

2022重庆高一下学期人教版(2022)高中化学期末考试

1. _____

化学在可持续发展中正发挥着积极的作用。下列做法与可持续发展宗旨相违背的是

- A. 推广碳捕集和存储技术, 逐步实现二氧化碳零排放
- B. 对工业废水、生活污水净化处理, 减少污染物的排放
- C. 加大化石燃料的开采, 满足消费需求
- D. 加大清洁能源的开发利用, 提高资源的利用率

2. _____

中学化学中很多“规律”都有其适用范围, 下列根据有关“规律”推出的结论合理的是

- A. 卤素单质熔点随核电荷数增加而升高, 故推出碱金属单质熔点也随核电荷数增加而升高
- B. SO_2 和湿润的 Cl_2 都有漂白性, 推出二者混合后漂白性更强
- C. H_2CO_3 的酸性比 HClO 强, 推出 CO_2 通入 NaClO 溶液中能生成 HClO
- D. 常温下铜与浓硝酸可以制取 NO_2 , 推出常温下铁与浓硝酸也可以制取 NO_2

3. _____

下列有关化学用语表示正确的是

- A. 次氯酸的结构式: $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$

- B. $^{18}\text{O}^{2-}$ 的结构示意图:

- C. 氨气的电子式: $\begin{array}{c} \text{H}:\text{N}:\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$

- D. 电子式表示氯化钠的形成过程: $\text{Na}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \longrightarrow \text{Na}:\ddot{\text{Cl}}:$

4. _____

今年是门捷列夫发现元素周期律150周年。下表是元素周期表的一部分, W、X、Y、Z为短周期主族元素, W与X的最高化合价之和为8。下列说法错误的是

			W
X	Y	Z	

- A. W单质的化学性质非常活泼