

全国2022年九年级化学下期专题练习网上考试练习

1. 计算题

科学研究中，常通过对实验数据的分析计算，得出某未知物质的相对分子质量，从而推测该物质的分子式。某科研小组经反复实验，发现 $2A+3B=2C+4D$ 中，3.2gA恰好和4.8gB完全反应，生成4.4gC。请问：

- (1) 同时生成D的质量为_____g;
- (2) 若D的相对分子质量为18，求A的相对分子质量_____（写出计算过程）。

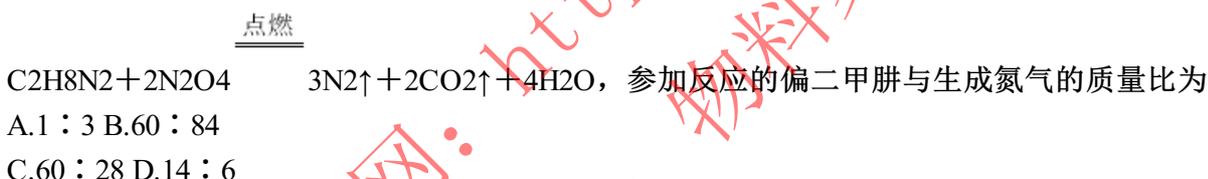
2. 选择题

根据化学方程式进行计算的依据是()

- 化学方程式表示了一种反应过程
- 化学方程式表示了反应物和生成物各是什么物质
- 化学方程式表示了反应前后各物质之间的质量比
- 化学方程式反映了各物质的组成

3. 选择题

2018年10月25日，长征四号乙火箭在太原卫星发射中心成功将海洋二号B星发射升空。所用运载火箭用偏二甲肼($C_2H_8N_2$)和四氧化二氮(N_2O_4)作推进剂，两者反应的化学方程式为



4. 选择题

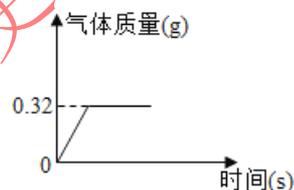
在 $2A+3B=C+2D$ 反应中，36gA与56gB恰好完全反应生成28gC和一定量的D，若C的化学式量为14，则C和D的化学式量之比为()

- A. 7 : 1 B. 7 : 8 C. 7 : 16 D. 7 : 32

5. 计算题

为测定某过氧化钠样品的纯度，将2g该样品与足量水发生如下反应（杂质不参与反应）：

$2Na_2O_2 + 2H_2O = 4NaOH + O_2\uparrow$ 生成气体质量与时间的关系如图所示。回答问题：



- (1) 生成氧气的质量是_____g。
- (2) 列式计算该样品中过氧化钠的质量分数_____。

6. 填空题

2.4g某物质在氧气中完全燃烧，生成2.2g二氧化碳、1.8g水和3.2g二氧化硫，则2.4g该物质含氢元素的质量为_____g。该反应方程式中氧气和二氧化硫的化学计量数之比为_____。