Im Zuge der Umsetzung von Alanin katalysiert eine Acryloyl-CoA-Reduktase die NADH-abhängige Reduktion von Acryloyl-CoA zu Propionyl-CoA (Abb. 34; Hetzel *et al.*, 2003).



Abb. 34. Die NADH-abhängige Reduktion von Acryloyl-CoA zu Propionyl-CoA. ETF_{ox/red.}, Elektronentransfer-Flavoprotein, oxidiert/reduziert; (nach Hetzel *et al.*, 2003)

Als Mediator für die Elektronen des NADH + H⁺ fungiert dabei ein Elektronentransfer-Flavoprotein, das zusammen mit der Reduktase einen Komplex ausbildet. Basierend auf der Primärsequenz kann die Acryloyl-CoA-Reduktase den Acyl-CoA-Dehydrogenasen zugeordnet werden. In Mitochondrien katalysieren verschiedene Enzyme dieser Gruppe von Flavoproteinen die β -Oxidation ungesättigter Fettsäuren und übertragen die freiwerdenden Reduktionsäquivalente auf ein Elektronentransfer-Flavoprotein (Thorpe, 1991). In M. elsdenii und anderen Buttersäure-bildenden Bakterien vermittelt eine Acyl-CoA-Dehydrogenase eine analoge, reduktive Rückreaktion. Die Butyryl-CoA-Dehydrogenase katalysiert die NADHabhängige Reduktion von Crotonyl-CoA zu Butyryl-CoA, der Vorstufe der Buttersäure. Als Mediator fungiert auch dabei ein Elektronentransfer-Flavoprotein (Boynton et al., 1996; O'Neill et al., 1998; siehe auch Abb. 35 A.). Die Übereinstimmungen der postulierten Reaktionssequenz für die NADH-abhängige Reduktion von Phenylacrylaten unter Vermittlung eines Elektronentransfer-Flavoproteins (vgl. Diskussion 3.) mit den von Acyl-CoA-Dehydrogenasen katalysierten Reaktionen, können als Anhaltspunkt auf die Natur der hypothetischen Phenylacrylat-Reduktase in A. woodii herangezogen werden. Die Analogie wird allerdings hinsichtlich der Substrate eingeschränkt. Acyl-CoA-Dehydrogenasen setzen CoA-aktivierte Kohlenwasserstoffe um, die im Zuge kataboler und anaboler Stoffwechselreaktionen gebildet werden. Die Aktivierung eines Phenylacrylats, das als terminaler Akzeptor einer Elekronentransportkette dient, erscheint dagegen aus mechanistischer Sicht nicht sinnvoll.

Interessante Analogien zur Phenylacrylatreduktion *in A. woodii* finden sich auch bei Enoatreduktasen, einer Gruppe von Enzymen, die in verschiedenen Spezies des Genus *Clostridia* nachgewiesen wurde. Sie katalysieren die NADH-abhängige Reduktion von C-C-Doppelbindungen nicht-aktivierter 2-Enoate (Rohdich *et al.*, 2001). Enoatreduktasen zeichnen sich im Gegensatz zu Acyl-CoA-Dehydrogenasen durch ein breites Substratspektrum aus, das aber abhängig vom jeweiligen Bakterium stark variert. Neben Enoaten können ungesättigte Aldehyde, zyklische Ketone und Methylketone reduziert werden (Simon, 1991). Die von Enoat-Reduktasen und Acyl-CoA-Dehydrogenasen vermittelten Reaktionen sind prinzipiell gleich, unterscheiden sich aber hinsichtlich der optischen Aktivität der Produkte (Abb. 35).



Abb. 35. Vergleich der von A. Acyl-CoA Dehydrogenasen und B. Enoat-Reduktasen katalysierten Reaktionen (modifiziert nach Rohdich *et al.*, 2001). ETF_{red./ox}., Elektronentransfer-Flavoprotein, reduziert/oxidiert.

Die Enoat-Reduktase aus *C. tyrobutyricum* wurde gereinigt. Es handelt sich dabei um ein Homododekamer einer molekularen Masse von etwa 940 kDa. Jede Untereinheit enthält ein 4Fe-4S-Cluster sowie FAD und FMN (Kuno *et al.*, 1985; Simon, 1991; Caldeira *et al.*, 1996). Interessanterweise vermittelt das Enzym aus *Clostridium sporogenes* die Reduktion von Zimtsäure (Bühler *et al.*, 1980), einer Verbindung, die chemisch betrachtet wie Caffeat zu den Phenylacrylaten gehört. Eine weitere Parallele zur Phenylacrylat-reduzierenden Aktivität ist die Beobachtung, dass Enoat-Reduktasen nicht konstitutiv in der Zelle vorliegen, sondern ihre Produktion einer Induktion durch die entsprechenden Substrate unterliegt (Bader und Simon, 1980). Im Gegensatz zur postulierten Phenyacrylatreduktase in *A. woodii* spielen bei den durch Enoatreduktasen vermittelten Reaktionen Elektronentransfer-Flavoproteine allerdings keine Rolle als Mediator.

Die Phenylacrylatreduktase vereint daher möglicherweise die Eigenschaften von Acyl-CoA-Dehydrogenasen und Enoatreduktasen: Elektronen von NADH + H⁺ werden durch ein koinduziertes Elektronentransfer-Flavoprotein auf das Enzym transferiert, welches auf Grund der breiten Substratspezifität in der Lage ist, verschiedenste Phenylacrylate zu reduzieren. Für *A. woodii* wurde ein Genfragment amplifiziert, dessen abgeleitete Aminosäuresequenz Übereinstimmungen zu Enoat-Reduktasen aus Bakterien verschiedener Gattungen aufweist (Dengl, 2004). Ob es sich dabei möglicherweise um eine Phenylacrylat-Reduktase handelt ist gegenwärtig unklar.

5. Die Phenylacrylat-Reduktion in A. woodii – ein Arbeitsmodell

Basierend auf den Ergebnissen der im Rahmen dieser Arbeit durchgeführten physiologischen, biochemischen und molekularbiologischen Untersuchungen und den oben diskutierten Analogien zu verschiedenen Redoxreaktionen wird das in Abb. 36 dargestellte Arbeitsmodell zur Reduktion von Caffeat und anderer Phenylacrylaten sowie die daran gekoppelte Generierung eines transmembranen Na⁺-Gradienten vorgeschlagen.

Die H₂-abhängige Reduktion von Phenylacrylaten wird durch eine Ferredoxin-abhängige Hydrogenase initiert. Ob die im Rahmen dieser Arbeit und in vorangegangenen Untersuchungen (Dengl, 2004) nachgewiesene NAD⁺-abhängige Hydrogenaseaktivität dabei ebenfalls eine Rolle spielt ist unklar. Aus dieser Aktivität resultiert die membranunabhängige Bildung von NADH, was eine weitere mögliche Erklärung für die ausschliessliche Lokalisierung der Caffeatreduktion in der cytoplasmatischen Fraktion unter *in vitro*-Bedingungen darstellen könnte.


Abb. 36. Hypothetisches Schema der Phenylacrylat-Reduktion in *A. woodii*. Erläuterungen, siehe Text. CM, Cytoplasmamembran; X, Reste (-H, -OH, etc.)

Reduziertes Ferredoxin dient im Folgenden als Elektronendonor für eine membranständige Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase (FNOR), die die Reduktion von NAD⁺ zu NADH + H⁺, dem zentralen Mediator der Phenylacrylatreduktion, katalysiert. Diese exergone Reaktion geht einher mit der Translokation von Na⁺ und der Generierung eines transmembranen elektrochemischen Potentials. Das durch Phenylacrylate induzierte Elektronentransfer-Flavoprotein (ETFP) oxidiert NADH + H⁺ und überträgt die Elektronen auf eine koinduzierte, lösliche Phenylacrylat-Reduktase, welche die Reduktion des terminalen Akzeptors katalysiert.

Neben H₂, können Fruktose, Formiat oder Methanol als Elektronendonatoren für die Reduktion von Phenylacrylaten dienen (Bache und Pfennig, 1981; Tschech und Pfennig, 1984). Versuche mit ruhenden Zellen zeigten, dass der Transfer von Elektronen, die bei der Oxidation dieser Substrate freiwerdenden, auf Caffeat ebenfalls mit der Generierung eines transmembranen Na⁺-Gradienten einhergeht, der für die Synthese von ATP genutzt werden kann (Imkamp und Müller, unveröffentlichte Daten). Bei der Umsetzung von Fruktose zu Pyruvat im Embden-Meyerhof-Parnas-Weg und der anschliessenden Umwandlung des Pyruvats zu Acetyl-CoA und CO₂ werden Reduktionsäquivalente in Form von NADH + H⁺ und reduziertem Ferredoxin freigesetzt. Das gebildete NADH + H⁺ könnte direkt als Elektronendonor des ETFP fungieren. Das reduzierte Ferredoxin dagegen würde durch die FNOR oxidiert und ermöglicht so die energetische Kopplung der Fruktose-abhängigen Phenylacrylatreduktion.

