

扩展功能

12-十八烷基-1, 4, 7, 10-四氮杂环十三烷-11, 13-二酮液膜传输Cu²⁺ 的动力学研究

罗勤慧,朱守荣,沈孟长,张正

中国科学院长春应用化学研究所

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 合成了新的大环配体12-十八烷基-1, 4, 7, 10-四氮杂环十三烷-11, 13-二酮(odt), 研究了odt的液膜传输Cu²⁺的动力学。结果表明传输过程为串联一级反应, $k_1=8.1\times10^{-3}h^{-1}$, $K_2=5.5\times10^{-2}h^{-1}$ 。载体odt与Cu²⁺生成配合物的反应速率比配合物离解反应速率小,

前者为速率控制步骤。传输过程无阴离子参加,但受溶液酸度控制,根据酸度的不同,可将Cu²⁺选择性地由低浓度向高浓度传输,这与细胞对金属离子的主动传输类似。

关键词 反应动力学 氮杂环化合物 铜络合物 大环化合物 二元酮 细胞膜 传输特性

国家教委高等学校博士学科点专项科研基金 液膜传输 仿生化学

分类号 [0621](#) [0643](#)

A study on transport kinetics of Cu²⁺ by liquid membrane of 12-octadecyl-1, 4, 7, 10-tetraazacyclotridecane-11, 13-dione

LUO QINHUI,ZHU SHOURONG,SHEN MENGCHANG,ZHANG ZHENG

Abstract A new macrocyclic ligand 12-octadecyl-1,4,7,10-tetraazacyclotridecane-11,13-dione (odt) was synthesized and the transport kinetics of Cu²⁺ by liquid membrane of odt was studied. The results showed that the transport is a consecutive first order process with $k_1 = 8.1 \times 10^{-3} h^{-1}$ and $k_2 = 5.5 \times 10^{-2} h^{-1}$. The formation rate of complex of odt with Cu²⁺ is lower than dissociation rate of the complex, therefore the complex formation is the rate-controlling step. The transport process is not concerned with anions as participants but is controlled by acidity. Cu²⁺ is transported selectively from the region of low concentration to that of high concentration by controlling acidity. This is similar to active transport of metal ions by cell membrane.

Key words [REACTION KINETICS](#) [NITROGEN HETEROCYCLICS](#) [COPPER COMPLEX](#) [MACROCYCLIC COMPOUNDS](#) [DIKETONE](#) [CELL MEMBRANE](#) [TRANSMISSION CHARACTERISTICS](#) [BIOMIMETIC CHEMISTRY](#)

DOI:

通讯作者

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“反应动力学”的相关文章](#)

► [本文作者相关文章](#)

· [罗勤慧](#)

· [朱守荣](#)

· [沈孟长](#)

· [张正](#)