

2022福建高三上学期人教版(2022)高中化学中考真题

1.

下列有关物质的性质与用途的对应关系不正确的是 ()

- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 具有碱性, 可用于修复被酸雨浸蚀的土壤
- B. SO_2 具有漂白性, 可用 SO_2 水溶液吸收 Br_2 蒸气
- C. ClO_2 具有强氧化性, 可用于自来水的杀菌消毒
- D. 常温下铁能被浓硫酸钝化, 可用铁质容器贮运浓硫酸

2.

下列解释事实的方程式不正确的是 ()

- A. 焊接铁轨: $2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3$
- B. 人工固氮: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \xrightleftharpoons[\text{高温高压}]{\text{催化剂}} 2\text{NH}_3$
- C. 用纯碱除油污: $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$
- D. 用湿润的淀粉KI试纸检验 Cl_2 : $\text{Cl}_2 + 2\text{I}^- = 2\text{Cl}^- + \text{I}_2$

3.

汽车剧烈碰撞时, 安全气囊中发生反应 $10\text{NaN}_3 + 2\text{KNO}_3 = \text{K}_2\text{O} + 5\text{Na}_2\text{O} + 16\text{N}_2\uparrow$ 。则下列判断不正确的是 ()

- A. 若有 0.5 mol 氧化剂反应, 则转移电子的物质的量为 2.5 mol
- B. 若氧化产物比还原产物多 0.7 mol, 生成 0.8 mol N_2 (标准状况)
- C. KNO_3 的氧化性强于 N_2
- D. 被还原的元素和被氧化的元素原子数目之比为 1:5

4.

设 N_A 为阿伏加德罗常数值, 下列有关叙述正确的是 ()

- A. 1 mol I_2 与 4 mol H_2 反应生成的 NH_3 分子数为 $2N_A$
- B. 标准状况下, 11.2 L SO_3 中含有的氧原子数为 $1.5N_A$
- C. 5.6 g Fe 投入 100 mL 3.5 mol/L 硝酸中, 充分反应, 转移电子总数为 $0.3N_A$