Wie in *A. woodii* im Zuge der Umsetzung von Methanol oder Formiat reduziertes Ferredoxin entstehen könnte, ist nicht geklärt. In Abwesenheit von Phenylacrylaten erfolgt die Acetogenese aus Methanol gemäß der Gleichung

$4 \text{ CH}_3\text{OH} + 2 \text{ CO}_2 \rightarrow 3 \text{ CH}_3\text{COOH} + 2 \text{ H}_2\text{O}$

Die Methyl-Gruppe des Methanols wird wahrscheinlich auf Ebene des Methyl-THF in den Wood-Ljungdahl-Weg eingeführt (Müller *et al.*, 2004; vgl. Abb. 2). Da dieser vollständig reversibel ist, können die von der CODH/ACS benötigten Elektronen durch die sukzessive Oxidation einer Methyl-Gruppe zu CO₂ gewonnen werden. Ein Reaktionsschritt, der dabei reduziertes Ferredoxin liefern könnte, ist die Oxidation von Methyl-THF zu Methylen-THF, die durch die *5,10*-Methylen-THF-Reduktase katalysiert wird. In *C. formicoaceticum* vermittelt das Enzym die Rückreaktion mit reduziertem Ferredoxin als Elektronendonor (Wohlfarth *et al.*, 1990). Ferner könnte auch die von der Formiat-Dehydrogenase katalysierte Oxidation von Formiat zu CO₂ in Frage kommen. SCHERER und THAUER (1978) beschrieben die partielle Reinigung eines Enzyms aus *C. pasteurianum*, das diese Reaktion Ferredoxin-abhängig vermittelt.

Möglicherweise beschränkt sich die Funktion der postulierten membranständigen FNOR nicht nur auf die Phenylacrylatreduktion. Denkbar wäre, dass das Enzym generell, auch in

Abwesenheit von Phenylacrylaten, als *input*-Modul für Elektronen von reduziertem Ferredoxin fungiert und so NADH + H^+ bereitstellt, das im Wood-Ljungdahl-Weg für die Reduktion von CO₂ zu Acetat genutzt wird.

Zusammenfassung

- Aus Fruktose-gezogenen Zellen von A. woodii, die in Gegenwart von Caffeat als Elektronenakzeptor gewachsen waren, wurde durch Behandlung mit Lysozym und anschliessendem French-Press-Aufschluß bei niedrigem Druck ein zellfreier Rohextrakt unter strikt anaeroben Bedingungen hergestellt. Dieser katalysierte eine H₂-abhängige Caffeatreduktion mit Raten von 8,7 – 18,7 nmol/min x mg Protein. Die Aktivität war strikt ATP-abhängig. Nach einer Auftrennung des Rohextraktes in Cytoplasma- und Membranfraktion war die H₂-abhängige Caffeatreduktion ausschliesslich in der cytoplasmatischen Fraktion lokalisiert. Die Zugabe von Membranen führte zu keiner Stimulierung der Aktivität. Die Membranfraktion selbst wies keine Caffeatreduktionsaktivität auf.
- 2. Verschiedene Verbindungen wurden auf ihre Fähigkeit getestet, als artifizielle Elektronendonatoren für die Caffeatreduktion zu fungieren. TMPD, *1,5*-Diphenylcarbazid und reduziertes Methylviologen konnten Caffeat nicht reduzieren. In Gegenwart von Phenylendiamin wurde in zellfreiem Rohextrakt und in der Cytoplasmafraktion Caffeatreduktionsaktivität beobachtet. In der Membranfraktion wurde dagegen keine Reduktion von Caffeat mit Phenylendiamin als Elektronendonor nachgewiesen.
- 3. NADH + H⁺ konnte als physiologischer Elektronendonor für die Reduktion von Caffeat fungieren. Die NADH-abhängige Caffeatreduktion war ausschliesslich in der cytoplasmatischen Fraktion lokalisiert und strikt abhängig von ATP. Die Beobachtung, dass NADH + H⁺ als Elektronendonor für die Caffeareduktion fungieren kann, führte zu der Frage, wie im Zuge H₂-abhängiger Caffeatreduktion NADH + H⁺ gebildet wird und welche Enzyme daran beteiligt sein könnten.
- 4. NAD⁺-abhängige Hydrogenaseaktivität wurde an Membranen und im Cytoplasma nachgewiesen. Rund 70% der Aktivität waren in der löslichen Fraktion lokalisiert.

- 5. Die Gegenwart einer Elektronendonor:NAD⁺-Oxidoreduktase in *A. woodii* wurde untersucht. Gewaschene Membranen vermittelten die Oxidation von NADH + H⁺ mit Kaliumhexacyanoferrat oder Benzylviologen als Elektronenakzeptor. Diese Beobachtung wurde als Hinweis auf eine NAD⁺-Reduktase gewertet, da solche Enzyme in der Regel reversibel sind. Eine Hydrogenase konnte hierfür ausgeschlossen werden, da die NADH-oxidierende Aktivität Sauerstoff-unempfindlich war.
- 6. Die Aktivität des NADH-oxidierenden Enzyms konnte durch zugesetztes Na⁺ nicht stimuliert werden. In Analogie zu Na⁺-translozierenden NADH:Chinon-Reduktasen wurde die NADH-oxidierende Aktivität an gewaschenen Membranen aber durch Ag⁺ oder Cu²⁺ in mikromolaren Konzentrationen vollständig inhibiert.
- 7. Membranen von A. woodii vermittelten die Reduktion von NAD⁺ mit reduzierten Ferredoxin als Elektronendonor. Ob diese Aktivität durch das gleiche membranständige Enzyme katalysiert wurde, das auch die NADH-Oxidation bewerkstelligte, konnte nicht geklärt werden. Die Ferredoxin-abhängige NAD⁺-Reduktion wurde durch micromolare Konzentrationen Ag⁺ vollständig inhibiert. Die Inihibition war aber wahrscheinlich unspezifischer Natur.
- 8. Mittels vergleichender 2D-Gelelektrophorese wurden zwei Caffeat-induzierte Proteine identifiziert. Ein Vergleich der Peptidsequenzen, die durch ESI-MS/MS-Analyse der Proteine erhalten wurden, mit in Datenbanken hinterlegten Proteinsequenzen, ergab eine große Übereinstimmung zu der großen α- bzw. kleinen β-Untereinheit von heterodimeren Elektronentransfer-Flavoproteinen (ETFP). Die Proteine wurden mit EtfA und EtfB bezeichnet. Anhand der Peptidsequenzen von EtfA und EtfB wurden degenerierte Oligonukleotide abgeleitet, die zur Amplifikation von Fragmenten der kodierenden Gene herangezogen wurden. Die Analyse der abgeleiteten Aminosäuresequenzen der erhaltenen PCR-Produkte untermauerte die Zuordnung von EtfA und EtfB als Untereinheiten eines ETFP.
- 9. Die Fähigkeit zur Caffeatreduktion ist in *A. woodii* nicht konstitutiv vorhanden, sondern wird in erst durch Gegenwart des Phenylacrylats induziert. Die Spezifität dieser Induktion wurde untersucht. Suspensionen ruhender Zellen, die aus Caffeatinduzierten Zellen hergestellt worden waren, reduzierten neben Caffeat auch die

Phenylacrylate Ferulat oder p-Cumarsäure mit H₂ als Elektronendonor. Analoge Beoabachtungen wurden mit Ferulat-induzierten und p-Cumarsäure-induzierten Zellsuspensionen gemacht. Die Ergebnisse legen den Schluß nahe, dass in *A. woodii* die Reduktion von Phenylacrylaten durch ein induzierbares enzymatisches System bewerkstelligt wird.

- 10. EtfA und EtfB wurden als MalE-Fusionsproteine dargestellt und gereinigt. Dagegen wurden Antiseren hergestellt. Immunologische Untersuchungen zeigten, dass die Produktion von EtfA und EtfB durch Gegenwart verschiedener Phenylacrylate induziert wird. Die Induktion war unabhängig vom Wachstumssubstrat. In Gegenwart von zu Phenylacrylaten ähnlichen Verbindungen erfolgte keine Induktion. Für EtfA und EtfB wurde eine Funktion als universeller Elektronenüberträger des Phenylacrylat-Reduktionssystems in *A. woodii* postuliert.
- 11. Für die H₂-abhängige Reduktion von Caffeat und anderer Phenylacrylate wurde die folgende Reaktionssequenz postuliert: die Oxidation des Elektronendonors H₂ durch eine Hydrogenase geht einher mit der Bildung von reduziertem Ferredoxin. Dieses wird durch eine membranständige Ferredoxin-NAD⁺-Oxidoreduktase oxidiert, die den Transfer der Elektronen auf NAD⁺ mit der Translokation von Na⁺ koppelt. Ein aus EtfA und EtfB gebildetes ETFP fungiert dann als Elektronenüberträger zwischen NADH + H⁺ und einer löslichen Phenylacrylatreduktase.

