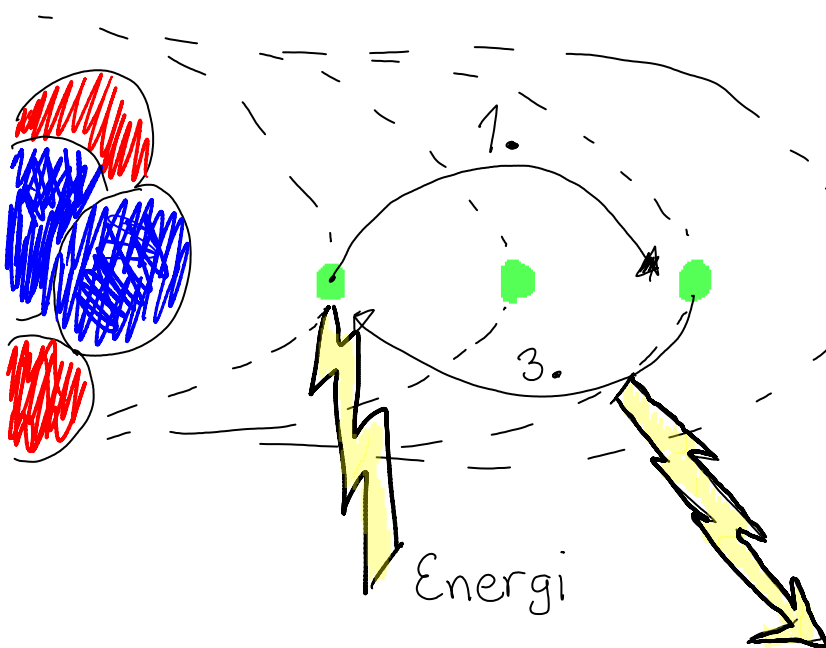
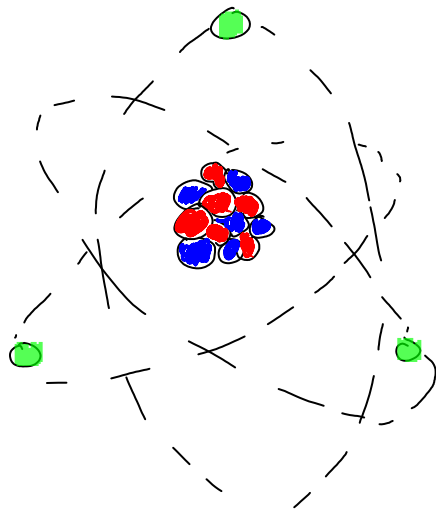


Atomfysik

- Protoner
- Neutroner
- Elektroner

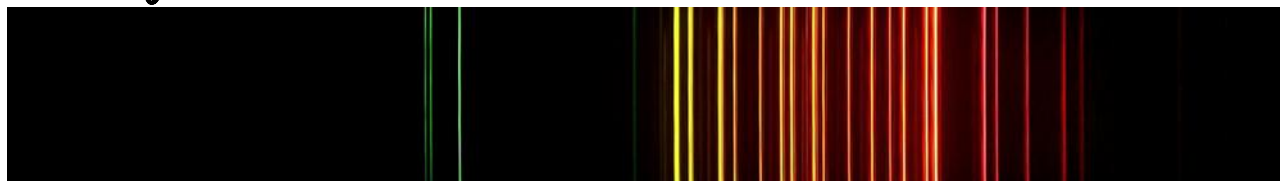


1. Elektronen får energi och hoppar ut från kärnan
2. Vi avbryter energiförsörjning
3. Den tillförda energin försvinner i form av ljus.

α - Alphastrålning

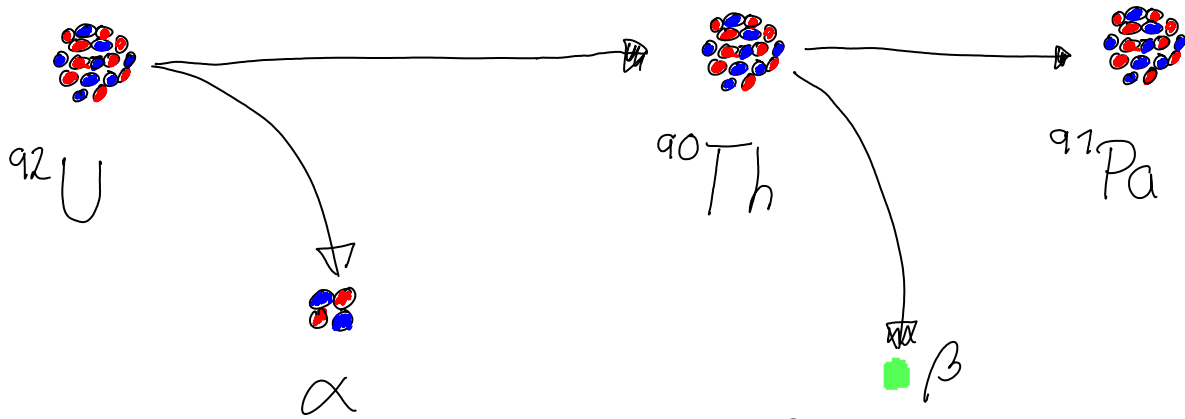
En alphastrålning består av en heliumkärna och har låg genomträngningsförmåga

Linjespektrum



Inklipstrat från <http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/6/6c/Visible_spectrum_of_neon.jpg>

När atomerna sänder ut ljus i form av fotoner har ljuset den energinivå som motsvarar de olika "fallen" genom elektronskalen.



Består av en elektron.

β skapas av att en neutron omvandlas till en elektron och en proton.

β -partiklar har större genomträngningsförmåga än α -partiklar

γ -strålning (gammastrålning): När en atom sönderfaller skapas ibland en elektromagnetisk våg. Denna våg har väldigt hög energi, och tar sig med lätthet in i kroppen och ställer till det.

Halveringstid

Ett ämne som strålar ut radioaktivitet, strålar med en viss takt. Olika ämnen har en viss halveringstid.

Kol-14

Kol-14 är en isotop av vanligt ^{12}C och det finns en viss mängd av ^{14}C i atmosfären. Allt levande har en viss procent ^{14}C i sig.

