

Bài 1 trang 143 SGK Hóa 10

Đề bài:

Một hợp chất có thành phần theo khối lượng 35,96% S; 62,92 %O và 1,12 %H. Hợp chất này có công thức hóa học là:

- A. H_2SO_3 .
- B. H_2SO_4 .
- C. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$.
- D. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$.

Lời giải:

Giả sử công thức hóa học của hợp chất là $\text{H}_x\text{S}_y\text{O}_z$. Ta có:

$$x : y : z = \frac{\%m_H}{1} : \frac{\%m_S}{32} : \frac{\%m_O}{16} = \frac{1,12}{1} : \frac{35,96}{32} : \frac{62,92}{16} = 2 : 2 : 7$$

Vậy công thức hóa học của hợp chất là: $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$

Đáp án C