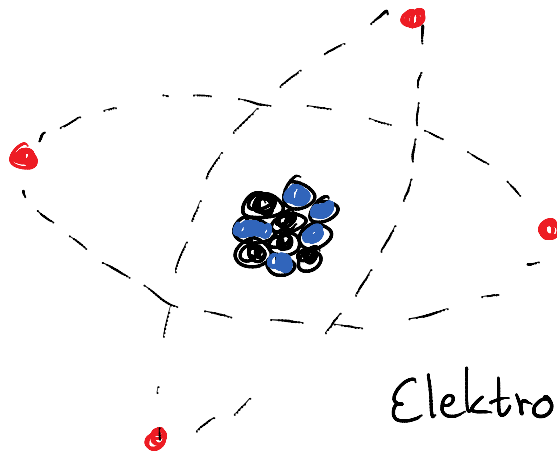


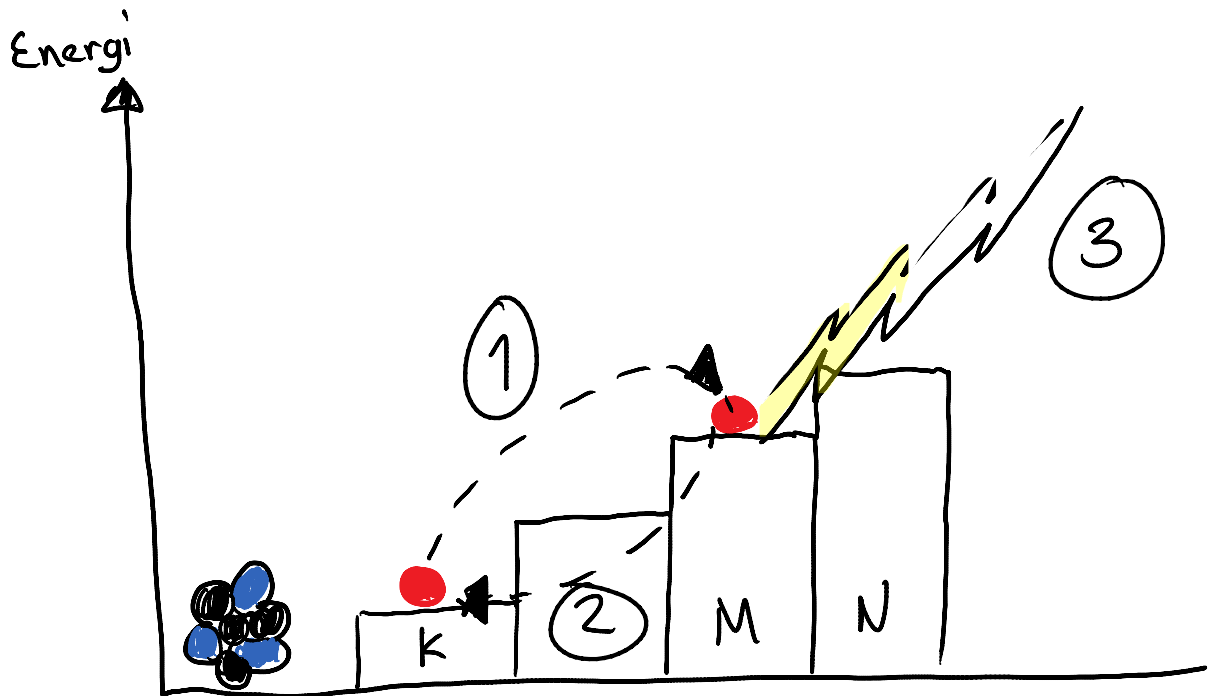
Atom och kärnfysik



- Elektroner
- Protoner
- Neutroner

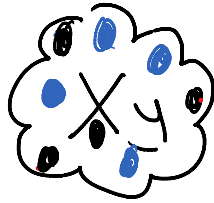
Elektronskal : K • •
L • • • • × 2
M • • • • × 2
N • • • • × 4

