

学校编码: 10384

分类号 _____ 密级 _____

学 号: 20720110153488

UDC _____

厦 门 大 学

博 士 学 位 论 文

钴系纳米晶的可控合成及其催化和电化
学特性

Controllable Synthesis of Co-based Nanocrystals and Their
Catalytic and Electrochemical Properties

卢 秉 麟

指导教师姓名: 彭栋梁教授

Chuan-Jian Zhong 教授

陈远志 教授

专 业 名 称: 材料物理与化学

论文提交日期: 2017 年 1 月

论文答辩时间: 2017 年 3 月

学位授予日期: 2017 年 6 月

答辩委员会主席: _____

评 阅 人: _____

2017 年 5 月

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

摘要

应用于新能源领域的新型非贵金属纳米材料是当今科学界的关注热点之一，钴基纳米材料是特别重要的一类。钴基纳米材料在催化、传感器、锂离子电池、磁性材料等方面有非常广泛的应用。本文选用高温有机相热解法，合成了八面体、球形、六边形片状和棒状氧化钴纳米晶，钴基磷化物纳米棒，金钴合金纳米粒子和磷化钴纳米棒/石墨烯复合材料。合成中采用了一锅法，前驱体快速注入和注射泵缓慢注入等方法来控制合成纳米晶的形貌、成分和相组成。对合成的钴基纳米晶，进行了催化产氢和锂离子电池负极方面的应用探索。并探讨了影响性能的相关机制。主要的研究结果如下。

制备出不同形状的立方相和六方相的 CoO 纳米晶，其在催化水解硼氢化钠产氢反应中，展现了与形貌相关的极高的催化活性和较好的稳定性。在相同的反应体系中， CoO 纳米晶的最大产氢速率超过了几乎所有的非贵金属催化剂和一些含有贵金属的催化剂， CoO 的催化活性与形状和相结构有关。在催化反应中， CoO 向非晶相转变。

六方相 CoO 纳米晶的可见光谱展现了特殊的 $d-d$ 电子跃迁和半导体的特征电荷转移跃迁两种跃迁方式。电子跃迁能隙随着纳米晶的形貌不同而呈规律性变化，这来源于 hcp CoO 的晶体结构特点和氧空位的浓度变化。

用注射法合成了向 $[001]$ 方向延伸的六方 Ni_2P 、 $\text{Co}_{1.33}\text{Ni}_{0.67}\text{P}$ 和正交 Co_2P 纳米棒。 Co_2P 纳米棒电催化水解产氢活性、稳定性和可逆性最高， Ni_2P 最低。基底电极和热处理条件也影响着产氢活性， Ni_2P 和 $\text{Co}_{1.33}\text{Ni}_{0.67}\text{P}$ 在热处理后活性大幅提高。研究阐明了活性变化的相关机制，证实了磁性金属磷化物纳米晶作为产氢反应非 Pt 系催化剂的巨大应用潜能。

用一锅法制备了 Co_2P 纳米棒/石墨烯复合材料。和单一 Co_2P 纳米棒相比，与石墨烯复合后的 Co_2P 纳米材料作为锂电池负极材料的可逆容量及循环稳定性都有巨大提升。特别地，电池容量随着循环次数增加不断增加。在 100 mA g^{-1} 的充放电速率下，充电和放电容量分别达到 888 和 901 mA h g^{-1} ，与 Co_2P 和石墨烯的理论容量相比显著提升。这与石墨烯与纳米棒复合材料中丰富的孔洞，石墨烯的优异特性和 SEI 层的催化分解有关。

用一锅法和注射法合成了结构、成分可控的 AuCo 双金属纳米粒子。其在电

化学产氧反应中体现了强烈的协同效应。Au:Co 比为 2:3 的中间成分 AuCo 纳米粒子的 Au 化合价更高，使得其成为更强的吸电子中心，因而电化学产氧活性最高。中间成分的 AuCo 纳米粒子在循环伏安测试中也体现出了更强的被氧化的倾向。

关键词：钴系纳米晶；双金属；有机液相法；电催化；产氢；锂离子电池

厦门大学博硕士学位论文摘要库

Abstract

Nowadays, many researches have achieved important progresses in the development of non-noble metal nanocrystals and their alloys with high performance in the field of new energy. Cobalt-based nanomaterials are an important group among them. Some cobalt-based nanomaterials have demonstrated excellent properties as catalysts, sensors, lithium ion batteries and magnetic materials. This dissertation mainly focuses on the preparation of CoO octahedron nanocrystals, nanospheres, hexagonal plates and rods, Co-based phosphide nanorods, Co₂P/graphene nanocomposites and AuCo bimetallic nanoparticles by using high-temperature organic solution approaches. Facile one-pot and injection methods have been developed to control the crystalline phase, composition, structure and morphology of those Co-based nanocrystals. Electrochemical and catalytic properties in correlation with shape, phase and composition of these nanocrystals have been evaluated and the corresponding mechanism has been discussed. The main results are as follows:

