

学校编码: 10384

分类号 _____ 密级 _____

学号: 20520060153230

UDC _____

厦门大学

博士 学位 论文

C1 分子电催化中纳米材料和 Pt 单晶电极的
表面结构和组成效应研究

Effects of Surface Structure and Composition of
Nanomaterials and Pt Single Crystal Planes in
Electrocatalysis of C1 Molecules

陈青松

指导教师姓名: 孙世刚 教授 (厦门大学)

Juan M. Feliu 教授 (阿利坎特大学)

专业名称: 物理化学

论文提交日期: 2010 年 12 月

论文答辩时间: 2011 年 1 月

学位授予日期: 2011 年 月

答辩委员会主席: _____

评阅人: _____

2010 年 12 月

厦门大学博硕士论文摘要库

Effects of Surface Structure and Composition of Nanomaterials and Pt Single Crystal Planes in Electrocatalysis of C₁ Molecules

A Dissertation Submitted for the Degree of Doctor of Philosophy

By

Qing-Song Chen

This work was carried out under the supervision of

Prof. Dr. Shi-Gang Sun

At

Department of Chemistry, Xiamen University, China

and

Prof. Dr. Juan M. Feliu

At

Institute of Electrochemistry, Alicante University, Spain

January 2010

厦门大学学位论文原创性声明

本人呈交的学位论文是本人在导师指导下，独立完成的研究成果。本人在论文写作中参考其他个人或集体已经发表的研究成果，均在文中以适当方式明确标明，并符合法律规范和《厦门大学研究生学术活动规范（试行）》。

另外，该学位论文为（ ）课题（组）的研究成果，获得（ ）课题（组）经费或实验室的资助，在（ ）实验室完成。（请在以上括号内填写课题或课题组负责人或实验室名称，未有此项声明内容的，可以不作特别声明。）

声明人（签名）：

年 月 日

厦门大学学位论文著作权使用声明

本人同意厦门大学根据《中华人民共和国学位条例暂行实施办法》等规定保留和使用此学位论文，并向主管部门或其指定机构送交学位论文（包括纸质版和电子版），允许学位论文进入厦门大学图书馆及其数据库被查阅、借阅。本人同意厦门大学将学位论文加入全国博士、硕士学位论文共建单位数据库进行检索，将学位论文的标题和摘要汇编出版，采用影印、缩印或者其它方式合理复制学位论文。

本学位论文属于：

() 1. 经厦门大学保密委员会审查核定的保密学位论文，于

年 月 日解密，解密后适用上述授权。

() 2. 不保密，适用上述授权。

(请在以上相应括号内打“√”或填上相应内容。保密学位论文应是已经厦门大学保密委员会审定过的学位论文，未经厦门大学保密委员会审定的学位论文均为公开学位论文。此声明栏不填写的，默认为公开学位论文，均适用上述授权。)

声明人（签名）：

年 月 日

本论文受中国国家自然科学基金（批准号：90206039, 20021002, 20433060, 20673091, 20833005）和国家重点基础研究发展规划项目（“973 计划”批准号：2002CB211804），以及西班牙教育与科学部基金项目（批准号：CTQ2006-04071/BQU）和瓦伦西地区项目（PROMETEO/2009/45）的资助。本论文的研究工作分别在厦门大学和西班牙阿利坎特大学各两年完成，属于两校联合培养博士研究生项目。论文作者感谢中国国家留学基金委“国家建设高水平大学公派研究生项目”奖学金的资助。

This dissertation was supported by National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 90206039, 20021002, 20433060, 20673091, 20833005) and National Key Basic Research Program (“973” project: Grant No. 2002CB211804), Ministerio de Educacion y Ciencia of Spain (Feder) (project: CTQ2006-04071/BQU) and Generalitat Valencia (PROMETEO/2009/45). This study was carried out under the framework of a joint Ph.D Program of Xiamen university, China and Alicante University, Spain. The author is grateful for the support of scholarship form the China Scolarship Council. This study was accomplished in Xiamen University and in Alicante University for both two years, respectively.

