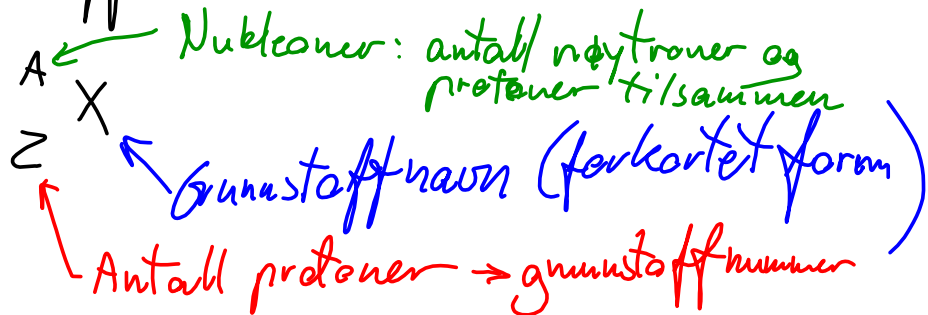


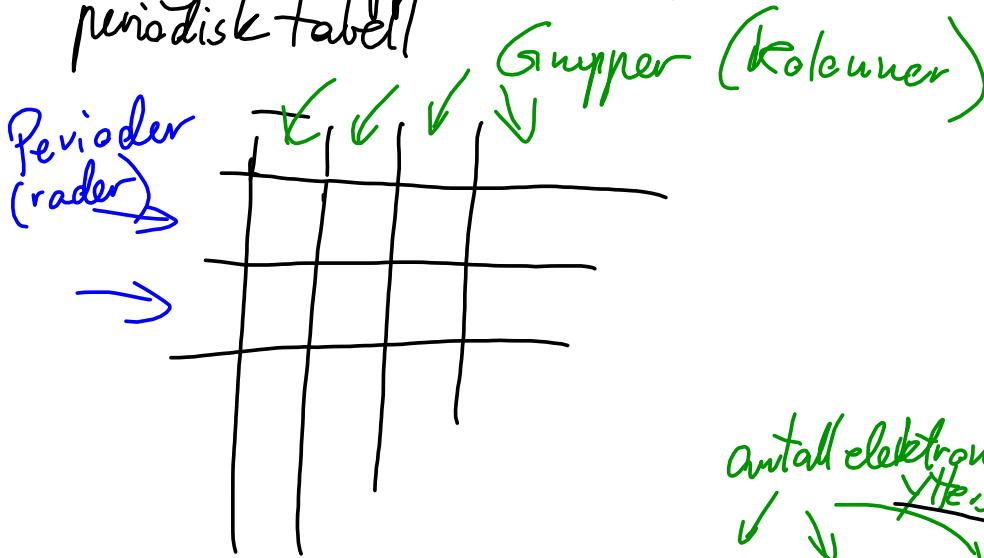
Atomene er delt inn i grunnstoffer
 Antall protoner (i kjernen) bestemmer hvilket grunnstoff det

Et grunnstoff navnesettes:



Det finnes forskjellige isotoper av hvert grunnstoff. De forskjellige isotopene av et grunnstoff har forskjellig antall nøytroner

Alle grunnstoffer har sin plass i en
 periodisk tabell



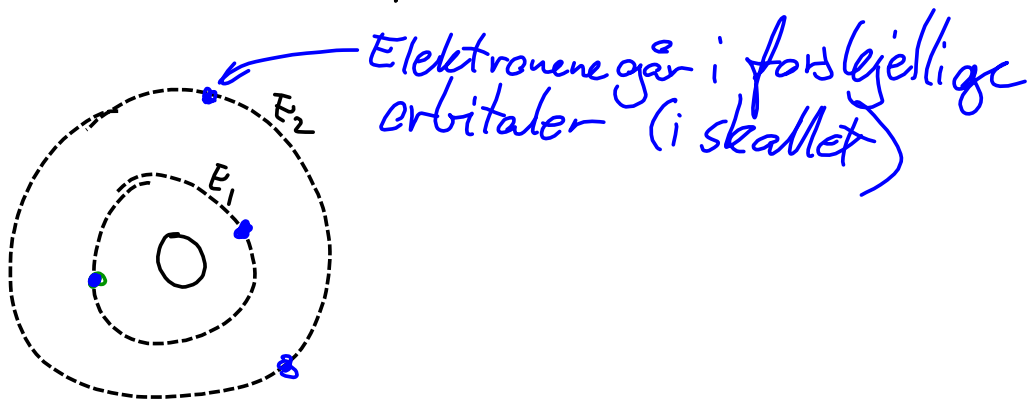
8 Hovedgrupper
 8 Sidegrupper

antall elektroner i
~~første~~ skall
 ↘ valenelektroner

H1, H2... H8

Hvilken periode grunnstoffet er plassert
 sier hvor mange skall (med elektroner) det er
 i grunnstoffet

