湖北省2021-2022学年高一上学期期末考试化学试题含解析

1. _____

2020年12月31日跨年夜，国内多地绽放焰火，给人们带去新年问候和美好祝福。在制作焰火时需要加入发色剂，在焰火引燃后，会在天空中绽放出五彩缤纷的图案。在焰火发色剂中可能不会添加的元素是

A. 锂 B. 铁 C. 钙 D. 铜

2. _____

“纳米材料”是指直径从几纳米至几十纳米的材料，目前已广泛应用于催化剂及军事技术中，如果将纳米材料分散到液体分散剂中，所得混合物

A. 不能透过滤纸 B. 一定是浊液
C. 一定是溶液 D. 有丁达尔效应

3. _____

某同学实验需要 100 mL $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液，他计划用 NaOH 固体配制，下列说法不正确的是

A. 需选用 100 mL 容量瓶 B. 需用玻璃棒搅拌或引流
C. 容量瓶使用前须查验是否漏水 D. 将氢氧化钠固体放在纸片上称量

4. _____

下列反应中，水作氧化剂的是

A. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$ B. $2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH} + \text{H}_2 \uparrow$
C. $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$ D. $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

5. _____

下列有关试剂的保存方法，正确的是

A. 少量金属钠密封保存在水中
B. 新制的氯水通常保存在无色试剂瓶中
C. 氢氧化钠溶液保存在有玻璃塞的玻璃试剂瓶中
D. 稀硫酸保存在无色玻璃试剂瓶中