

GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 79 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Một hợp chất có công thức hóa học là K_2CO_3 . Em hãy cho biết:

- Khối lượng mol của chất đã cho.
- Thành phần phần trăm (theo khối lượng) của các nguyên tố có trong hợp chất.

Lời giải đáp án

a) Khối lượng mol của chất đã cho $= 39 \cdot 2 + 12 + 16 \cdot 3 = 138 \text{ g}$.

b) Thành phần phần trăm (theo khối lượng) của các nguyên tố có trong hợp chất:

$$\%K = (39 \cdot 2) / 138 = 56,5 \%$$

$$\%C = 12 / 138 = 8,7\%$$

$$\%O = (16 \cdot 3) / 138 = 34,8\%$$