Färger och elektronhopp



1. Vi tillför energi.
2. Tillförd energi tas bort.
3. Den tillförda energin "försvinner" i form av ljus.

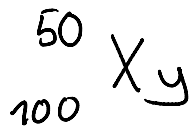
Atomen



50st Neutroner

50st Protoner

50st Elektroner



Atomnumret = antalet protoner
Masstalet = antal proton + neutron

Alphastrålning, symbol: α
typ: partikelstrålning

består av: 1 helium kärna

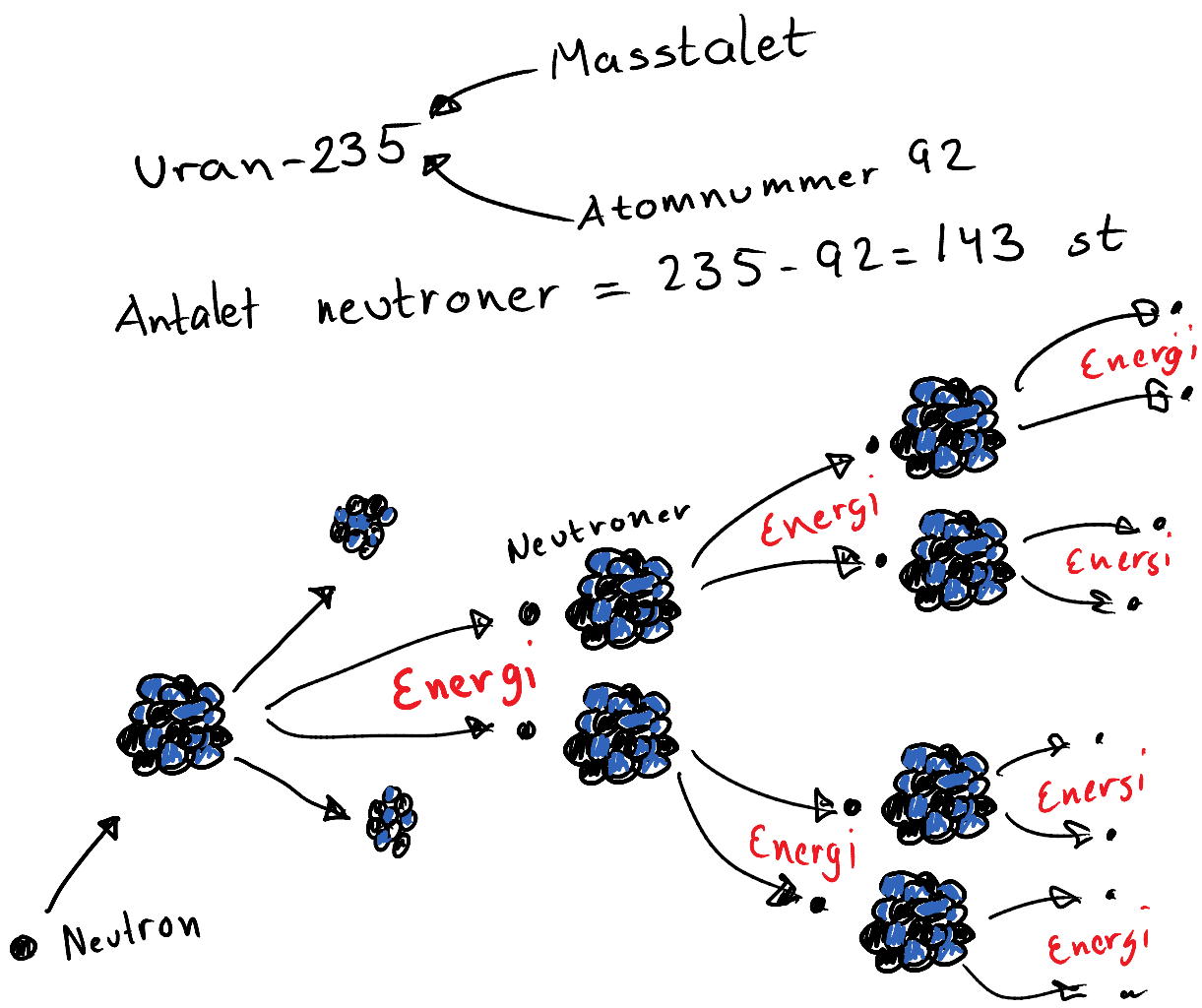
Betastrålning, symbol: β
typ: partikelstrålning
består av: 1 elektron •

