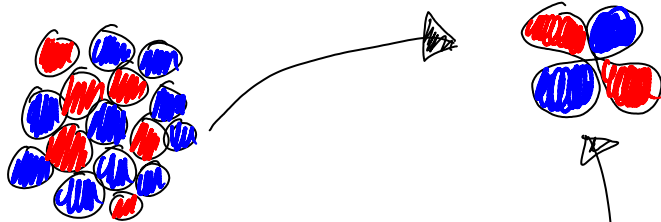


# Atomfysik

$\alpha$ -strålning (alpha-strålning)

Har låg genomträngningsförmåga.

$\alpha$  består av en helium-kärna, dvs 2 neutroner och 2 protoner.



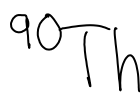
● - Protoner

● - Neutroner

2 st ●

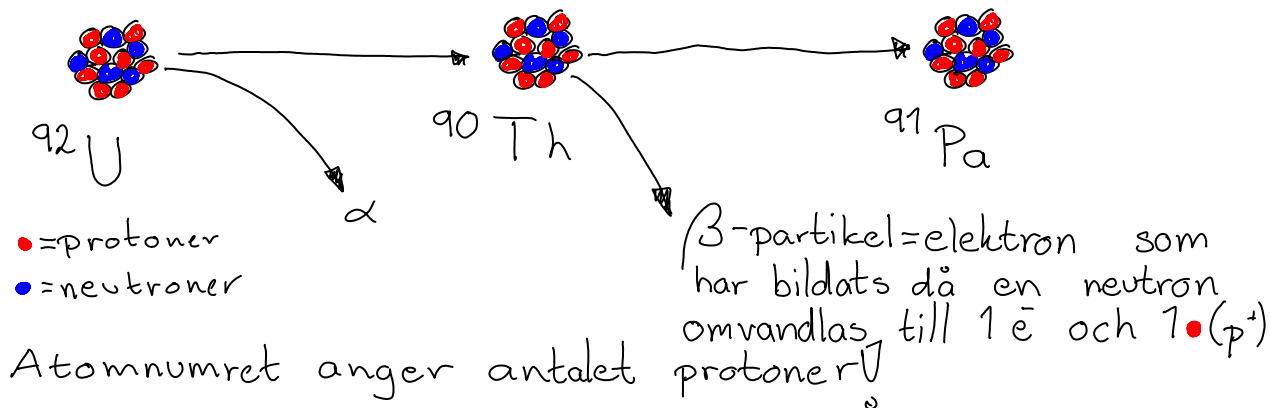
2 st ●

} 1 heliumkärna.



Atomnummer, antalet protoner.

$\alpha$  = alphastrålning



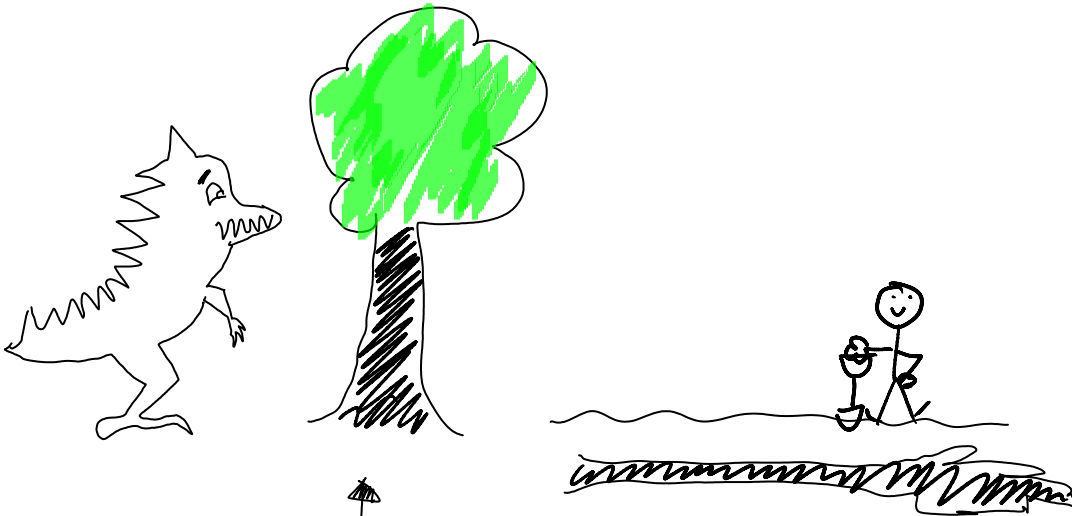
Vid radioaktivt sönderfall avges  $\gamma$ -strålning (gammastrålning). Till skillnad från  $\alpha$  o  $\beta$  består  $\gamma$ -strålning inte av en partikel utan av en elektromagnetisk våg.

# Halveringstid

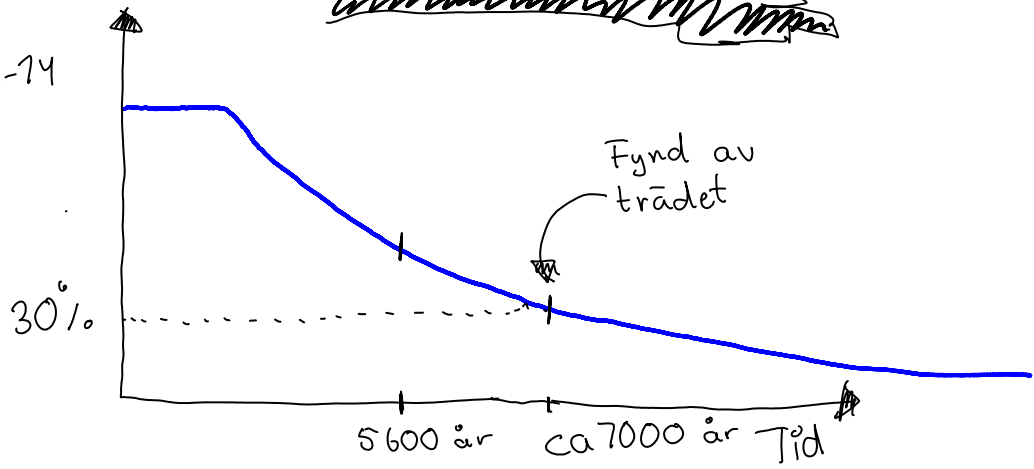
För varje ämne finns en viss bestämd s.k. halveringstid. Det innebär att efter en viss tid finns hälften av den ursprungliga radioaktiva massan kvar.

## Kol-14 metoden

I atmosfären finns en viss mängd Kol-14 som är en isotop av vanligt kol. Kol-14 är radioaktivt med en halveringstid på 5600 år.



Mängd C-14



# Fission: kärnklyvning

