

LXIV.

Ueber *Pinus sylvestris*.

Von
A. Kawaller.

(Aus d. Sitzungsber. d. kais. Akad. d. Wissensch. Bd. XI, 344.)

Die Bäume, welche gefällt wurden, um das Material zur vorliegenden Untersuchung zu geben, waren 60 bis 80 Jahre alt. Die Nadeln, die Rinde, Borke und das Holz wurden mechanisch von einander getrennt und jeder Theil für sich in Arbeit genommen.

A. Die Nadeln.

Die zerschnittenen Nadeln wurden mit 40gradigem Weingeist ausgekocht, das weingeistige Decoct im Wasserbade der Destillation unterworfen und der Rückstand mit Wasser vermischt. Man erhält auf diese Art eine wässrige, etwas trübe Flüssigkeit und eine dunkelgrüne, klebrige, vogelleimartige Harzmasse. Mit dem Weingeist geht bei der Destillation der grösste Theil des flüchtigen Oeles der Nadeln über, nur ein kleiner Theil bleibt bei dem Harze zurück, das seinen Geruch diesem zurückgebliebenen Antheile des ätherischen Oeles verdankt. Ich lasse hier die Resultate folgen, welche sich bei der Untersuchung des Harzes ergeben haben und komme später auf die wässrige Flüssigkeit wieder zurück.

Das in Alkohol und Aether lösliche Harz wurde in 40gradigem Weingeist gelöst, die Lösung mit alkoholischer Bleizuckerlösung gefällt, der entstandene Niederschlag auf einem Filter gesammelt und mit Weingeist gewaschen. Er wurde hierauf mit

Weingeist zu einem gleichmässigen, dünnen Brei zerrieben und dieser mit einem Strom von Schwefelwasserstoffgas behandelt. Die Flüssigkeit wird mit dem Schwefelblei erhitzt und siedend vom Schwefelblei abfiltrirt. Aus dem Filtrat scheidet sich beim Erkalten eine gelblichweisse, flockige Substanz aus. Diese wurde abermals in heissem Weingeist gelöst, die Lösung mit Thierkohle behandelt und die beim Erkalten sich abscheidende Masse durch wiederholtes Lösen in heissem Weingeist vollkommen gereinigt. Dieser Körper ist im reinen Zustande weiss, zeigt sich unter dem Mikroskope als ein Aggregat von Krystallen, ist leicht zerreiblich, bei 100° C. vollkommen flüssig und erstarrt beim Erkalten zu einer Masse, die vom Bienenwache im Aeussern nicht zu unterscheiden ist.

Die Analyse dieser Substanz, die ich *Ceropinsäure* nennen will, gab folgendes Resultat:

0,2423 bei gewöhnlicher Temperatur im luftleeren Raume getrockneter Substanz gaben 0,660 Kohlensäure und 0,2655 Wasser.

Dies entspricht auf 100 Theile berechnet, folgender Zusammensetzung.

		Berechn. Gefund.	
72 Aeq. Kohlenstoff	432	74,4	74,24
68 „ Wasserstoff	68	11,7	12,17
10 „ Sauerstoff	80	13,9	13,59
	580	100,0	100,00

Ein Barytsalz der Ceropinsäure wurde in der Weise dargestellt, dass eine weingeistige Lösung derselben heiss mit essigsaurem Baryt versetzt wurde. Nach dem Erkalten wurde der Niederschlag auf einem Filter gesammelt, mit wasserhaltigem, kalten Alkohol gewaschen und im Vacuo getrocknet.

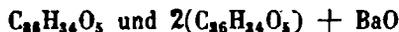
0,2429 Salz gaben 0,5836 Kohlensäure und 0,2260 Wasser.

0,1345 „ „ 0,235 schwefelsauren Baryt.

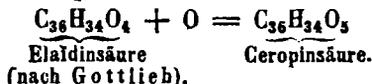
Dies entspricht folgender procentischen Zusammensetzung:

		Berechn. Gefunden.	
72 Aeq. Kohlenstoff	432,000	65,80	65,50
68 „ Wasserstoff	68,000	10,36	10,33
10 „ Sauerstoff	80,000	12,19	12,65
1 „ Baryumoxyd	76,333	11,65	11,52
	657,553	100,00	100,00

Die Zusammensetzung der Ceropinsäure und ihres Barytsalzes wird daher durch die Formeln



ausgedrückt. Diese Säure unterscheidet sich hiermit in ihrer Zusammensetzung von der Elaïdinsäure oder Oelsäure durch einen Mehrgehalt von 1 Aeq. Sauerstoff



Die weingeistige Flüssigkeit, welche von dem unreinen ceropinsäuren Bleioxyd abfiltrirt worden war, wurde mit Schwefelwasserstoff zur Entfernung des Bleies behandelt und vom gefällten Schwefelblei abfiltrirt. Dieses nimmt das Chlorophyll in sich auf, so dass die Lösung jetzt gelb erscheint. Wird der Alkohol durch Destillation entfernt, so scheidet sich ein halbfüssiges Harz aus. Dieses wurde mit Kalilauge und viel Wasser geschüttelt, wobei es sich zu einer klaren, braunen Flüssigkeit löst. Diese wurde mit wässriger Chlorcalciumlösung vermischt, wodurch ein körniger, hellgelber Niederschlag fällt, der auf einem Filter gesammelt und mit Wasser gewaschen wurde. Die ablaufende Flüssigkeit und die Waschwasser wurden zusammengesamt und mit Salzsäure in geringem Ueberschusse vermischt. Es entsteht ein schwachgelb gefärbter Niederschlag in voluminösen Flocken. Durch Abfiltriren, Lösen in verdünnter Kalilösung, Behandeln dieser Lösung mit Thierkohle und Fällen der abfiltrirten Lösung mit Salzsäure erhält man diesen Körper rein, von weisser Farbe. Er hat in seinem Aeussern viele Aehnlichkeit mit der Chinovasäure oder dem Chinovabitter.

Die Analyse der im Vacuo getrockneten Substanz, die ich mit dem Namen „*chinovige Säure*“ bezeichnen will, gab folgendes Resultat:

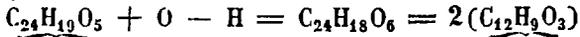
0,1630 Substanz gaben 0,4220 Kohlensäure und 0,1392 Wasser.

Dies entspricht, auf 100 Theile berechnet, der folgenden Zusammensetzung.

		Berechn.	Gefunden.
24 Aeq. Kohlenstoff	144	70,93	70,55
19 „ Wasserstoff	19	9,36	9,48
5 „ Sauerstoff	40	19,71	19,97
	203	100,00	100,00

Es wurde durch Lösen der chinovigen Säure in Kalkwasser und Fällen der Lösung mit salpetersaurem Silberoxyd ein Silbersalz der Säure dargestellt und dieses im luftleeren Raume ge-

trocknet, wobei das weisse Salz einen Stich ins Graue bekam. Das Silbersalz verpufft beim Erhitzen, weniger heftig als oxalsaures Silberoxyd. Es enthielt 74,11 p. C. Silberoxyd. Die Formel $C_{24}H_{19}O_5 + 5AgO$ verlangt 74,2 p. C. Silberoxyd. Mangel an Material hinderte mich an einer weiteren Untersuchung. In mehreren grossen Bäumen sind kaum zwei Gramme dieser Säure enthalten. Die Beziehung der Chinovasäure geht aus folgendem Schema hervor:



Chinovige Säure.

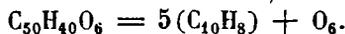
Chinovasäure.

Der durch Chlorcalcium aus der alkalischen Harzlösung gefällte Niederschlag, von dem die alkalische Lösung der chinovigen Säure abfiltrirt war, löst sich grossentheils in Aether auf. Von der filtrirten ätherischen Lösung wurde der Aether durch Destillation abgeschieden, der Rückstand mit 40 gradigem Wein- geiste geschüttelt, wobei viel Kalk, mit wenig Harz verbunden, zurückbleibt. Der Alkohol wurde abdestillirt und der Rückstand mit salzsäurehaltigem Wasser behandelt, wobei ein weiches Harz von bräunlichgelber Farbe zurückbleibt, während der Kalk sich als Chlorcalcium löst. Das Harz wurde mit Wasser wohl ausgewaschen und bei 100° C. getrocknet, bei welcher Temperatur es die Consistenz des Ricinusöles besitzt. Erkalte, ist es salbenartig, von bräunlicher Farbe.

