

目录：初三化学 (全一册) > 第一单元 > 元素质量比计算

## 元素质量比的计算 (中) (讲义)

【例 1】某氮的氧化物中，氮元素与氧元素的质量比为 7:16，则该氧化物的化学式为 ( )

- A.NO      B.NO<sub>2</sub>      C.N<sub>2</sub>O      D.N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

【练习 1-1】X、Y 两元素的相对原子质量比为 7:2，在它们形成的一种化合物中，X、Y 两元素的质量比为 7:3，则该化合物的化学式为 ( )

- A.XY      B.X<sub>2</sub>Y      C.X<sub>2</sub>Y<sub>3</sub>      D.X<sub>3</sub>Y<sub>2</sub>

【练习 1-2】A、B 两种元素可以组成多种化合物。已知在 A<sub>2</sub>B 化合物中，A 和 B 的质量比为 7: 4，则符合 A、B 质量比为 7:12 的化合物是 ( )

- A.A<sub>2</sub>B      B.A<sub>2</sub>B<sub>3</sub>      C.AB      D.A<sub>2</sub>B<sub>5</sub>



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记