

## Bài 3 trang 76 SGK Hóa 10

### Đề bài:

Cho dãy oxit sau đây:  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ .

Dựa vào giá trị hiệu độ âm điện của 2 nguyên tử trong phân tử hãy xác định loại liên kết trong từng phân tử oxit (tra giá trị độ âm điện ở bảng 6, trang 45).

### Lời giải:

Hiệu độ âm điện của các chất:

$\text{Na}_2\text{O}$ : 2,51 liên kết ion.

$\text{MgO}$ : 2,13 liên kết ion.

$\text{Al}_2\text{O}_3$ : 1,83 liên kết ion.

$\text{SiO}_2$ : 1,54 liên kết cộng hóa trị có cực

$\text{P}_2\text{O}_5$ : 1,25 liên kết cộng hóa trị có cực

$\text{SO}_3$ : 0,86 liên kết cộng hóa trị có cực

$\text{Cl}_2\text{O}_7$ : 0,28 liên kết cộng hóa trị không cực