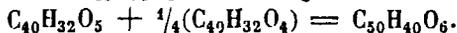
0,2115 Harz gaben 0,6007 Kohlensäure und 0,2022 Wasser.

Auf 100 Theile berechnet, geben diese Zahlen folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefunden.
50 Aeq. Kohlenstoff	300	77,30	77,44
40 „ Wasserstoff	40	10,30	10,63
6 „ Sauerstoff	48	12,38	11,93
		<hr/>	<hr/>
	388	100,00	100,00



Wahrscheinlich ist dieses Harz ein Gemenge von zwei Harzen, wovon das eine nach der Formel $C_{40}H_{32}O_5$, das andere nach der Formel $C_{40}H_{32}O_4$ zusammengesetzt ist.



Wird dieses Harz mit soviel Kalkhydrat vermischt, dass die Masse pulverig erscheint und in einer Retorte der Destillation unterworfen, so erhält man ein ätherisches Oel, das in zwei Portionen aufgefangen wurde. Jede wurde für sich mit Wasser

rectificirt, dann über geschmolzenen Stücken von Chlorcalcium getrocknet. Das abgegossene, für sich destillirte Oel der ersten Portion ist mit I., das andere mit II. bezeichnet.

I. 0,1910 Oel gaben 0,5950 Kohlensäure und 0,200 Wasser.
Dies entspricht auf 100 Theile berechnet folgenden Zahlen:

		Berechn.	Gefund.
30 Aeq. Kohlenstoff	180	84,90	84,92
24 „ Wasserstoff	24	11,32	11,62
1 „ Sauerstoff	8	3,78	3,46
	<u>212</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

II. 0,216 Oel gaben 0,6805 Kohlensäure und 0,2224 Wasser.
Oder in 100 Theilen:

		Berechn.	Gefund.
50 Aeq. Kohlenstoff	300	86,20	85,92
40 „ Wasserstoff	40	11,49	11,43
1 „ Sauerstoff	8	2,31	2,65
	<u>348</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Wir haben hier offenbar Gemenge von einem sauerstofffreien Oele mit einem sauerstoffhaltigen vor uns. Durch Destillation über wasserfreier Phosphorsäure werden die sauerstoffhaltigen Oele zerstört, das sauerstofffreie aber in reinem Zustande erhalten.

0,124 eines zwei Mal über Phosphorsäure destillirten Oeles gaben 0,4010 Kohlensäure und 0,133 Wasser, oder in 100 Th.:

		Berechn.	Gefund.
10 Aeq. Kohlenstoff	60	88,24	88,14
8 „ Wasserstoff	8	11,76	11,85
	<u>68</u>	<u>100,00</u>	<u>99,99</u>

Dasselbe Harz, statt mit Kalk der trocknen Destillation unterworfen zu werden, wurde im geschmolzenen Zustande auf Natronkalk getropft, der in einer im Oelbade befindlichen Retorte auf 220° C. erhitzt war. Das dickflüssige, fast farblose Destillat, welches bei dieser Operation übergeht, wurde über geschmolzenem Chlorcalcium entwässert.

0,160 des Oeles gaben 0,480 Kohlensäure und 0,1703 Wasser.

Auf 100 Theile berechnet, entspricht dies folgender Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
100 Aeq. Kohlenstoff	600	81,10	81,25
84 „ Wasserstoff	84	11,35	11,75
7 „ Sauerstoff	56	7,55	7,00
	<u>740</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Offenbar ist dieses Oel im reinen Zustande ebenfalls nach der Formel $C_{10}H_8$ zusammengesetzt. Es lässt sich betrachten als ein Gemenge von $3(C_{10}H_8) + 3(C_{10}H_8O) + 4(C_{10}H_8, HO)$.

Der Rückstand der Destillation wurde in Wasser geworfen und die entstandene Lösung von dem unlöslichen Theile getrennt und mit Salzsäure versetzt. Das hierdurch gefällte Harz wurde in verdünnter Kalilösung aufgelöst, die Flüssigkeit mit Thierkohle behandelt, davon abfiltrirt und mit Salzsäure gefällt. Es ist in Alkohol eben so leicht löslich wie in verdünnten alkalischen Flüssigkeiten, es erweicht bei $100^{\circ} C.$, zerrieben stellt es ein aschgraues Pulver dar. Im luftleeren Raume über Schwefelsäure getrocknet, gab es bei der Analyse folgende Zahlen;

0,2535 Harz gaben 0,6756 Kohlensäure und 0,2245 Wasser.

Auf 100 Theile berechnet, entspricht dies folgender Zusammensetzung:

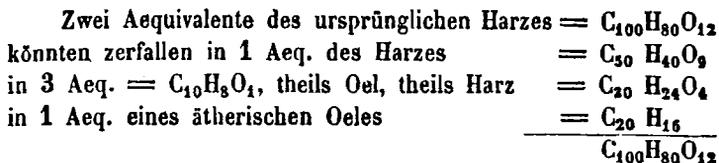
		Berechn.	Gefund.
50 Aeq.	Kohlenstoff 300	72,82	72,62
40 "	Wasserstoff 40	9,71	9,82
9 "	Sauerstoff 72	17,47	17,56
	<u>412</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Der im Wasser ungelöst gebliebene Theil des Retorteninhaltes wurde mit verdünnter Salzsäure behandelt, wodurch der Kalk und Spuren von Natron entfernt werden und ein Harz ausgeschieden wird, das leicht in Aether, sehr schwer in Alkohol, beinahe gar nicht in alkalischem Wasser löslich ist. Die braune, ätherische Lösung wurde mit Thierkohle behandelt, die Lösung nach 24 Stunden abfiltrirt und der Aether verdampft. Es bleibt ein hellgelbes, sprödes, bei $100^{\circ} C.$ erweichendes Harz zurück, das, im Vacuo getrocknet, zur Analyse verwendet wurde.

0,3123 Harz gaben 0,9060 Kohlensäure und 0,3066 Wasser, oder in 100 Theilen:

		Berechn.	Gefund.
10 Aeq.	Kohlenstoff 60	78,95	79,09
8 "	Wasserstoff 8	10,52	10,90
1 "	Sauerstoff 8	10,53	10,01
	<u>76</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Das ursprüngliche Harz zerfällt also in Harze, die mehr Sauerstoff enthalten und ätherische Oele, die zum Theil sauerstofffrei sind.



Die harzige Masse der Nadeln von *Pinus sylvestris* besteht demnach aus einem Gemenge eines Harzes mit wenig Oel und chinoviger Säure und etwas mehr von Ceropinsäure.

Wie Eingangs erwähnt wurde, setzt sich diese klebende Harzmasse aus einer etwas trüben, wässrigen Flüssigkeit ab, auf deren Bestandtheile ich hier zurückkomme. Wird diese Lösung mit einigen Tropfen Bleizuckerlösung versetzt, so lässt sie sich klar filtriren, was ohne diesen Zusatz nicht ausführbar ist. Die filtrirte Flüssigkeit, mit Bleizuckerlösung vermischt, giebt einen Niederschlag, der abfiltrirt wird. In der abgelaufenen Flüssigkeit giebt dreibasisch-essigsäures Bleioxyd von Neuem eine Fällung, die ebenfalls auf einem Filter gesammelt wird. Die Fällung mit basisch-essigsäurem Bleioxyde wird bei Siedhitze vorgenommen, der Niederschlag erst nach dem Erkalten der Flüssigkeit aufs Filter gebracht. Die abtropfende Flüssigkeit wird durch einen Strom von Schwefelwasserstoff von Blei befreit, vor Zutritt der Luft geschützt, in einem Strom von Kohlensäure eingedampft. Der Rückstand von Extractconsistenz wird mit einem Gemenge von wasserfreiem Alkohol und Aether ausgezogen. Durch etwas basisch-essigsäures Bleioxyd kann man noch eine kleine Menge der Substanzen ausfällen, welche in grösserer Menge in den oben erwähnten Bleisalzen enthalten sind, die Flüssigkeit mit Schwefelwasserstoff behandeln, vom Schwefelblei abfiltriren und verdunsten. Das Lösen des Rückstandes, der nach dem Abdestilliren des Aethers und Alkohols bleibt, in neuen Mengen von wasserfreiem Alkohol, der mit Aether vermischt ist, wird so oft wiederholt, bis dabei keine Spur ungelöst zurückbleibt. Nach dem Verdunsten der gereinigten Lösung bleibt ein lichtgelbbraunes, in Alkohol, einem Gemische von Alkohol und Aether und Wasser lösliches, in reinem Aether unlösliches, amorphes, intensiv bitteres, zu einem gelblichen Pulver zerreibbares Produkt zurück.