Gammastrålning, symbol: γ
typ: elektromagnetisk strålning

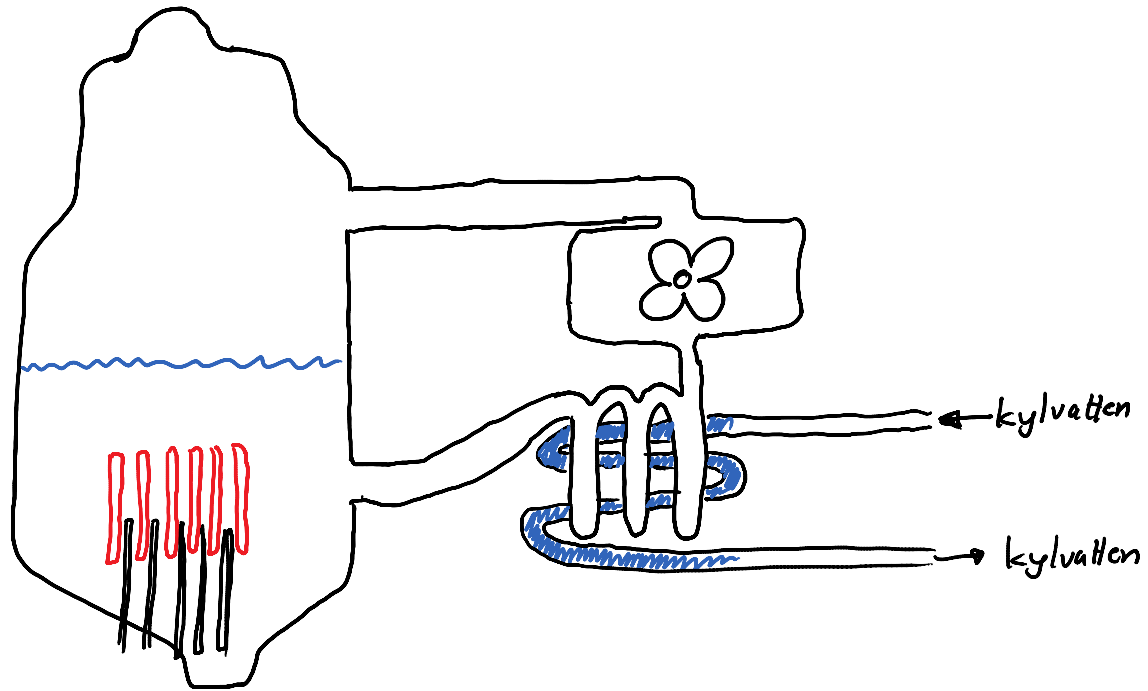
Kärnklyvning

Fusion
Slå ihop kärnor

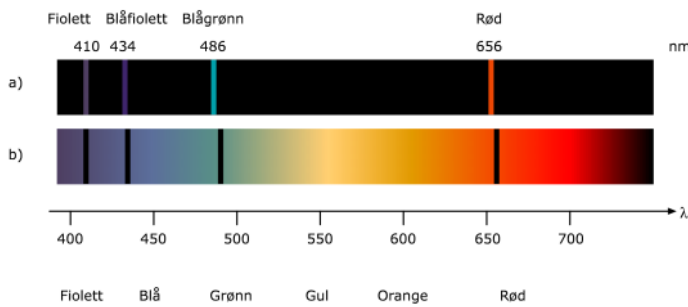
Fission
Slå isär kärnor



den 17 mars 2011
12:36



Linjespektrum



Är de färger som en gas sänder ut när elektroner faller tillbaka till sin "ordinarie" plats.

Inklustrat från <http://ndla.no/node/59752>

Varje gas har sitt eget "fingeravtryck", vilket gör att vi kan identifiera en gas på långa avstånd.