

Bài 5 trang 64 SGK Hóa 10

Đề bài:

Dựa vào hiệu độ âm điện các nguyên tố, hãy cho biết có loại liên kết nào trong các chất sau đây :

AlCl_3 , CaCl_2 , CaS , Al_2S_3 ?

Lấy giá trị độ âm điện của các nguyên tố ở bảng 6 trang 45

Lời giải:

Lấy độ âm điện của nguyên tử có độ âm điện lớn trừ đi độ âm điện của nguyên tử có độ âm điện nhỏ hơn nếu:

+ Hiệu độ âm điện $< 0,4 \Rightarrow$ liên kết CHT không cực

+ Hiệu độ âm điện từ $0,4$ đến $< 1,7 \Rightarrow$ liên kết CHT có cực

+ Hiệu độ âm điện $\geq 1,7 \Rightarrow$ liên kết ion

Ta có:

Hiệu độ âm điện của:

AlCl_3 là: $3,16 - 1,61 = 1,55 \Rightarrow$ liên kết CHT phân cực

CaCl_2 : $3,16 - 1,00 = 2,17 \Rightarrow$ liên kết ion

CaS : $2,58 - 1,00 = 1,58 \Rightarrow$ liên kết CHT có cực

Al_2S_3 : $2,58 - 1,61 = 0,97 \Rightarrow$ liên kết CHT có cực