Die wässrige Lösung mit Salzsäure oder Schwefelsäure erwärmt, giebt augenblicklich denselben Geruch, den unter diesen Umständen das Ericolin entwickelt, es scheidet sich dabei ätheri-

sches Oel aus, das sich äusserst leicht verharzt. Ich will diesen Bitterstoff *Pinipicrin* nennen. Im luftleeren Raume getrocknet gab es bei der Analyse folgende Zahlen.

0,4010 Substanz gaben 0,8158 Kohlensäure und 0,275 Wasser, oder in 100 Theilen:

		Berechn.	Gefund.
44 Aeq.	Kohlenstoff 264	55,46	55,61
36 "	Wasserstoff 36	7,56	7,60
22 "	Sauerstoff 176	36,98	36,79
	<hr/> 476	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

Die mit Alkohol erschöpften Nadeln enthalten noch etwas *Pinipicrin*, sie wurden mit Wasser ausgekocht, und das Decoct mit neutralem und basischem essigsauren Bleioxyd ausgefällt u. s. w., ganz wie oben angegeben wurde.

0,4306 aus dem wässrigen Decocte erhaltenes *Pinipicrin* gaben 0,8682 Kohlensäure und 0,287 Wasser.

0,1925 Substanz hinterliess 0,0011 Asche.

Dies giebt auf 100 Theile berechnet folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
44 Aeq.	Kohlenstoff 264	55,46	55,29
36 "	Wasserstoff 36	7,56	7,42
22 "	Sauerstoff 176	36,98	37,29
	<hr/> 476	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

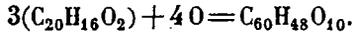
Das im Vacuo getrocknete *Pinipicrin* wird bei 55° C. weich, bei 80° C. dickflüssig, bei 100° C. vollkommen flüssig und durchsichtig, nach dem Erkalten erstarrt es zu einer bräunlichgelben, spröden, leicht pulverisirbaren Masse. Das Pulver ist lebhaft gelb gefärbt, es zieht sehr schnell Feuchtigkeit aus der Luft an. Auf einem Platinblech erhitzt, bläht sich dieser Körper stark auf, und hinterlässt beim Verbrennen eine voluminöse, schwer verbrennliche Kohle.

Eine hinreichende Menge von *Pinipicrin* wurde in Wasser gelöst, mit Schwefelsäure versetzt und auf dem Sandbade erwärmt. Es destillirt mit dem Wasser ein flüchtiges Oel über. Dieses absorbirt sehr rasch Sauerstoff aus der Luft. Es wurde dadurch beim Stehen über geschmolzenen Chlorcalciumstücken in einer halbgefüllten Glasröhre dunkelbraun gefärbt, obwohl es frisch dargestellt kaum gelblich gefärbt ist.

0,090 Oel gaben 0,2432 Kohlensäure und 0,0784 Wasser, oder in 100 Theilen:

		Berechn.	Gefund.
60 Aeq.	Kohlenstoff 360	73,77	73,66
48 „	Wasserstoff 48	9,84	9,66
10 „	Sauerstoff 80	16,39	16,68
	<u>488</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Das ursprüngliche Oel $C_{20}H_{16}O_2$ hat daher Sauerstoff in grosser Menge aufgenommen

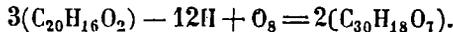


Die in dem Destillirgefäss zurückbleibende, schwefelsaure Flüssigkeit wurde abfiltrirt, um das Harz abzuschneiden, welches sich bei dieser Operation gebildet hatte. Das Harz wurde in Weingeist gelöst, der Weingeist durch Verdunsten grösstentheils entfernt, Wasser zugesetzt und die beim weiteren Abdampfen gebildete Harzhaut abgenommen. Das so gewonnene Harz ist dunkelschwarzbraun, spröde, giebt ein rothbraunes Pulver, das bei 100° C. klebend wird.

0,2214 bei 100° C. getrocknetes Harz gaben 0,573 Kohlen- säure und 0,143 Wasser auf 100 Theile berechnet, folgender Zusammensetzung entsprechend:

		Berechn.	Gefund.
30 Aeq.	Kohlenstoff 180	70,86	70,45
18 „	Wasserstoff 18	7,09	7,11
7 „	Sauerstoff 56	22,05	22,44
	<u>254</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Es ist durch Oxydation aus dem Oele $C_{20}H_{16}O_2$ entstanden.



Die Formel lässt sich demgemäss schreiben $3(C_{10} \left\{ \begin{smallmatrix} H_6 \\ O_2 \end{smallmatrix} \right\}) + O$.

Die vom Harze befreite, schwefelsäurehaltige Flüssigkeit wurde mit kohlen-saurem Bleioxyd behandelt, die Flüssigkeit vom entstandenen schwefelsauren und überschüssigen kohlen-sauren Bleioxyd abfiltrirt und Spuren von Blei durch Schwefelwasser- stoff hinweggeschafft. Der Rückstand, welcher nach dem Ver- dunsten im Wasserbade zurückbleibt, schmeckt süss und giebt alle Reactionen des Zuckers. Er wurde in Wasser gelöst, die Lösung mit Thierkohle behandelt und eingedampft. Der Zucker krystallisirte nicht, wahrscheinlich in Folge einer Verunreinigung, die auf die angegebene Art nicht zu entfernen war. Bei 100° C. ist er weich und wird beim Erkalten wieder fest und spröde und lässt sich leicht zu einem gelblichen Pulver zerreiben.

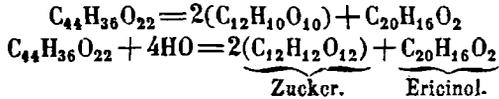
0,2920 Zucker gaben 0,4105 Kohlensäure und 0,1710 Wasser.

0,1835 liessen 0,0038 unverbrennlichen Rückstand.

Dies giebt auf 100 Theile berechnet, folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
12 Aeq. Kohlenstoff	72	40,00	39,06
12 „ Wasserstoff	12	6,67	6,62
12 „ Sauerstoff	96	53,33	54,32
	<u>180</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Diese Analyse stimmt im Kohlenstoffe nicht gut mit dem berechneten Kohlegehalt, sie ist jedoch hinreichend zu beweisen, dass dieser Körper, der alle Reactionen des Zuckers gab, wirklich Zucker sei.



Ich habe eben erwähnt, dass bei der Darstellung des Pini-
picrin bei seiner Lösung in Alkohol und Aether ein Rückstand
bleibt, der sich in dieser Flüssigkeit nicht löst. Dieser Rück-
stand wurde mit Alkohol, der wenig Wasser enthielt, behandelt,
und die gelbe Lösung von dem unlöslichen Theile durch ein
Filtrum getrennt. Der Alkohol wurde verdunstet, aus dem Rück-
stande schieden sich Krystalle von süßem Geschmacke in Menge
ab, die mit einem Gemische von Alkohol und Aether gewaschen
wurden. Bei 100° C. getrocknet, gaben sie bei der Analyse
folgendes Resultat.

0,4080 Substanz gaben 0,6215 Kohlensäure und 0,244
Wasser.

0,1565 Zucker liessen 0,003 Asche.

Dies entspricht auf 100 Theile berechnet, folgender Zusam-
mensetzung:

		Berechn.	Gefund.
12 Aeq. Kohlenstoff	72	42,10	42,30
11 „ Wasserstoff	11	6,43	6,73
11 „ Sauerstoff	88	51,47	50,97
	<u>171</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Von dieser Zuckerart enthalten die Nadeln eine grosse Menge.

