

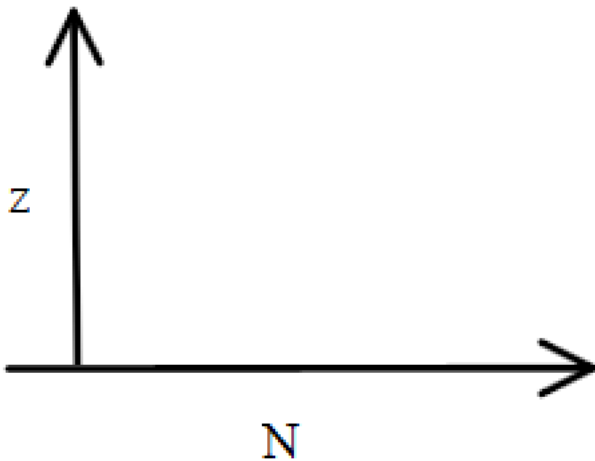
Atomer

A : Massetallet, nukleontallet (p og n)

Z : Ladningstallet i atomnr (angiver antal p)

N : Neutromantallet (n)

$$A = N + Z$$



ALFA Pga, den mister to Z og 2 N		
		O(Moderkerne)
O (Datterkerne)		

Beta e ⁻ Pga den afgiver en elektron Vokset med en og afgivet en Neutron er omdannet til ; n -> p + ⁰ ₋₁ e	O(Datterkerne)		
		O(Moderkerne)	

Beta e ⁺		O(Moderkerne)	
---------------------	--	---------------	--

	O(Datterkerne)		
Mistet en proton			

Betha- ; En til siden og en op
Betha + : en ned og en til siden
Alpha; To hen og to ned