

GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 41 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Lập công thức hóa học và tính phân tử khối của hợp chất có phân tử gồm K(I), bari Ba(II), Al(III) lần lượt liên kết với:

a) Cl.

b) Nhóm (SO_4).

Lời giải đáp án

$$\text{a) } \text{KCl} = 39 + 35,5 = 74,5.$$

$$\text{BaCl}_2 = 137 + 2 \times 35,5 = 208.$$

$$\text{AlCl}_3 = 27 + 35,5 \cdot 3 = 133,5.$$

$$\text{b) } \text{K}_2\text{SO}_4 = 2 \cdot 39 + 98 = 175.$$

$$\text{BaSO}_4 = 137 + 32 + 4 \cdot 16 = 233.$$

$$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 = 2 \cdot 27 + 3 \cdot (32 + 16 \cdot 4) = 342.$$