

naam ¹	symbool formule	atoom- nummer	relatieve atoommassa ²	smeltpunt K	kookpunt p = p ₀ K	dichtheid T = 298 K p = p ₀ 10 ³ kg m ⁻³	elektro- negativiteit ³	atoom- straal 10 ⁻¹² m	vander- waals- straal 10 ⁻¹² m	ionstraal en ionlading 10 ⁻¹² m
actinium	Ac	89	(227)	1323	3471	10	1,1	188		112 ³⁺
aluminium	Al	13	26,9815	933	2792	2,70	1,6	143		45 ³⁺
americium	Am	95	(243)	1449	2284	12	1,1	173		98 ³⁺ ; 85 ⁴⁺
antimoon	Sb ⁴ (grijs)	51	121,760	904	1860	6,68	2,0	141	220	245 ³⁻
argon	Ar	18	39,948	84 ^{7,69 kPa}	87	1,633 · 10 ⁻³			192	
arsen	As ⁴ (grijs)	33	74,9216	1090 ^{7,3,6 MPa}	889 ⁵	5,7	2,2	121	200	222 ³⁻
astataat	At ₂	85	(210)	575	610		2,2	140		62 ⁷⁺
barium	Ba	56	137,327	1000	2170	3,62	0,9	217		134 ²⁺
berkelium	Bk	97	(247)	1259	2,9 · 10 ³	13,25	1,3	172		96 ³⁺ ; 83 ⁴⁺
beryllium	Be	4	9,0122	1560	2744	1,85	1,6	112		30 ²⁺
bismut	Bi	83	208,980	545	1837	9,79	2,0	170		120 ³⁺ ; 76 ⁴⁺
bohrium	Bh	107	(270)							
boor	B	5	10,811	2348	4273	2,34	2,0	88	217	16 ³⁺
broom	Br ₂	35	79,904	266	332	3,10	3,0	114	195	196 ¹⁻
cadmium	Cd	48	112,411	594	1040	8,69	1,7	149		97 ²⁺
calcium	Ca	20	40,078	1115	1757	1,54	1,0	197		94 ²⁺
californium	Cf	98	(251)	1173	1,7 · 10 ³	15,1	1,3	199		95 ³⁺ ; 92 ⁴⁺
cerium	Ce	58	140,116	1072	3716	6,77	1,1	183		101 ³⁺ ; 87 ⁴⁺
cesium	Cs	55	132,905	302	944	1,87	0,8	262		167 ¹⁺
chloor	Cl ₂	17	35,453	172	239	2,90 · 10 ⁻³	3,2	99	180	181 ¹⁻
chromium	Cr	24	51,996	2180	2944	7,15	1,7	125		63 ³⁺
copernicium	Cn	112	(285)							
curium	Cm	96	(247)	1618	3,4 · 10 ³	13,51	1,3	174		97 ²⁺ ; 85 ⁴⁺
darmstadtium	Ds	110	(281)							
dubnium	Db	105	(268)							
dysprosium	Dy	66	162,500	1685	2840	8,55	1,2	175		91 ²⁺
einsteinium	Es	99	(252)	1133	1,8 · 10 ³	8,8	1,3	203		93 ³⁺
erbium	Er	68	167,259	1802	3141	9,07	1,2	173		89 ³⁺
europium	Eu	63	151,964	1099	1802	5,24	1,2	204		95 ³⁺ ; 117 ²⁺
fermium	Fm	100	(257)	1800			1,3			91 ³⁺
flerovium	Fl	114	(289)							
fluor	F ₂	9	18,9984	54	85	1,553 · 10 ⁻³	4,0	64 ³	135	133 ¹⁻
fosfor	P ₄ (wit)	15	30,9738	317	554	1,82	2,2	110	190	212 ³⁻
francium	Fr	87	(223)	300	950		0,7	270		180 ¹⁺