厦门大学博硕士论文摘要库

Table of contents

Table of contents.....	i
Abstract in Chinese.....	I
Abstract in English	V
Chapter 1 Introduction.....	1
1.1 Preparation and properties of nanomaterials	2
1.1.1 Synthesis of nanomaterials	2
1.1.1.1 Electrochemical deposition of nanomaterials	2
1.1.1.2 Synthesis of nanomaterials in microemulsions	5
1.1.2 Novel properties of nanomaterials	8
1.1.3 Particular IR properties of nanostructured materials	8
1.1.3.1 Surface enhanced IR absorption	9
1.1.3.2 Fano-like IR features.....	10
1.1.3.3 Abnormal IR effects	10
1.2 Introduction of Pt single crystal surface electrochemistry.....	12
1.2.1 Hard sphere model of Pt basal planes	13
1.2.2 Hard sphere model of stepped surfaces vicinal to Pt(111).....	15
1.2.3 Electronic properties of step sites	20
1.2.4 Modification of Pt electrodes.....	22
1.3 Structure effects towards electrocatalytic oxidation of C₁ molecules	23
1.3.1 CO adsorption and oxidation	24
1.3.2 Electrochemical oxidation of formic acid and methanol	26
1.4 Objectives and Scope of this thesis	27
References	29
Chapter 2 Instruments and Experimental Methods	40

2.1 Reagents and materials.....	40
2.2 Preparation of electrodes.....	41
2.2.1 Treatment of GC substrates.....	41
2.2.2 Preparation of Single-crystal electrodes	41
2.3 Instruments and experimental methods	42
2.3.1 Electrochemical experiments	42
2.3.1.1 Cyclic voltammetry.....	43
2.3.1.2 Potential step experiments	46
2.3.2 CO displacement experiments	47
2.3.3 Electrochemical <i>in situ</i> FTIR spectroscopy	49
2.3.3.1 Electrochemical <i>in situ</i> FTIRS cell design.....	50
2.3.3.2 Acquisition of spectra of nanostructured film electrodes ...	51
2.3.3.3 Acquisition of spectra of platinum single crystal electrodes	
.....	53
2.3.4 Physical characterization methods.....	53
2.3.4.1 X-ray diffraction	53
2.3.4.2 Scanning electron microscopy	54
2.3.4.3 Transmission electron microscopy	55
2.3.4.4 Energy dispersive spectroscopy.....	56
2.3.4.5 Auger electron spectroscopy	56
References.....	58

Chapter 3 Specific Reactivity of Step Sites Towards CO Oxidation on Platinum Single Crystals Vicinal to Pt(111)59

3.1 Introduction.....	59
3.2 Structure of Pt[(n-1)(111)×(110)] and Pt[n(111)×(100)] electrodes and their characteristic voltammograms	61
3.3 Modification of Bi and Te on steps of Pt single crystals	64
3.4 Positive shift of pztc of step decorated surfaces	65
3.5 Effects of step decoration towards CO oxidation.....	69

3.5.1 CV studies of CO oxidation.....	69
3.5.2 Determination of local CO coverage of Pt single crystal electrodes	73
3.6 In situ IRAS studies CO adsorption on different Pt single crystal surfaces	
.....	77
3.7 Kinetics of CO oxidation on different Pt single crystal surfaces	85
3.8 Summary.....	95
References	96
Chapter 4 Role of Defect Sites Studied by Bi Decoration From Single Crystal to Nanoparticles	101
4.1 Introduction.....	101
4.2 Structure characterization of Pt(554) and (111)Pt nanoparticles	103
4.3 Decoration of Bi on defects of Pt(554) and (111)Pt nanoparticles	107
4.4 Determination of pztc of Pt(554), (111)Pt nanopartilces and their Bi decorated surfaces.....	110
4.5 Study of CO adsorption and oxidation.....	113
4.5.1 CO stripping on Pt(554), (111)Pt nanoparticles and their Bi decorated surfaces	113
4.5.2 Determination of CO coverage	115
4.6 Kinetics study of CO electrooxidation	119
4.7 Summary.....	124
References	125
Chapter 5 The Potential of Zero Total Charge of Pt Nanoparticles and Polycrystalline Electrodes: Role of Surface Structure and Anion Adsorption	129
5.1 Introduction.....	129
5.2 Preparation and structure characterization of shape-controlled Pt nanoparticles and polycrystalline Pt beads	132
5.3 Electrochemical characterization of the Pt nanoparticles.....	135