Literaturverzeichnis

- Arendsen, A.F., Soliman, M.Q., und Ragsdale, S.W. (1999). Nitrate-dependent regulation of acetate biosynthesis and nitrate respiration by *Clostridium thermoaceticum*. J. Bacteriol. 181: 1489-1495.
- Arigoni, F., Kaminski, P.A., Hennecke, H., und Elmerich, C. (1991). Nucleotide sequence of the *fixABC* region of *Azorhizobium caulinodans* ORS571: similarity of the *fixB* product with eucaryotic flavoproteins, characterization of *fixX*, and identification of *nifW*. Mol. Gen. Genet. 225: 514-520.
- Asanuma, N., Ishiwata, M., Yoshii, T., Kikuchi, M., Nishina, Y., und Hino, T. (2005). Characterization and transcription of the genes involved in butyrate production in *Butyrovibrio fibrisolvens* type I and II strains. *Curr. Microbiol.* **47**: 203-207.
- Bache, R., und Pfennig, N. (1981). Selective isolation of Acetobacterium woodii on methoxylated aromatic acids and determination of growth yields. Arch. Microbiol. 130: 255-261.
- Bader, J., und Simon, H. (1980). The activities of hydrogenase and enoate reductase in two Clostridium species, their interrelationship and dependence on growth conditions. *Arch. Microbiol.* **127**: 279-287.
- Balch, W.E., Schoberth, S., Tanner, R.S., und Wolfe, R.S. (1977). Acetobacterium, a new genus of hydrogen-oxidizing, carbon dioxide-reducing, anaerobic bacteria. Int. J. Sys. Bacteriol. 27: 355-361.
- Banerjee, R., und Ragsdale, S.W. (2003). The many faces of vitamin B12: catalysis by cobalamin-dependent enzymes. *Annu. Rev. Biochem.* **72**: 209-247.
- Barondeau, D.P., und Lindahl, P.A. (1997). Methylation of carbon monoxide dehydrogenase from *Clostridium thermoaceticum* and the mechanism of acetyl-CoA synthesis. *J. Am. Chem. Soc.* **119**: 3959 3970.
- Beattie, P., Tan, K., Bourne, R.M., Leach, D., Rich, P.R., und Ward, F.B. (1994). Cloning and sequencing of four structural genes for the Na⁺-translocating NADH-ubiquinone oxidoreductase of *Vibrio alginolyticus*. *FEBS Letters* **356**: 333-338.
- Beaty, P.S., und Ljungdahl, L.G. (1990). Thiosulfate reduction by *Clostridium thermoaceticum* and *Clostridium thermoautotrophicum* during growth on methanol. *Ann. Meet. Am. Soc. Microbiol.* Abstr. 1-7: 199.
- Beaty, P.S., und Ljungdahl, L.G. (1991). Growth of Clostridium thermoaceticum on methanol, ethanol or dimethylsulfoxide. Ann. Meet. Am. Soc. Microbiol. Abstr. K-131: 236.
- Bedzyk, L.A., Escudero, K.W., Gill, R.E., Griffin, K.J., und Frerman, F.E. (1993). Cloning, sequencing, and expression of the genes encoding subunits of *Paracoccus denitrificans* electron transfer flavoprotein. J. Biol. Chem. **268**: 20211-20217.
- Beechey, R.B., Roberton, A.M., Holloway, C.T., und Knight, I.G. (1967). The properties of dicyclohexylcarbodiimide as an inhibitor of oxidative phosphorylation. *Biochemistry* 6: 3867-3879.
- Bertsova, Y.V., und Bogachev, A.V. (2004). The origin of the sodium-dependent NADH oxidation by the respiratory chain of *Kebsiella pneumoniae*. *FEBS Letters* **563**: 207-212.
- Bogachev, A.V., Murtazina, R.A., und Skulachev, V.P. (1996). H⁺/e⁻ stoichiometry for NADH dehydrogenase I and dimethyl sulfoxide reductase in anaerobically grown *Escherichia coli* cells. *J. Bacteriol.* **178**: 6233-6237.

- Boiangiu, C.D., Jayamani, E., Brügel, D., Herrmann, G., Kim, J., Forzi, L., Hedderich, R., Vgenopoulou, I., Pierik, A.J., Steuber, J., and Buckel, W (2005). Sodium ion pumps and hydrogen production in glutamate fermenting anaerobic bacteria. J. Mol. Microbiol. Biotechnol. 10:105-119.
- Bourne, R.M., und Rich, P.R. (1992). Characterization of a sodiummotive NADH:ubiquinone oxidoreductase. *Biochem. Soc. Trans.* **20**: 577-582.
- Boynton, Z.L., Bennett, G.N., und Rudoplh, F.B. (1996). Cloning, sequencing, and expression of clustered genes encoding β -hydroxybutyryl-Coenzyme A (CoA) dehydrogenase, crotonase, and butyryl-CoA dehydrogenase from *Clostridium acetobutylicum* ATCC 824. *J. Bacteriol.* **178**: 3015-3024.
- Braun, K., und Gottschalk, G. (1981). Effect of molecular hydrogen and carbon dioxide on chemo-organotrophic growth of *Acetobacterium woodii* and *Clostridium aceticum*. *Arch. Microbiol.* **128**: 294-298.
- Brüggemann, H., Bäumer, S., Fricke, W.F., Wiezer, A., Liesegang, H., Decker, I., Herzberg, C., Martinez-Arias, R., Merkl, R., Henne, A., und Gottschalk, G. (2003). The genome sequence of *Clostridium tetani*, the causative agent of tetanus disease. *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A* 100: 1316-1321.
- Bryant, M.P. (1972). Commentary on the Hungate technique for culture of anaerobic bacteria. *Am. J. Clin. Nutr.* **25**: 1324-1328.
- Buchet, A., Eichler, K., und Mandrand-Berthelot, M.A. (1998). Regulation of the carnitine pathway in *Escherichia coli*: investigation of the *cai-fix* divergent promotor region. J. *Bacteriol.* 180: 2599-2608.
- Bühler, M., Giesel, H., Tischer, W., und Simon, H. (1980). Occurence and the possible physiological role of 2-enoate reductases. *FEBS Letters* **109**: 244-246.
- Caldeira, J., Feicht, R., White, H., Teixeira, M., Moura, J.J.G., Simon, H., und Moura, I. (1996). EPR and Mössbauer spectroscopic studies on enoate reductase. *J. Biol. Chem.* **271**: 18743-18748.
- Cecchini, G., Schröder, I., Gunsalus, R.P., und Maklashina, E. (2002). Succinate dehydrogenase and fumarate reductase from *Escherichia coli*. *Biochim. Biophys. Acta* **1553**: 140-157.
- Chen, D., und Swenson, R.P. (1994). Cloning, sequence analysis, and expression of the genes encoding the two subunits of the methylotrophic bacterium W3A1 electron transfer flavoprotein. *J. Biol. Chem.* **269**: 32120-32130.
- Claus, D., Fahmy, F., Rolf, H.J., und Tosunoglu, N. (1983). *Sporosarcina halophila* sp nov, an obligate, slightly halophilic bacterium from salt marsh soils. *System. Appl. Microbiol.* **4**: 496-506.
- Cohen, S.N., Chang, A.C., und Hsu, L. (1972). Nonchromosomal antibiotic resistance in bacteria: genetic transformation of *Escherichia coli* by R-factor DNA. *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A* **69**: 2110-2114.
- Dangel, W., Schulz, H., Diekert, G., König, H., und Fuchs, G. (1987). Occurence of corrinoid-containing membrane proteins in anaerobic bacteria. *Arch. Microbiol.* 148: 52-56.
- Darnault, C., Volbeda, A., Kim, E.J., Legrand, P., Vernede, X., Lindahl, P.A., und Fontecilla-Camps, J.C. (2003). Ni-Zn-[Fe4-S4] and Ni-Ni-[Fe4-S4] clusters in closed and open subunits of acetyl-CoA synthase/carbon monoxide dehydrogenase. *Nat. Struct. Biol.* 10: 271-279.
- Das, A., Hugenholtz, J., Van Halbeek, H., und Ljungdahl, L.G. (1989). Structure and function of a menaquinone involved in electron transport in membranes of *Clostridium thermoautotrophicum* and *Clostridium thermoaceticum*. J. Bacteriol. **171**: 5823-5829.

- Das, A., und Ljungdahl, L.G. (2003). Electron-transport systems in acetogens. In: Biochemistry and physiology of anaerobic bacteria. Ljungdahl, L.G., Adams, M.W., Barton, L.L., Ferry, J.G. und Johnson, M.K. (eds). New York, Springer, pp. 191-204.
- Davidson, V.L., Husain, M., und Neher, J.W. (1986). Electron transfer flavoprotein from *Methylophilus methylotrophus*: properties, comparison with other electron transfer flavoproteins, and regulation of expression by carbon source. J. Bacteriol. 166: 812-817.
- Dengl, S. (2004). Biochemische und molekularbiologische Analyse der Hydrogenasen in *Acetobacterium woodii*. Diplomarbeit an der Ludwig-Maximilians-Universität München.
- Diekert, G., und Thauer, R.K. (1978). Carbon monoxide oxidation by *Clostridium thermoaceticum* and *Clostridium formicoaceticum*. J. Bacteriol. **136**: 597-606.
- Dorn, M., Andreesen, J.R., und Gottschalk, G. (1978a). Fermentation of fumarate and L-malate by *Clostridium formicoaceticum. J. Bacteriol.* **133**: 26-32.
- Dorn, M., Andreesen, J.R., und Gottschalk, G. (1978b). Fumarate reductase of *Clostridium formicoaceticum*. A peripheral membrane protein. *Arch. Microbiol.* **119**: 7-11.
- Doukov, T.I., Seravalli, J., Stezowski, J.J., und Ragsdale, S.W. (2002). Crystal structure of a methyltetrahydrofolate- and corrinoid-dependent methyltransferase. *Structure Fold. Des.* **8**: 817-830.
- Drake, H.L., Hu, S.I., und Wood, H.G. (1981). Purification of five components from *Clostridium thermoaceticum* which catalyze synthesis of acetate from pyruvate and methyltetrahydrofolate: Properties of phosphotransacetylase. *J. Biol. Chem.* **256**: 11137-11144.
- Drake, H.L., Küsel, K., und Matthies, C. (2004). Acetogenic Prokaryotes. In: *The Prokaryotes, 3rd Edition*. Dworkin, M., Falkow, S., Rosenberg, E., Schleifer, K.-H. und Stackebrandt, E. (eds). New York, Springer-Verlag.
- DuPlessis, E.R., Rohlfs, R.J., Hille, R., und Thorpe, C. (1994). Electron-transferring flavoprotein from pig and the methyltrophic bacterium W3A1 contain AMP as well as FAD. *Biochem. Mol. Biol. Int.* **32**: 195-199.
- Earl, C.D., Ronson, C.W., und Ausubel, F.M. (1987). Genetic and strucural analysis of the *Rhizobium melioti fix A, fix B, fix C*, and *fix X* genes. *J. Bacteriol.* **169**: 1127-1136.
- Eden, G., und Fuchs, G. (1982). Total synthesis of acetyl coenzyme A involved in autotrophic CO₂ fixation in *Acetobacterium woodii*. *Arch. Microbiol.* **133**: 66-74.
- Eichler, K., Buchet, A., Bourgis, F., Kleber, H.P., und Mandrand-Berthelot, M.A. (1995). The *fix Escherichia coli* region contains four genes related to carnitine metabolism. *J. Basic. Microbiol.* **35**: 217-227.
- Finocchiaro, G., Ito, M., Ikeda, Y., und Tanaka, K. (1988). Molecular cloning and nucleotide sequence of cDNAs encoding the alpha-subunit of human electron transfer flavoprotein. J. Biol. Chem. 263: 15773-15780.
- Finocchiaro, G., Colombo, I., Garavaglia, B., Gellera, C., Valdameri, G., Garbuglio, N., und Didonato, S. (1993). cDNA cloning and mitochondrial import of the β-subunit of the human electron transfer flavoprotein. *Eur. J. Biochem.* **213**: 1003-1008.
- Fischer, F., Lieske, R., und Winzer, K. (1932). Biologische Gasreaktionen. II. Über die Bildung von Essigsäure bei der biologischen Umsetzung von Kohlenoxyd und Kohlensäure zu Methan. *Biochem. Z.* **245**: 2-12.
- Fleischmann, R.D., Adams, M.D., White, O., Clayton, R.A., Kirkness, E.F., Kerlavage, A.R., Bult, C.J., Tomb, J.F., Dougherty, B.A., Merrick, J.M., und *et al.* (1995). Wholegenome random sequencing and assembly of *Haemophilus influenzae* Rd. *Science* 269: 496-512.

