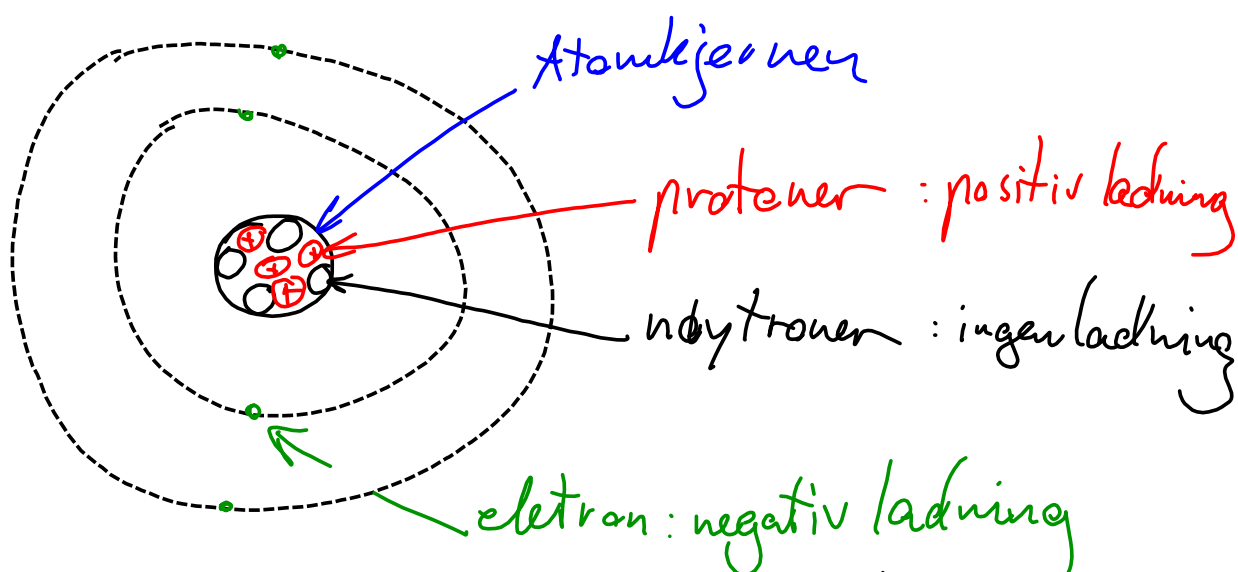


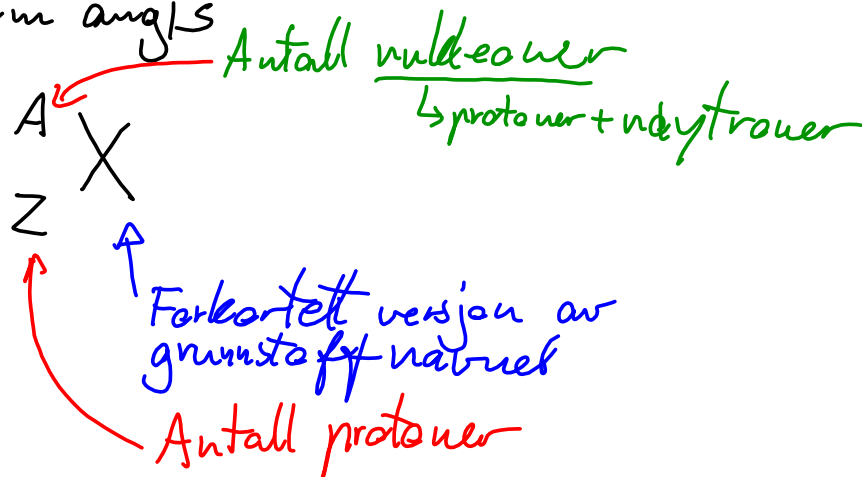
Kjernefysikk



Et grunnstoff består av atomer hvor alle atomene har samme antall protoner i kjernen

