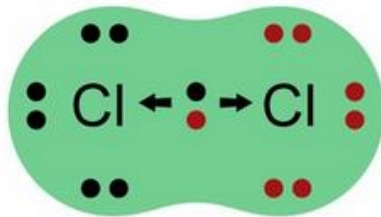


Ionisidos

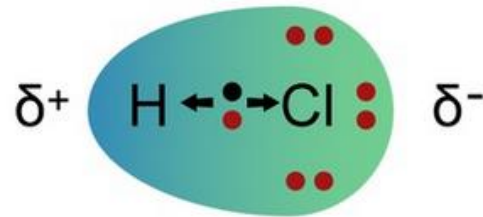
Pooliton
kovalenttinen sidos



Sitovat elektronit ovat
jakautuneet tasaisesti
atomien välille.

Atomeilla ei ole osittais-
varausta.

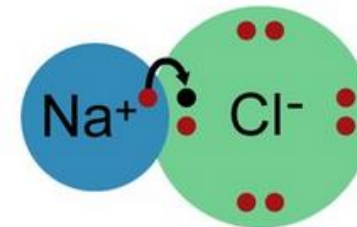
Poolinen
kovalenttinen sidos



Sitovat elektronit ovat
jakautuneet atomien
välille epätasaisesti.

Atomeilla on osittais-
varaus.

Ionisidos



Valenssielektronit ovat
siirtyneet täysin toisen
atomin elektronipilveen.

Atomit ovat varauksellisia
ioneja.

Ionisidos

- Metalliatomi + epämetalliatomi = ioniyhdiste
- Ioniyhdisteitä sanotaan suoloiksi.
- Ioniyhdisteessä positiiviset ionit (kationit) ja negatiiviset ionit (anionit) sitoutuvat toisiinsa **ionisidoksella**.
- Ionisidos on vahva kemiallinen sidos, jossa erimerkkiset ionit vetävät toisiaan puoleensa



Ionisidos

- Ioniyhdisteiden ominaisuuksia: korkea sulamispiste, kiinteitä huoneenlämpötilassa, kovia, mutta hauraita
- Ioniyhdisteiden kaavaan merkitään yleensä ensin positiivinen ioni ja sitten negatiivinen ioni.
 - Esim. NaCl (Na^+ ja Cl^-)
 - CaCl_2 (Ca^{2+} ja 2 Cl^-)
- Nimeen kirjoitetaan ensin positiivisen, sitten negatiivisen ionin nimi.
 - Esim. CaBr_2 on kalsiumbromidi
 - FeCl_3 on rauta(III)kloridi (rauta Fe^{3+} ionina)

