

<i>stof</i>	<i>symbool</i>	<i>massa- getal</i>	<i>aantal protonen</i>	<i>aantal neutronen</i>	<i>halfwaarde- tijd</i>	<i>straling</i>
waterstof	H	1	1	—	—	—
deuterium	H-2	2	1	1	—	—
tritium	H-3	3	1	2	12,3 j	β
helium	He	4	2	2	—	—
koolstof	C	12	6	6	—	—
koolstof	C-14	14	6	8	5730 j	β
stikstof	N	14	7	7	—	—
stikstof	N-13	13	7	6	9,7 min	β
zuurstof	O	16	8	8	—	—
natrium	Na	23	11	12	—	—
natrium	Na-22	22	11	11	2,6 j	β, γ
magnesium	Mg	24	12	12	—	—
aluminium	Al	27	13	14	—	—
aluminium	Al-28	28	13	15	2,4 min	β, γ
zwavel	S	32	16	16	—	—
chloor	Cl	35	17	18	—	—
chloor	Cl-37	37	17	20	—	—
chroom	Cr	52	24	28	—	—
ijzer	Fe	56	26	30	—	—
ijzer	Fe-59	59	26	33	45 dg	β, γ
nikkel	Ni	58	28	30	—	—
koper	Cu	63	29	34	—	—
koper	Cu-64	64	29	35	12,7 u	β
zink	Zn	64	30	34	—	—
silver	Ag	107	47	60	—	—
silver	Ag-110	110	47	63	24 sec	β
tin	Sn	120	50	70	—	—
tin	Sn-121	121	50	71	22,7 u	β
jood	I	127	53	74	—	—
jood	I-131	131	53	78	8,0 dg	β, γ
wolfraam	W	184	74	110	—	—
goud	Au	197	79	118	—	—
kwik	Hg	202	80	122	—	—
lood	Pb	208	82	126	—	—
lood	Pb-209	209	82	127	3,3 u	β
uranium	U-238	238	92	146	$4,47 \cdot 10^9$ j	α, γ
uranium	U-235	235	92	143	$7,04 \cdot 10^8$ j	α
plutonium	Pu-239	239	94	145	$2,4 \cdot 10^4$ j	α, γ
plutonium	Pu-241	241	94	147	14 j	α, β