Die kleine Menge von Substanz, welche bei dem Auflösen
des Zuckers in starkem Alkohol ungelöst blieb, scheint unreine
Citronensäure zu sein, gebunden an verschiedene Erden. Die
Menge ist so gering, dass bei der Bearbeitung grosser Massen

von Nadeln nur einige Gramme erhalten wurden, was natürlich jede genauere Untersuchung unmöglich machte. Die Substanz, in Wasser gelöst, giebt mit Bleizuckerlösung einen weissen Niederschlag, der mit Wasser übergossen und durch Schwefelwasserstoffgas zersetzt wurde. Die vom Schwefelblei abfiltrirte Lösung ist sauer und lässt, im Vacuo verdunstet, einen amorphen, in Wasser und Weingeist löslichen Rückstand, ohne Reaction auf Eisenoxydsalze. Zwei solche zu verschiedenen Malen dargestellte Bleisalze gaben bei der Analyse folgendes Resultat:

I. 0,5430 Salz gaben im Vacuo getrocknet 0,2340 Kohlensäure und 0,0690 Wasser.

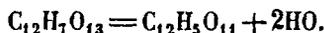
0,1820 Salz gaben 0,1275 Bleioxyd.

II. 0,4765 Salz gaben 0,1925 Kohlensäure und 0,0495 Wasser, bei 100° C. getrocknet.

0,1410 Salz, gaben 0,1030 Bleioxyd.

Dies entspricht in 100 Theilen folgender Zusammensetzung nach Abzug des Bleioxydes:

		Berechn.	Gefund.	
			I.	II.
12 Aeq.	Kohlenstoff	72	39,34	40,83
7	„ Wasserstoff	7	3,82	4,64
13	„ Sauerstoff	104	56,84	56,17
		<hr/>	<hr/>	<hr/>
		183	100,00	54,91



Das Vorkommen einer Spur Citronensäure oder einer gleich zusammengesetzten Säure wird dadurch wahrscheinlich.

Es ist zu Anfang dieser Abhandlung erwähnt worden, dass das weingeistige Decoct der Nadeln nach Abdestilliren des Alkohols und Zusatz von Wasser ein klebriges Harz absetzt und eine wässrige Flüssigkeit giebt, welche mit Bleizuckerlösung einen Niederschlag giebt, worauf in der ablaufenden Flüssigkeit durch basisch-essigsäures Bleioxyd von Neuem ein Niederschlag hervor gebracht wird. Der Niederschlag, den die Bleizuckerlösung hervorbringt, wurde mit Essigsäure, die mit dem 8fachen Volum Wasser verdünnt war, übergossen, nachdem er mit Wasser ausgewaschen war. In der verdünnten Essigsäure löst sich der grösste Theil des Niederschlages auf, die gelbe Lösung wird von dem Ungelösten abfiltrirt, das Destillat mit dreibasisch-essigsäurem Bleioxyde gefällt. Der hierbei gebildete gelbe Nieder-

schlag wurde mit Wasser gewaschen, bei 100° C. getrocknet und zur Analyse verwendet.

0,7620 Salz gaben 0,7330 Kohlensäure und 0,1585 Wasser.

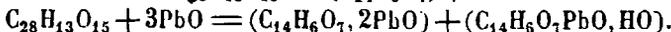
0,2250 Salz gaben 0,120 Bleioxyd.

Dies giebt auf 100 Theile berechnet folgende Zusammensetzung:

			Berechn.	Gefund.
28 Aeq.	Kohlenstoff	168,0	26,43	26,11
13 „	Wasserstoff	13,0	2,05	2,08
15 „	Sauerstoff	120,0	18,86	18,48
3 „	Bleioxyd	335,214	52,66	53,33
		636,214	100,00	100,00

Nach Abzug des Bleioxyds berechnet sich die Zusammensetzung der organischen Substanz wie folgt:

			Berechn.	Gefund.
28 Aeq.	Kohlenstoff	168	55,81	55,94
13 „	Wasserstoff	13	4,32	4,45
15 „	Sauerstoff	120	39,87	39,61
		301	100,00	100,00



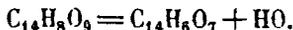
Aus einer Portion Nadeln wurde auf die eben beschriebene Weise ein Bleisalz dargestellt, dieses in Wasser vertheilt und durch einen Strom Schwefelwasserstoffgas zersetzt, die vom Schwefelblei abfiltrirte Flüssigkeit im Wasserbade zur Trockne verdunstet. Der Rückstand stellt zerrieben ein graues, ins Bräunliche ziehendes Pulver dar, welches bei 100° C. getrocknet folgende Zahlen bei der Analyse gab:

0,4850 Säure gaben 0,8965 Kohlensäure und 0,2140 Wasser.

Die Säure liess 1,620 p. C. Asche.

Dies giebt auf 100 Theile berechnet:

			Berechn.	Gefund.
14 Aeq.	Kohlenstoff	84	51,22	51,24
8 „	Wasserstoff	8	4,87	4,98
9 „	Sauerstoff	72	43,91	43,78
		164	100,00	100,00



Diese Säure bezeichne ich mit dem Namen *Oxypinotansäure*. Sie ist geruchlos, schmeckt stark zusammenziehend, ist leicht in Wasser und Alkohol löslich. Beim Erhitzen auf Platinblech brennt sie unter Zurücklassung einer voluminösen Kohle. Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid intensivgrün ge-

färbt; Bleizuckerlösung bringt in der wässrigen Lösung einen citrongelben, ins Grüne spielenden Niederschlag hervor; dreibasisch-essigsäures Bleioxyd giebt eine isabellfarbige Fällung. Schwefelsäures Kupferoxyd giebt auf Zusatz von etwas Ammoniak einen dunkel-grünbraunen Niederschlag, der in überschüssigem Ammoniak mit dunkelgrüner Farbe löslich ist, salpetersäures Silberoxyd giebt keinen Niederschlag, wird etwas Ammoniak zugesetzt, so entsteht eine braunrothe Färbung und beim Erwärmen scheidet sich metallisches Silber aus. Barytwasser bringt eine gelbe Färbung hervor, durch Erhitzen der Flüssigkeit entsteht ein flockiger, rothbrauner Niederschlag. Brechweinsteinlösung giebt keinen Niederschlag. Mit Ammoniak versetzt, wird die wässrige Lösung der Säure intensivgelb, an der Luft nimmt die Flüssigkeit rasch Sauerstoff auf und färbt sich dunkelbraun. Die Säure fällt nicht den Leim. Mit Salzsäure gekocht, erhält die Flüssigkeit einen Stich ins Carminrothe und wird trübe. Mit concentrirter Schwefelsäure versetzt, wird die Säurelösung ebenfalls roth, auf Zusatz von Wasser scheiden sich Flocken aus.

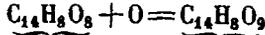
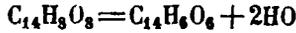
In der Flüssigkeit, welche von dem oxypinotannsauren Bleioxyd abfiltrirt wurde, entsteht durch basisch-essigsäures Bleioxyd, wie oben erwähnt wurde, von Neuem ein Niederschlag. Die darin enthaltene Säure enthält weniger Sauerstoff als die Oxypinotannsäure; um dieses Verhältniss anzudeuten, nenne ich sie *Pinitannsäure*. Um dieselbe in reinem Zustande darzustellen, erhitzt man die Flüssigkeit, aus welcher durch Bleizuckerlösung die Oxypinotannsäure ausgefällt wurde, zum Sieden, setzt tropfenweise Bleiessig hinzu und lässt die Flüssigkeit sammt dem Niederschlage in einem bedeckten Gefässe erkalten. Der Niederschlag, welcher eine, dem chromsauren Bleioxyde gleichende, gelbe Farbe besitzt, wird auf einem Filter mit Wasser gewaschen und, in Wasser vertheilt, durch einen Strom von Schwefelwasserstoffgas zersetzt, die Flüssigkeit mit dem Schwefelblei erwärmt, filtrirt und in einem Strom von Kohlensäuregas zur Trockne gebracht.

0,5055 Säure gaben 0,9850 Kohlensäure und 0,2455 Wasser.

0,463 Säure hinterliessen 0,0033 Asche.

Dies entspricht folgender procentischen Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
14 Aeq. Kohlenstoff	84	53,84	53,51
8 „ Wasserstoff	8	5,12	5,42
8 „ Sauerstoff	64	41,04	41,07
	<u>156</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>



Pinitanssäure. Oxypinotanssäure.

Es gelang nicht, ein Salz von rationeller Zusammensetzung darzustellen. Ich führe als Beispiel die Analyse eines Salzes an, das auf die oben beschriebene Weise gewonnen war, und im Vacuo über Schwefelsäure getrocknet wurde.

