

湖南省长沙市周南中学2021-2022年高一下期开学考化学题免费在线检测

1. 选择题

化学与生产、生活密切相关。下列说法不正确的是()

- A.过氧化钠可用于呼吸面具或潜水艇中作为氧气的来源
- B.“84”消毒液的有效成分是次氯酸钠
- C.积极推广共享单车以减少雾霾和光化学烟雾
- D. Fe_3O_4 是一种复杂的混合物，可以写成 $\text{FeO}\cdot\text{Fe}_2\text{O}_3$

2. 选择题

纳米金即指金的微小颗粒，具有高电子密度、介电特性和催化作用，能与多种生物大分子结合，且不影响其生物活性。由氯金酸通过还原法可以方便地制备各种不同粒径的纳米金，其颜色依直径大小而呈红色至紫色，在微生物检测、农药残留等方面应用广泛。下列关于纳米金的叙述中，错误的是

- A.纳米金是一种新型化合物
- B.纳米金颗粒比普通金更易与氧气发生反应
- C.纳米金与普通金所含金原子的质子数相同
- D.纳米金分散在水中能产生丁达尔效应

3. 选择题

周杰伦在歌曲《青花瓷》中唱到“帘外芭蕉惹骤雨，门环惹铜绿”，其中的“铜绿”即是铜锈，它的化学成分是 $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ (碱式碳酸铜)。铜在潮湿的空气中生锈的化学反应为：

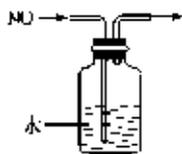
$2\text{Cu} + \text{O}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 。下列有关该反应的说法正确的是()

- A.该反应不是氧化还原反应
- B.该反应中氧元素和碳元素化合价发生变化，所以是氧化还原反应
- C.该反应中铜得电子， O_2 失电子，所以是氧化还原反应
- D.该反应是氧化还原反应，变价的只有两种元素

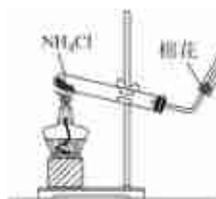
4. 选择题

下列装置或操作能达到相应实验目的的是

A



B



C



D



排水集气法收集NO 实验室制取氨气 检查装置气密性 配制稀硫酸