

西藏林芝市同步练习

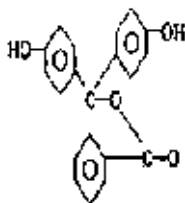
1. 选择题

生产、生活中蕴含了丰富的化学知识。下列有关说法正确的是 ()

- A. SO_2 、 CO_2 和 NO_x 都是可形成酸雨的气体
- B. 衣料中的蚕丝和涤纶都属于合成有机高分子材料
- C. 铝合金的大量使用归功于人们能使用焦炭将氧化铝还原为铝
- D. 过氧碳酸钠 ($2\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}_2$)、次氯酸钠、过氧化氢等都可以将病毒氧化而达到消毒的目的

2. 选择题

酚酞是中学阶段常用的酸碱指示剂，结构简式如图所示：下列关于酚酞的说法错误的是 ()



- A. 酚酞可与 NaOH 溶液发生中和反应
- B. 酚酞的分子式为 $\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_4$
- C. 酚酞结构中含有羟基($-\text{OH}$)，故酚酞属于醇
- D. 酚酞在一定条件下能够发生加成反应

3. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法一定正确的是

- A. 100g 98% H_2SO_4 溶液中含氧原子数目为 $4N_A$
- B. 标准状况下，11.2L CCl_4 中含有的分子数为 $0.5N_A$
- C. 常温常压下，28g CO 与 N_2 混合气体中含有原子的数目为 $2N_A$
- D. 将含0.1mol FeCl_3 的饱和 FeCl_3 溶液滴入沸水中形成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶粒数为 $0.1N_A$

4. 选择题

W、X、Y、Z均为短周期元素，W的最外层电子数与核外电子总数之比为3:8；X与W同主族；Y的原子序数是W和X的原子序数之和的一半；含Z元素的物质焰色反应为黄色。下列判断正确的是 ()

- A. 原子半径: $\text{Y} > \text{Z}$
- B. 简单氢化物的沸点: $\text{X} > \text{W}$
- C. 离子的还原性: $\text{X} > \text{W}$
- D. Y、Z的最高价氧化物对应的水化物的碱性: $\text{Y} > \text{Z}$

5. 选择题

下列实验方案不能达到实验目的的是

实验目的	实验方案
A. 确认 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体制备成功	用光束通过液体，观察产生一条光亮的“通路”