

2022辽宁高二上学期人教版高中化学期末考试

1.

下列能量转化过程中化学能转化为热能的是

- A.盐类的水解 B.冰雪融化 C.酸碱的中和 D.煅烧石灰石制生石灰

2.

一定条件下，乙烷发生分解反应： $\text{C}_2\text{H}_6=\text{C}_2\text{H}_4+\text{H}_2$ 。一段时间后，各物质的浓度保持不变，这说明

- A.反应完全停止 B.反应达到平衡状态
C.反应物消耗完全 D.正反应速率大于逆反应速率

3.

下列溶液一定呈酸性的是

- A. pH=6 的溶液 B.含有 H^+ 的溶液
C.遇酚酞显无色的溶液 D. $c(\text{H}^+)>c(\text{OH}^-)$ 的溶液

4.

某原电池总反应为： $\text{Cu}+2\text{Fe}^{3+}=\text{Cu}^{2+}+2\text{Fe}^{2+}$ ，下列能实现该反应的原电池是

	A	B	C	D
电极材料	Cu、C	Cu、Ag	Cu、Zn	Fe、Zn
电解质溶液	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	FeSO_4	FeCl_3	CuSO_4

5.

下列表示物质变化的化学用语正确的是

- A. $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$ 的电离方程式： $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}=\text{NH}_4^++\text{OH}^-$
B.铁发生吸氧腐蚀的正极反应方程式： $\text{O}_2+2\text{H}_2\text{O}+4\text{e}^-=4\text{OH}^-$
C.碳酸钠水解的离子方程式： $\text{CO}_3^{2-}+2\text{H}_2\text{O}\rightleftharpoons 2\text{OH}^-+\text{H}_2\text{CO}_3$