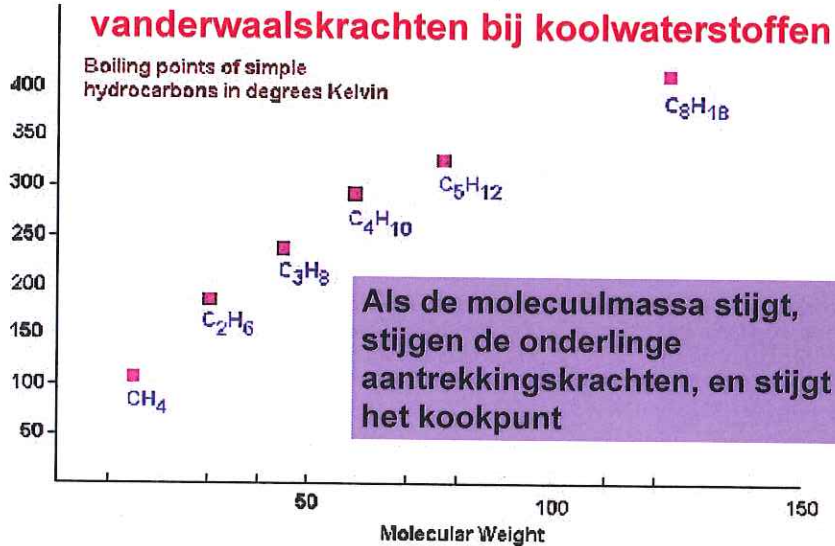


## Vanderwaalskrachten (5)

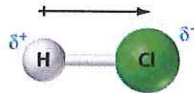


## Polaire binding

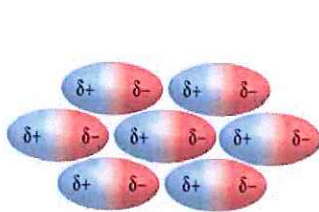
---

Bij een *atoombinding* tussen *ongelijksoortige atomen* is het *bindend elektronenpaar* *verschoven*.

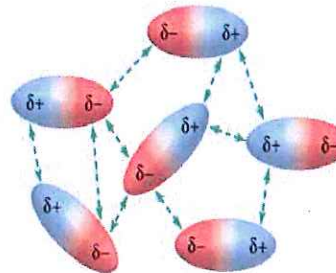
We spreken van een *polaire binding*.



## Onderlinge wisselwerking tussen dipoolmoleculen



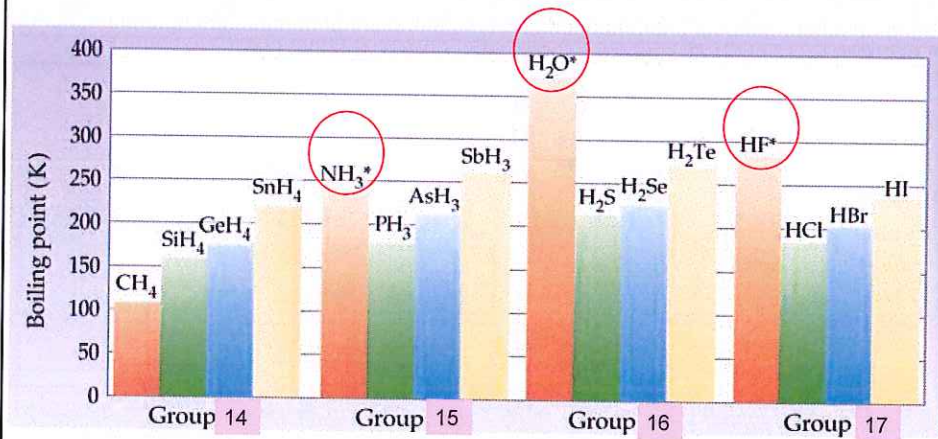
(a)



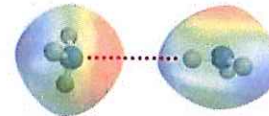
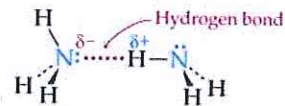
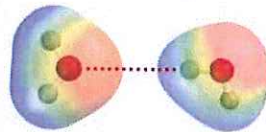
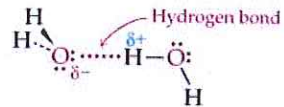
(b)

De positieve kant van het ene molecuul wordt aangetrokken door de negatieve kant van het andere molecuul en omgekeerd. Dit noemen we een *dipool-dipool-interactie* en die berust op de *elektrostatische* wisselwerking tussen tegengesteld geladen delen van de moleculen

# Waterstofbruggen (1)



## Waterstofbruggen (2)



Zie bron 14 blz. 137

## Waterstofbruggen (2)

---

Waterstofbruggen komen alleen voor als waterstof gebonden is aan O-, N- (en F-) atomen.

Waterstofbrug ontstaat tussen een H atoom dat aan een O, N (of F) atoom gebonden is en een O, N (of F) atoom waaraan één of meer H-atomen gebonden zijn.

H: 1 mogelijkheid

O: 2 mogelijkheden

N: 1 mogelijkheid

# Samenvatting intermoleculaire krachten