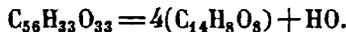
0,6280 Salz gaben 0,5597 Kohlensäure und 0,1410 Wasser.

0,1990 Salz gaben 0,1080 Bleioxyd.

0,1730 Salz gaben 0,0935 Bleioxyd.

Dies giebt nach Abzug des Bleioxyds für die Säure folgende procentische Zusammensetzung:

	Berechn.	Gefund.
56 Aeq. Kohlenstoff	53,08	53,11
33 „ Wasserstoff	5,21	5,42
33 „ Sauerstoff	41,71	41,47
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>



Die Pinitanssäure stellt getrocknet und zerrieben ein schwach-röthliches, gelbes Pulver dar, leicht löslich in Wasser, Weingeist und Aether. Die gelbe wässrige Lösung schmeckt schwach bitterlich, zusammenziehend. Auf Platinblech erhitzt, verbrennt die Säure und lässt eine voluminöse Kohle zurück. Bei 100° C. wird die Säure weich und klebrig, bei 130° C. bläht sie sich auf, zwischen 160° C. und 200° geht eine schwach saure, wässrige Flüssigkeit über, bei 240° C. hört das Aufblähen wieder auf und die Säure ist dann fest. Weiter erhitzt geht ein dickes, braunes, theerartig riechendes Liquidum über, das, mit Wasser destillirt, ein brenzlich riechendes, ätherisches Oel giebt, unter Zurücklassung einer pechähnlichen Masse. Die wässrige Lösung der Säure, mit etwas Zinnchlorid versetzt und zum Sieden erhitzt, färbt mit Alaun oder Zinnsalz gebeizte Schafwollenzeuge dauerhaft und schön chromgelb bis citronengelb. Die wässrige Lösung der Pinitanssäure fällt weder Leim noch Brechwenstein, Barytwasser bringt weder bei gewöhnlicher Temperatur noch bei

der Kochhitze einen Niederschlag hervor, Ammoniak bringt keine Veränderung hervor; beim Stehen an der Luft wird die ammoniakhaltige Lösung unter Sauerstoffabsorption rothbraun; Eisenchlorid färbt die Flüssigkeit dunkel-rothbraun; Bleizucker giebt einen gelben Niederschlag; die kleinste Menge freier Essigsäure hindert die Entstehung dieses Niederschlags oder löst den gebildeten Niederschlag wieder auf. Basisch-essigsäures Bleioxyd giebt bei gewöhnlicher Temperatur einen citrongelben Niederschlag, im Ueberschuss einer siedenden Lösung zugesetzt, einen feurig-chromgelben, ins Orangerothe ziehenden Niederschlag. Schwefelsäures Kupferoxyd giebt nach Zusatz von etwas Ammoniak einen graugrünen, in überschüssigem Ammoniak mit grüner Farbe löslichen Niederschlag. Salpetersäures Silberoxyd bewirkt nach Zusatz von wenig Ammoniak eine graue Fällung, die sehr leicht unter Ausscheidung von Silber zersetzt wird. Zinnchlorid bringt in concentrirten Lösungen der Säure keinen, in sehr verdünnten einen blassgelben, Chlor enthaltenden Niederschlag hervor. Mit Chlorwasserstoffsäure versetzt und erhitzt, trübt sich die wässrige Lösung der Säure sogleich. Concentrirte Schwefelsäure der Lösung der Säure in wenig Wasser zugesetzt, färbt sie rothbraun. Wasser fällt dann Flocken von ziegelrother oder braunrother Farbe, je nachdem die Wärme-Entwicklung geringer oder stärker war. Wird die Säurelösung mit Schwefelsäure versetzt und dafür gesorgt, dass keine Temperaturerhöhung stattfinden kann, so fällt auf Wasserzusatz die Säure unverändert in gelben Flocken nieder.

Ein durch Behandeln der Säure mit Schwefelsäure gewonnenes, dunkel-rothbraunes Produkt gab nach Auswaschen mit Wasser und Trocknen bei 100° C. bei der Analyse folgende Zahlen:

0,3435 Substanz gaben 0,7340 Kohlensäure und 0,1480 Wasser oder in 100 Theilen:

		Berechn.	Gefund.
42 Aeq. Kohlenstoff	252	58,33	58,22
20 „ Wasserstoff	20	4,63	4,65
20 „ Sauerstoff	160	37,04	37,13
	<u>432</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>



Es treten bei der Einwirkung der Schwefelsäure, Wasserstoff und Sauerstoff als Wasser aus.

Werden die Nadeln von *Pinus sylvestris*, nachdem sie mit Weingeist erschöpft sind, mit Wasser ausgekocht, dem eine kleine Menge Aetzkali zugesetzt ist, so erhält man nach dem Durchsiehen durch feine Leinwand ein schmutzig grünlich-braunes, ins Rothe ziehendes Decoct. Salzsäure fällt daraus einen rothbraunen, gelatinösen Körper in voluminösen Flocken. Durch Auskochen derselben mit Alkohol kann ihnen etwas Harz entzogen werden. Man löst sie in Wasser, das kleine Mengen von ätzendem Kali enthält, auf, mischt Alkohol hinzu und fällt abermals durch Salzsäure. Die abgeschiedenen gallertartigen Flocken werden auf einem Filter gesammelt, mit Alkohol gewaschen und bei 100° C. getrocknet. Zerrieben stellen sie ein röthlich bräunliches Pulver dar, das in fast allen Lösungsmitteln unlöslich ist, mit Ausnahme alkalischer Flüssigkeiten. Bei der Analyse gab die bei 100° C. getrocknete Gallerte folgende Zahlen:

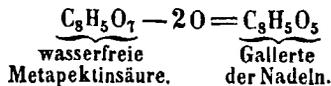
0,5009 Substanz gaben 0,8645 Kohlensäure und 0,2297 Wasser.

0,3340 Substanz liessen 0,025 unverbrennlichen Rückstand.

Auf 100 Theile berechnet, entspricht dies folgender Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
8 Aeq. Kohlenstoff	48	51,05	51,00
5 „ Wasserstoff	5	5,37	5,46
5 „ Sauerstoff	40	43,58	43,54
	93	100,00	100,90

Von der Metapektinsäure Frémy's, wasserfrei gedacht, unterscheidet sich diese Gallerte durch einen Mindergehalt von 2 Aeq. Sauerstoff.



B. Die Rinde des Stammes.

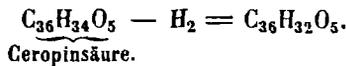
Die Rinde des oberen Theiles der Stämme, von Borke gereinigt, wurde zerschnitten und in einem Verdrängungsapparat mit warmem Aether ausgezogen. Der grüngelbte Auszug erstarrt, nachdem der grösste Theil des Aethers abdestillirt ist, zu einer salbenartigen Masse. Wird die Masse auf ein Filter gebracht, und der auf dem Filter bleibende Körper in siedendem Alkohol gelöst, die Lösung mit Thierkohle behandelt und siedend

von der Kohle abfiltrirt, so scheiden sich beim Erkalten weisse Flocken aus, die, zerrieben, ein schwachgelbliches Pulver geben, und nach dem Schmelzen zu einer dem Bienenwachs ähnlichen Masse erstarren. Denselben Körper erhält man durch Auskochen der Rinde mit 40gradigem Weingeist, aus dem er sich beim Erkalten in gelblichen, durch Thierkohle zu entfärbenden Flocken abscheidet.

0,2205 des im Vacuo getrockneten Wachses gaben 0,6107 Kohlensäure und 0,3210 Wasser, oder in 100 Theilen:

		Berechn. Gefunden.	
36 Aeq. Kohlenstoff	216	75,00	75,55
32 „ Wasserstoff	32	11,11	11,32
5 „ Sauerstoff	40	13,89	13,13
	388	100,00	100,00

Aller Wahrscheinlichkeit nach ist dieser Körper, der nach dieser Formel um 2 Aeq. Wasserstoff weniger als die Ceropinsäure, enthält, nichts anderes als Ceropinsäure, verunreinigt mit einer kleinen Menge einer an Kohlenstoff reicheren, an Wasserstoff ärmeren Substanz.



