

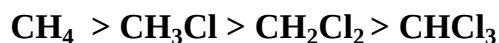
GIẢI BÀI 3 TRANG 108 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 9

Đề bài

Hãy so sánh phần trăm khối lượng của cacbon trong các chất sau : CH_4 , CH_3Cl , CH_2Cl_2 , CHCl_3 .

Đáp án bài 3 trang 108 sgk hóa lớp 9

Cách 1. Phân tử các chất chỉ có một nguyên tử C nhưng phân tử khối tăng dần nên thành phần trăm khối lượng C trong các hợp chất được sắp xếp:



Cách 2. Tính phần trăm $\%m_C$

$$\%m_C(\text{CH}_4) = 75\%$$

$$\%m_C(\text{CH}_3\text{Cl}) = 23,7\%$$

$$\%m_C(\text{CH}_2\text{Cl}_2) = 14,1\%$$

$$\%m_C(\text{CHCl}_3) = 9,26\%$$

Vậy phần trăm về khối lượng của nguyên tố cacbon trong các chất được sắp xếp như sau:
 $\text{CH}_4 > \text{CH}_3\text{Cl} > \text{CH}_2\text{Cl}_2 > \text{CHCl}_3$