

## 湖南2022年高一化学前半期期末考试带参考答案与解析

### 1. 选择题

下列物质中，不属于合金的是（ ）

- A. 青铜 B. 不锈钢 C. 水银 D. 硬铝

### 2. 选择题

下列物质与常用危险化学品的分类不对应的是( )

- A. Na——遇湿易燃物品 B.  $\text{Na}_2\text{O}_2$ ——氧化剂  
C. 浓硫酸——易爆品 D. KOH——腐蚀品

### 3. 选择题

下列实验不合理的是



- A. 用浓硫酸干燥 $\text{SO}_2$ ，选③  
B. 从食盐溶液中获取NaCl，选②  
C. 除去自来水中的 $\text{Cl}^-$ ，制纯净水，选④和①  
D. 除去 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体中的难溶物，选④

### 4. 选择题

下列解释不科学的是

- A. 高压氧舱可治疗煤气中毒，原因是和血红蛋白结合的CO跟氧气反应生成无毒的 $\text{CO}_2$   
B. 在溶洞中当溶有 $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 水溶液，析出固体（在洞顶或洞底），日久天长便形成了钟乳石  
C. 氮是植物体内蛋白质、核酸和叶绿素的组成元素  
D. “通风橱”利用排风扇将橱内废气直接排放到室外，它是一种不完善的防污措施

### 5. 选择题

人们将化合物分为电解质和非电解质两类，下列属于电解质的是

- A. 氯气 B. 金属铝 C. 氯化钠 D. 汽油

### 6. 选择题

下列关于物质的量浓度表述正确的是（ ）

- A. 98%的 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 物质的量浓度为 $18.4\text{mol/L}$ ，则49%的 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 物质的量浓度为 $9.2\text{mol/L}$   
B. 当2L水吸收44.8L氨气(标况)时所得氨水的浓度不是 $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，只有当44.8L(标况)氨气溶于水制得2L氨水时，其浓度才是 $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$   
C. 只含 $\text{K}_2\text{SO}_4$ 和 $\text{NaCl}$ 的混合水溶液中，如果 $\text{Na}^+$ 和 $\text{SO}_4^{2-}$ 的物质的量相等，则 $\text{K}^+$ 和 $\text{Cl}^-$ 的物质的量浓度一定相同  
D. 50mL  $1\text{mol/L}$ 的 $\text{AlCl}_3$ 溶液中的 $\text{Cl}^-$ 浓度与50ml  $3\text{mol/L}$ 的 $\text{BaCl}_2$ 溶液 $\text{Cl}^-$ 浓度相等

### 7. 选择题