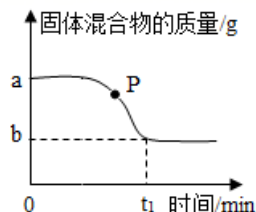


初中化学2022年年末周练知识点——质量守恒定律训练题（一）【含详解】

1.

用氯酸钾和二氧化锰的混合物制取氧气，混合物的质量变化情况如图所示。下列说法中正确的是



- A. 反应结束时能生成 $(a-b)$ g 氧气
- B. P 点处固体成分是氯酸钾和氯化钾
- C. 在反应过程中氯化钾的质量分数不断减小
- D. 在 $0-t_1$ 时段, MnO_2 在混合物中的含量不断增大

2.

化学反应前后肯定没有发生变化的是 ()

①原子数目; ②分子数目; ③元素种类; ④物质种类; ⑤原子种类; ⑥物质的总质量。

- A. ①④⑥
- B. ①③⑤⑥
- C. ①②⑥
- D. ②③⑤

3.

一定质量的某有机化合物完全燃烧, 生成 $2.2g CO_2$ 和 $1.8g H_2O$, 另取 $3.2g$ 该有机化合物在 O_2 中完全燃烧, 消耗 $4.8g O_2$, 该有机化合物的化学式可能是

- A. C_2H_4
- B. CH_4O
- C. CH_4
- D. C_2H_4O

4.

已知 $2A + 3B = C + 3D$, 用足量的 A 和 $49g B$ 恰好完全反应, 生成 $57g C$ 和 $1g D$, 若 B 的相对分子质量为 98, 则 A 的相对分子质量为 ()

- A. 16
- B. 27
- C. 44
- D. 56

5.

在密闭容器内, 有甲、乙、丙、丁四种物质, 在一定条件下充分混合反应, 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 ()