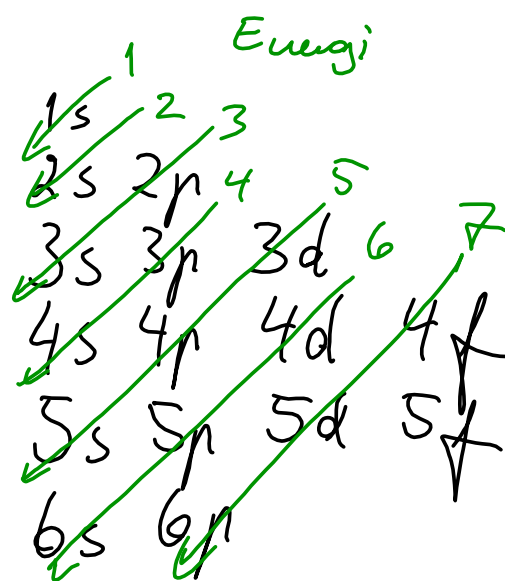
Elektronbanene i de forskjellige skall
 er delt opp i orbitaler



Ion er ladede atomer

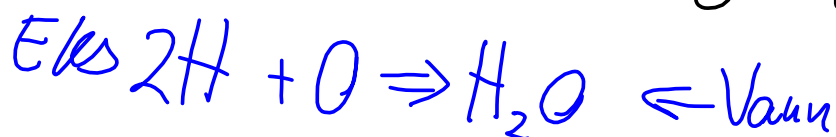
Et nøytralt atom har like mange elektroner som protoner

Hvis et grunnstoff "mister" (eller tar til seg) et (eller flere) elektroner så blir det et ion



Bindingen

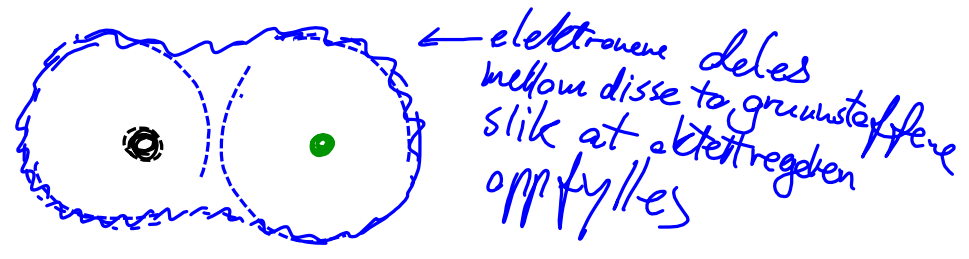
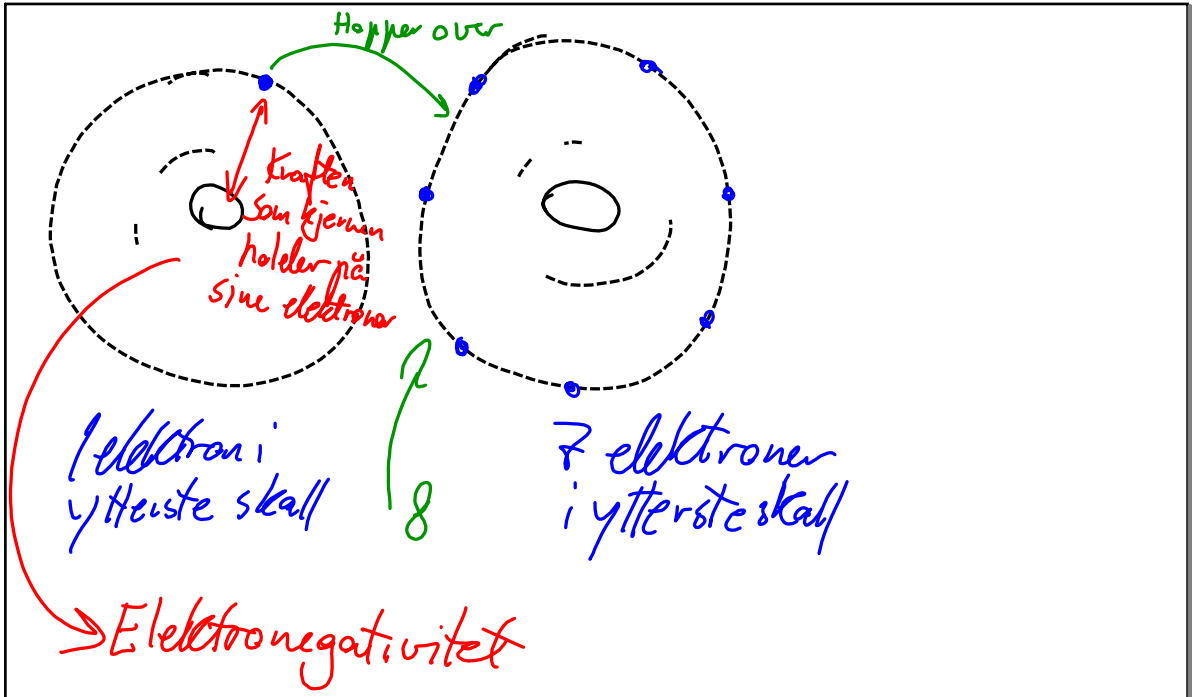
De forskjellige grunnstoffene kan binde seg til hverandre, også seg selv



