

## 高一后半期期末考试化学在线测验完整版（2021-2022年湖北省荆州市）

### 1. 选择题

下列有关物质的性质与用途，对应关系错误的是

- A.  $\text{Al}_2\text{O}_3$ 的熔点高，用于制造耐火砖、耐火管
- B. 聚乙烯薄膜可用于食品包装袋材料
- C. “中华有为”华为Mate系列手机采用的超大容量高密度电池是一种二次电池
- D. 漂粉精、漂白液的主要成分都是 $\text{NaClO}$ ，可用于杀菌消毒

### 2. 选择题

下列反应的离子方程式书写正确的是

- A. 氢氧化钠溶液和稀醋酸反应： $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
- B. 氯化镁溶液中加入澄清石灰水： $\text{Mg}^{2+} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{Ca}^{2+}$
- C. 碳酸钙加入过量盐酸中： $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{Ca}^{2+}$
- D. 钠和水反应： $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} = \text{Na}^+ + \text{OH}^- + \text{H}_2\uparrow$

### 3. 选择题

下列除去括号内杂质，所用试剂和操作方法均正确的是

- A. 乙酸乙酯(乙酸)：加入乙醇，浓硫酸加热
- B.  $\text{Cl}_2(\text{H}_2\text{O})$ ：通过碱石灰的干燥管
- C.  $\text{CH}_4(\text{C}_2\text{H}_4)$ ：通过酸性高锰酸钾溶液的洗气瓶
- D.  $\text{FeCl}_2(\text{FeCl}_3)$ ：加入过量铁粉后，过滤

### 4. 选择题

工业上常用电解法冶炼的金属是

- A. Fe B. Al C. Cu D. Ag

### 5. 选择题

根据下列实验操作和现象所得出的结论正确的是

实验操作及现象	实验结论
A 将一块表面打磨过的铝箔在酒精灯上加热至熔化，液态铝不会滴落	$\text{Al}_2\text{O}_3$ 的熔点高于Al
B 向无色溶液中滴入 $\text{BaCl}_2$ 溶液，出现白色沉淀	该溶液一定含 $\text{SO}_4^{2-}$
C 某气体能使湿润的淀粉KI试纸变蓝	该气体一定是 $\text{Cl}_2$
D 蘸有浓氨水的玻璃棒放在某溶液上方，产生白烟	该溶液一定为浓盐酸

- A. A B. B C. C D. D