

## 2022甘肃高一下学期人教版高中化学月考试卷

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

原电池是

- A. 把光能转化为化学能                      B. 把化学能转化为光能  
C. 把热能转化为电能                        D. 把化学能转化为电能

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

某报报道，某国一集团拟在太空建造巨大的集光装置，把太阳光变成激光用于分解海水制氢： $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{激光}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ ，下列说法正确的是( )

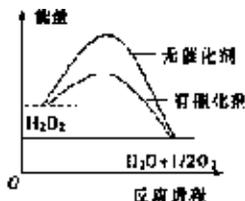
- A. 水的分解反应是放热反应                B. 氢气是一次能源  
C. 这一反应中光能转化为化学能        D. 使用氢气作燃料将会增加温室效应

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

类推的思维方式在化学学习与研究中经常采用，但类推出的结论是否正确最终要经过实验的验证。以下类推的结论正确的是( )

- A. 由“ $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCl} + \text{HClO}$ ”反应可推出“ $\text{F}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HF} + \text{HFO}$ ”反应也能发生  
B. HCl的水溶液是强酸溶液，推出HF的水溶液也是强酸溶液  
C. 由“ $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{FeCl}_3$ ”反应可推出“ $2\text{Fe} + 3\text{I}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{FeI}_3$ ”反应也能发生  
D. Na、K在周期表中属于同一主族，化学性质相似，Na常温下与水剧烈反应，故K常温下也能与水剧烈反应

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



化学上存在许多的递推关系，下列递推关系完全正确的是( )

- A. 酸性： $\text{HClO} > \text{H}_2\text{SO}_4 > \text{H}_2\text{CO}_3$ ；非金属性  $\text{Cl} > \text{S} > \text{C}$   
B. 碱性： $\text{KOH} > \text{Mg}(\text{OH})_2 > \text{NaOH}$ ；金属性： $\text{K} > \text{Mg} > \text{Na}$   
C. 稳定性： $\text{HF} > \text{H}_2\text{O} > \text{NH}_3$ ；还原性： $\text{HF} < \text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3$   
D. 离子半径： $\text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{Cl}^-$ ；原子半径： $\text{Na} > \text{Mg} > \text{Cl}$

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

已知 $\text{H}_2\text{O}_2$ 在催化剂作用下分解速率加快，其能量随反应进程的变化如图所示。下列说法正确的