

10.02.2005

Berechnung von Elementen

Element	Neutron	Elektron	Massenzahl	Proton
^1_1H	0	0	1	1
$^{14}_6\text{C}$	6	6	12	8
$^{12}_6\text{C}$	8	6	14	6
$^{16}_8\text{O}$	8	8	16	8
$^{27}_{13}\text{AL}$	13	13	27	14
$^{32}_{16}\text{S}$	16	16	32	16
$^{34}_{16}\text{S}$	16	16	34	18
$^{40}_{18}\text{AR}$	18	18	40	22
$^{40}_{20}\text{CA}$	20	20	40	20

Kohlenstoffisotope Masse ist verschieden!

H_2 Deuterium

1 Proton 1 Neutron 1 Elektron Masse 2

H^3_1 Tritium 1 Neutron 1 Elektron 2 Proton Masse 3