



配合物 $\text{Cu}(3, 5\text{-DMBA})_2(\text{phen})$ 的合成、晶体结构及电化学性质 Synthesis, Crystal Structure and Electrochemical Properties of Complex $\text{Cu}(3, 5\text{-DMBA})_2(\text{phen})$

摘要点击: 12 全文下载: 3

[查看全文](#) [查看/发表评论](#) [下载PDF阅读器](#)

中文关键词: 铜(II)配合物; 晶体结构; 电化学性质

英文关键词: copper(II) complex; crystal structure; electrochemical property

基金项目:

作者	单位
李昶红	湖南工学院化学化工系, 衡阳 421002
何晓梅	湖南工学院化学化工系, 衡阳 421002
杨颖群	衡阳师范学院化学与材料科学系, 衡阳 421008
李薇	衡阳师范学院化学与材料科学系, 衡阳 421008

中文摘要:

英文摘要:

A copper(II) complex $\text{Cu}(3, 5\text{-DMBA})_2(\text{phen})$ has been synthesized by self-assembly of 3, 5-dimethylbenzoic acid, 1, 10-phenanthroline and copper perchlorate. Crystal data for this complex: Monoclinic, space group $C2/c$ with $a=2.3483(5)$ nm, $b=0.9844(2)$ nm, $c=1.1384(2)$ nm, $\beta=103.02(3)^\circ$, $V=2.5639(9)$ nm³, $D_c=1.404$ g·cm⁻³, $Z=4$, $F(000)=1124$, final $G_oF=1.051$, $R_1=0.0350$, $wR_2=0.0998$. The crystal structure shows that the copper atom is coordinated with two oxygen atoms from two 3, 5-dimethylbenzoic acids and two nitrogen atoms from the 1, 10-phenanthroline, forming a square-planar structure. The result of the cyclic voltametric behavior analysis shows that the electron transfer in electrode reaction is quasi-reversible. CCDC: 650387.

[关闭](#)

您是第149245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

本系统由北京勤云科技发展有限公司设计