

<<配位化学>>

图书基本信息

书名：<<配位化学>>

13位ISBN编号：9787561728734

10位ISBN编号：7561728735

出版时间：2002-4

出版时间：华东师范大学出版社

作者：杨帆

页数：251

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<配位化学>>

内容概要

配位化学 (Coordination Chemistry) 也称为络合物化学 (Complex Chemistry), 是无机化学的一个重要分支。

配位化学理论的确立有一百多年的历史, 但随着分析技术、合成技术的不断发展, 配位化学目前已经渗透到有机化学、分析化学、物理化学和生物化学等领域。

并且配位化学与这些基础学科交叉, 产生了具有广阔发展前途的边缘学科, 如有机金属化学、生物无机化学等。

这些交叉学科一方面推动和发展了配位化学基础理论, 另一方面, 其研究成果已被广泛应用于催化工业、生物模拟过程、新型无机材料制备等诸多具有实际应用前景的领域。

对于配合物可以从其特点作如下定义: 配合物是指由中心原子或离子和围绕在它周围的一组离子或分子所组成的化合物, 包括具有空的价电子轨道的电子接受体 (金属原子或离子); 具有了孤对电子或键电子给予体 (配位体, 独立的原子或离子)。

中心原子或离子接受配体提供的电子对的数目称之为配位数。

中心原子或离子与配体之间的键称之为配位键。

由于配体在空间可以有不同的取向, 配合物可具有一定的空间构型。

配合物分子分为内界和外界两部分。

内界包括中心金属原子或离子与配体结合形成的结构, 外界为与内界电荷相反的离子。

<<配位化学>>

书籍目录

前言第一章 配合物的立体结构 1-1 配位数与本合物的结构 1-2 配合物的异构现象 习题 参考文献第二章 配合物的合成 2-1 概述 2-2 利用简单的加成反应合成配合物 2-3 利用取代反应合成配合物 2-4 利用氧化还原反应合成配合物 2-5 利用固态配合物的热分解反应合成配合物 2-6 利用固态配合物的热分解反应合成配合物 2-7 利用内界配体的反应合成配合物 2-8 光学异构体的分离 习题 参考文献第三章 配合物在溶液中的稳定性 3-1 稳定常数的表示方法 3-2 影响配合稳定性的因素 3-3 配合物的基本函数和稳定常数的处理方法 3-4 pH电位法测定配合物的稳定常数 3-5 电位法测定配合物的稳定常数 习题 参考文献第四章 配合物的电子光谱和磁学性质 4-1 配合物的电子光谱 4-2 过渡金属配合物的磁性 习题 参考文献第五章 配合物的反应动力学 5-1 配合物的取代反应 5-2 配合物的氧化还原反就 习题 参考文献第六章 有机金属化合物 6-1 有机金属化合物的发展简史 6-2 有机金属化学物的分类概述 6-3 金属羰基化合物- 酸配体化合物 6-4 不饱和链烃 配合物 6-5 金属环多烯配合物 习题 参考文献第七章 多元杂多化合物 7-1 多元杂多化合物的定义及其发展历史

<<配位化学>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介, 请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>