

淮北市高一化学下册月考试卷免费试卷完整版

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. 金箔

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0.5mol Na_2SO_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. $Ba(OH)_2$ 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： $H^+ + OH^- = H_2O$

B. 碳酸钙与稀盐酸反应： $CaCO_3 + 2H^+ = Ca^{2+} + CO_2 \uparrow + H_2O$

C. 铜粉与足量的稀硝酸反应： $3Cu + 8H^+ + 2NO_3^- = 3Cu^{2+} + 2NO \uparrow + 4H_2O$

D. 硫酸铝溶液与过量氢氧化钠溶液反应： $Al^{3+} + 3OH^- = Al(OH)_3 \downarrow$

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：

