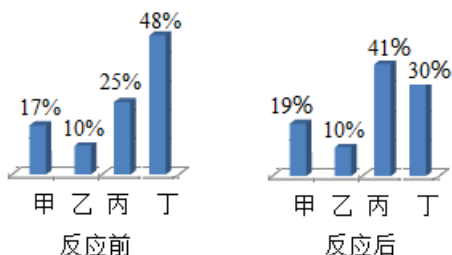


初中化学2022届专题复习——化学方程式训练题【含详解】

1.

在密闭容器内，有甲、乙、丙、丁四种物质，在一定条件下充分反应，测得反应前后各物质的质量分数如图所示，下列说法错误的是（ ）



- A. 该反应符合质量守恒定律
- B. 生成的甲、丙两物质的质量比为8:1
- C. 乙可能是该反应的催化剂
- D. 参加反应的丁的质量等于生成的甲和丙的质量之和

2.

有Mg、Al、Zn的混合物共7.2g，与足量盐酸反应，生成H₂的质量可能是（ ）

- A. 0.2 g
- B. 0.6g
- C. 0.8g
- D. 0.9g

3.

下列关于 $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$ 的理解不正确的是（ ）

- A. 表示一氧化碳与氧气在点燃条件下反应生成二氧化碳
- B. 参加反应的一氧化碳与氧气的质量比为5:4
- C. 反应前后碳原子、氧原子的个数均不变
- D. 参加反应的氧气与生成的二氧化碳的分子个数比为1:2

4.

在已平衡的天平两边分别放一个等质量的烧杯，烧杯中装有等质量、等质量分数的足量稀盐酸，在左边烧杯中加入5.6g金属铁，在右边烧杯中加入5.5g镁和铜的混合物，充分反应后天平仍然保持平衡，则右边烧杯中加入的混合物中镁和铜的质量比为（ ）

- A. 36: 19
- B. 12: 43
- C. 24: 31
- D. 13: 42