

引用信息: Xie Changli; Xu Quiduan; Qu Songsheng; Richard K. Owusu. Acta Phys. - Chim. Sin., 1986, 2(04): 363-370 [谢昌礼;徐桂端;屈松生;Richard K.Owusu. 物理化学学报, 1986, 2(04): 363-370]

[本期目录](#) | [在线预览](#) | [过刊浏览](#) | [高级检索](#)

[\[打印本页\]](#) [\[关闭\]](#)

研究论文

热动力学方法的研究

I. 反应速率常数、活化能的量热法测定

谢昌礼; 徐桂端; 屈松生; Richard K.Owusu

武汉大学化学系; 英国伦敦大学皇家霍洛威学院化学系

摘要:

用流动型微量量热法测定了在不同温度下乙酸和甲醇及乙醇的酯化反应的速率常数, 并籍助于阿累尼乌斯公式测定了这些反应的活化能。为了检验此方法的可靠性, 测定了乙酸甲酯和乙酸乙酯水解反应(酯化反应的逆反应)的速率常数, 这一实验结果与根据酯化反应实验数据计算得到的结果相一致。

关键词:

收稿日期 1985-10-29 修回日期 1986-04-07 网络版发布日期 1986-08-15

通讯作者: Email:

本刊中的类似文章

Copyright © 物理化学学报

扩展功能

本文信息

[PDF\(2075KB\)](#)

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](#)

[文章反馈](#)

[浏览反馈信息](#)

[本文关键词相关文章](#)

[本文作者相关文章](#)

▶ [谢昌礼](#)

▶ [徐桂端](#)

▶ [屈松生](#)

▶ [Richard K.Owusu](#)