

2022安徽高一下学期人教版(2022)高中化学期末考试

1. _____

下列说法错误的是

- A. 催化重整是获得芳香烃的主要途径之一
- B. 重油的催化裂化主要是为提高轻质油的产量
- C. “西气东输”工程中输送的气体主要成分为甲烷
- D. 煤经干馏、气化和液化等物理变化过程，可变为清洁能源

2. _____

“绿色化学”是21世纪化学发展的主导方向。下列不符合“绿色化学”的是

- A. 消除硫酸厂尾气中的SO₂: $\text{SO}_2 + 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons (\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
- B. 消除制硝酸工业尾气中的氮氧化物: $\text{NO}_2 + \text{NO} + 2\text{NaOH} \rightleftharpoons 2\text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- C. 制CuSO₄: $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- D. 制CuSO₄: $2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{CuO}$; $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{稀}) \rightleftharpoons \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

3. _____

用N_A表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述正确的是

- A. 标准状况下，11.2LHF所含的氢原子数等于0.5N_A
- B. 17g羟基与15g甲基所含的电子数均为7N_A
- C. 8.0gCu₂S和CuO的混合物中含有铜原子数为0.1N_A
- D. 300mL2mol·L⁻¹蔗糖溶液中所含分子数为0.6N_A

4. _____

下列有关化学用语正确的是

35

18