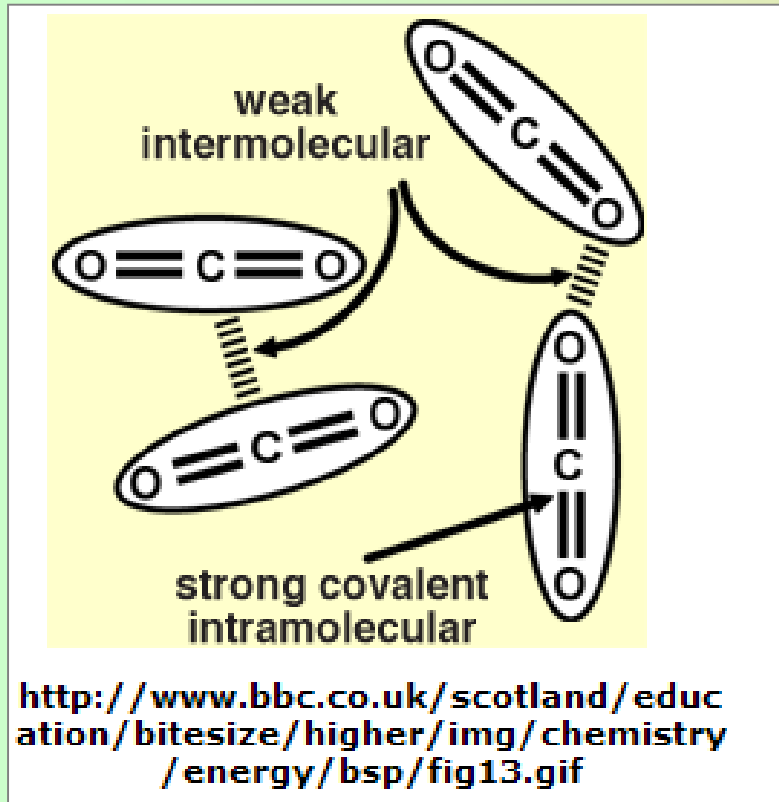


Indar intermolekularrak



Sarrera

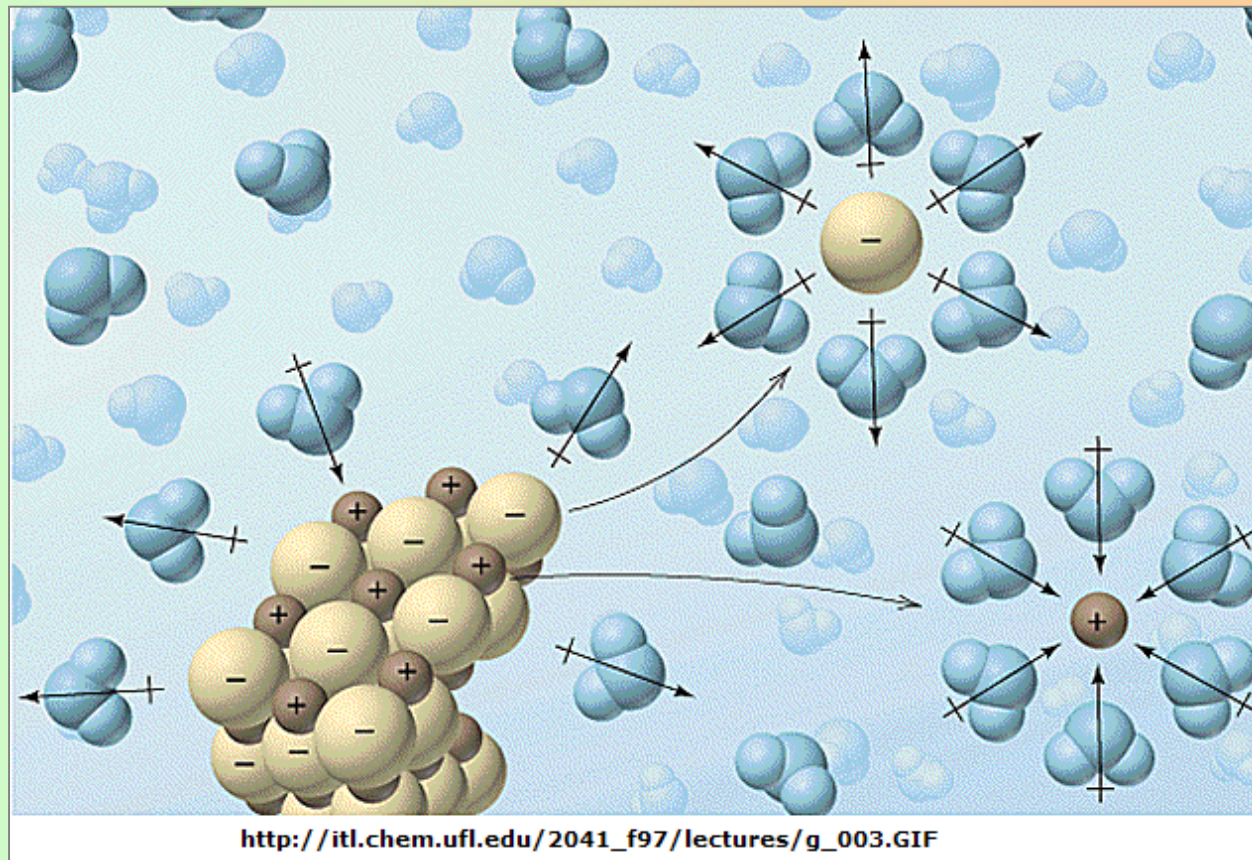
Lotura intermolekularrak (molekula arteko indarrak) lotura kobalenteak baino askoz ahulagoak dira.

