

## Giải bài 12 trang 48 SGK Hóa 10

**Bài 12:** Cho hai dãy chất sau:

$\text{Li}_2\text{O}$     $\text{BeO}$     $\text{B}_2\text{O}_3$     $\text{CO}_2$     $\text{N}_2\text{O}_5$ .

$\text{CH}_4$     $\text{NH}_3$     $\text{H}_2\text{O}$     $\text{HF}$ .

Xác định hóa trị của các nguyên tố với oxi và với hidro.

**Lời giải:**

Trong hai dãy chất:

$\text{Li}_2\text{O}$   $\text{BeO}$   $\text{B}_2\text{O}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{N}_2\text{O}_5$ .

$\text{CH}_4$   $\text{NH}_3$   $\text{H}_2\text{O}$   $\text{HF}$ .

- Hóa trị cao nhất với oxit tăng dần từ I đến V.

- Hóa trị với hidro giảm dần từ IV đến I.