- Fontaine, F.E., Peterson, W.H., McCoy, E., Johnson, M.J., und Ritter, G.J. (1942). A new type of glucose fermentation by *Clostridium thermoaceticum* n. sp. *J. Bacteriol.* **43**: 701-715.
- Frerman, F.E. (1987). Reaction of electron-transfer flavoprotein ubiquinone oxidoreductase with the mitochondrial respiratory chain. *Biochim. Biophys. Acta* **893**: 161-169.
- Friedrich, T. (1998). The NADH:ubiquinone oxidoreductase (complex I) from *Escherichia coli*. *Biochim. Biophys. Acta* **1364**: 134-146.
- Fröstl, J.M., Seifritz, C., und Drake, H.L. (1996). Effect of nitrate on the autotrophic metabolism of the acetogens *Clostridium thermoautotrophicum* and *Clostridium thermoaceticum*. J. Bacteriol. **178**: 4597-4603.
- Geerligs, G., Schönheit, P., und Diekert, G. (1989). Sodium dependent acetate formation from CO₂ in *Peptostreptococcus productus* (strain Marburg). *FEMS Microbiol. Lett.* **57**: 253-258.
- Gemperli, A.C., Dimroth, P., und Steuber, J. (2003). Sodium ion cycling mediates energy coupling between complex I and ATP synthase. *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A* **100**: 839-844.
- Gottschalk, G., und Thauer, R.K. (2001). The Na⁺-translocating methyltransferase complex from methanogenic archaea. *Biochim. Biophys. Acta* **1505**: 28-36.
- Gottwald, M., Andreesen, J.R., LeGall, J., und Ljungdahl, L.G. (1975). Presence of cytochrome and menaquinone in *Clostridium formicoaceticum* and *Clostridium thermoaceticum*. J. Bacteriol. **122**: 325-328.
- Grahame, D.A. (2003). Acetate C-C bond formation and decomposition in the anaerobic world: the structure of a central enzyme and its key active-site metal cluster. *Trends Biochem. Sci.* **28**: 221-224.
- Griffin, K.J., Dwyer, T.M., Manning, M.C., Meyer, J.D., Carpenter, J.F., und Frerman, F.E. (1997). alphaT244M mutation affects the redox, kinetic, and in vitro folding properties of *Paracoccus denitrificans* electron transfer flavoprotein. *Biochemistry* 36: 4194-4202.
- Gross, R., Simon, J., und Kröger, A. (2001). Periplasmic methacrylat reductase activity in *Wolinella succinogenes. Arch. Microbiol.* **176**: 310-313.
- Gubler, M., und Hennecke, H. (1986). *fixA*, *B* and *C* genes are essential for symbiontic and free-living, micraerobic nitrogen fixation. *FEBS Letters* **200**: 186-192.
- Gubler, M., und Hennecke, H. (1988). Regulation of the *fixA* gene and *fixBC* operon in *Bradyrhizobium japonicum. J. Bacteriol.* **170**: 1205-1214.
- Hallenbeck, P.C., und Vignais, P.M. (1981). The effect of electron transport inhibitors on nitrogenase activity in the photosynthetic bacterium *Rhodopseudomonas capsulatus*. *FEMS Microbiol Lett.* **12**: 15-18.
- Hanahan, D. (1983). Studies on transformation of *Escherichia coli* with plasmids. J. Mol. Biol. 166: 557 580.
- Hansen, B., Bokranz, M., Schönheit, P., und Kröger, A. (1988). ATP formation coupled to caffeate reduction by H₂ in *Acetobacterium woodii* NZva16. *Arch. Microbiol.* 150: 447-451.
- Härtel, U., und Buckel, W. (1996). Sodium ion-dependent hydrogen production in *Acidaminococcus fermentans. Arch. Microbiol.* **166**: 350-356.
- Hayashi, M., und Unemoto, T. (1987). Subunit component and their roles in the sodiumtransport NADH: quinone reductase of a marine bacterium, *Vibrio alginolyticus*. *Biochim. Biophys. Acta* **890**: 47-54.

- Hayashi, M., Miyoshi, T., Sato, M., und Unemoto, T. (1992). Properties of respiratory chainlinked Na⁺-independent NADH-quinone reductase in a marine *Vibrio alginolyticus*. *Biochim. Biophys. Acta* **1099**: 145-151.
- Hayashi, M., Hirai, K., und Unemoto, T. (1994). Cloning of the Na⁺-translocating NADHquinone reductase gene from the marine bacterium *Vibrio alginolyticus* and the expression of the beta-subunit in *Escherichia coli*. *FEBS Letters* **356**: 330-332.
- Heise, R., Müller, V., und Gottschalk, G. (1989). Sodium dependence of acetate formation by the acetogenic bacterium *Acetobacterium woodii*. J. Bacteriol. **171**: 5473-5478.
- Heise, R. (1992). Energiekonservierung in *Acetobacterium woodii*: Aufbau einer elektrochemischen Na⁺-Gradienten und Nutzung durch eine ATP-Synthase mit Na⁺ als Kopplungsion. Dissertation an der Georg-August-Universität Göttingen.
- Heise, R., Müller, V., und Gottschalk, G. (1992). Presence of a sodium-translocating ATPase in membrane vesicles of the homoacetogenic bacterium *Acetobacterium woodii. Eur. J. Biochem.* 206: 553-557.
- Hetzel, M., Brock, M., Selmer, T., Pierik, A.J., Golding, B.T., und Buckel, W. (2003). Acryloyl-CoA reductase from *Clostridium propionicum*. An enzyme complex of propionyl-CoA dehydrogenase and electron-transferring flavoprotein. *Eur. J. Biochem.* 270: 902-910.
- Holmes, D.S., und Quigley, M. (1981). A rapid boiling method for the preparation of bacterial plasmids. *Anal. Biochem.* **114**: 193-197.
- Hu, S.I., Pezacka, E., und Wood, H.G. (1984). Acetate synthesis from carbon monoxide by *Clostridium thermoaceticum*. Purification of the corrinoid protein. J. Biol. Chem. 259: 8892-8897.
- Hugenholtz, J., Ivey, D.M., und Ljungdahl, L.G. (1987). Carbon monoxide-driven electron transport in *Clostridium thermoautotrophicum* membranes. *J. Bacteriol.* **169**: 5845-5847.
- Hugenholtz, J., und Ljungdahl, L.G. (1989). Electron transport and electrochemical proton gradient in membrane vesicles of *Clostridium thermoaceticum*. J. Bacteriol. **171**: 2873-2875.
- Hugenholtz, J., und Ljungdahl, L.G. (1990). Metabolism and energy generation in Homoacetogenic Clostridia. *FEMS Microbiol. Rev.* 87: 383-389.
- Hungate, R.E. (1969). A roll tube method for cultivation of strict anaerobes. In: *Methods in Microbiology*. Vol. 3b. Norris, J.R. und Ribbons, D.W. (eds). New York and London., Academic Press, pp. p 117-132.
- Imkamp, F., und Müller, V. (2002). Chemiosmotic energy conservation with Na⁺ as the coupling ion during hydrogen-dependent caffeate reduction by Acetobacterium woodii. J. Bacteriol. 184: 1947-1951.
- Inoue, H., Nojima, H., und Okayama, H. (1990). High efficiency transformation of *Escherichia coli* with plasmids. *Gene* **96**: 23-28.
- Ivey, D.M., und Ljungdahl, L.G. (1986). Purification and characterization of the F₁-ATPase from *Clostridium thermoaceticum*. J. Bacteriol. **165**: 252-257.
- Jayamani, E., Boiangiu, C., Vgenopoulou, I., Steuber, J., Forzi, L., Hedderich, R., und Buckel, W. (2005). NADH dehydrogenase from *Clostridium tetanomorphum*: energydriven electron transfer. Posterpräsentation, VAAM Jahrestagung 2005, Göttingen.
- Jormakka, M., Byrne, B., und Iwata, S. (2003). Protonmotive force generation by a redox loop mechanism. *FEBS Letters* **545**: 25-30.
- Jouanneau, Y., Jeong, H.S., Hugo, N., Meyer, C., und Willison, J.C. (1998). Overexpression in *Escherichia coli* of the *rnf* genes from *Rhodobacter capsulatus*-characterization of two membrane-bound iron-sulfur proteins. *Eur. J. Biochem.* **251**: 54-64.

