2022年九年级化学前半期课时练习在线答题

1. 选择题

一质量的某物质充分燃烧，消耗64gO2，同时生成了44gCO2和36gH2O，则该物质中（ ）

A. 只含有碳元素 B. 只含有碳、氢两种元素

C. 一定含有碳、氢、氧三种元素 D. 一定含有碳、氢两种元素，可能含有氧元素

2. 选择题

X是一种常用能源，X完全燃烧的化学方程式：$X+3O_2 \xlongequal{点燃} 2CO_2+3H_2O$，则X的化学式为（　　）

A. C2H6 B. C2H6O C. C2H4O D. C2H4O2

3. 选择题

在2A+B═2C反应中，已知A的相对分子质量是28，C的相对分子质量是44，则B的相对分子质量是（ ）

A．16g B．16 C．32g D．32

4. 选择题

亚硝酸钠(NaNO2)外观与食盐相似,有咸味，区别它们的方法是隔绝空气加热，没有变化的是食盐，有刺激性气味的气体产生的是亚硝酸钠，产生的这种气体可能是（ ）

A. SO2 B. NO2 C. N2 D. NH3

5. 选择题

以下应用守恒思想解决相关问题，推论正确的是（　　）

A. 14 g碳与32g氧气反应，根据质量守恒推出生成的二氧化碳的质量为46g

B. 聚乙烯燃烧生成二氧化碳和水，根据元素守恒推出聚乙烯由碳、氢、氧元素组成

C. 50 mL36%的盐酸用50 mL水稀释，根据溶质守恒推出稀盐酸的溶质质量分数为l8%

D. 水电解生成H2和O2的分子数比为2：l，根据原子守恒推出水分子中H、O原子数比为2：1

6. 选择题

在一定条件下，在一个密闭容器内发生某反应，测得反应过程中各物质的质量如表所示，下列说法不正确的是（　　）

物质	X	Y	Z	W
反应前质量/g	10	3	90	0
反应后质量/g	3.2	3	待测	3.2

A. W可能是单质 B. Y可能是催化剂

C. 该反应是分解反应 D. 反应后Z物质的质量为86.4g

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com 物料家族 官方公众号