



За шкалою Полінга найбільш електронегативним серед елементів, здатних утворювати сполуки, є **Флуор**, а найменш електронегативним — **Францій**. ЕН Францію дорівнює 0,7, а ЕН Флуору — 4. ЕН інших елементів змінюються в межах від 0,7 до 4.

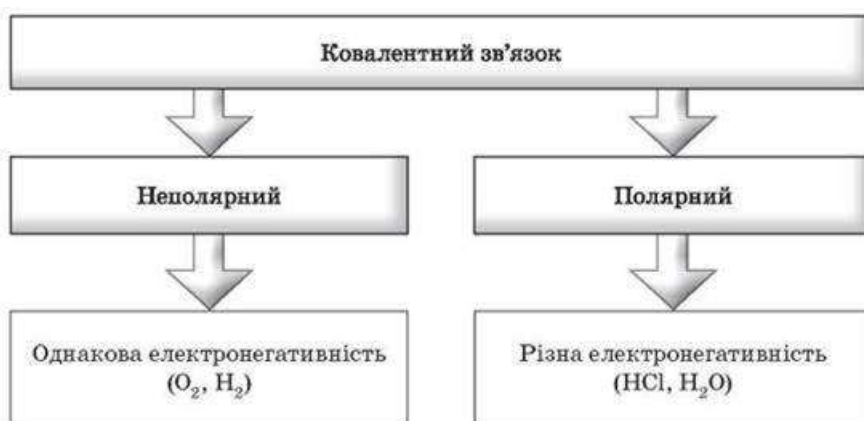
Неполярний ковалентний зв'язок утворюється між атомами елементів з однаковою електронегативністю.

Наприклад :  $\text{H}_2$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{F}_2$ ,  $\text{PH}_3$ .

Якщо електронегативність атомів різна, то спільна електронна пара зміщується до ядра атома з більшою електронегативністю. Такий зв'язок називається ковалентним полярним зв'язком. Наприклад:  $\text{H}-\text{F}$ ,  $\text{H}-\text{Cl}$ ,  $\text{NH}_3$ .

У хімічних формулах сполук, як правило, на першому місці записується елемент з меншою електронегативністю, після нього — елемент з більшою електронегативністю.

### Висновок.



### Завдання.

Опрацювати параграф 16.

Виконати вправи № 106,107.