

2022重庆高一下学期人教版高中化学期中考试

1. \_\_\_\_\_

下列叙述正确的是 ( )

- A. 凡是能电离出离子的化合物都是离子化合物
- B. 含有共价键的化合物都是共价化合物
- C.  $\text{Na}_2\text{O}$ 溶于水时只破坏离子键没破坏共价键
- D. 凡是含有离子键的化合物都是离子化合物

2. \_\_\_\_\_

下列现象与氢键无关的是 ( )

- A. HF的熔、沸点比VIIA族其他元素氢化物的高
- B. 水分子高温下也很稳定
- C. 冰的密度比液态水的密度小
- D.  $\text{NH}_3$ 极易溶于水

3. \_\_\_\_\_

某元素X的气态氢化物的化学式为 $\text{XH}_3$ ，则X的最高价氧化物的水化物的化学式为

( )

- A.  $\text{H}_2\text{XO}_3$
- B.  $\text{HXO}_3$
- C.  $\text{HXO}$
- D.  $\text{H}_2\text{XO}$

4. \_\_\_\_\_

①②③④四种金属片两两相连浸入稀硫酸中都可组成原电池，①②相连时，外电路电流从②流向①；①③相连时，③为正极；②④相连时，②有气泡逸出；③④相连时，③的质量减少，据此判断这四种金属活动性由大到小的顺序是 ( )

- A. ①③②④
- B. ①③④②
- C. ③④②①
- D. ③①②④

5. \_\_\_\_\_

在理论上不能用于设计原电池的化学反应是 ( )

- A.  $\text{HCl}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H < 0$
- B.  $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H < 0$