

Massenzahl A
(Anzahl von Protonen
und Neutronen)

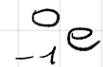


Kernladungszahl Z
(Ordnungszahl, Anzahl
der Protonen)

Uran hat 92 Protonen
und $238 - 92 = 146$ Neutronen

Schreibweise:

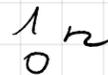
Elektron



Proton



Neutron



Atomkerne mit gleicher Protonen- aber unterschiedlicher Neutronenzahl
werden als Isotope bezeichnet.