Et grunnstoff kan ha forskjellige antall neutroner

Et atom angis



Sammenstillingen i atomkjernen
 sier hvilken nukleid atomet tilhører

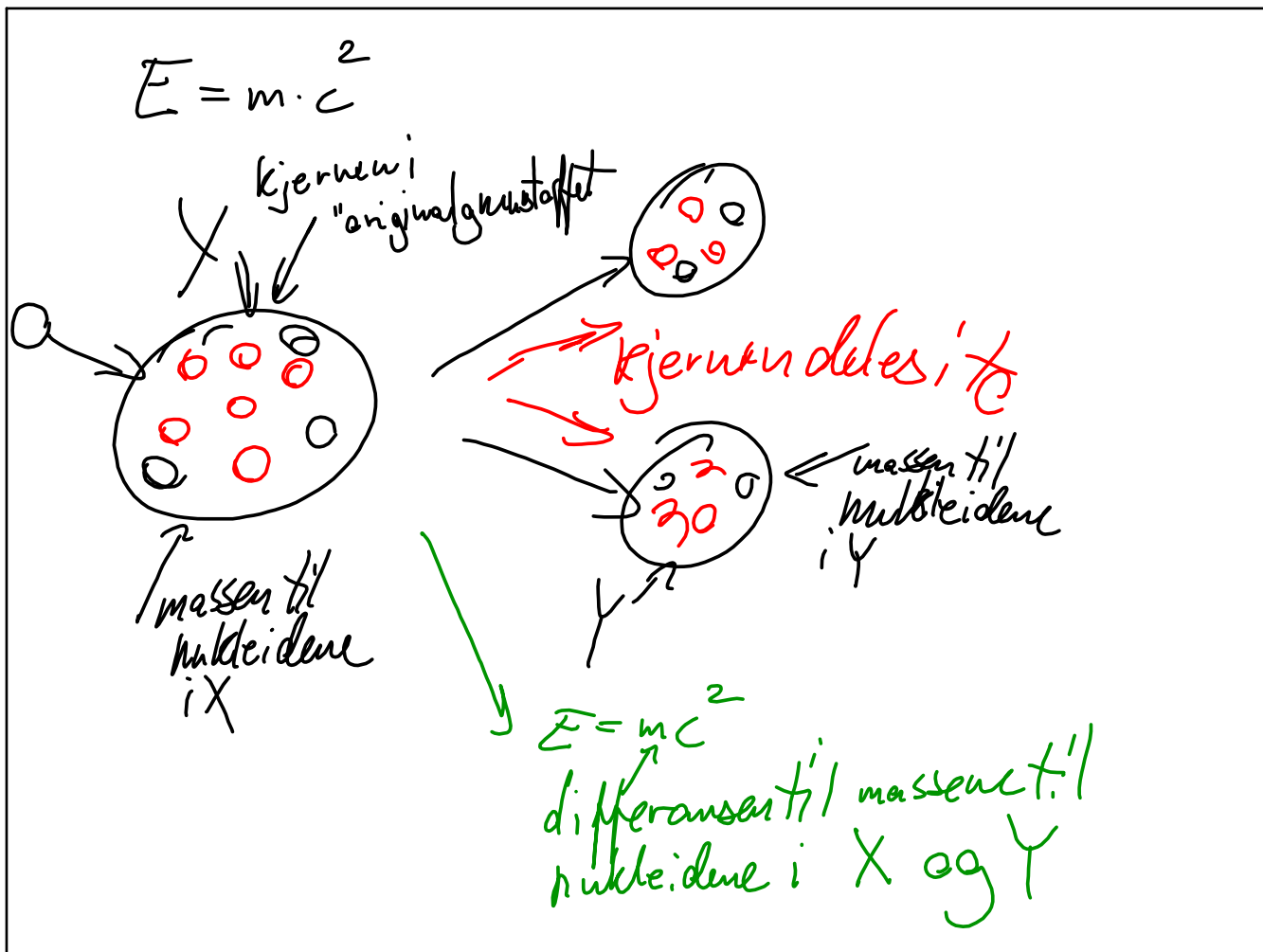
Nukleider av samme grunnstoff
 kalles isotoper

Nukleidemasse er massen til et
 nøytralt atom av nukleiden

Hvert proton og nøytron har nesten
 samme masse

Massen angis i $[u]$

avhengig av grunnstoffet



Radioaktiv stråling

α -stråling: to protoner og to nøytroner
(lett å stoppe. Går bare noen cm i luft)

β -stråling: elektroner med meget høy kinetisk energi

γ -stråling: Fotoner med svært høy frekvens og energi