

2024 年江苏省无锡市宜兴市中考化学二模试卷

一、选择题（本题包括 20 小题，每题只有 1 个正确选项。1-10 每题 1 分，11-20 每题 2 分，共 30 分）

- （1 分）钛被誉为“宇宙金属”，具有熔点高，密度小，强度大，有良好的抗腐蚀性和延展性等。下列制品不适宜用钛和钛合金制作的是（ ）
 - 人造骨
 - 保险丝
 - 潜艇外壳
 - 人造卫星天线
- （1 分）霓虹灯让夜晚的东台城亮丽多彩，霓虹灯中填充的气体是（ ）
 - 氮气
 - 氧气
 - 稀有气体
 - 二氧化碳
- （1 分）化肥的合理使用为水稻的丰收提供了重要保障，下列属于复合肥料的是（ ）
 - $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
 - $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
 - KNO_3
 - KCl
- （1 分）下列气体中会形成酸雨的是（ ）
 - O_2
 - SO_2
 - CO
 - N_2
- （1 分）配制一定溶质质量分数的溶液，不需要用到的仪器是（ ）
 - 烧杯
 - 玻璃棒
 - 量筒
 - 漏斗
- （1 分）元素和人体健康息息相关，幼儿缺钙可能会患（ ）
 - 贫血
 - 大脖子病
 - 佝偻病
 - 智齿
- （1 分）一种有趣的钟表式元素周期表如图 1 所示，该钟表的整点时间与该元素的质子数相等。下列说法不正确的是（ ）



- 9:00 对应的元素的原子在化学反应中易得到电子
 - 8:00 对应元素的离子符号为 O^{2-}
 - 11:00 对应的元素位于元素周期表第三周期
 - 2:00 与 12:00 对应的两种元素化学性质相同
- （1 分）化学用语是学习化学的重要工具。下列表述正确的是（ ）
 - 五氧化二氮： N_2O_5
 - +2 价的镁元素： Mg^{2+}
 - 6 个氧原子： 3O_2
 - 铵根离子： NH_3^+

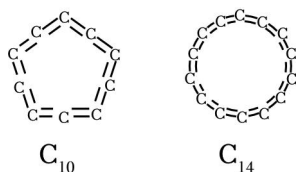
9. (1分) 在指定条件下，下列选项所示的物质间转化能实现的是 ()

- A. $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{\text{石灰水}} \text{NaOH}$ B. $\text{H}_2 \xrightarrow[\text{点燃}]{\text{O}_2} \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{稀盐酸}} \text{H}_2$ D. $\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{CaCl}_2} \text{CaCO}_3$

10. (1分) 下列物质的性质与用途具有对应关系的是 ()

- A. O_2 具有助燃性，可用作燃料
- B. NaOH 溶液呈碱性，可用于治疗胃酸过多
- C. CO 具有还原性，可用于冶炼金属
- D. NaCl 溶液有咸味，可用于配制生理盐水

11. (2分) 如图是我国科学家成功合成的 C_{10} 和 C_{14} 两种碳分子材料。有关 C_{10} 和 C_{14} 的说法不正确的是 ()

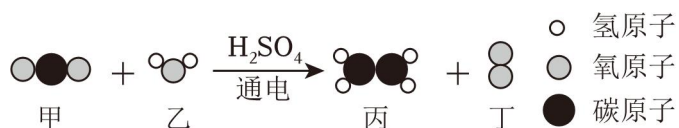


- A. C_{10} 和 C_{14} 都是碳元素组成的单质
- B. 构成 C_{10} 和 C_{14} 的分子不同
- C. C_{10} 和 C_{14} 在氧气中充分燃烧都生成二氧化碳
- D. C_{10} 和 C_{14} 都属于新型有机物

12. (2分) 固态氢在 488 万个大气压下，所有氢分子破裂为氢原子，制得具有金属性质的“金属氢”。下列说法不正确的是 ()

- A. 金属氢由氢原子构成
- B. 金属氢与氢气的化学性质不同
- C. 金属氢形成过程中原子核发生改变
- D. 金属氢能导电

13. (2分) 如图是制备乙烯的微观示意图，下列说法正确的是 ()



- A. 反应前后分子的个数不变
- B. 该反应属于置换反应
- C. 参加反应的甲和乙的质量比为 1:1