氧化还原、离子反应复习研讨

王金玲

1、熟悉考试要求对本节内容的测试要求，备课时针对每个考点，注重难易程度和学生的层次。

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **测 试 内 容** | **测试要求** | | | |
| **27能根据物质的组成和性质对物质进行分类** | | **C** |  |  |
| **28了解物质常见变化的分类方法** | | **B** |  |  |
| **29知道根据分散质粒子的大小，把分散系分为溶液、胶体和浊液** | | **A** |  |  |
| **30知道胶体的丁达尔现象** | | **A** |  |  |
| **42知道酸、碱、盐在溶液中能发生电离** | | **A** |  |  |
| **43能正确书写强酸、强碱和大部分可溶性盐的电离方程式** | | **B** |  |  |
| **44通过实验事实认识离子反应及其发生的条件，能正确书写常见的离子方程式** | | **B** |  |  |
| **45初步学会Cl－、SO42－、CO32－、Fe3+、NH4+、Na+、K+等常见离子的检验方法** | | **D** | **b** |  |
| **46能根据反应前后元素化合价有无变化，判断反应是否为氧化还原反应** | | **C** |  |  |
| **47能判断氧化剂和还原剂，逐步理解物质被氧化、被还原的概念** | | **C** |  |  |
| **48根据实验事实了解氧化还原反应的本质是电子的转移** | | **B** |  |  |
| **49能配平简单的氧化还原反应方程式，初步学会用单线桥、双线桥表示电子转移的方向和数目** | | **B** | **b** |  |
| **50举例说明生产、生活中常见的氧化还原反应** | | **A** |  | **Ⅰ** |
| **62通过对氯、氮、硫、硅等非金属及其重要化合物的有关知识进行归纳与整理，体会学习元素化合物知识的一般方法** | | **C** |  | **Ⅱ** |

**2、考点直击：题目进行删减，P20 25\26\27题删除，冲a同学选作，单独讲解。P26 18、19题目删除，19题冲a 同学选作。**

**强调离子方程式判断和离子共存以及氧化还原口诀的理解和应用。**

**难点电子转移数目的判断和单线桥的表示方法。**