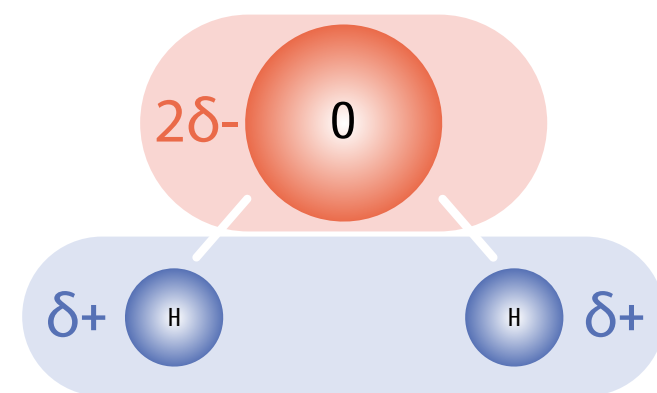
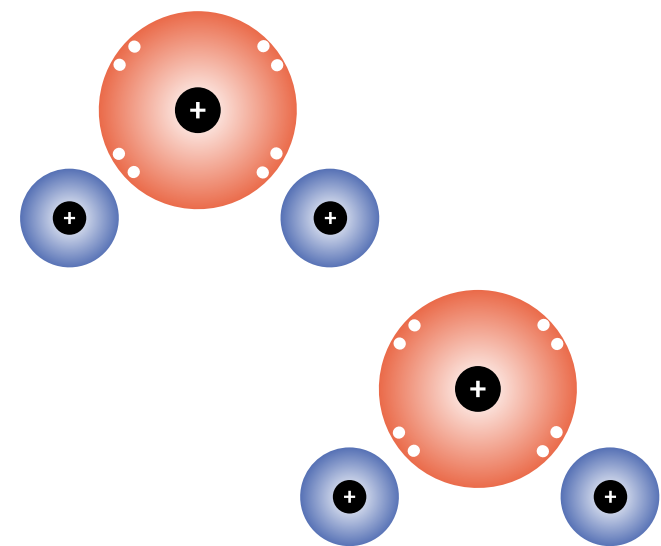


Запам'ятай



Водневий зв'язок — це електростатична взаємодія молекул за участі Гідрогену й атома з високою електронегативністю, як-от Оксиген, Флуор чи Нітроген.

Молекула води — це диполь, або полярна молекула, яка має полюси + та -.

Для молекулярних речовин:

$t_{\text{кип.}} (\text{є водневий зв'язок}) > t_{\text{кип.}} (\text{без водневого зв'язку})$

