

广西武宣县第二中学高一化学上册期末考试考题同步训练

1. 选择题

下列说法正确的是

- A. 氧化还原反应的本质是元素化合价的升降
- B. 氧化还原反应一定有氧元素参加
- C. 氧化反应一定先于还原反应
- D. 发生氧化反应的物质也可能同时发生还原反应

2. 选择题

已知某两种物质在一定条件下能发生化学反应，其反应的微观示意图如图，则下列说法正确的是（ ）



(说明：一种小球代表一种元素的原子)

- A. 图中的反应物都是化合物
- B. 该反应属于置换反应
- C. 该反应属于非氧化还原反应
- D. 该反应不符合质量守恒定律

3. 选择题

下列反应的离子方程式正确的是（ ）

- A. 少量的碳酸氢钠溶液与澄清石灰水混合： $2\text{HCO}_3^- + 2\text{OH}^- + \text{Ca}^{2+} = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$
- B. 过量的碳酸氢钠溶液与澄清石灰水混合： $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- + \text{Ca}^{2+} = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- C. 碳酸氢钠溶液与少量的盐酸溶液混合： $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- D. 碳酸钠溶液与过量的盐酸溶液混合： $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}^+ = 2\text{Na}^+ + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

4. 选择题

分类方法在化学学科的发展中起到了非常重要的作用，下列分类标准合理的是

- A. 根据酸分子中含有的氢原子个数将酸分为一元酸、二元酸等
- B. 根据纯净物的元素组成，将纯净物分为单质和化合物
- C. 根据能否与碱反应将非金属氧化物分为酸性氧化物和不成盐氧化物
- D. 根据其溶液是否导电，将物质分为电解质和非电解质

5. 选择题

某胶体遇盐卤(MgCl_2)或石膏水发生凝聚，而遇食盐水或硫酸钠溶液不易发生凝聚，下列说法中错误的是()

- A. 胶体粒子直径在 $1\sim 100\text{ nm}$ 之间
- B. 遇 BaCl_2 溶液或氢氧化铁胶体可发生凝聚
- C. 电泳时，该胶体向阴极方向移动
- D. 钠离子使此胶体凝聚的效果不如 Ca^{2+} 、 Mg^{2+}

6. 选择题

下列各组微粒中，在一定条件下均可以作氧化剂的是()

- A. Fe 、 H_2O 、 CO_2
- B. Fe^{3+} 、 MnO_4^- 、 NO_3^-
- C. Cl_2 、 HClO 、 Mg
- D. ClO^- 、 Cl^- 、 Ag^+

7. 选择题