

GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 71 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hãy tìm công thức hóa học của khí A.

-Khí A nặng hơn khí hidro 17 lần.

-Thành phần theo khối lượng của khí A là 5,88% H và 94,12% S.

Lời giải đáp án

$$m_A = 17 \cdot 2 = 34g.$$

$$m_H = 5,88 \cdot 34 / 100 = 2g.$$

$$n_H = 2 \text{ mol nguyên tử H.}$$

$$m_S = 34 \cdot 94,12 / 100 = 32g.$$

$$n_S = 32 / 32 = 1 \text{ mol nguyên tử S.}$$

Suy ra trong một phân tử hợp chất có 2 mol nguyên tử H kết hợp với 1 nguyên tử S.

Hợp chất có công thức hóa học là H_2S .