

扩展功能

铜与苯并-1,3-噻唑-2-硫酮配合物的电化学合成与 晶体结构

顾建胜,马美华,沈理明,郁开北

苏州大学理学院化学化工系;中国科学院成都分院

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 在苯并-1,3-噻唑-2-硫酮(Hbzttz,HL)和三苯膦(PPh~3)的乙腈溶液中,用牺牲铜阳极的电化学方法一步合成了Cu(I)的相应配合物, 电化学效率(E~f)、元素分析和IR光谱表明: 产物为同时含有硫醇阴离子(L)和中性硫酮(HL)两种配体及三苯膦的多元混合配体配合物[Cu(L)(HL)(PPh~3)]。配合物在CS~2中重结晶得淡黄色晶体,X射线单晶衍射法测定其结构为[Cu(L)(HL)(PPh~3)~2]·CS~2。晶体属三斜晶系, 空间群: P1.a=1.0159(2)nm, b=1.4200(2)nm, c=1.8072(3)nm, $\alpha=78.12(1)^\circ$, $\beta=86.56(1)^\circ$, $\gamma=67.65(1)^\circ$, Z=2, V=2.3929(6)nm^3, D_c=1.41g·cm⁻³, R=0.0348, R_w=0.0316。Cu原子以变形四面体与两个PPh~3的两个P原子、被氢键(N—H...N)平均化的硫醇阴离子(L)和中性硫酮分子(HL)上的两个环外S原子配位(两个Cu—S键的键长为0.2372nm和0.2410nm)。

关键词 铜络合物 苯并噻唑P 硫酮 晶体结构 元素分析 红外分光光度法 电化学合成

分类号 [0646](#)

本文信息

► [Supporting info](#)

► [PDF\(0KB\)](#)

► [\[HTML全文\]\(0KB\)](#)

► [参考文献](#)

服务与反馈

► [把本文推荐给朋友](#)

► [加入我的书架](#)

► [加入引用管理器](#)

► [复制索引](#)

► [Email Alert](#)

► [文章反馈](#)

► [浏览反馈信息](#)

相关信息

► [本刊中 包含“铜络合物”的相关文章](#)

► 本文作者相关文章

· [顾建胜](#)

· [马美华](#)

· [沈理明](#)

· [郁开北](#)

Electrochemical synthesis and crystal structure of copper(I) complex with benzo-1,3-thiazoline-2-thione

Gu Jiansheng,Ma Meihua,Shen Liming,Yu Kaibei

Abstract Complex [Cu(bztztz)(Hbzttz)(PPh~3)] was synthesized by electrochemical oxidation of copper in an acetonitrile solution of benzo-1,3-thiazoline-2-thione (Hbzttz) and triphenylphosphine (PPh~3), and characterized by elemental analysis and IR spectrum. The complex was dissolved in CS~2, from which yellow crystal formed. The structure of the crystal was shown to be [Cu(bztztz)(Hbzttz)(PPh~3)]·CS~2 by an X-ray structure determination. Crystal is triclinic, space group P1, with a=1.0159(2) nm, b=1.4200(2) nm, c=1.8072(3) nm, $\alpha=78.12(1)^\circ$, $\beta=86.56(1)^\circ$, $\gamma=67.65(1)^\circ$, Z=2. The structure was refined to R=0.0348 and R_w=0.0316 for 4869 reflections. The copper atom is pseudotetrahedrally coordinated by two P atoms from PPh~3 and two exocyclic S atoms from bztztz⁻ and Hbzttz ligands respectively. The ligands of bztztz⁻ and Hbzttz were "averaged" by the presence of hydrogen bond (N—H...N) between them. The bond distances of two Cu—S are 0.2372nm and 0.2410nm.

Key words [COPPER COMPLEX](#) [BENZOTHIAZOLE P THIOKETONE](#) [CRYSTAL STRUCTURE](#)
[ELEMENTAL ANALYSIS](#) [INFRARED SPECTROPHOTOMETRY](#) [ELECTROCHEMICAL SYNTHESIS](#)

DOI:

通讯作者