Molekula neutroen artean hiru indar intermolekular-mota eman daitezke:

- Dipolo-dipolo indarrak
- Hidrogeno-zubizko indarrak
- London sakabanaketa-indarrak

Ioi-dipolo indarrak

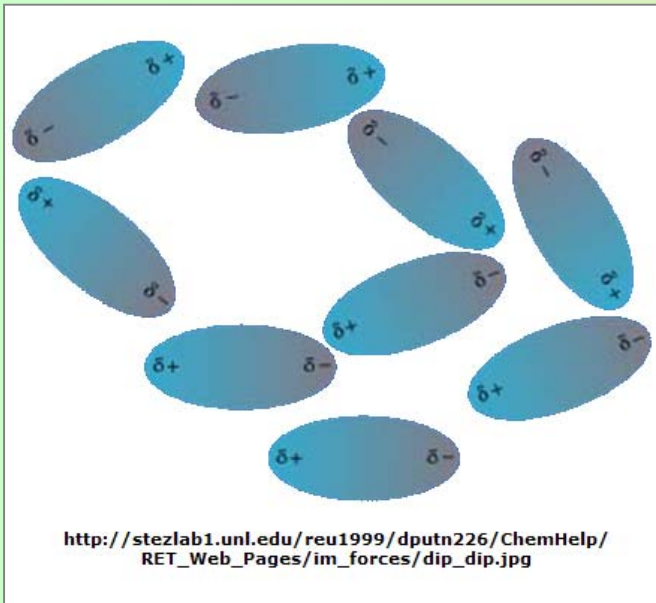
Ioi-dipolo indarrak ioia eta molekularen karga partzialaren artean ematen da.



Indar intermolekularrak

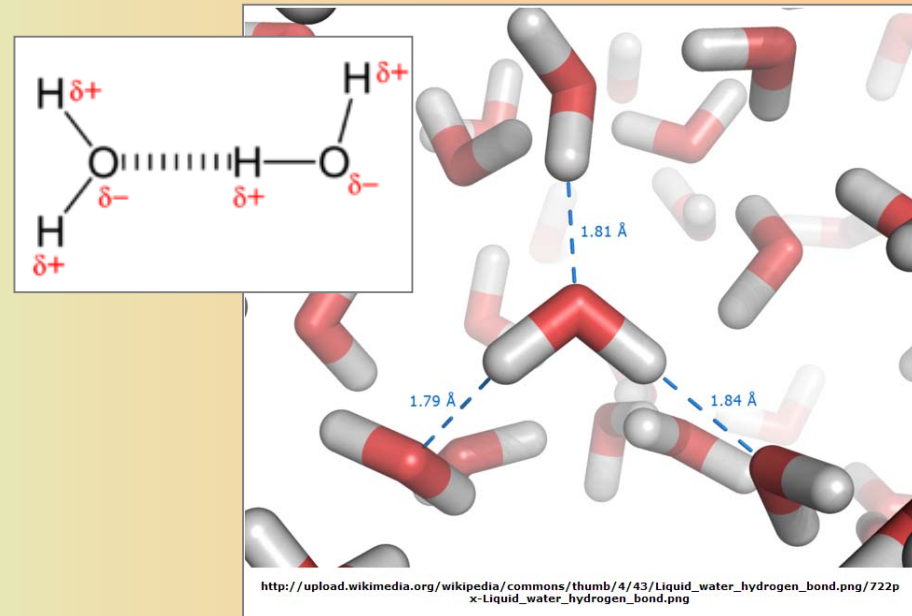
Dipolo-dipolo indarrak

Dipolo-dipolo indarrak molekula neutro polarren artean ematen da. Molekula baten alde positiboa beste molekula baten alde negatiboa hurbil duenean ematen da.



Hidrogeno zubiak

Indar molekular mota berezia da eta ematen da hidrogenoaren artean (molekula baten alde positiboa F, N edo O atomorekin elkartuta) eta "X" (F, N, O) elementu elektronegatiboren konpartitu gabeko elektroien artean.



Indar intermolekularrak

London sakabanaketa indarra

Elektroien higidurak aldiuneko momentu dipolarak sor ditzazke.

Aldiuneko momentu dipolar horien artean erakarpen-indarrak eman daitezke: indar-mota horri London sakabanaketa indarrak deitzen zaie.