- Kaminski, P.A., Norel, F., Desnoues, N., Kush, A., Salzano, G., und Elmerich, C. (1988). Characterization of the *fixABC* region of *Azorhizobium caulinodans* ORS 571 and identification of a new nitrogen fixation gene. *Mol. Gen. Genet.* **214**: 496-502.
- Kengen, S.W., Mosterd, J.J., Nelissen, R.L.H., Keltjens, J.T., van der Drift, C., und Vogels, G.D. (1988). Reductive activation of the methyl-tetrahydromethanopterin:coenzyme M methyltransferase from *Methanobacterium thermoautotrophicum* strain ΔH. *Arch. Microbiol.* **150**: 405-412.
- Kim, J., Hetzel, M., Boiangiu, C.D., und Buckel, W. (2004). Dehydration of (R)-2hydroxyacyl-CoA to enoyl-CoA in the fermentation of alpha-amino acids by anaerobic bacteria. *FEMS Microbiol. Rev.* **28**: 455-468.
- Komuniecki, R., McCrury, J., Thissen, J., und Rubin, N. (1989). Electron-transfer flavoprotein from anaerobic Ascaris suum mitochondria and its role in NADHdependent 2-methyl branched-chain enoyl-CoA reduction. Biochim. Biophys. Acta 975: 127-131.
- Krebs, W., Steuber, J., Gemperli, A.C., und Dimroth, P. (1999). Na⁺ translocation by the NADH:ubiquinone oxidoreductase (complex I) from *Klebsiella pneumoniae*. *Mol. Microb.* 33: 590-598.
- Kröger, A., Biel, S., Simon, J., Gross, R., Unden, G., und Lancaster, C.R. (2002). Fumarate respiration of *Wolinella succinogenes*: enzymology, energetics and coupling mechanism. *Biochim. Biophys. Acta* 1553: 23-38.
- Kumagai, H., Fujiwara, T., Matsubara, H., und Saeki, K. (1997). Membrane localization, topology, and mutual stabilization of the *rnfABC* gene products in *Rhodobacter capsulatus* and implications for a new familiy of energy-coupling NADH oxidoreductases. *Biochemistry* **36**: 5509-5521.
- Kuno, S., Bacher, A., und Simon, H. (1985). Structure of enoate reductase from a *Clostridium tyrobutyricum* (*C. spec.* La1). *Hoppe Seylers Z. Physiol. Chem.* **366**: 463-472.
- Kurata, A., Kurihara, T., Kamachi, H., und Esaki, N. (2005). 2-Haloacrylate reductase, a novel enzyme of the medium chain deyhdrogenase/reductase superfamily that catalyzes the reduction of a carbon-carbon double bond of unsaturated organohalogen compounds. J. Biol. Chem. 280: 20286-20291.
- Lienard, T., Becher, B., Marschall, M., Bowien, S., und Gottschalk, G. (1996). Sodium ion translocation by N⁵-methyltetrahydromethanopterin:coenzyme M methyltransferase from *Methanosarcina mazei* Gö1 reconstituted in ether lipid liposomes. *Eur. J. Biochem.* **239**: 857-864.
- Lorowitz, W.H., und Bryant, M.P. (1984). *Peptostreptococcus productus* strain that grows rapidely with CO as the energy source. *Appl. Environ. Microbiol.* **47**: 961-964.
- Lovell, C.R., Przybyla, A., und Ljungdahl, L.G. (1988). Cloning and expression in *Escherichia coli* of the *Clostridium thermoaceticum* gene encoding thermostable formyltetrahydrofolate synthetase. *Arch. Microbiol.* **149**: 280-285.
- Lovell, C.R., Przybyla, A., und Ljungdahl, L.G. (1990). Primary structure of the thermostable formyltetrahydrofolate synthetase from *Clostridium thermoaceticum*. *Biochemistry* **29**: 5687-5694.
- Lowry, O.H., Rosebrough, N.J., Farr, A.L., und Randall, R.J. (1951). Protein measurement with the folin-phenol reagent. *J. Biol. Chem.* **193**: 265-275.
- Masepohl, B., und Klipp, W. (1996). Organization and regulation of genes encoding the molybdenum nitrogenase and the alternative nitrogenase in *Rhodobacter capsulatus*. *Arch. Microbiol.*. 165: 80-90.

- Matthies, C., Freiberger, A., und Drake, H.L. (1993). Fumarate dissimilation and differential reductant flow by *Costridium formicoaceticum* and *Clostridium aceticum*. *Arch. Microbiol.* **160**: 273-278.
- Mayhew, G.F., und Massey, V. (1971). Evidence for a novel flavin prosthetic group associated with NADH dehydrognease from *Peptostreptococcus elsdenii*. *Biochim. Biophys. Acta* 235: 303-310.
- Mikoulinskaia, O., Akimenko, A., Galouchko, A., Thauer, R.K., und Hedderich, R. (1999). Cytochrome c-dependent methacrylate reductase from *Geobacter sulfurreducens* AM-1. *Eur. J. Biochem.*. **263**: 346-352.
- Misoph, M., Daniel, S.L., und Drake, H.L. (1996). Bidirectional usage of ferulate by the acetogen *Peptostreptococcus productus* U-1: CO2 and aromatic acrylate groups as competing electron accepters. *Microbiology (UK)* **142**: 1983-1988.
- Möller, B., Oßmer, R., Howard, B.H., Gottschalk, G., und Hippe, H. (1984). *Sporomusa*, a new genus of gram-negative anaerobic bacteria including *Sporomusa sphaeroides* spec. nov and *Sporomusa ovata* spec. nov. *Arch. Microbiol.* **139**: 388-396.
- Müller, V., Blaut, M., und Gottschalk, G. (1988). The transmembrane electrochemical gradient of Na⁺ as driving force for methanol oxidation in *Methanosarcina barkeri*. *Eur. J. Biochem.* **172**: 601-606.
- Müller, V., Blaut, M., und Gottschalk, G. (1993). Bioenergetics of methanogenesis. In: *Methanogenesis*. Ferry, J.G. (ed). New York, NY, Chapman & Hall, pp. 360-406.
- Müller, V., und Gottschalk, G. (1994). The sodium ion cycle in acetogenic and methanogenic bacteria: generation and utilization of a primary electrochemical sodium ion gradient. In: *Acetogenesis*. Drake, H.L. (ed). New York, Chapman & Hall, pp. 127-156.
- Müller, V., Imkamp, F., Rauwolf, A., Küsel, K., und Drake, H.L. (2004). Molecular and cellular biology of acetogenic bacteria. In: *Strict and facultative anaerobes. Medical and environmental aspects*. Nakano, M.M. and Zuber, P. (eds), Horizon Bioscience, Norfolk, pp. 251-281.
- Mullis, K., Faloona, F., Scharf, S., Saiki, R., Horn, G., und Erlich, H. (1986). Specific enzymatic amplification of DNA in vitro: the polymerase chain reaction. *Cold Spring Harb. Symp. Quant. Biol.* **51**: 263-273.
- Nakayama, Y., Hayashi, M., und Unemoto, T. (1998). Identification of six subunits constituting Na⁺-translocating NADH-quinone reductase from the marine *Vibrio* alginolyticus. FEBS Letters **422**: 240-242.
- Nakayama, Y., Hayashi, M., Yoshikawa, K., Mochida, K., und Unemoto, T. (1999). Inhibitor studies of a new antibiotic, korormicin, 2-n-heptyl-4-hydroxyquinoline-*N*-oxide and Ag⁺ toward the Na⁺-translocating NADH-quinone reductase from the marine *Vibrio alginolyticus. Biol. Pharm. Bull.* **22**: 1064-1067.
- Nakayama, Y., Yasui, M., Sugahara, K., Hayashi, M., und Unemoto, T. (2000). Covalently bound flavin in the NqrB and NqrC subunits of Na⁺-translocating NADH-quinone reductase from *Vibrio alginolyticus*. *FEBS Letters* **474**: 165-168.
- O'Farrell, P.H. (1975). High resolution two-dimensional electrophoresis of proteins. J. Biol. Chem. 250: 4007-4021.
- O'Neill, H., Mayhew, S.G., und Butler, G. (1998). Cloning and analysis of the genes for a novel electron-transferring flavoprotein from *Megasphaera elsdenii*. Expression and characterization of the recombinant protein. *J. Biol. Chem.* **273**: 21015-21024.
- O'Neill, H., Mayhew, S.G., und Butler, G. (1998). Cloning and analysis of the genes for a novel electron-transferring flavoprotein from *Megasphaera elsdenii*. J. Biol. Chem. **273**: 21015-21024.

