

山东省济宁市四校2022届九年级化学下学期联考模拟试题答案

1.

物质的性质决定用途，下列物质的用途中利用其物理性质的是（ ）

- A. 烹饪鱼时加入醋和料酒能去除腥味 B. 液氮用作制冷剂
C. 生石灰用作干燥剂 D. 海水用来制碱

2.

下列有关物质粒子或图示的叙述不正确的是

- A. 在化学变化中，原子的核电荷数和核外电子数都不发生改变
B. 未见饭菜就闻到饭菜的香味，说明物质的分子很小，且在不停地运动
C. NaOH溶于水温度升高，因为钠离子和氢氧根离子水合放出的热量大于扩散吸收的热量
D. 构成金刚石、石墨、C₆₀等碳单质的原子，其核内质子数都为6

3.

下列实验现象描述错误的是（ ）

- A. 将锌片放入少量稀硫酸中：银白色固体减少，固体表面产生气泡，放热
B. 铝丝插入硫酸铜溶液中：银白色固体表面有紫红色固体析出，溶液由蓝色变为浅绿色
C. 红磷在空气中燃烧：产生大量白色烟及黄色火焰，放热
D. 氯化铵与熟石灰混合研磨：白色固体中产生刺激性气味的气体

4.

下列应用、相应化学方程式和基本反应类型标注都正确的一组是（ ）

- A. 铁在氧气中燃烧 $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ 氧化反应
B. 酸雨显酸性的其一原因 $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{H}_2\text{SO}_3$ 化合反应
C. 医疗上可用苏打治疗胃酸过多 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ 复分解反应
D. 证明铁的活动性比铜强 $2\text{Fe} + 3\text{CuCl}_2 = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{Cu}$ 置换反应

5.

分析下列实验内容，说法正确的一组是（ ）