

<<湿法冶金>>

图书基本信息

书名：<<湿法冶金>>

13位ISBN编号：9787502455293

10位ISBN编号：7502455299

出版时间：2011-12

出版时间：杨显万、邱定蕃 冶金工业出版社 (2011-12出版)

作者：杨显万，邱定蕃 著

页数：522

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>

## <<湿法冶金>>

### 内容概要

《湿法冶金（第2版）》主要介绍近代湿法冶金中出现的一些理论及目前发展较快或即将用于工业生产的湿法冶金工艺。

这些新理论涉及水溶液热力学、水溶液中溶质物种的活度、水溶液模型、湿法冶金优势区图、难溶电解质的溶解度和湿法冶金过程动力学的有关内容。

书中较详细地阐述了加压湿法冶金、微生物湿法冶金、选择性氯化浸出、液膜分离技术、矿浆电解和海洋冶金的工艺原理、工艺特点、生产实践或研究进展、应用情况和展望等。

书中还附有大量参考文献。

《湿法冶金（第2版）》可供从事湿法冶金或化工生产和研究的有关人员使用，也可供大专院校有关专业师生参考。

## &lt;&lt;湿法冶金&gt;&gt;

## 书籍目录

1 水溶液热力学1.1 水溶液中溶解物种的热力学性质1.1.1 偏摩尔量1.1.2 离子熵1.1.3 离子的偏摩尔热容1.1.4 离子在任意温度下偏摩尔自由能的计算1.1.5 未离解中性分子热力学性质的计算1.2 湿法冶金反应的热力学计算1.2.1 无电子参加的湿法冶金反应自由能计算1.2.2 电子的热力学性质1.2.3 有电子参加的反应自由能和标准电极电位的计算1.2.4 湿法冶金反应热力学平衡常数计算1.2.5 高温pHr值与pH<sub>29s</sub>的关系1.2.6 湿法冶金反应热的计算1.2.7 热力学数据的查询参考文献2 水溶液中溶解物种的活度2.1 单一电解质溶液2.1.1 德拜-休克方程2.1.2 皮泽方程2.1.3 布罗姆菜单参数方程2.1.4 梅斯纳 (Meissner) 法2.2 混合电解质溶液活度系数的计算2.2.1 MK (Meissner-Kusik) 法2.2.2 McKay-Pening (MP) 法2.2.3 皮泽法2.3 单个离子的活度系数参考文献3 水溶液模型3.1 概述3.2 络合物的稳定性3.3 简单的Me-H<sub>2</sub>O系3.4 含多种金属多种配位体的溶液模型3.5 数据的选择参考文献4 湿法冶金优势区图4.1 概述4.2 D-pH图作图原理与方法4.2.1 反应物与生成物中至少有一种是固体的反应4.2.2 反应物与生成物均为水溶物种的反应4.2.3 水的稳定场4.2.4 p-pH图对湿法冶金的指导作用4.3 综合平衡4.3.1 在Ti-Cl-H<sub>2</sub>O系水溶液中Ti的水溶物种4.3.2 水溶液中Ti的总浓度[Ti]为各含Ti的水溶物种浓度之和4.3.3 金属铀与Ti-Cl-H<sub>2</sub>O系水溶液之间的平衡4.3.4 金属Ti与TiCl<sub>3</sub>(s)之间的平衡4.3.5 Ti-Cl-H<sub>2</sub>O系水溶液与TiCl<sub>3</sub>(s)之间的平衡4.3.6 Ti-Cl-H<sub>2</sub>O系水溶液与固体Ti(OH)<sub>3</sub>之间的平衡4.4 [Me]-pH图4.4.1 Cu<sup>2+</sup>与Cu之间的平衡4.4.2 Cu与Cu<sub>2</sub>O之间的平衡4.4.3 Cu<sup>2+</sup>与Cu<sub>2</sub>O之间的平衡4.4.4 Cu<sup>2+</sup>与CuO之间的平衡4.4.5 CuO(s)与Cu(OH)<sub>2</sub>(aq)的平衡4.4.6 Cu<sup>2+</sup>与Cu(OH)<sub>2</sub>(aq)的平衡.....5 难溶电解质的溶解度6 湿法冶金过程动力学7 离子液体冶金8 加压湿法冶金9 微生物湿法冶金10 选择性氧化浸出11 液膜分离技术13 海洋冶金参考文献

<<湿法冶金>>

章节摘录

版权页：插图：

<<湿法冶金>>

编辑推荐

《湿法冶金(第2版)》是由冶金工业出版社出版的。

<<湿法冶金>>

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>