- Parke, D., und Ornston, L.N. (2003). Toxicity caused by hydroxycinnamoyl-coenzyme A thioester accumulation in mutants of *Acinetobacter* sp. strain ADP1. *Appl. Environ. Microbiol* **70**: 2974-2983.
- Peferoen, M., Huybrechts, R., und de Loof, A. (1982). Vacuum blotting: a new simple and efficient transfer of proteins from sodium dodecylsulfat polyacrylamid gels to nitrocellulose. *FEBS Letters* 145: 369-372.
- Perski, H.J., Moll, J., und Thauer, R.K. (1981). Sodium dependence of growth and methane formation in *Methanobacterium thermoautotrophicum*. Arch. Microbiol. **130**: 319-321.
- Perski, H.J., Schönheit, P., und Thauer, R.K. (1982). Sodium dependence of methane formation in methanogenic bacteria. *FEBS Letters* 143: 323-326.
- Pezacka, E., und Wood, H.G. (1984a). Role of carbon monoxide dehydrogenase in the autotrophic pathway used by acetogenic bacteria. *Proc. Natl. Acad. Sci. USA* 81: 6261-6265.
- Pezacka, E., und Wood, H.G. (1984b). The synthesis of acetyl-CoA by *Clostridium thermoaceticum* from carbon dioxide, hydrogen, coenzym A and methyltetrahydrofolate. *Arch. Microbiol* **137**: 63-69.
- Pfenninger-Li, X.D., und Dimroth, P. (1995). The Na⁺-translocating NADH:ubiquinone oxidoreductase from the marine bacterium *Vibrio alginolyticus* contains FAD but not FMN. *FEBS Letters* **369**: 173-176.
- Ragsdale, S.W., Ljungdahl, L.G., und DerVartanian, D.V. (1983). Isolation of carbon monoxide dehydrogenase from *Acetobacterium woodii* and comparison of its properties with those of the *Clostridium thermoaceticum* enzyme. J. Bacteriol. 155: 1224-1237.
- Ragsdale, S.W., und Ljungdahl, L.G. (1984). Hydrogenase from Acetobacterium woodii. Arch. Microbiol. 139: 361-365.
- Ragsdale, S.W., Lindahl, P.A., und Münck, E. (1987). Mössbauer, EPR, and optical studies of the corrinoid/iron-sulfur protein involved in the synthesis of acetyl-coenzyme A by *Clostridium thermoaceticum. J. Biol. Chem.* **26**: 1489-14297.
- Ragsdale, S.W. (1991). Enymology of the acetyl-CoA pathway of autotrophic CO₂ fixation. *CRC Crit. Rev. Biochem. Mol. Biol.* **26**: 261-300.
- Ragsdale, S.W., und Kumar, M. (1996). Nickel-containing carbon monoxide dehydrogenase/acetyl-Coa synthase. *Chem. Rev.* **96**: 2515-2539.
- Rahlfs, S. (1998). Klonierung und molekularbiologische Analyse der Gene der Na⁺translozierenden F₁F₀-ATPase aus *Acetobacterium woodii*. Dissertation an der Georg-August-Universität, Göttingen.
- Raybuck, S.A., Bastian, N.R., Orme-Johnson, W.H., und Walsh, C.T. (1988). Kinetic characterization of the carbon monoxide-acetyl-CoA (carbonyl group) exchange activity of the acetyl-CoA synthesizing CO dehydrogenase from *Clostridium thermoaceticum*. *Biochemistry* **27**: 7698-7702.
- Richardson, D.J., Berks, B.C., Russell, D.A., Spiro, S., und Taylor, C.J. (2001). Functional, biochemical and genetic diversity of prokaryotic nitrate reductases. *Cell Mol. Life Sci.* 58: 379-385.
- Roberts, D.L., James-Hagstrom, J.E., Garvin, D.K., Gorst, C.M., Runquist, J.A., Baur, J.R., Haase, F.C., und Ragsdale, S.W. (1989). Cloning and expression of the gene cluster encoding key proteins involved in acetyl-CoA synthesis in *Clostridium thermoaceticum*: CO dehydrogenase, the corrinoid/Fe-S protein, and methyltransferase. *Proc. Natl. Acad. Sci. USA* 86: 32-36.

- Roberts, D.L., Herrick, K.R., Frerman, F.E., und Kim, J.J. (1995). Crystallization and preliminary X-ray analysis of electron transfer flavoproteins from human and *Paracoccus denitrificans*. *Protein Sci.* **4**: 1654-1657.
- Roberts, D.L., Frerman, F.E., und Kim, J.J. (1996). Three-dimensional structure of human electron transfer flavoprotein to 2.1-Å resolution. *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A* **93**: 14355-14360.
- Roberts, D.L., Salazar, D., Fulmer, J.P., Frerman, F.E., und Kim, J.J. (1999). Crystal structure of *Paracoccus denitrificans* electron transfer flavoprotein: structural and electrostatic analysis of a conserved flavin binding domain. *Biochemistry* **38**: 1977-1989.
- Rohdich, F., Wiese, A., Feicht, R., Simon, H., und Bacher, A. (2001). Enoate reductases of Clostridia. Cloning, sequencing, and expression. *J. Biol. Chem.* **276**: 5779-5787.
- Sambrook, J., Fritsch, E.F., und Maniatis, T. (1989). *Molecular Cloning: A Laboratory Manual*. Plainview, NY: Cold Spring Harbor Laboratory Press.
- Sato, K., Nishina, Y., und Shiga, K. (1993). Electron-transferring flavoprotein has an AMPbinding site in addition to the FAD-binding site. *J. Biochem (Tokyo)* **114**: 215-222.
- Schägger, H., und von Jagow, G. (1987). Tricine-sodium dodecyl sulfate-polyacrylamide gel electrophoresis for the separation of proteins in the range from 1 to 100 kDa. *Anal. Biochem.* **166**: 368-379.
- Schaupp, A., und Ljungdahl, L.G. (1974). Purification and properties of acetate kinase from *Clostridium thermoaceticum. Arch. Microbiol.* **100**: 121-129.
- Scherer, P.A., und Thauer, R.K. (1978). Purification and properties of reduced ferredoxin: CO₂ oxidoreductase from *Clostridium pasteurianum*, a molybdenum iron-sulfurprotein. *Eur. J. Biochem.* 85: 125-135.
- Schmehl, M., Jahn, A., Meyer zu Vilsendorf, A., Hennecke, S., Masepohl, B., Schuppler, M., Marxer, M., Oelze, J., und Klipp, W. (1993). Identification of a new class of nitrogen fixation genes in *Rhodobacter capsulatus*: a putative membrane complex involved in electron transport to nitrogenase. *Mol. Gen. Genet.* 241: 602-615.
- Schmidt, G.W., Matlin, K.S., und Chua, N.-H. (1977). A rapid procedure for selective enrichment of photosynthetic electron transport mutants. *Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A* **74**: 610-614.
- Schmidt, K., Liaanen-Jensen, S., und Schlegel, H.G. (1963). Die Carotinoide der *Thiorodaceae. Arch. Mikrobiol.* 46: 117-126.
- Schönheit, P., Wäscher, C., und Thauer, R.K. (1978). A rapid procedure for the purification of ferredoxin from Clostridia using polyethylenimine. *FEBS Letters* **89**: 219-222.
- Scott, J.D., und Ludwig, R.A. (2004). *Azorhizobium caulinodans* electron-transferring flavoprotein N electrochemically couples pyruvate dehydrogenase complex activity to N₂ fixation. *Microbiology* **150**: 117-126.
- Seifritz, C., Daniel, S.L., Gossner, A., und Drake, H.L. (1993). Nitrate as a preferred electron sink for the acetogen *Clostridium thermoaceticum*. *J. Bacteriol.* **175**: 8008-8013.
- Seifritz, C., Drake, H.L., und Daniel, S.L. (2003). Nitrite as an energy-conserving electron sink for the acetogenic bacterium *Moorella thermoacetica*. *Curr. Microbiol.* **46**: 329-333.
- Seravalli, J., Kumar, M., Lu, W.P., und Ragsdale, S.W. (1997). Mechanism of carbon monoxide oxidation by the carbon monoxide dehydrogenase/acetyl-CoA synthase from *Clostridium thermoaceticum*: kinetic characterization of the intermediates. *Biochemistry* **36**: 11241-11251.
- Seravalli, J., Shoemaker, R.K., Sudbeck, M.J., und Ragsdale, S.W. (1999a). Binding of (6R,S)-methyltetrahydrofolate to methyltransferase from *Clostridium thermoaceticum*: role of protonation of methyltetrahydrofolate in the mechanism of methyl transfer. *Biochemistry* **38**: 5736-5745.

- Seravalli, J., Zhao, S., und Ragsdale, S.W. (1999b). Mechanism of transfer of the methyl group from (6S)-methyltetrahydrofolate to the corrinoid/Iron-sulfur protein catalyzed by the methyltransferase from *Clostridium thermoaceticum*: a key step in the Wood-Ljungdahl pathway of acetyl-CoA synthesis. *Biochemistry* **38**: 5728-5735.
- Sharkey, C.T., Walsh, M.A., Mayhew, S.G., und Higgins, T.M. (1997). Crystallization and preliminary X-ray crystallographic analysis of the electron-transferring flavoprotein from *Megasphaera elsdenii*. *Acta Crystallogr. D. Biol. Crystallogr.* **53**: 461-463.
- Simon, H. (1991). Enoate Reductase. In: *Chemistry and Biochemistry of Flavoenzymes Vol. II*. Müller, F. (ed). Boca Raton, Fla., CRC Press, Inc., pp. 317-328.
- Simon, J., Gross, R., Klimmek, O., Ringel, M., und Kröger, A. (1998). A periplasmic flavoprotein in *Wolinella succinogenes* that resembles the fumarate reductase of *Shewanella putrefaciens. Arch. Microbiol* **169**: 424-433.
- Simon, J. (2002). Enzymology and bioenergetics of respiratory nitrite ammonification. *FEMS Microbiol. Rev.* **26**: 285-309.
- Soboh, B., Linder, D., und Hedderich, R. (2004). A multisubunit membrane-bound [NiFe] hydrogenase and an NADH-dependent Fe-only hydrogenase in the fermenting bacterium *Thermoanaerobacter tengcongensis*. *Microbiology* **150**: 2451-2463.
- Southern, E.M. (1975). Detection of specific sequences among DNA fragments separated by gel electrophoresis. *J. Mol. Biol.* **98**: 503-517.
- Steenkamp, D.J., und Mallinson, J. (1976). Trimethylamine dehydrogenase from a methylotrophic bacterium. I. isolation and steady state kinetics. *Biochim. Biophys. Acta* **429**: 705-719.
- Steuber, J., Krebs, W., und Dimroth, P. (1997). The Na⁺-translocating NADH:ubiquinone oxidoreductase from *Vibrio alginolyticus* redox states of the FAD prosthetic group and mechanism of Ag⁺ inhibition. *Eur. J. Biochem.* **249**: 770-776.
- Stolpe, S., und Friedrich, T. (2004). The *Escherichia coli* NADH:ubiquinone oxidoreductase (complex I) is a primary proton pump but may be capable of secondary sodium antiport. *J. Biol. Chem* **279**: 18377-18383.
- Stupperich, E., und Konle, R. (1993). Corrinoid-dependent methyl transfer reactions are involved in methanol and 3,4-dimethoxybenzoate metabolism by *Sporomusa ovata*. *Appl. Environ. Microbiol.* **59**: 3110-3116.
- Szeto, W.W., Zimmermann, J.L., Sundaresan, V., und Ausubel, F.M. (1984). A *Rhizobium melioti* symbiontic regulatory gene. *Cell* **36**: 1035-1043.
- Thauer, R.K., Jungermann, K., und Decker, K. (1977). Energy conservation in chemotrophic anaerobic bacteria. *Bacteriol. Rev.* **41**: 100-180.
- Thorpe, C. (1991). Electron Transferring Flavoproteins. In: *The Chemistry and Biochemistry* of *Flavoenzymes II*. Müller, F. (ed). Boca Raton, Fla., CRC Press, pp. 471-486.
- Tokuda, H., und Unemoto, T. (1981). A respiration-dependent primary sodium extrusion system functioning at alkaline pH in the marine bacterium *Vibrio alginolyticus*. *Biochem. Biophys. Res. Commun.* **102**: 265-271.
- Tsai, M.H., und Saier Jr., M.H. (1995). Phylogenetic characterization of the ubiquitous electron transfer flavoprotein families ETF-alpha and ETF-beta. *Res. Microbiol.* **146**: 397-404.
- Tschech, A., und Pfennig, N. (1984). Growth yield increase linked to caffeate reduction in *Acetobacterium woodii. Arch. Microbiol.* **137**: 163-167.
- Unemoto, T., Hayashi, M., und Hayashi, M. (1977). Na⁺-dependent activation of NADH oxidase in membrane fractions from halophilic *Vibrio alginolyticus* and *V. costicolus*. *J. Biochem (Tokyo)* **82**: 1389-1395.