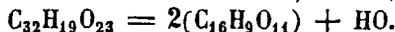
Wird die Rinde mit 40 gradigem Weingeist ausgekocht, die Lösung eingedampft, nach dem Erkalten von dem ausgeschiedenen, wachsartigen Körper abfiltrirt, der Weingeist grösstentheils verdunstet und der Rückstand mit Wasser vermischt, so erhält man eine trübe Flüssigkeit, die mit Bleizuckerlösung einen Niederschlag giebt. Dieser wurde durch Decantiren gewaschen, mit sehr verdünnter Essigsäure behandelt, worin sich der grösste Theil des Niederschlages auflöst und die saure Lösung filtrirt. Es bleibt ein dunkelgefärbter, klebriger Rückstand auf dem Filter. Die filtrirte Lösung wurde mit dreibasisch-essigsauerm Bleioxyde gefällt, der ausgewaschene Niederschlag in Wasser vertheilt und durch Schwefelwasserstoffgas zersetzt. Die warm vom Schwefelblei abfiltrirte Flüssigkeit wurde in einer Retorte, die in ein Salzbad gesetzt wurde, in einem Strome von Kohlensäuregas zur Trockne gebracht. Der Rückstand wurde zerrieben und einige Zeit im Vacuo über Schwefelsäure gestellt.

0,2925 Säure gaben 0,515 Kohlensäure und 0,1288 Wasser.

0,1335 Säure enthielten 0,0016 unverbrennlichen Rückstand.

Dies giebt auf 100 Theile berechnet:

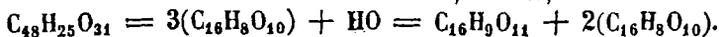
		Berechn.	Gefunden.
32 Aeq. Kohlenstoff	192	48,60	48,57
19 „ Wasserstoff	19	4,81	4,93
23 „ Sauerstoff	184	46,59	46,50
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	395	100,00	100,00



Die Säure, die ich mit dem Namen Pinicortannsäure (*Acidum tannicum corticis pini*) bezeichne, ist im trockenen Zustande rothbraun gefärbt, sie löst sich, einmal getrocknet, sehr schwer im Wasser auf. Die wässrige Lösung färbt Eisenchlorid dunkelgrün. Fein zerrieben und mit salzsäurehaltigem Wasser gekocht, geht sie in ein lebhaft rothes Pulver über, das, im Vacuo getrocknet, folgende Zusammensetzung zeigte.

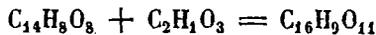
0,3665 Substanz gaben, 0,6940 Kohlensäure und 0,1475 Wasser oder in 100 Theilen:

		Berechn.	Gefunden.
48 Aeq. Kohlenstoff	288	51,34	51,56
25 „ Wasserstoff	25	4,45	4,47
31 „ Sauerstoff	248	44,21	43,97
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	561	100,00	100,00



Wasserstoff und Sauerstoff sind als Wasser ausgetreten.

Diese Säure unterscheidet sich von der Pinitannsäure durch die Elemente der Ameisensäure, die sie mehr enthält als diese.



Pinitannsäure. Ameisensäure, Pinicortann-
wasserfreie. säure.

Der Niederschlag den Bleizuckerlösung in dem vom ausgeschiedenen Wachse abfiltrirten Auszuge der Rinde hervorbringt, ist, wie oben erwähnt wurde, zum Theil in verdünnter Essigsäure löslich, zum Theil darin unlöslich. Der unlösliche Theil, der nach Ausziehen des pinicortannsauren Bleioxydes mit Essigsäure bleibt, ist rothbraun und klebrig. Er wurde mit starkem Weingeist erhitzt, die filtrirte Lösung mit Schwefelwasserstoffgas behandelt und vom Schwefelblei abfiltrirt. Diese Flüssigkeit wurde eingedampft, der Rückstand noch einmal in Alkohol gelöst, von einigen ungelösten Flocken abfiltrirt und die Lösung abermals verdunstet. Es bleibt eine schwarzbraune, klebrige Masse zurück, die sich in Ammoniak enthaltendem Wasser bis auf geringe Mengen löst. Die filtrirte Lösung wurde mit Chlorbaryum versetzt, der entstandene Niederschlag von rothbraunen

Flocken auf einem Filter gesammelt und im Vacuo über Schwefelsäure getrocknet.

Bei der Analyse ergaben sich folgende Zahlen:

0,3565 Substanz gaben 0,6205 Kohlensäure und 0,2070 Wasser.

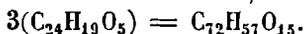
0,3301 Salz gaben 0,1656 schwefelsauren Baryt oder 0,1087 Baryt.

Dies entspricht folgender Zusammensetzung auf 100 Theile berechnet.

		Berechn.	Gefunden.
72 Aeq. Kohlenstoff	432,000	47,20	47,45
57 „ Wasserstoff	57,000	6,23	6,45
15 „ Sauerstoff	120,000	13,12	13,18
4 „ Baryumoxyd	306,132	33,45	32,92
	915,132	100,00	100,00

Nach Abzug des Barytes ergibt sich folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefunden.
24 Aeq. Kohlenstoff	144	70,93	70,73
19 „ Wasserstoff	19	9,36	9,61
5 „ Sauerstoff	40	19,71	19,66
	203	100,00	100,00



Dieses Harz besitzt folglich die Zusammensetzung der chinovigen Säure, ich nenne es *Pinicorretin*.

Nachdem durch Bleizuckerlösung aus dem von Wachs befreiten Auszuge der Rinde das Pinicorretin und die Oxy-pinicorretansäure ausgefällt sind, erzeugt in der davon abfiltrirten Flüssigkeit basisch-essigsäures Bleioxyd einen schmutzig-gelben Niederschlag, der durch Decantiren mit Wasser gewaschen wurde.

Dieses Bleisalz im Vacuo über Schwefelsäure getrocknet, gab folgende Zahlen bei der Analyse:

0,5765 Salz gaben 0,7225 Kohlensäure und 0,1488 Wasser.

0,2496 Salz gaben 0,1028 Bleioxyd,

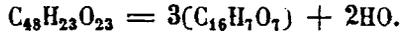
oder auf 100 Theile berechnet:

		Berechn.	Gefunden.
48 Aeq. Kohlenstoff	288,000	34,69	34,17
23 „ Wasserstoff	23,000	2,77	2,86
23 „ Sauerstoff	184,000	22,17	21,99
3 „ Bleioxyd	335,214	40,37	40,93
	830,214	100,00	100,00

Es ist offenbar eine sehr kleine Menge eines basischeren Salzes beigemischt.

Nach Abzug des Bleioxydes berechnet sich die Zusammensetzung der Säure wie folgt:

		Berechn.	Gefunden.
48 Aeq. Kohlenstoff	288	58,18	57,89
23 „ Wasserstoff	23	4,64	4,84
23 „ Sauerstoff	184	37,18	37,27
	<hr/> 495	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00



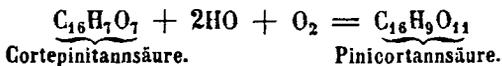
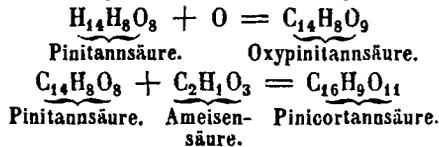
Ein Theil dieses Salzes wurde, in Wasser vertheilt, durch Schwefelwasserstoff zersetzt, die Flüssigkeit mit dem Schwefelblei erwärmt und heiss abfiltrirt, die Lösung der Säure in einem Strom von Kohlensäuregas im Salzbad zur Trockne gebracht. Die trockene Säure ist ein lebhaft rothes Pulver, ihre wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid intensivgrün. Sie wurde gepulvert im luftleeren Raum getrocknet.

0,4160 Säure gaben 0,846 Kohlensäure und 0,1985 Wasser, d. i. auf 100 Theile berechnet:

		Berechn.	Gefunden.
32 Aeq. Kohlenstoff	192	55,65	55,45
17 „ Wasserstoff	17	4,92	5,30
17 „ Sauerstoff	136	39,43	39,25
	<hr/> 345	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00



Ich will diese Säure *Cortepinitansäure* nennen. Sie steht zu der Pinicortansäure in einem ähnlichen Verhältnisse wie die Pinitansäure zur Oxypinitansäure, wie folgendes Schema zeigt:



Die Flüssigkeit, welche von dem Bleisalz der Cortepinitansäure abfiltrirt wurde, ist beinahe farblos. Sie wurde mit Schwefelwasserstoff von Blei befreit und im Wasserbade verdunstet. Der honigdicke Rückstand wurde mit einem Gemenge von wasserfreiem Alkohol und Aether behandelt, in dem sich etwas Pinipicrin auflöst. Der ungelöste Theil, der in Folge einer kleinen Menge einer nicht zu entfernenden Verunreinigung, sehr schwierig krystallisirt, ist Zucker. Bei 100° C. getrocknet, gab er bei der Analyse folgendes Resultat.

