

2022江西高三上学期人教版(2022)高中化学单元测试

1.

对下列化学用语的理解正确的是()

- A. 原子结构示意图 : 可以表示 ^{12}C , 也可以表示 ^{14}C
- B. 比例模型 : 可以表示二氧化碳分子, 也可以表示水分子
- C. 电子式 $\cdot\text{O}\cdot\text{H}$: 可以表示羟基, 也可以表示氢氧根离子
- D. 分子式 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$: 可以表示乙酸, 也可以表示乙酸乙酯

2.

设 N_A 表示阿伏伽德罗常数值。下列说法正确的是

- A. 标准状况下, 22.4L SO_3 含有的分子数为 N_A
- B. 常温常压下, Na_2O_2 与 H_2O 反应生成 1mol O_2 时, 转移电子数是 $4N_A$
- C. 25°C 时, $K_{\text{sp}}(\text{BaSO}_4)=1\times 10^{-10}$, 则 BaSO_4 饱和溶液中 Ba^{2+} 数目为 $1\times 10^{-6}N_A$
- D. $1\text{L pH}=3$ 的 H_2SO_3 溶液中含有的 H^+ 数为 $0.001N_A$

3.

下列实验方案中, 能达到实验目的的是

选项	实验目的	实验方案
A	配制 $100\text{mL } 1.0\text{mol/L CuSO}_4$ 溶液	将 $25\text{g CuSO}_4\cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 溶于 100mL 蒸馏水中
B	除去 CuO 中混有的 Al_2O_3	加入过量 NaOH 溶液后, 过滤、洗涤、干燥
C	证明氧化性: $\text{H}_2\text{O}_2 > \text{Fe}^{3+}$	将硫酸酸化的 H_2O_2 溶液滴入 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中, 溶液变黄色