

2022甘肃高二下学期人教版(2022)高中化学期末考试

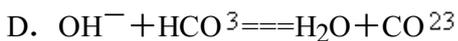
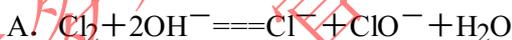
1.

读下列药品标签,有关分析不正确的是( )

选项	A	B	C	D
物品标签	饱和氯 水 $1.01 \times 10^5$ Pa, 20 °C	药品: ××× 	碳酸氢 钠NaHCO <sub>3</sub> 俗名 小苏打(84 g·mol <sup>-1</sup> )	浓硫酸H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 密度1.84 g·mL <sup>-1</sup> 浓 度98.0%
分析	该试剂应装在 橡胶塞的细口 瓶中	该药品不能 与皮肤直接 接触	该物质受热易分 解	该药品标签上 还标有 

2.

如图所示为“铁链环”结构,图中两环相交部分A、B、C、D表示物质间的反应。下列对应部分反应的离子方程式书写不正确的是( )



3.

某学生的实验报告中有如下数据: ①用托盘天平称取11.7 g食盐; ②用量筒量取21.48 mL盐酸; ③用容量瓶配制210 mL  $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 硫酸溶液; ④用标准NaOH溶液滴定未知浓度的盐酸, 用去18.20 mL NaOH溶液。其中数据合理的是( )