

一级基础科目（一）辅导---多相离子平衡(二) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/457/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E5_9F_BA_E7_c58_457476.htm

第三节 氧化还原与电化学 【学习要求】 一. 掌握氧化还原方程式的配平； 二. 了解电极电位的概念。掌握能斯特方程式的计算，用电极电位比较氧化剂和还原剂的相对强弱，判断氧化还原反应进行的方向和程度，计算电池电位。 三. 明确原电池、电解池的机构

、基本原理和电解产物的一般规律。 四. 明确金属的电化学

腐蚀及其防腐原理 【学习提要】 1. 氧化还原反应 概念：有

电子转移的反应，反应前后元素的化合价有变化。 氧化还

原反应的离子电子配平步骤： 写出离子方程式； 将完整

的氧化还原反应式拆成氧化和还原两个半反应式； 分别配

平两个半反应。对于反应物中有含氧酸根或氧化物分子时，

一般在酸性介质中多氧的一边加 H^+ ，在少氧的一边加 H_2O

；在碱性介质中则少氧的一边加 OH^- ，在多氧的一边加 H_2O

。 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访

问 www.100test.com