

GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 132 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Cho biết khối lượng mol của một oxit axit kim loại là 160gam, thành phần về khối lượng của kim loại trong oxit đó là 70%. Lập công thức hóa học của oxit. Gọi tên oxit kim loại đó.

Lời giải đáp án

Đặt công thức của oxit kim loại là M_xO_y

Khối lượng của kim loại trong oxit kim loại: $160.70/100 = 112g$.

$m_x=112$ kẻ bảng ta có

x	1	2	3
M	112(loại)	56(nhận)	37,33(loại)

Khối lượng của oxit là $160 - 112 = 48g$.

$$16.y = 48 \Rightarrow y=3.$$

Vậy công thức hóa học của oxit kim loại là Fe_2O_3 .