Eu^3^+离子与α-氨基酸配合物与介质酸度关系的 ^1^3C NMR研究

陈建设,鲁桂,魏丹毅,姚克敏,沈联芳

浙江大学化学系·杭州(310027);中国科学院武汉物理与数学研究所;波谱与原 子分子物理国家重点实验室; 宁波师范学院

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 本文对Eu^3^+离子与α-

氨基丙酸及组氨酸配合物体系在不同酸度条件下所表现出的^1^3CNMR波谱进行了研究,

发现配合物的^1^3CNMR化学位移值随介质酸度的不同而发生规律性变化,

认为这是由于不同的酸度促使配合物的结构形式产生变化所致。对长期有争议的α-

氨基参与配位的酸度条件作了讨论,指出α-氨基在微酸性条件下配位的可能性,并通过计算予以进一步证实。 关键词 <u>碳13核磁共振谱法</u> <u>镇离子</u> <u>氨基酸</u> <u>络合物</u> <u>介质</u> <u>酸度</u> <u>化学位移</u> <u>波谱分析</u> <u>结构形式</u> <u>配位</u> 其它基金

分类号 0611.662

Studies on the acidity properties of Eu(III) complexes with α-amino acids by ^1^3C NMR

Chen Jianshe,Lu Gui,Wei Danyi,Yao Kemin,Shen Lianfang Zhejiang Univ, Dept Chem.Hangzhou(310027)

Abstract The ^1^3C NMR spectra of Eu($\parallel\parallel$) complexes with alanine and histidine were investigated respectively. An interesting regularity of ^1^3C NMR shifts was revealed. The relationship between the structure of the obtained complexes and pH condition was discussed indetail. It was pointed out that the variations in ^1^3C NMR shifts were resulted from the change of the complex structure. The possibility of coordination through the nitrogen in α -amino group under a weak acidic condition was also discussed. In addition, a calculation gave a further support to this view point.

Key wordsC13 NMR SPECTROMETRYEUROPIUM IONAMINO ACIDCOMPLEX COMPOUNDSMEDIAACIDITYCHEMICAL SHIFTSPECTROMETRIC ANALYSISSTRUCTURAL FORMCOORDINATION

DOI:

扩展功能

本文信息

- ▶ Supporting info
- ▶ **PDF**(551KB)
- ▶[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"碳13核磁共振谱法"</u> 的 相关文章

▶本文作者相关文章

- 陈建设
- ・鲁桂
- 魏丹毅
- * 姚克敏
- · 沈联芳

通讯作者