Cubic and hexagonal CoO nanocrystals exhibited excellent catalytic activities towards the hydrolysis reaction of alkaline NaBH₄ solutions, which exceeded most of that of noble metal and transition metal catalysts. Their properties changed with the morphology. CoO changed into amorphous phase during catalytic reaction. The UV-vis spectra of hexagonal CoO exhibited both d-d transition and charge-transfer features, which was tunable in terms of the morphology, the characteristics of hexagonal CoO structure and oxygen vacancies.

Ni₂P, Co_{1.33}Ni_{0.67}P and Co₂P nanorods growing along [001] direction have been synthesized by injection method. For the three catalysts, Co₂P nanorods showed the highest catalytic activities and stabilities toward electrocatalytic hydrogen evolution, and those of Ni₂P nanorods was the lowest. The activities depended on the material of electrode and thermochemical treatment. The study verified that transition metal phosphide nanorods can be used as high performance catalysts for electrochemical hydrogen evolution.

Co₂P/graphene nanocomposites were successfully synthesized using a facile one-pot method. Compared to Co₂P nanorods, Co₂P/graphene nanocomposites exhibit more enhanced reversible cycleability and capacity toward Li-ion batteries. Particularly, the capacity increased significantly during cycling. The charge and

discharge capacities reached 888 and 901 mAh g⁻¹ respectively at the current density of 100 mA g⁻¹, which greatly exceeds the theoretical capacities of graphene and Co₂P. The enhanced properties corresponded to the plenty of microspores in Co₂P/graphene, outstanding preproperties of graphene and catalytic decomposition of SEI layers.

Partially phase-segregated AuCo nanoparticles with controllable compositions and structures were prepared by one-pot and injection method. Au served as a strong electron sink to promote several steps of oxygen evolution reaction (OER). AuCo nanoparticles with Au:Co ratio of ~2:3 were shown to exhibit bifunctional synergy for electrocatalytic OER, in terms of its highest valent state of surface Au as strong electron sink.

Key words: Co-based nanocrystals; bimetallic; organic solution method; electrocatalysis; hydrogen evolution; lithium ion batteries.

目录

摘要	I
Abstract	III
第一章 绪论	13
1.1 引言	13
1.2 纳米晶的形成	13
1.2.1 形核生长理论.....	13
1.2.2 纳米晶生长与形状控制.....	17
1.3 纳米晶的合成方法	19
1.3.1 共沉淀法.....	19
1.3.2 微乳液法.....	19
1.3.3 溶胶凝胶法合成.....	19
1.3.4 水热/溶剂热法	20
1.3.5 高温有机液相法.....	20
1.4 钴基纳米材料研究进展	22
1.4.1 钴及合金纳米晶研究进展.....	22
1.4.2 钴基氧化物纳米材料研究进展.....	24
1.4.3 钴基磷化物纳米材料研究进展.....	30
1.5 选题依据和主要工作	33
参考文献	35
第二章 实验方法和表征手段	40
2.1 实验药品及仪器	40
2.2 合成方法	42
2.2.1 八面体形 fcc CoO 纳米晶的制备	42
2.2.2 球形 fcc CoO 纳米晶的制备	42
2.2.3 负载型 CoO 催化剂的制备	42
2.2.4 六边形 hcp CoO 纳米片的制备	42

2.2.5 棒状 hcp CoO 纳米棒的制备	43
2.2.6 磷化镍纳米棒的制备	43
2.2.7 棒状磷化钴镍纳米棒的制备	43
2.2.8 团簇棒状磷化钴纳米棒的制备	43
2.2.9 Co ₂ P/石墨烯复合材料的一锅法制备	43
2.2.10 一锅法制备 Au _n Co _{100-n} 纳米粒子	44
2.2.11 注射法制备 Au _n Co _{100-n} 纳米粒子	44
2.3 表征方法	44
2.3.1 X 射线衍射	44
2.3.2 X 射线光电子能谱仪	44
2.3.3 紫外-可见吸收光谱	44
2.3.4 扫描电子显微镜	45
2.3.5 透射电镜分析	45
2.3.6 水解硼氢化钠产氢测试方法	46
2.3.7 电催化产氢测试方法	46
2.3.8 电催化产氧活性测试方法	47
2.3.9 锂离子电池组装	48
参考文献	49
第三章 立方相 CoO 纳米晶的合成和催化硼氢化钠水解产氢特 性	50
3.1 引言	50
3.2 实验方法	51
3.3 结果与讨论	52
3.3.1 合成与结构表征	52
3.3.2 催化性能比较	56
3.3.3 不同初始硼氢化钠溶度下的产氢行为	57
3.3.4 温度对催化活性的影响	59
3.3.5 对高活性八面体 CoO 的进一步研究	61

