

2022高二上学期人教版高中化学期末考试

1. _____

未来新能源的特点是资源丰富，在使用时对环境无污染或污染很小，且可以再生，下列属于未来新能源标准的是

- ①天然气 ②煤 ③核能 ④石油
⑤太阳能 ⑥生物质能 ⑦风能 ⑧氢能

A. ⑤⑥⑦ B. ⑤⑥⑦⑧ C. ③⑤⑥⑦⑧ D. ③④⑤⑥⑦⑧

2. _____

下列食品添加剂中，其使用目的与反应速率有关的是

A. 抗氧化剂 B. 调味剂 C. 着色剂 D. 增稠剂

3. _____

下列反应均为吸热反应，其中一定不能自发进行的是

- A. $\text{CO(g)} = \text{C(s)} + \frac{1}{2} \text{O}_2\text{(g)}$ B. $2\text{N}_2\text{O}_5\text{(g)} = 4\text{NO}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$
C. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3\text{(s)} = \text{NH}_4\text{HCO}_3\text{(s)} + \text{NH}_3\text{(g)}$ D. $\text{MgCO}_3\text{(s)} = \text{MgO(s)} + \text{CO}_2\text{(g)}$

4. _____

已知反应 $\text{A(g)} + 3\text{B(g)} = 2\text{C(g)} + 2\text{D(g)}$ 在四种不同的情况下的反应速率分别表示如下，则反应速率最快的是

- A. $v(\text{A}) = 0.15 \text{ mol/(L} \cdot \text{s)}$ B. $v(\text{B}) = 0.6 \text{ mol/(L} \cdot \text{s)}$
C. $v(\text{C}) = 0.4 \text{ mol/(L} \cdot \text{s)}$ D. $v(\text{D}) = 0.45 \text{ mol/(L} \cdot \text{s)}$

5. _____

下列关于纯净物、混合物、电解质、非电解质的正确组合为

	纯净物	混合物	电解质	非电解质
A	磷酸	冰水混合物	硫酸	干冰
B	蒸馏水	蔗糖溶液	氧化铝	二氧化硫