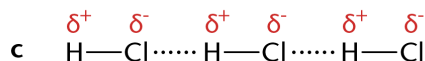




ARBEJDSARK:

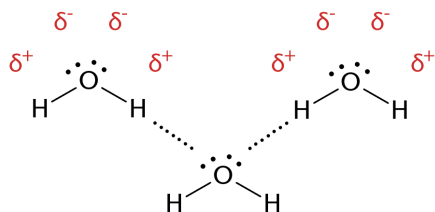
Intermolekylære bindinger og opløselighed

1. Hvad gælder generelt for molekyler? (type atomer, binding, polaritet)
2. Se [Kemi: Blandbarhed og opløselighed fra DTU Adgangskursus](#) (Youtube) og forklar med egne ord, hvordan molekyler kan rangordnes efter deres opløselighed i vand.
3. Se: [Kemi: Intermolekylære bindinger fra DTU Adgangskursus](#) (Youtube) og svar på nedenstående spørgsmål:
 - a) I filmen bruges begrebet kovalent binding om elektronparbinding. En elektronparbinding kaldes også en intramolekylær binding. Forklar hvorfor.
 - b) Beskriv med egne ord begrebet elektronegativitet.
 - c) Hvad betyder δ^+ og δ^- ?
 - d) Hvad er en dipol-dipol-binding? Mellem hvilke molekyler laves der dipol-dipol-binding? Inddrag også nedenstående figur i din forklaring.



Illustrator: Hanne Wolff og Lotte Thorup.

- e) Hvad er en hydrogenbinding? Mellem hvilke molekyler laves der hydrogenbinding? Inddrag også nedenstående figur i din forklaring.



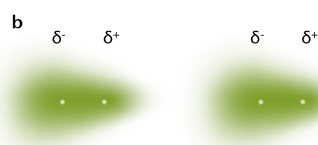
Illustrator: Hanne Wolff.

- f) Hvad er London-bindinger (London-kræfter)? Mellem hvilke molekyler laves der London-bindinger? Inddrag også nedenstående figur i din forklaring.

a



b



Illustrator: Lotte Thorup.

- g) Forklar hvad styrken af London-bindinger afhænger af?
- h) Hvad betyder begrebet induceret dipol?
- i) Rangorden de tre intermolekylære bindinger efter hvilken der er stærkest.