3.3.6 对催化反应后 CoO 纳米晶的表征	62
3.3.7 负载型催化剂的活性	64
3.4 本章小结	65
参考文献	67
第四章 六方相 CoO 纳米晶的合成及光学和催化特性	69
4.1 引言	69
4.2 实验方法	70
4.3 结果与讨论	70
4.3.1 合成与结构表征	70
4.3.2 光学性能表征	78
4.3.3 催化性能	83
4.4 本章小结	85
参考文献	87
第五章 钴镍磷化物纳米棒的合成和电解水产氢催化特性	89
5.1 引言	89
5.2 实验方法	90
5.3 结果与讨论	90
5.3.1 结构表征	90
5.3.2 电催化产氢及相关表征	96
5.4 本章小结	105
参考文献	106
第六章 Co₂P/石墨烯纳米复合材料的合成及锂电特性	109
6.1 引言	109
6.2 实验方法	110
6.3 结果和讨论	110
6.3.1 Co ₂ P/石墨烯纳米复合材料的合成与表征	110

6.3.2 锂电特性.....	114
6.4 本章小结	119
参考文献	121
第七章 AuCo 双金属纳米晶的合成及电催化产氧特性	124
7.1 引言	124
7.2 实验方法	124
7.3 结果与讨论	124
7.3.1 形貌.....	124
7.3.2 成分.....	127
7.3.3 相结构.....	128
7.3.4 表面成分.....	130
7.3.5 氧化还原性质.....	133
7.3.6 电化学产氧活性.....	136
7.3.7 机理探讨.....	140
7.4 本章小结	141
参考文献	142
研究总结与展望	145
附录：博士期间的研究成果.....	147
一. 发表论文	147
二. 会议墙报	148
致谢	149

Table of Content

Abstract in Chinese	I
Abstract in English	III
Chapter 1 Introduction	13
1.1 Preface.....	13
1.2 Formation of Nanocrystals	13
1.2.1 Theory of Nucleation and Growth	13
1.2.2 Growth of Nanocrystals and Shape Control	17
1.3 Main Synthesis Strategy	19
1.3.1 Co-precipitation Method	19
1.3.2 Micro-emulsion Method	19
1.3.3 Sol-gel Method.....	19
1.3.4 Hydrothermal/solvent-thermal Method	20
1.3.5 Organic Solution Thermolysis Method.....	20
1.4 Research Progress of Co-based Nanomaterials	22
1.4.1 Research Progress of Monometallic and Bimetallic Co Nanocrystals ...	22
1.4.2 Research Progress of Co-based Oxides	24
1.4.3 Research Progress of Co-based phosphide Nanomaterials	30
1.5 Objectives and Main Contents	33
References.....	35
Chapter 2 Experiment & Characterization Methods.....	40
2.1 Reagents and Instruments	40
2.2 Preparation Methods.....	42
2.2.1 Preparation of Octahedral fcc CoO Nanocrystals	42
2.2.2 Preparation of Spherical fcc CoO Nanocrystals	42
2.2.3 Preparation of Supported CoO Catalysts	42
2.2.4 Preparation of Hexagonal hcp CoO nanoplates	42
2.2.5 Preparation of hcp CoO Nanorods	43
2.2.6 Preparation of Nickel Phosphide Nanorods	43
2.2.7 Preparation of Cobalt Nickel Phosphide Nanorods	43
2.2.8 Preparation of Hyperbranched Cobalt Phosphide Nanorods	43
2.2.9 One-pot Preparation of Co ₂ P/Graphene Nanocomposites	43
2.2.10 One-pot Preparation of Au _n Co _{100-n} Nanoparticles.....	44
2.2.11 Injection Preparation of Au _n Co _{100-n} Nanoparticles	44

