

高一上册期末考试化学题带答案和解析（2021-2022年湖南师范大学附属中学）

1. 选择题

下列物质中，不属于合金的是（ ）

- A.硬铝 B.黄铜 C.钢铁 D.金

2. 选择题

下列叙述中，错误的是（ ）

- A.摩尔是物质的量的单位
B.36g水中含氢原子数目为 $4N_A$ （ N_A 表示阿伏加德罗常数的值）
C.在 $0.5\text{mol Na}_2\text{SO}_4$ 中，含有的 Na^+ 数约是 6.02×10^{23}
D.等质量的 O_2 与 O_3 ，所含氧原子数之比为3：2

3. 选择题

下列物质属于电解质的是（ ）

- A. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ B.Cu C. Cl_2 D.酒精

4. 选择题

节日燃放的烟花利用了“焰色反应”的原理。下列说法中正确的是

- A.焰色反应属于化学变化
B. NaCl 与 Na_2CO_3 灼烧时火焰颜色相同
C.某样品的焰色颜色为黄色，则该样品仅含有钠元素
D.焰色反应时金属丝应用硫酸清洗并在外焰上灼烧至没有颜色，再蘸取样品灼烧

5. 选择题

下列有关离子方程式错误的是（ ）

- A.盐酸与氢氧化钡溶液反应： $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
B.碳酸钙与稀盐酸反应： $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
C.铜粉与足量的稀硝酸反应： $3\text{Cu} + 8\text{H}^+ + 2\text{NO}_3^- = 3\text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$
D.硫酸铝溶液与过量氢氧化钠溶液反应： $\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow$

6. 选择题

某溶液中含有 Na^+ 、 K^+ 、 HCO_3^- 、 SO_3^{2-} 等离子。向其中加入足量 Na_2O_2 后，溶液中离子浓度基本保持不变的是

- A. Na^+ B. SO_3^{2-} C. K^+ D. HCO_3^-

7. 选择题

下列物质都具有漂白性，漂白原理与其它几种不同的是（ ）

- A.氯水 B. SO_2 C. H_2O_2 D. HClO

8. 选择题

高纯度晶体硅是良好的半导体材料，它的发现和使用引起了计算机的一场“革命”。它可以按下列方法制备：

