



Welcome to wjhx

[首页](#) | [简介](#) | [编委会](#) | [稿件著作权转让书](#) | [投稿须知](#) | [数据库收录](#) | [English](#)具有18电子结构的Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>纳米晶制备及其储氢性能研究Preparation and Hydrogen Storage Properties of Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> Nanocrystals with 18-Electrons Structure

摘要点击: 118 全文下载: 67

[查看全文](#) [查看/发表评论](#) [下载PDF阅读器](#)中文关键词: Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>纳米晶 储氢性能 制备 球磨法英文关键词: Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals hydrogen storage property preparation mechanical ball-milling method

基金项目:

## 作者

马建丽 南开大学先进能源材料化学教育部重点实验室, 天津 300071  
王艳 南开大学先进能源材料化学教育部重点实验室, 天津 300071  
陶占良 南开大学先进能源材料化学教育部重点实验室, 天津 300071  
陈军 南开大学先进能源材料化学教育部重点实验室, 天津 300071

中文摘要:

本文研究了Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>纳米晶的制备及其储氢性能。在室温和氩气气氛下, 以MgH<sub>2</sub>和纳米Co为原料, 采用球磨法制备了Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>纳米晶。对所制备Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>的组成、结构和形貌进行了表征, 并且对Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>的储氢性能进行了研究。实验结果表明, 通过该种方法制备了纯度较高(产物纯度为79%)的四方结构Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>纳米晶, 其形貌呈球形且分布较均匀, 最颗粒径为80 nm。制备的Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub>纳米晶具有较低的活化能和较好的吸放氢动力学性能, 其放氢的脱附焓和脱附熵分别为-115.0 kJ·mol<sup>-1</sup> H<sub>2</sub>和-193.6.1 J·mol<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup> H<sub>2</sub>。再氯化时, 在543 K时仅7 min内其吸氢量就达到1.5wt%。

英文摘要:

This paper reports on the preparation of Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals and their hydrogen storage properties. Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals have been synthesized by mechanical ball-milling the mixture of MgH<sub>2</sub> and Co nanoparticles at room temperature under an argon atmosphere. The crystal structure, morphologies, and hydrogen storage properties of the as-prepared Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals are investigated. The results show that the tetragonal Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals (79%) are obtained by a ball-milling method at room temperature. The as-prepared Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals present a spherical shape with a well-proportioned particle size distribution around 80 nm. Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> nanocrystals show fast absorption/desorption kinetics. The desorption enthalpy and entropy for Mg<sub>2</sub>CoH<sub>5</sub> are -115.0 kJ·mol<sup>-1</sup> H<sub>2</sub> and -193.6.1 J·mol<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup> H<sub>2</sub>, respectively. At 543 K, the hydrogen-desorbed sample can absorb about 1.5wt% hydrogen in 7 min only.

您是第1175852位访问者

主办单位: 中国化学会 单位地址: 南京大学化学楼

服务热线: (025)83592307 传真: (025)83592307 邮编: 210093 Email: [wjhx@netra.nju.edu.cn](mailto:wjhx@netra.nju.edu.cn)

本系统由北京勤云科技发展有限公司设计