2.3 Characterization	44
2.3.1 X-Ray Diffraction	44
2.3.2 X-Ray Photoelectron Spectrometer	44
2.3.3 UV-vis Spectra.....	44
2.3.4 Scanning Electron Microscopy	45
2.3.5 Transmission Electron Microscopy	45
2.3.6 Measurement of Hydrolysis of Sodium Boron Hydride	46
2.3.7 Method of Electrocatalytic Hydrogen Evolution	46
2.3.8 Method of Electrocatalytic Oxygen Evolution	47
2.3.9 Assembly of Lithion Ion Batteries	48
References.....	49
Chapter 3 Synthesis of Cubic-phase CoO Nanocrystals and Their Properties of Hydrolysis of NaBH₄ Solution	50
3.1 Introduction.....	50
3.2 Experimental Method.....	51
3.3 Results and Discussion	52
3.3.1 Synthesis and Structural Characterization.....	52
3.3.2 Comparison of Catalytic Properties	56
3.3.3 Hydrogen Production in Different Initial NaBH ₄ Concentration	57
3.3.4 The Influence of Temperature on Catalytic Activity	59
3.3.5 Further Research on high-active CoO Octahedrons	61
3.3.6 Characterization of CoO Nanocrystals after Catalytic Reaction	62
3.3.7 Activities of Supported Catalysts.....	64
3.4 Summary.....	65
References.....	67
Chapter 4 Synthesis of Hexgonal-phase CoO Nanocrystals and Their Optical and Catalytic Properties.....	69
4.1 Introduction.....	69
4.2 Experimental Section.....	70
4.3 Results and Discussion	70
4.3.1 Synthesis and Structural Characterization.....	70
4.3.2 Characterization of Optical Properties	78
4.3.3 Catalytic Properties	83
4.4 Summary.....	85
References.....	87

Chapter 5 Synthesis of Cobalt and Nickel Phosphide Nanorods and Their Properties towards Electrocatalytic Hydrogen	
Evolution Reaction	89
5.1 Introduction.....	89
5.2 Experimental Section.....	90
5.3 Results and Discussion	90
5.3.1 Structural Characterization.....	90
5.3.2 Electroatalytic Hydrogen Evolution	96
5.4 Summary.....	105
References.....	106
Chapter 6 Synthesis of Co₂P/Graphene Nanocomposites and Their Properties as Anode Materials of Lithium Ion Batteries	
.....	109
6.1 Introduction.....	109
6.2 Experimental Section.....	110
6.3 Results and Discussion	110
6.3.1 Synthesis and Characterization of Co ₂ P/graphene Nanocomposites	110
6.3.2 Properties of Lithium Ion Batteries.....	114
6.4 Summary.....	119
References.....	121
Chapter 7 Synthesis of AuCo Bimetallic Nanocrystals and Their Electrocatalytic Properties of Hydrogen Evolution Reaction..	124
7.1 Introduction.....	124
7.2 Experimental Section.....	124
7.3 Results and Discussion	124
7.3.1 Shape.....	124
7.3.2 Composition.....	127
7.3.3 Phase Structure.....	128
7.3.4 Surface Composition.....	130
7.3.5 Redox Properites	133
7.3.6 Activities of Electrocatalytic Oxygen Evolution	136
7.3.7 Mechanism Discussion	140
7.4 Summary.....	141
References.....	142
Conclution and Outlook.....	145

Publications 147
Acknowledgement 149

厦门大学博硕士论文摘要库

第一章 绪论

1.1 引言

高效的能源系统与新材料的开发密不可分。在纳米尺度下，原子的周期性边界条件，电子的波动，原子间相互作用等因素都发生了改变，从而表现出与传统块体材料不同的性质^[1-3]，尤其是在催化产氢、锂离子电池领域，其展现了优异的特性，推动着新能源的开发与应用。通过对纳米材料制备技术的改进，优化纳米材料成分、相组成、形貌、尺寸等性质，获得更优越的使用性能，是当今纳米能源领域的研究热点。

基于贵金属昂贵的成本，开发应用于能源领域的非贵金属纳米材料是当今科学界的关注热点。钴系纳米晶是其中重要的一类。钴基化合物及合金纳米材料在催化、传感器、锂离子电池、磁性材料等方面有非常广泛的应用，其制备技术和性能研究也在不断突破。本博士论文是关于高效钴基氧化物和磷化物纳米晶催化剂的制备及在硼氢化钠水解产氢、电催化水解产氢产氧和锂离子电池负极材料方面的应用研究。在下面的章节中，本文将介绍纳米材料的形核生长理论、合成方法和钴基纳米材料的研究进展。

1.2 纳米晶的形成

1.2.1 形核生长理论

液相中纳米晶的生长主要包括形核和生长两个阶段。形核对纳米晶形貌的控制非常关键。形核过程始于前驱体的分解和单体的形成，这个过程是随环境温度压力等条件改变的动态平衡过程。1950年，LarMer等人提出：所有晶核同时瞬间形成，其后的生长过程中没有晶核的出现，即生长和形核过程完全分离的“爆炸形核”理论^[4]。“爆炸形核”适用于单分散纳米粒子的形成，即所有粒子同时形核生长。均匀形核体系由均相转变为非均相，需越过能垒。如 Fig. 1-1 所示，第I阶段，单体浓度增加，体系过饱和度持续增加；第II阶段，体系过饱和度增大至足以越过能垒而形成稳定的晶种；第III阶段，形核导致的单体消耗大于生成，体系过饱和度下降^[5]。

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