- Unemoto, T., Ogura, T., und Hayashi, M. (1993). Modifications by Na⁺ and K⁺, and the site of Ag⁺ inhibition in the Na⁺-Translocating NADH-Quinone reductase from a marine *Vibrio alginolyticus. Biochim. Biophys. Acta* **1183**: 201-205.
- van de Wijngaard, W.M.H., Lugtigheid, R.L., und van der Drift, C. (1991). Reductive activation of the corrinoid-containing enzyme involved in methyl group transfer between methyl-tetrahydromethanopterin and coenzyme M in *Methanosarcina barkeri*. *Anton Leeuwenhoek Int. J. Gen. M.* **60**: 1-6.
- Walt, A., und Kahn, M.L. (2002). The *fixA* and *fixB* genes are necessary for anaerobic carnitin reduction in *Escherichia coli*. J. Bacteriol. **184**: 4044-4047.
- Weber, K., und Osborne, M. (1969). The reliability of the molecular weight determination by dodecyl sulfate polyacrylamide gel electrophoresis. *J. Biol. Chem.* **244**: 4406-4412.
- Weidenhaupt, M., Rossi, P., Beck, C., Fischer, H.M., und Hennecke, H. (1996). Bradyrhizobium japonicum possesses two discrete sets of electron transfer flavoprotein genes: fixA, fixB and etfS, etfL. Arch. Microbiol. 165: 169-178.
- Whitfield, C.D., und Mayhew, S.G. (1974). Purification and properties of electrontransferring flavoprotein from *Peptostreptococcus elsdenii*. J. Biol. Chem. **249**: 2801-2810.
- Wiegel, J., Braun, M., und Gottschalk, G. (1981). *Clostridium thermoautotrophicum* species novum, a thermophile producing acetate from molecular hydrogen and carbon dioxide. *Curr. Microbiol.* **5**: 255-260.
- Wierenga, R.K., de Maeyer, M.C.H., und Hol, W.G.J. (1985). Interaction of pyrophosphate moieties with α-helices in dinucleotide binding proteins. *Biochemistry* **24**: 1346-1357.
- Wieringa, K.T. (1939-1940). The formation of acetic acid from carbon dioxide and hydrogen by anaerobic spore-forming bacteria. *Antonie van Leeuwenhoek* **6**: 251-262.
- Wirt, M.D., Kumar, M., Wu, J.J., Scheuring, E.M., Ragsdale, S.W., und Chance, M.R. (1995). Structural and electronic factors in heterolytic cleavage: formation of the Co(I) intermediate in the corrinoid/iron-sulfur protein from *Clostridium thermoaceticum*. *Biochemistry* 34: 5269-5273.
- Wohlfarth, G., Geerligs, G., und Diekert, G. (1990). Purification and properties of a NADHdependent 5,10-methylenetetrahydrofolate reductase from *Peptostreptococcus productus*. *Eur. J. Biochem.* **192**: 411-417.
- Wohlfarth, G., und Diekert, G. (1991). Thermodynamics of methylenetetrahydrofolate reduction to methyltetrahydrofolate and its implications for the energy metabolism of homoacetogenic bacteria. *Arch. Microbiol.* **155**: 378-381.
- Yagi, T., Yano, T., Di Bernardo, S., und Matsuno-Yagi, A. (1998). Procaryotic complex I (NDH-1), an overview. *Biochim. Biophys. Acta* **1364**: 125-133.
- Yamamoto, I., Saiki, T., Liu, S.M., und Ljungdahl, L.G. (1983). Purification and properties of NADP-dependent formate dehydrogenase from *Clostridium thermoaceticum*, a tungsten-selenium-iron protein. J. Biol. Chem. 258: 1826-1832.
- Yang, H., und Drake, H.L. (1990). Differential effects of sodium on hydrogen- and glucosedependent growth of the acetogenic bacterium Acetogenium kivui. Appl. Environ. Microbiol. 56: 81-86.
- Yang, S.S., Ljungdahl, L.G., DerVartanian, D.V., und Watt, G.D. (1980). Isolation of two rubredoxins from *Clostridium thermoaceticum*. *Biochim. Biophys. Acta* **590**: 24-33.
- Yoshikawa, K., Takadera, T., Adachi, K., Nishijima, M., und Sano, H. (1997). Korormicin, a novel antibiotic specifically active against marine gram-negative bacteria, produced by a marine bacterium. *J. Antibiot. (Tokyo)* **50**: 949-953.

- Yoshikawa, K., Nakayama, Y., Hayashi, M., Unemoto, T., und Mochida, K. (1999). Korormicin, an antibiotic specific for gram-negative marine bacteria, strongly inhibits the respiratory chain-linked Na⁺-translocating NADH: quinone reductase from the marine *Vibrio alginolyticus*. *J Antibiot. (Tokyo)* **52**: 182-185.
- Zhou, W., Bertsova, Y.V., Feng, B., Tsatsos, P., Verkhovskaya, M.L., Gennis, R.B., Bogachev, A.V., und Barquera, B. (1999). Sequencing and preliminary characterization of the Na⁺-translocatingNADH:ubiquinone oxidoreductase from *Vibrio harveyi. Biochemistry* 38: 16246-16252.

Anhang

Dargestellt ist die vollständige Nukleotidsequenz des 1713 Bp-großen *etfB-etfA*-Fragments sowie die davon abgeleitete Aminosäuresequenz (vgl. hierzu Experimente und Ergebnisse 2.2).

