

GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 71 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hãy tìm công thức hóa học của những hợp chất có thành phần các nguyên tố như sau:

a) Hợp chất A có khối lượng mol phân tử là 58,5g có thành phần các nguyên tố 60,68% Cl và còn lại là Na.

b) Hợp chất B có khối lượng mol phân tử là 106g, thành phần 43,4% Na 11,3% C và 45,3% O.

Lời giải đáp án

$$m_{\text{Cl}} = (60,68 \cdot 58,5)/100 = 35,5\text{g}.$$

$$n_{\text{Cl}} = 35,5/35,5 = 1 \text{ nguyên tử Cl}.$$

$$m_{\text{Na}} = 58,5 - 35,5 = 23\text{g}.$$

$$n_{\text{Na}} = 23/23 = 1 \text{ nguyên tử Na}.$$

Vậy công thức hóa học của hợp chất là NaCl.

Cách tính tương tự như trên ta có công thức hóa học của B là Na_2CO_3 .