0,4353 Zucker gaben 0,6255 Kohlensäure und 0,2688 Wasser.

0,5096 Zucker enthielten 0,0065 unverbrennlichen Rückstand.

In 100 Theilen entspricht dies folgender Zusammensetzung:

			Berechn.	Gefund.
12 Aeq.	Kohlenstoff	72	40,00	39,68
12 „	Wasserstoff	12	6,67	6,92
12 „	Sauerstoff	96	53,33	53,40
		180	100,00	100,00

Wird die Rinde, nachdem sie mit Weingeist erschöpft ist, mit Wasser ausgekocht, dem etwas Aetzkali zugesetzt ist, so erhält man eine rothbraune Flüssigkeit, die, filtrirt und mit Salzsäure versetzt, einen rothgefärbten, voluminösen, grossflockigen, gelatinösen Niederschlag giebt. Dieser Körper wurde wiederholt mit Weingeist von 84 Graden ausgekocht und dann getrocknet. Er enthält so keine Gerbsäure; Eisenoxydsalze färben ihn nicht im Mindesten grün.

0,4305 Gallerte, bei 100° C. getrocknet, gaben 0,7145 Kohlensäure und 0,1900 Wasser.

0,2756 Gallerte hinterliessen 0,013 Aschentheile.

Auf 100 Theile berechnet ergibt sich daraus folgende Zusammensetzung:

			Berechn.	Gefund.
16 Aeq.	Kohlenstoff	96	47,52	47,39
10 „	Wasserstoff	10	4,95	5,09
12 „	Sauerstoff	96	47,53	47,52
		202	100,00	100,00

Eine Lösung dieser Gallerte in ammoniakalischem Wasser wurde durch Chlorbaryum gefällt. Der flockige Niederschlag, mit Wasser gewaschen und bei 100° C. getrocknet, zeigte folgende Zusammensetzung:

0,3608 Salz gaben 0,4225 Kohlensäure und 0,1292 Wasser.

0,2340 Salz gaben 0,0945 schwefelsauren Baryt oder 0,062 Baryt.

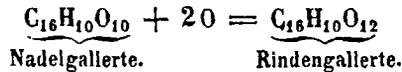
Dies giebt folgende Zahlen auf 100 Theile berechnet:

			Berechn.	Gefund.
16 Aeq.	Kohlenstoff	96,000	32,37	31,93
12 „	Wasserstoff	12,000	4,04	3,97
14 „	Sauerstoff	112,000	37,78	37,61
1 „	Baryumoxyd	76,533	25,81	26,49
		296,533	100,00	100,00

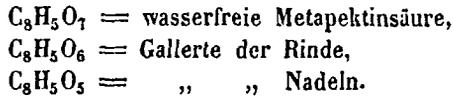
Nach Abzug des Baryts berechnet sich folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
16 Aeq. Kohlenstoff	96	43,64	43,43
12 „ Wasserstoff	12	5,45	5,40
14 „ Sauerstoff	112	50,91	51,17
	<u>220</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Die Gallerte der Nadeln wurde der Formel $C_8H_5O_5$ oder $C_{16}H_{10}O_{10}$ entsprechend zusammengesetzt gefunden, die Gallerte der Rinde enthält um 1 Aeq. Sauerstoff mehr auf 8 Aeq. Kohle.



Diese beiden Körper geben mit der Metapektinsäure von Fremy (in wasserfreiem Zustande) eine fortlaufende Reihe.



C. Die Borke des Stammes.

Die Borke des Stammes von *Pinus sylvestris* wurde schon früher von Hofstetter und Staehelin untersucht. Da ich zu einigen abweichenden Resultaten gelangt bin, halte ich es nicht für überflüssig, die Versuche, die ich damit anstellte, hier anzuführen.

Die Borke wurde mechanisch, so viel als möglich gereinigt und zu grobem Pulver zerstossen. Dieses Pulver wurde mit 40gradigem Weingeist ausgekocht, der Alkohol siedend abfiltrirt. Beim Erkalten dieses Decoctes schieden sich voluminöse Flocken aus, die auf einem Filter gesammelt wurden. Das Filtrat erstarrt, wenn der Alkohol davon grösstentheils abdestillirt wird, nach dem Erkalten zu einer salbenartigen Masse von einer neuen Menge dieses Körpers, den man abfiltrirt, etwas presst und mit der ersten Menge vereinigt. Es gelingt nicht, ihn vollständig durch öfteres Lösen in siedendem Alkohol zu reinigen, was auf folgende Weise sehr gut gelingt. Man vermischt die siedende Lösung dieser Substanz in Weingeist mit siedender, alkoholischer Bleizuckerlösung, und filtrirt die Flüssigkeit heiss auf einem Trichter, der mit siedendem Wasser umgeben ist. Es bleiben graue Flocken auf dem Filter zurück. Aus der Flüssigkeit setzen

sich beim Erkalten Flocken von weisser Farbe ab. Man leitet Schwefelwasserstoffgas durch dieselbe, ohne die Flocken abzufiltriren, erhitzt sie mit dem Schwefelblei zum Sieden und filtrirt heiss. Aus dem Filtrate fallen weisse Flocken des Wachses nieder, eine weitere Menge erhält man durch Verdunsten eines Theiles der Flüssigkeit. Dieser Körper ist rein weiss, er schmilzt und erstarrt zu einer Masse, die vom Bienenwachs nicht zu unterscheiden ist.

0,1412 Wachs im Vacuo getrocknet gaben 0,3890 Kohlen-säure und 0,1602 Wasser.

Auf 100 Theile berechnet, folgender Zusammensetzung entsprechend:

		Berechn.	Gefund.
32 Aeq.	Kohlenstoff 192	75,00	75,07
32 "	Wasserstoff 32	12,50	12,60
4 "	Sauerstoff 32	12,50	12,33
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	256	100,00	100,00

Dieses Wachs besitzt folglich die Zusammensetzung der Palmitinsäure oder Aethylsäure, von denen es übrigens in allen Eigenschaften wesentlich verschieden ist.

Das Bleisalz des Wachses, welches aus der siedenden alkoholischen, mit Bleizuckerlösung vermischten Lösung desselben niederfällt, wenn die Flüssigkeit erkalte, enthält 6 Aeq. Wachs auf 1 Aeq. Bleioxyd.

Wird die Flüssigkeit, welche von dem ausgeschiedenen Wachs abfiltrirt und abgepresst wurde, mit Wasser vermisch und mit Bleizuckerlösung versetzt, so entsteht ein röthlichbrauner Niederschlag, der, mit verdünnter Essigsäure behandelt, sich grösstentheils darin löst. Die filtrirte, rothe Lösung wurde mit basisch-essigsäurem Bleioxyde gefällt, der entstandene braunrothe Niederschlag mit Wasser gewaschen, in Wasser vertheilt und durch Schwefelwasserstoff zersetzt. Die warm vom Schwefelblei abfiltrirte Flüssigkeit wurde in einem Strom von Kohlensäuregas eingedampft, zur Trockne gebracht, zerrieben und im Vacuo von der Feuchtigkeit befreit, die beim Zerreiben aus der Luft angezogen wurde. Ein Theil der Flüssigkeit wurde nach Vertreiben des Schwefelwasserstoffs mit Bleizuckerlösung gefällt, das Bleisalz mit Wasser gewaschen und im Vacuo über Schwefelsäure getrocknet.

0,4916 Substanz gaben 0,9688 Kohlen. und 0,2090 Wasser.

0,3320 Substanz gaben 0,6550 Kohlensäure und 0,1421 Wasser.

0,2322 Substanz enthielten 0,0027 unverbrennliche Theile.

Auf 100 Theile berechnet, giebt dies folgende Zusammensetzung:

	Berechn.	Gefund.	
		I.	II.
64 Aeq. Kohlenstoff	384	56,38	56,23
33 „ Wasserstoff	33	4,85	4,72
33 „ Sauerstoff	264	38,77	39,05
	681	100,00	100,00



Das Bleisalz gab nach Abzug des Bleioxyds dieselbe Zusammensetzung für die Säure.