	etfI	3 🗲																
1	ATG	GGG	GCG	GAC	GAA	GCG	ТАТ	TTA	TTA	AGT	GAT	CGC	GCT	TTT	GGT	GGC	GCC	GAT
	M	G	A	D	E	A	Ү	L	L	S	D	R	A	F	G	G	A	D
55	ACC	TGG	GCA	ACC	TCT	GCA	ACC	TTG	GCA	GCC	GGG	ATT	AAA	ааа	GTT	ааа	AAA	GTA
	T	W	A	T	S	A	T	L	A	A	G	I	K	к	V	к	K	V
109	GAT	CTG	GTA	TTA	GCG	GGA	AGA	CAG	GCT	ATC	GAT	GGC	GAT	ACC	GCT	CAA	GTT	GGA
	D	L	V	L	A	G	R	Q	A	I	D	G	D	T	A	Q	V	G
163	TCA	CAG	ATT	GCG	CAA	CGG	TTA	AAA	ATG	CCA	GTT	GTT	ACC	TAT	GTT	GAA	GAT	ATT
	S	Q	I	A	Q	R	L	K	M	P	V	V	T	Y	V	E	D	I
217	AAA	ATT	GAA	GAT	AAA	AAA	GCG	ATT	GTT	CAT	CGA	CAA	ATG	GAA	GAC	GGT	ТАТ	GAA
	K	I	E	D	K	K	A	I	V	H	R	Q	M	E	D	G	Ү	E
271	GTT	ATT	GAA	GTT	CAG	CTG	CCT	TGT	TTG	TTA	ACT	TGT	GTG	ААА	GAA	TTG	AAT	GAC
	V	I	E	V	Q	L	P	C	L	L	T	C	V	К	E	L	N	D
325	CCA	CGA	TAT	ATG	AGT	GTT	gga	GGT	ATC	ATG	GAT	GCC	TAT	GAA	CAA	CCG	ATT	ACG
	P	R	Y	M	S	V	g	G	I	M	D	A	Y	E	Q	P	I	T
379	ATA	TGG	AAT	CAT	GAA	GAT	ATT	ggg	TTG	TCA	CCA	GAA	GCT	TGC	GGT	TTA	AAT	GCA
	I	W	N	H	E	D	I	g	L	S	P	E	A	C	G	L	N	A
433	TCG	CCT	ACT	CAG	GTA	TTC	CGT	TCG	TTC	TCA	CCA	CCA	GCT	ааа	GGT	GGT	GGT	GAA
	S	P	T	Q	V	F	R	S	F	S	P	P	A	к	G	G	G	E
487	ATG	ATT	ACC	GGG	ACC	ACC	GTT	AAT	GAA	GTT	GCT	GGC	AGC	CTG	GTT	TCA	AAG	CTT
	M	I	T	G	T	T	V	N	E	V	A	G	S	L	V	S	K	L
541	AAA	GAA	AAG	CAT	АТА	ATT	TAG	AAA	GGA	CAA	ATA	AAA	ATG	GCA	ATT	AAA	GTT	ATC
	K	E	K	H	I	I	-	K	G	Q	I	K	M	A	I	K	V	I
595	GAA	GAA	AAA	TGT	ATC	GGA	TGT	TCA	AAA	TGT	CAG	AAA	AGC	TGT	CCT	TTT	GAT	GCC
	E	E	K	C	I	G	C	S	K	C	Q	K	S	C	P	F	D	A
649	ATC	ACG	ATT	GAA	AAT	AAA	ATA	GCG	GTT	ATT	GGT	GAC	GCA	TGT	ACA	AAC	TGT	GGA
	I	T	I	E	N	K	I	A	V	I	G	D	A	C	T	N	C	G
703	ACC	TGT	ATT	GAT	GTT	TGT	CCG	ACG	GAA	GCC	ATT	CTT	CAG	GAA	GGC	ACC	GAA	AAA
	T	C	I	D	V	C	P	T	E	A	I	L	Q	E	G	T	E	K
757	ATT	GTT	CGC	GAC	TTG	AGC	ATG	TAC	AAA	GGT	GTT	TGG	GTT	TTT	GCA	GAA	CAG	CGT
	I	V	R	D	L	S	M	Y	K	G	V	W	V	F	A	E	Q	R
811	GAA	GGA	AAA	ATT	ATG	CCG	GTT	GTT	TTC	GAA	CTG	CTG	GGT	GAA	GGT	AAA	AAG	TTG
	E	G	K	I	M	P	V	V	F	E	L	L	G	E	G	K	K	L
865	GCC	AAT	GAA	ATT	GGC	ACG	GAG	СТА	TGT	GCG	ATT	CTT	TGC	GGT	AGT	AAT	GTC	GCT
	A	N	E	I	G	T	E	L	C	A	I	L	C	G	S	N	V	A
919	GAA	CTT	ACC	GAT	GAG	TTG	TTT	GCC	TAT	GGT	GCC	GAT	AAA	GTG	TAT	CTT	GCG	GAT
	E	L	T	D	E	L	F	A	Y	G	A	D	K	V	Y	L	A	D

973	GCA	CCC	GAA	CTT	GAA	AAA	TAC	ACG	ACC	GAT	GGT	TAT	тсс	AAA	ATC	ATC	AAC	GAA
	A	P	E	L	E	K	¥	T	T	D	G	Y	s	K	I	I	N	E
1027	GCC	ATT	GGT	TTA	TAC	AAA	CCG	GAA	ATT	GTT	TTA	тат	GGT	GCA	АСТ	CAT	ATT	GGT
	A	I	G	L	Y	K	P	E	I	V	L	Ү	G	A	Т	H	I	G
1081	CGC	GAC	CTG	GCG	CCT	TGC	CTG	GCC	GTC	AAA	GTC	AAC	ACC	GGT	TTA	ACA	GCA	GAC
	R	D	L	A	P	C	L	A	V	K	V	N	T	G	L	T	A	D
1135	TGT	ACC	AAA	CTG	GAA	ATT	GAC	CCT	GAC	GAT	ааа	AAA	ATT	AGA	CAA	ACG	CGA	CCG
	C	T	K	L	E	I	D	P	D	D	к	K	I	R	Q	T	R	P
1189	GCC	TTT	GGC	GGA	AAT	CTG	ATG	GCA	ACA	ATT	GTT	TGC	CCG	gga	AGC	CGT	CCG	CAG
	A	F	G	G	N	L	M	A	T	I	V	C	P	g	S	R	P	Q
1243	ATG	TCA	ACA	GTC	AGA	CCT	GGG	GTT	ATG	GAT	AAA	GCA	GCC	TAT	GAT	CCA	тст	CAA
	M	S	T	V	R	P	G	V	M	D	K	A	A	Y	D	P	S	Q
1297	AAA	GGT	GAA	GTC	ATT	AAA	CTG	GAC	GCT	ACC	TTT	AAT	GAA	GGT	GAT	ATC	CGA	ACT
	K	G	E	V	I	K	L	D	A	T	F	N	E	G	D	I	R	T
1351	AAA	GTT	TTA	GAA	ATT	GTT	ааа	ACA	ACA	ACG	GAT	AAT	ATT	TCA	ATT	тст	GAT	GCT
	K	V	L	E	I	V	к	T	T	T	D	N	I	S	I	S	D	A
1405	GAT	TTC	ATC	gta	тсс	GGC	gga	ATG	gga	CTT	gga	AAA	CCG	GAA	GGT	TTT	GAG	CTG
	D	F	I	v	s	G	G	M	g	L	g	K	P	E	G	F	E	L
1459	CTT	AAG	CAA	CTT	GCT	GAT	AAA	CTG	GGT	gga	ACC	gta	GCT	ACA	тса	AGA	GCC	TGC
	L	K	Q	L	A	D	K	L	G	g	T	v	A	T	S	R	A	C
1513	GTG	GAT	GCC	gga	tgg	GCG	GAC	CAT	GCC	CAA	CAA	gta	GGT	CAA	ACC	GGG	ACA	ACG
	V	D	A	g	W	A	D	H	A	Q	Q	v	G	Q	T	G	T	T
1567	GTT	AAA	CCG	CAG	ATT	тат	TTT	GCT	TGT	gga	ATT	TCG	gga	GCA	ATT	CAG	CAT	ATT
	V	K	P	Q	I	Ү	F	A	C	g	I	S	g	A	I	Q	H	I
1621	GCC	GGG	ATG	CAA	GAT	TCA	GAC	ATC	ATC	ATT	GCG	ATT	AAC	AAA	AAT	GAA	AAC	GCC
	A	G	M	Q	D	S	D	I	I	I	A	I	N	K	N	E	N	A
1675	CCT P	ATT I	TTT F	GAA E	GTG V	GCC A	GAT D	TAC Y	GGT G	ATC I	GTA V	GGC G	GAC D					

Danksagung

Mein besonderer Dank gilt Prof. Dr. Volker Müller für die Überlassung dieses interessanten Themas, sein Interesse am Fortgang der Arbeit, die Bereitschaft zu stimulierenden Diskussionen und für die fortwährende Unterstützung, die es mir u. a. auch ermöglichte an nationalen und internationalen Tagungen teilzunehmen.

Allen ehemaligen Mitgliedern des "alten" Müller-Labors in München möchte ich für die wirklich lustige Zeit und die teils (wahn)witzige, wie inspirierende Atmosphäre herzlich danken, die das eine oder andere wissenschaftliche Tief erträglicher machte. Großen Anteil daran hatte vor allem Stefan und unser gemeinsamer Freund, der Eberhardt.

Für ihre Anregungen, Verwünschungen, Kritik, Lob und wertvollen Ratschläge möchte ich mich auch ganz herzlich bei den Frankfurter Kollegen des "neuen" Müller-Labors, der AG Averhoff und der AG Rother bedanken, die mir den Laboralltag fern der bayerischen Heimat angenehm und kurzweilig machten.

Für tatkräftige Unterstützung des Projektes "Caffeatreduktion" möchte ich mich bei Bernhard Granvogl, Oliver Schürmann, Sabrina Dilling, Lars Dvorak, Silke Schmidt und Elamparithi Jayamani bedanken.

Meinen "spanischen" Freunden Ben und Kathi möchte ich nicht zuletzt für die zahlreichen unvergesslichen Abende bei Wein und rohem Fisch danken. Meinem alten Spezl Flo sei für den gewährten Unterschlupf und die heiteren Stunden in unserer kleinen "WG" gedankt.

Ein ganz besonders großer Dank geht an meine Mutter, Sebastian und Anna deren liebevolle Unterstützung und Geduld maßgeblich zur Vollendung dieser Arbeit beigetragen haben.

Lebenslauf

Name:	Frank Imkamp									
Geburtstort:	Donaueschingen									
Geburtsdatum:	19.11.1974									
1981 – 1984:	Besuch der Grundschule Aising/Rosenheim									
1984 – 1993:	Besuch des Finsterwalder-Gymnasiums, Rosenheim									
Mai 1993:	Abitur									
Mai 1993 – November 1993:	Angestellter des "Franz Lechner Catering Service"									
Dezember 1993 – Februar 1995:	Zivildienst in der Jugendherberge Traunstein									
Mai 1995 – November 1995:	Studium am Soziologischen Institut der Ludwig-									
	Maximilians-Universität München									
November 1995:	Beginn des Studiums an der Biologischen Fakultät der									
	Ludwig-Maximilians-Universität München									
November 1997:	Vordiplom									
September 2000:	Diplom-Prüfung in den Fächern Mikrobiologie,									
	medizinische Mikrobiologie, Biochemie, Zellbiologie									
Dezember 2000 – August 2001:	Diplomarbeit bei Prof. Dr. Volker Müller am Lehrstuhl									
	für Genetik und Mikrobiologie der Ludwig-									
	Maximilians-Universität München; Titel: Chemiosmo-									
	tische Energiekonservierung mit Na ⁺ als Kopplungsion									
	im Zuge der H ₂ -abhängigen Caffeatreduktion in									
	Acetobacterium woodii.									
Dezember 2001:	Beginn der experimentellen Arbeiten zur vorliegenden									
	Dissertation									
Februar 2004:	Umzug an das Institut für Molekulare									
	Biowissenschaften der Johann Wolfgang Goethe-									
	Universität, Frankfurt/Main									