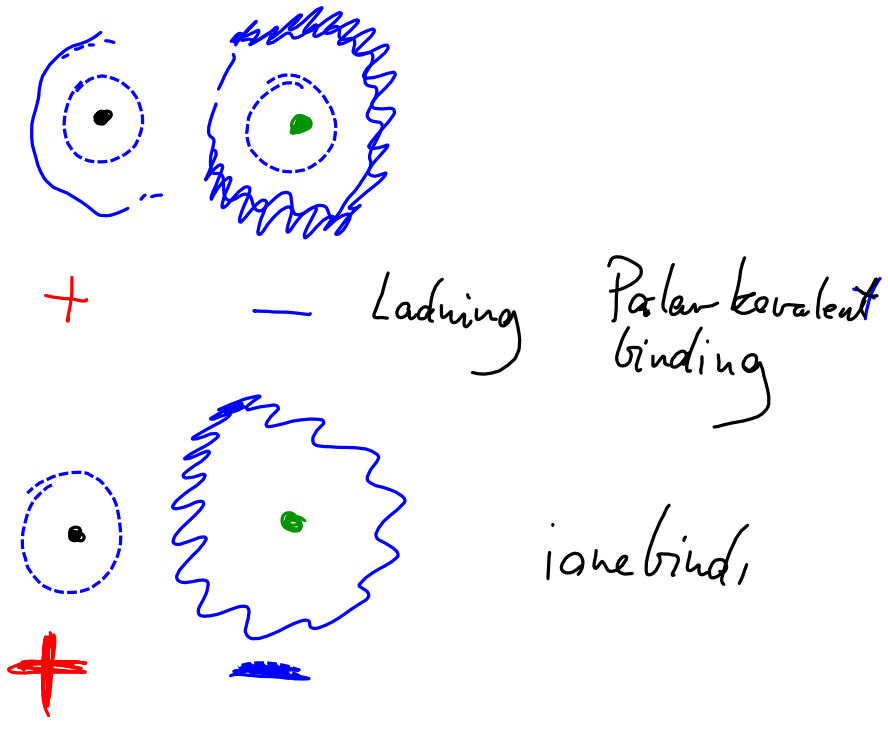
Det finnes forskjellige typer bindinger

- Ionebinding
- Kovalent binding
- Polar kovalent binding
- Metall binding
- Hydrogen binding
- van der Waalske bindinger

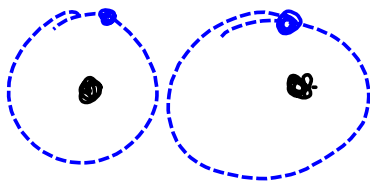
"Hvor sterkt holder kjernen på sine elektroner?"
 ↳ Elektronegativitet



Elektro negativiteten bestemmer hvor skya er mest



Ekse H_2



Lik elektronegativitet

Deles elektronene
lik

Kovalent binding

Differansen i elektronegativitet til
de grunnstoffene som binder seg sammen
sier hva slags binding det er

$< 0,4$: Kovalent binding

$0,4 - 1,7$: Polar kovalent binding

$> 1,7$: Ionebinding