5.4 Determination of CO coverage on Pt nanoparticles	143
5.5 Electrochemical characterization of polycrystalline bead	149
5.6 The pztc of polycrystalline platinum samples	155
5.7 Summary.....	161
References.....	162

Chapter 6 Enhanced Electrocatalytic Activity of Bi Modified Tetrahedahedral Pt Nanocrystals Towards Formic Acid Oxidation 167

6.1 Introduction.....	167
6.2 Preparation of THH Pt nanoparticles.....	169
6.3 Structure characterization of THH Pt nanoparticles	171
6.4 Bi modification of THH Pt nanoparticles	174
6.5 CV study of formic acid oxidation on Bi decorated THH Pt nanoparticles	176
6.6 Chronoamperometry study of formic acid oxidation on Bi decorated THH Pt nanoparticles.....	178
6.7 Summary.....	182
References.....	182

Chapter 7 Electrodeposition of Nanostructured CoNi thin Films and Their Anomalous Infrared Properties 186

7.1 Introduction.....	186
7.2 Preparation and composition analysis of CoNi thin films.....	187
7.3 Structure characterization of CoNi thin films.....	192
7.4 Electrochemical properties of CoNi thin films	197
7.5 CO oxidation on CoNi thin films	199
7.6 In situ MSFTIR spectroscopic studies	202
7.6.1 In situ MSFTIR spectra of CoNi($x:y$)	203
7.6.2 In situ MSFTIR spectra of CoNi(n)	208
7.7 Summary.....	214

References	215
Chapter 8 CoPt Nanoparticles and Their Catalytic Properties in Electrooxidation of CO and CH₃OH Studied by <i>In Situ</i> FTIRS	219
8.1 Introduction.....	219
8.2 Preparation and characterization of CoPt/GC	221
8.3 Activity of CoPt nanoparticles for CO oxidation and the AIREs of CoPt/GC.....	225
8.3.1 CV studies of CO oxidation on CoPt/GC	225
8.3.2 <i>In situ</i> FTIRS Studies of CO oxidation on CoPt/GC	229
8.4 CV and <i>In Situ</i> FTIR Studies of MOR on CoPt/GC	236
8.4.1 CV studies of MOR on CoPt/GC	236
8.4.2 <i>In Situ</i> FTIR Studies of MOR on CoPt/GC	237
8.5 Summary.....	243
References	243
Conclusions.....	247
List of Publications	251
i. Papers related to this thesis.....	251
ii. Conference papers	252
Acknowledgments	254

厦门大学博硕士论文摘要库

摘要

近年来，纳米材料由于其特殊的光、电、热、催化、磁和力等性能引起了广泛关注。纳米材料在腐蚀、电子、燃料电池、光电等多个领域得到了广泛研究。在能源安全和环境问题的驱动下，对直接有机小分子燃料电池的研究成为其中最重要的课题之一。由于催化剂价格昂贵、以及易中毒而引起的低效率使得燃料电池在实际应用极其有限。同时催化剂材料的很多性质很大程度上取决于其表面结构和组成。因此，本论文工作主要目的在于研究 CoNi 薄膜的异常红外性能，合成对 C1 分子氧化的高活性铂基纳米催化剂并进一步提高它们的性能，揭示 CO 在纳米材料和模型催化剂（铂单晶体电极）上的吸附行为及氧化反应动力学。本论文的主要结果如下：

1. 测定了不同材料电极的零全电荷电位(pztc)和CO覆盖度。采用微乳液法(w/o)合成四种具有不同择优取向的纳米粒子：球形 ((Poly)Pt, ~4.5 nm)，立方体((100)Pt, ~8.2 nm)，六边形((100-110)Pt, ~11.5 nm)和四面体或八面体((111)Pt, ~8.6 nm)。使用Clavilier设计的单晶制备仪，分别制备了半球形Pt多晶、具有(111)平台和不同(110)或(100)台阶密度的单晶电极。采用CO电荷置换法测定了所制得的不同电极在不同表面处理及修饰条件下的pztc。

