

滁州市高一化学上册期末考试考试完整版

1. 选择题

下列有关金属及其合金的说法不正确的是

- A. 目前我国流通的硬币是由合金材料制造的
- B. 钢是我国使用最早的合金
- C. 镁在空气中燃烧发出耀眼的白光，可用于制作照明弹
- D. 日用铝制品表面覆盖着氧化膜，对内部金属起保护作用

2. 选择题

下列叙述中正确的是 ()

- A. 将高温水蒸气通过炽热的铁粉，铁粉变红色
- B. 向 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体中滴加稀 H_2SO_4 ，先出现沉淀，后沉淀溶解
- C. 用砂纸打磨的铝条，放在酒精灯上加热至熔化，铝会滴落下来
- D. 铝在空气中耐腐蚀，所以铝是不活泼金属

3. 选择题

下列各组反应最终有白色沉淀生成的是 ()

- ①金属钠投入到 FeCl_2 溶液中 ②过量 NaOH 溶液和 AlCl_3 溶液混合
 - ③少量 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 投入 NaHCO_3 溶液中 ④过量 CO_2 通入 $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$ 溶液中
- A. ③④ B. ②③④ C. ①③④ D. ①②③④

4. 选择题

下列关于胶体的叙述不正确的是

- A. 胶体区别于其他分散系的本质特征是分散质的微粒直径在 $10^{-9}\text{m} \sim 10^{-7}\text{m}$ 之间
- B. 用平行光照射 NaCl 溶液和 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体，可以加以区分
- C. 把 FeCl_3 饱和溶液与冷水混合，以制取 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体
- D. 除去 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体中的 H^+ 、 Cl^- ，可用渗析的实验方法

5. 选择题

将一块银白色的金属钠放在空气中会发生一系列变化：表面变暗→“出汗”→白色粉末。下列有关叙述中不正确的是 ()

- A. 表面变暗是因为钠与空气中的氧气反应生成氧化钠
- B. “出汗”是因为生成的氢氧化钠吸收空气中的水蒸气在表面形成了溶液
- C. 最后的白色粉末是碳酸钠
- D. 该过程中的所有化学反应均为氧化还原反应

6. 选择题

ClO_2 是一种杀菌消毒效率高、二次污染小的水处理剂。实验室中可通过以下反应制得 ClO_2 ：
 $2\text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{ClO}_2\uparrow + \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{CO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ ，下列说法不正确的是

- A. CO_2 是氧化产物
- B. $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 在反应中被氧化
- C. 1mol KClO_3 参加反应，转移的电子为 1mol
- D. $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 的氧化性强于 ClO_2 的氧化性