

## 广西贵港市2021-2022年高一上册期末监测化学题免费试卷

### 1. 选择题

家用铜质水龙头由于长期露置在空气中，会与空气中的氧气、二氧化碳和水等物质反应产生绿色锈衣。绿色锈衣又称铜锈 $[\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3]$ ，可用沾有食醋的抹布拭去。从物质的分类角度看，铜绿属于()

A.酸 B.碱 C.盐 D.氧化物

### 2. 选择题

含硅元素的物质有很多用途，下列说法不正确的是()

- A.硅晶片是生产芯片的基础材料，其主要成分为 $\text{SiO}_2$
- B.高压输电线路使用的陶瓷绝缘材料属于硅酸盐材料
- C.水玻璃是硅酸钠的水溶液，可用作木材防火剂的原料
- D.高温超导陶瓷具有超导性，可应用于电力和交通领域

### 3. 选择题

漂白剂的类型可依据其在漂白过程发生的氧化还原反应中所担任的角色来区分。若漂白剂在反应中作氧化剂，则为氧化型漂白剂。下列漂白剂中，不属于氧化型漂白剂的是

A.活性炭 B.次氯酸钠 C.漂白粉 D.过氧化氢

### 4. 选择题

下列反应属于氮的固定的是

- A.  $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$
- B.  $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$
- C.  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{NO}$
- D.  $\text{NH}_4\text{HSO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

### 5. 选择题

下列为某同学记录的有关氯气的性质及实验现象，其中记录不正确的是

- A.氯气是一种有刺激性气味的黄绿色气体
- B.氯气作用于干燥的pH试纸，试纸不褪色
- C.纯净的氢气可以在氯气中安静地燃烧，发出苍白色火焰
- D.红热的铁丝可以在氯气中剧烈燃烧，生成白色的烟

### 6. 选择题

配制250mL 0.5mol·L<sup>-1</sup>NaOH溶液，下列操作正确的是

- A.称取NaOH固体时，固体放在托盘天平左盘的滤纸上
- B.称取5g NaOH固体，置于250mL容量瓶中，加水溶解、定容
- C.定容时，可用烧杯直接向容量瓶中加水至刻度线
- D.定容时，塞好瓶塞，上下颠倒、摇匀

### 7. 选择题