TI^3^+-H2O2-Fe^2^+体系的反应动力学研究

仰蜀薰,全华翔,王文祥

郑州大学化学系

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 本文用TI(I)离子选择性电极测定了TI^{^3}+-H2O2-Fe^{^2}+体系的反应参数,据此计算了该体系的反应级数,得到了反应速率方程式,对该反应体系的反应机理进行了探讨,并用稳态处理法对所提出机理进行验证,其结论与实验所得速率方程完全符合。

 关键词
 反应机理
 反应动力学
 温度
 铁
 三元体系
 浓度
 离子选择电极
 酸度
 过氧化氢
 活化能

 反应速度
 铊离子
 离子强度

分类号 0643

Kinetic study on the reaction system of Tl^3^+-H2O2-Fe^2^+

YANG SHUXUN, TONG HUAXIANG, WANG WENXIANG

Abstract The reaction mechanism of the Tl3+-H2O2-Fe2+ system was studied. The order of reaction was determine and a rate equation was derived. The effect of ionic strength on the reaction rate was given.

Key wordsREACTION MECHANISMREACTION KINETICSTEMPERATUREIRONTERNARYSYSTEMCONCENTRATIONION SELECTIVE ELECTRODEACIDITYHYDROGEN PEROXIDEACTIVATION ENERGYREACTION RATETHALLIUM IONIONIC STRENGTH

DOI:

通讯作者

扩展功能

本文信息

- ► Supporting info
- ▶ <u>PDF</u>(310KB)
- ▶[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

- ▶ <u>本刊中 包含"反应机理"的</u> 相关文章
- ▶本文作者相关文章
- 仰蜀薰
- · 全华翔
- 王文祥