

2022年中考化学二轮专题复习-质量守恒定律、化学方程式

单选题

1. 单选题

化学反应前后，肯定没有变化的是（ ）

①原子个数②元素种类③分子个数④物质种类⑤物质的总质量

- A. ①②③④ B. ①②⑤ C. ①② D. ②③⑤

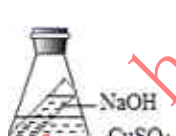
2. 单选题

下列由化学方程式 $2\text{Hg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{HgO}$ 获取的信息中，不正确的是（ ）

- A. 反应条件是加热 B. 反应物是汞和氧气 C. 生成物是氧化汞 D. 参加反应的汞与氧气的质量比为2:1

3. 单选题

下列实验能够用于直接验证质量守恒定律的是（ ）

- A.  镁条 B.  NaOH CuSO4 C.  水 食盐 D.  过氧化氢溶液 二氧化锰

4. 单选题

化学方程式不能提供的信息是（ ）

- A. 表示反应物、生成物是什么 B. 化学反应的是在什么条件下进行的 C. 各物质之间的质量关系是多少 D. 化学反应速度的快慢

5. 单选题

化学学习常用化学思维去认识和理解世界，下列说法不正确的是（ ）

物质	甲	乙	丙	丁
反应前质量/g	10	5	12	20
反应后质量/g	8	5	30	X

- A. $X=16$ B. 乙可能是催化剂 C. 该反应为化合反应 D. 反应中甲和丙的质量比为1: 9

6. 单选题

根据化学方程式： $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{MnO}_2]{\Delta} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ ，无法获取的信息是（ ）

- A. 反应所需条件 B. 氧气可助燃 C. 生成氯化钾和氧气的质量比 D. 生成物氧气