(Poly)Pt、(100)Pt、(100-110)Pt和(111)Pt四种纳米粒子在0.5 M H₂SO₄中的pztc分别0.261、0.279、0.269和0.255 V，而在0.1 M HClO₄分别为0.292、0.336、0.305和0.276 V。结果表明pztc是个表面结构敏感的参数，随着(100)位的减少(110)位的增加逐渐减小，同时阴离子的吸附也会使pztc发生负移。半球形Pt多晶电极上pztc也有类似的变化规律。CO在不同电极上氧化的循环伏安特征随表面活性位的差别发生明显变化，表明CO氧化是个对表面结构极其敏感的反应。利用pztc校正了双电层及CO氧化过程中阴离子重新吸附的电量，获得CO的实际氧化电量。以0.06 V全电荷的绝对值即纯H的近饱和吸脱附电量为参比，测得不同电极在0.5 M H₂SO₄和0.1 M HClO₄中CO的覆盖度非常一致、与电解质无关。而传统双电层校正法由于无法区别阴离子吸附，测得H的吸脱附电量在不同电解质中差别较大，因此获得的CO在不同电解质中的覆盖度差别也比较大、不够准确。

由(111)平台和不同密度的(110)台阶组成的Pt(554)和Pt(221)电极以及由(111)平台和不同密度的(100)台阶组成的Pt(544)和Pt(533)电极，它们的pztc随着台阶密度的增加而减小。这是由于Smoluchowski效应在台阶处形成一个底部带负电而顶部带正电的偶极子，随台阶密度增加、负电荷密度增加，因此pztc相应减小。当吸附原子Bi或Te选择性地吸附在(110)或(100)台阶位时，由于吸附原子中和了台阶位的负电荷，而对平台位(111)几乎没有影响，因此pztc发生正移。缺陷位修饰Bi的(111)Pt纳米粒子也有相似的变化。借助于pztc和Bi的选择性修饰，通过修饰前后CO和H的吸脱附电量的变化，测定了类Pt(111)单晶电极及(111)Pt纳米粒子上CO在台阶/缺陷、平台和整个平面上的覆盖度。CO在(110)和(100)台阶位上的覆盖度相差很大，分别为0.70和0.40。原位红外反射吸收光谱研究表明CO在(110)位上以CO_L吸附为主而在(100)位上主要为CO_B，进一步证明了CO在不同台阶位上吸附行为的显著差异。CO在(111)Pt纳米粒子的缺陷位(主要为(110)位)上的覆盖度为0.66，与Pt(554)的(110)台阶位上的一致。

2. CO在不同电极上的氧化机理研究。当单晶电极的台阶位及纳米粒子的缺陷位修饰吸附原子后，CO的CV氧化峰发生正移，同时从CA测得的表观氧化速率常数减小，表明台阶/缺陷位是CO氧化的活性位。Pt(554)电极的台阶位修饰Bi或Te后，CO氧化的速率常数降低的幅度比具有相似台阶密度的Pt(544)电极大，说明(110)台阶位对CO氧化的催化活性大于(100)台阶位。CO在各种类Pt(111)单晶电极上氧化的时间电流曲线，无论是否修饰其他原子都可以用均场近似进行模拟，而在(111)Pt纳米粒子及Bi修饰的电极上可以用改进的均场近似模型进行模拟。测得的Tafel斜率在60~90 mV dec⁻¹表明CO氧化机理相同，即都通过含有一个较慢的化学反应步骤的Langmuir-Hinshelwood模型进行。

3. 测定了多晶Pt的表面活化面积。对四个用火焰烧制的Pt多晶球分别进行火焰处理、不同扫速循环伏安氧化还原等处理，采用传统的双电层校正法测定其在0.5 M H₂SO₄和0.1 M HClO₄中H区的吸脱附电量密度，在硫酸溶液中其实还包含有阴离子的吸脱附。从四个不同多晶球上测得的结果重现性很好，随着CV对表面扰动程度的增加，H吸脱附电量密度逐渐增大。经过系统的研究，我们建议以经火焰处理、表面光滑的Pt多晶球为参考，在不同电解质溶液中采用不同的单位面积H吸脱附电量来计算Pt电极表面活化面积，即硫酸溶液中的氢区电量为230

Degree papers are in the "[Xiamen University Electronic Theses and Dissertations Database](#)". Full texts are available in the following ways:

1. If your library is a CALIS member libraries, please log on <http://etd.calis.edu.cn/> and submit requests online, or consult the interlibrary loan department in your library.
2. For users of non-CALIS member libraries, please mail to etd@xmu.edu.cn for delivery details.

厦门大学博硕士论文摘要库