

2022四川高一下学期人教版(2019)高中化学期末考试

1. _____

“绿水青山就是金山银山”，十九大再次强调环境保护的重要性。“绿色化学”的核心是实现污染物“零排放”。下列符合“绿色化学”理念的是

- A. 甲烷与氯气制备一氯甲烷
- B. 用稀硝酸和铜反应制取 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- C. 由反应 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ 制 SO_3
- D. 向铜和稀硫酸的溶液中加入 H_2O_2 制备硫酸铜

2. _____

下列各组化合物的性质比较，正确的是

- A. 熔点： $\text{Li} < \text{Na} < \text{K}$ B. 稳定性： $\text{HF} < \text{HCl} < \text{HBr} < \text{HI}$
- C. 酸性： $\text{HClO}_4 < \text{H}_2\text{SO}_4 < \text{H}_3\text{PO}_4$ D. 氧化性： $\text{K}^+ < \text{Na}^+ < \text{Li}^+$

3. _____

N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 常温下， $1\text{mol} \text{—OH}$ 所含的电子数目为 $9N_A$
- B. 常温下，在 $16\text{g} \text{ } ^{18}\text{O}_2$ 中含有 N_A 个氧原子
- C. 1mol 乙烷中含有 C—H 的键数为 $7N_A$
- D. 标准状况下， 11.2L SO_2 与足量 O_2 反应生成 SO_3 分子数 $0.5N_A$

4. _____

下列叙述正确的是

- A. 乙烷中含乙烯杂质可以加入氢气反应除去
- B. $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ 的同分异构体有4种
- C. 淀粉溶液中加入 KI 溶液，液体变蓝色
- D. 蔗糖溶液加入3滴稀硫酸，水浴加热后，加入新制 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ，加热产生砖红色沉淀

5. _____