

2022云南高一上学期人教版(2019)高中化学期末考试

1.

密度为 $0.910\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$ 氨水，质量分数为25.0%，该氨水用等体积的水稀释后，所得溶液的质量分数为()

- A. 等于12.5% B. 大于12.5% C. 小于12.5% D. 无法确定

2.

下列有关电解质的说法中正确的是()

- A. 氢氧化钠固体溶于水后能导电，所以氢氧化钠是电解质
B. 二氧化碳水溶液能够导电，所以二氧化碳是电解质
C. 铁、铜能导电，所以铁、铜为电解质
D. 氯化铁溶液能够导电，所以氯化铁溶液是电解质

3.

化学活动兴趣小组在一次实验探究活动中，在一个实验桌上放着四种化学药品，瓶壁上分别写着白砂糖、小麦面粉、加碘食盐和食用味精。为了进一步确定它们的实物和名称是否相符而进行化学实验，下列做法中必须制止的是()

- A. 小萌同学通过观察比较它们的外观状态
B. 小晓同学先各取少量配成了溶液
C. 小超同学各取少量分别放在嘴里尝了尝
D. 小凤同学用化学方法进行鉴别

4.

工业上将 Na_2CO_3 和 Na_2S 以1:2的物质的量之比配成溶液，再通入 SO_2 ，可制取 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ，同时放出 CO_2 。下列说法错误的是()

- A. 硫元素既被氧化，又被还原
B. 氧化剂与还原剂的物质的量之比为2:1
C. 相同条件下，每吸收 $10\text{m}^3\text{SO}_2$ 就会放出 $2.5\text{m}^3\text{CO}_2$
D. 若生成 2.24LCO_2 ，则转移 0.8mol 电子