光谱学与光谱分析

五氯苯酚在赤铁矿表面吸附的红外光谱研究

方继敏1,李山虎1,龚文琪1,孙振亚1,2,杨红刚1

- 1. 武汉理工大学资源与环境工程学院, 湖北 武汉 430070
- 2. 武汉理工大学材料研究与测试中心, 湖北 武汉 430070

收稿日期 2007-10-6 修回日期 2008-1-16 网络版发布日期 2009-2-1

摘要 由静态实验得到了五氯苯酚在赤铁矿表面吸附的pH等温线,最大吸附量发生在pH值6.0处,赤铁矿等电 点pH值8.5处的吸附量为最大吸附量的31%。通过FTIR分析了赤铁矿吸附前后的变化,研究了吸附时五氯苯 酚、 赤铁矿存在形态和比例,结果表明: (1)a-Fe₂O₃ 565 cm⁻¹处特征峰吸附前后未发生改变,吸附发生在赤 铁矿表面。(2)pH 6.0时,a-Fe₂O₃表面OH与水形成的氢键产生的伸缩振动峰3 438 cm⁻¹位移到了3 417 cm^{-1} ,1 643 cm^{-1} 表面的H-O-H+的弯曲振动峰由于络合反应发生明显的减弱,1 050 $^{\sim}$ 1 100 cm^{-1} 处的 Fe—OH键峰位移到了950 cm-1且强度增加。五氯苯酚中的1 215 cm-1的C—O键伸缩振动峰位移到1 122 cm^{-1} ,两者之间作用以静电吸附为主。(3)pH 8.5时,a-Fe $_2$ O $_3$ 表面OH与水形成的氢键产生的伸缩振动峰3 438 \triangleright 文章反馈 cm^{-1} 位移到了3 428 cm^{-1} ,1 643 cm^{-1} 处弯曲振动峰由于氢键反应发生明显的减弱,1 050 $^{\sim}$ 1 100 cm^{-1} 处 的H—O—H⁺的弯曲振动峰位移到了947 cm⁻¹且强度明显增加,两者之间主要是氢键作用。

关键词 五氯苯酚 赤铁矿 吸附 FTIR分析 分类号 O433.1

DOI: 10.3964/j.issn.1000-0593(2009)02-0318-04

通讯作者:

方继敏 196379@163.com

扩展功能

本文信息

- Supporting info
- ▶ PDF(1313KB)
- ▶ [HTML全文](OKB)
- ▶参考文献[PDF]
- ▶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
- ▶引用本文
- ▶ Email Alert
- ▶浏览反馈信息

相关信息

▶ 本刊中 包含"五氯苯酚"的 相关

▶本文作者相关文章

- 方继敏
- 李山虎
- 龚文琪
- 孙振亚
- 杨红刚