

ĐÁP ÁN BÀI 1 TRANG 79 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hãy tìm công thức hóa học đơn giản nhất của một loại oxit của lưu huỳnh, biết rằng trong oxit này có 2g lưu huỳnh kết hợp với 3g oxi.

Lời giải đáp án

Số mol của nguyên tử lưu huỳnh là: $n_S = 2/32 = 1/16$ (mol)

Số mol của nguyên tử oxi là: $n_O = 3/16$ (mol)

Ta có: $1/16 : 3/16 = 1 : 3$

Vậy công thức hóa học đơn giản nhất của oxit lưu huỳnh là SO_3 .