Die Eigenschaften dieser Säure kommen (wie ihre Zusammensetzung) mit der Cortepinitansäure vollkommen überein. Die rothbraune Farbe des Bleisalzes und der etwas verminderte Wasserstoffgehalt deuten auf eine Verunreinigung mit einer kleinen Menge eines dunkelgefärbten Oxydationsproduktes der Säure, zu dessen Entstehung in der Borke alle Bedingungen gegeben sind.

Die Flüssigkeit, aus welcher durch Bleizuckerlösung die Säure gefällt worden war, giebt mit basisch-essigsäurem Bleioxyde von Neuem eine Fällung. Der Niederschlag ist schmutziggelb, er wird durch Kochen roth.

0,4673 Bleisalz gaben im Vacuo getrocknet 0,4222 Kohlensäure und 0,0987 Wasser.

0,2650 Salz gaben 0,1455 Bleioxyd.

Auf 100 Theile nach Abzug des Bleioxyds berechnet, entsprechen diese Zahlen folgender Zusammensetzung:

	Berechn.	Gefund.	
		I.	II.
16 Aeq. Kohlenstoff	96	54,24	54,61
9 „ Wasserstoff	9	5,08	5,18
9 „ Sauerstoff	72	40,68	40,21
	177	100,00	100,00

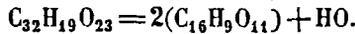
Das Bleisalz giebt mit Schwefelwasserstoff unter Wasser zersetzt die Säure, deren Lösung durch Eisenchlorid dunkelgrün wird. Beim Verdunsten der Säure an der Luft nimmt sie Sauerstoff auf, ohne dabei ihr Aussehen wesentlich zu verändern.

0,3559 einer solchen oxydirten Säure gaben 0,6301 Kohlensäure und 0,1575 Wasser.

0,1934 enthielten 0,0020 Asche oder 1,03 p. C.

Auf 100 Theile berechnet entspricht dies folgender Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.	
32 Aeq.	Kohlenstoff	192	48,60	48,68
19 "	Wasserstoff	19	4,81	4,95
23 "	Sauerstoff	184	46,59	46,37
		395	100,00	100,00



Es sind also 1 HO und 4 O hinzugetreten.

In dem weingeistigen Decocte der Borke ist ausserdem noch etwas Pinipicrin enthalten, jedoch kein Zucker.

Die mit Weingeist erschöpfte Borke wurde mit Wasser ausgekocht, dem eine kleine Menge Aetzkali zugesetzt war. Die so erhaltene dunkelrothe Flüssigkeit giebt auf Zusatz von Salzsäure einen voluminösen, rothbraunen Niederschlag. Mit Wasser gekocht, giebt dieser Körper eine gummischleimähnliche Masse, aus der sich jedoch sogleich die Flocken wieder ausscheiden, wenn etwas freie Säure zugesetzt wird. Durch Auswaschen mit Wasser, Ausziehen mit Aether, der etwas Alkohol enthielt, und wiederholtes Auskochen mit Alkohol wurde die Substanz gereinigt. Die alkoholischen und ätherischen Waschflüssigkeiten wurden im Wasserbade verdunstet, wobei ein Rückstand bleibt, der, in Wasser gelöst, von Eisenchlorid dunkelgrün gefärbt wird.

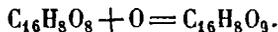
Dieser Rückstand, bei 100° C. getrocknet, gab bei der Analyse folgende Zahlen:

0,3190 Substanz gaben 0,6191 Kohlensäure und 0,1378 Wasser.

0,1992 Substanz gaben 0,0047 Asche.

Auf 100 Theile berechnet, giebt dies folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.	
16 Aeq.	Kohlenstoff	96	54,55	54,15
8 "	Wasserstoff	8	4,55	4,90
9 "	Sauerstoff	72	40,90	40,95
		176	100,00	100,00



Es ist also eine kleine Menge durch Sauerstoffaufnahme veränderte Gerbsäure. Bei einer anderen Darstellung der Gallerte erhielt ich eine kleine Menge dieser veränderten Gerbsäure, welche bei der Analyse 55,88 p. C. C, 4,81 p. C. H und 39,31 p. C. O gab, was der Formel $C_{32}H_{16}O_{17}$ oder $2(C_{16}H_8O_8) + O$

entspricht, die 55,82 p. C. C, 4,65 p. C. H und 39,53 p. C. O verlangt.

Die Gallerte, welche durch Auskochen mit Alkohol gereinigt wurde, wird in sehr verdünnter Kalilauge gelöst, mit Salzsäure gefällt, die überstehende Flüssigkeit von den abgesetzten Flocken getrennt, diese mit Alkohol übergossen und durch Decantiren mit Weingeist gewaschen. Sie besitzt alle Eigenschaften der Gallerte aus den Nadeln.

0,3014 bei 100° C. getrocknete Gallerte gaben 0,5562 Kohlenensäure und 0,1442 Wasser.

0,1982 gaben 0,0030 Asche oder 1,6 p. C.

Auf 100 Theile berechnet, ergibt sich folgende Zusammensetzung:

		Berechn.	Gefund.
19 Aeq.	Kohlenstoff - 96	51,05	51,18
10 "	Wasserstoff 10	5,37	5,39
10 "	Sauerstoff 80	43,58	43,43
		<hr/>	<hr/>
		186	100,00
		100,00	100,00

Das Phlobaphen, welches Dr. Schwarz in der Chinarinde ebenfalls vergeblich suchte, ist aus der Liste der organischen Stoffe wegzustreichen.

D. Das Holz des Stammes.

Das Holz des Stammes, von dem die Borke und Rinde entfernt und der äusserste Theil auf der Drehbank abgenommen war, wurde in feine Spähne geschnitten und diese mit Weingeist ausgekocht. Der Auszug enthält das Harz und etwas ätherisches Oel. Die mit Weingeist erschöpften Holztheile wurden mit Kali haltendem Wasser ausgekocht, wobei sich noch etwas Harz und die Gallerte auflösten. Weder der weingeistige noch der alkalische Auszug enthalten Pinipicrin oder Zucker und Gerbsäure.

Vergleichen wir die Zusammensetzung der verschiedenen Theile von *Pinus sylvestris*, so erhalten wir folgende Uebersicht:

<i>Nadeln.</i>	<i>Rinde.</i>	<i>Borke.</i>	<i>Holz.</i>
Wachs = $C_{35}H_{34}O_5$.	Wachs = $C_{36}H_{32}O_5$ (?)	Wachs = $C_{32}H_{32}O_4$.	Kein Wachs.
Chinovige Säure = $C_{24}H_{19}O_5$.	Pinicorretin = $C_{24}H_{19}O_5$.	Keine grössere Menge von Harz, hlos Spuren davon.	Terpenthin.
Harz = $C_{40}H_{40}O_6$ = $C_{40}H_{32}O_5$ + $\frac{1}{4}(C_{40}H_{32}O_4)$.	—	—	—
Pinipicrin = $C_{44}H_{36}O_{22}$ = $2(C_{12}H_{10}O_{10}) + C_{20}H_{16}O_2$.	Pinipicrin.	Spuren von Pinipicrin.	Keinen Bitterstoff.
Zucker = $C_{12}H_{11}O_{11}$.	Zucker = $C_{12}H_{12}O_{12}$.	Kein Zucker.	Kein Zucker, keine Stärke, Hauptmasse Holzfasern.
Citronensäure = $C_{12}H_6O_{12}$ (?) unendlich kleiner Menge.	In Keine derartige Säure.	Keine derartige Säure.	Keine derartige Säure.
Oxypinitansäure = $C_{14}H_8O_9$.	Pinicortansäure = $C_{16}H_1O_7$.	Pinicortansäure und deren Oxydationsprodukte.	Keine Gerbsäuren.
Pinitansäure = $C_{14}H_8O_8$.	Cortepinitansäure = $C_{16}H_9O_{11}$ = $C_{15}H_8O_8 + C_2H_1O_3$.	—	—
Gallerte = $C_{16}H_{10}O_{10}$.	Gallerte = $C_{16}H_{10}O_{12}$.	—	Gallerte = $C_{16}H_{10}O_{10}$.