

Forces intermoléculaires

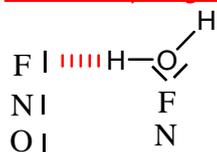
Interactions Ion - Dipôle : Molécule polaire

Interactions électrostatiques : Force de Coulomb

Interactions de Van Der Waals

- Dipôle / Dipôle
(Plus les molécules sont polaires, plus la force est importante)
- Dipôle permanent / Dipôle induit
(Une molécule polaire induit une autre)
- Dipôle induit / Dipôle induit
(Proportionnelle à la polarisabilité - molécules apolaires)

Liaisons Hydrogène (H) - Elles sont les plus fortes



Conséquences : Températures, états, solubilité, chromatographie