gadolinium	Gd	64	157,25	1586	3546	7,90	1,2	179		94 ³⁺
gallium	Ga	31	69,723	303	2477	5,91	1,8	141		62 ³⁺
germanium	Ge	32	72,64	1211	3106	5,32	2,0	122	202	53 ⁴⁺ ; 272 ¹⁻
goud	Au	79	196,967	1337	3129	19,3	2,5	144		137 ¹⁺ ; 85 ³⁺
hafnium	Hf	72	178,49	2506	4876	13,3	1,3	157		76 ⁴⁺
hassium	Hs	108	(269)						99	
helium	He	2	4,0026	1,5 ¹⁶	4,2	1,64 · 10 ⁻⁴				90 ³⁺
holmium	Ho	67	164,930	1745	2973	8,80	1,2	174		76 ³⁺ ; 64 ³⁺
ijzer	Fe	26	55,845	1811	3134	7,87	1,8	126		81 ³⁺
indium	In	49	114,818	430	2345	7,31	1,8	166		63 ¹⁺ ; 68 ³⁺
iridium	Ir	77	192,217	2719	4701	22,6 ^{293K}	2,2	135	215	219 ¹⁻
jood	I ₂	53	126,9045	387	458	4,93	2,7	133		133 ¹⁺
kalium	K	19	39,098	337	1032	0,89	0,8	231		74 ²⁺ ; 63 ³⁺
kobalt	Co	27	58,9332	1768	3200	8,86	1,9	125		260 ²⁻
koolstof	C (grafiet)	6	12,01115	3823	4098 ⁵	2,2	2,5	77	185	96 ¹⁺ ; 69 ²⁺
koper	Cu	29	63,546	1358	2835	8,96	1,9	128		
krypton	Kr	36	83,798	116 ^{7,72,2 kPa}	120	3,43 · 10 ⁻³			197	
kwik	Hg	80	200,59	234	630	13,5336	2,0	152		127 ¹⁺ ; 110 ²⁺
lanthaan	La	57	138,906	1193	3737	6,15	1,1	188		115 ³⁺
lawrencium	Lr	103	(262)	1900			1,3			88 ³⁺
lithium	Li	3	6,941	454	1615	0,534	1,0	152		68 ¹⁺
livermorium	Lv	116	(293)							
lood	Pb	82	207,2	601	2022	11,3	2,3	175		120 ²⁺ ; 84 ⁴⁺
lutetium	Lu	71	174,967	1936	3675	9,84	1,3	172		86 ³⁺
magnesium	Mg	12	24,305	923	1363	1,74	1,3	160		65 ²⁺
mangaan	Mn	25	54,938	1519	2334	7,3	1,6	129		80 ²⁺ ; 60 ⁴⁺
meitnerium	Mt	109	(278)							
mendelevium	Md	101	(258)	1100						90 ³⁺ ; 110 ²⁺
molybdeen	Mo	42	95,94	2896	4912	10,2	2,1	136		68 ⁴⁺
natrium	Na	11	22,9898	371	1156	0,97	0,9	186		98 ¹⁺
neodymium	Nd	60	144,242	1289	3347	7,01	1,1	181		98 ²⁺
neon	Ne	10	20,180	25 ^{7,43 kPa}	27	8,25 · 10 ⁻⁴			160	
neptunium	Np	93	(237)	917	4,2 · 10 ³	20,2	1,4	155		75 ⁴⁺ ; 101 ³⁺
nikkel	Ni	28	58,693	1728	3186	8,90	1,9	124		72 ²⁺
niobium	Nb	41	92,906	2750	5017	8,57	1,6	141		64 ³⁺ ; 72 ³⁺
nobelium	No	102	(259)	1100			1,3			110 ²⁺
osmium	Os	76	190,23	3306	5285	22,6 ^{293K}	2,2	134		63 ⁴⁺ ; 39 ⁸⁺
palladium	Pd	46	106,42	1828	3236	12,0	2,2	138		86 ²⁺ ; 62 ⁴⁺

naam ¹	symbool formule	atoom- nummer	relatieve atoommassa ²	smeltpunt K	kookpunt p = p ₀ K	dichtheid T = 298 K p = p ₀ 10 ³ kg m ⁻³	elektro- negativiteit ⁸	atoom- straal 10 ⁻¹² m	vander- waals- straal 10 ⁻¹² m	ionstraal en ionlading 10 ⁻¹² m
platina	Pt	78	195,084	2041	4098	21,5	2,3	138		63 ⁴⁺ ; 80 ²⁺
plutonium	Pu	94	(244)	913	3501	19,7	1,3	159		86 ⁴⁺ ; 100 ³⁺
polonium	Po	84	(209)	527	1235	9,20	2,0	140		94 ⁴⁺ ; 67 ⁶⁺
praseodymium	Pr	59	140,908	1204	3793	6,77	1,1	182		93 ³⁺ ; 96 ⁴⁺
promethium	Pm	61	(145)	1315	3273	7,26	1,1	183		97 ³⁺
protactinium	Pa	91	(231)	1845	4,4 · 10 ³	15,4	1,5	156		78 ⁵⁺ ; 94 ⁴⁺
radium	Ra	88	(226)	969	1413	5,5	0,9	220		148 ²⁺
radon	Rn	86	(222)	202	211	9,07 · 10 ⁻³				
renium	Re	75	186,207	3458	5869	20,8	1,9	137		38 ⁷⁺ ; 63 ⁴⁺
rhodium	Rh	45	102,906	2237	3968	12,4	2,3	134		67 ³⁺ ; 60 ⁴⁺
roentgenium	Rg	111	(281)							
rubidium	Rb	37	85,468	312	961	1,53	0,8	244		148 ¹⁺
ruthenium	Ru	44	101,07	2606	4423	12,1	2,2	133		68 ³⁺ ; 62 ¹⁺
rutherfordium	Rf	104	(267)							
samarium	Sm	62	150,36	1345	2067	7,52	1,2	180		96 ³⁺ ; 127 ²⁺
scandium	Sc	21	44,956	1814	3109	2,99	1,4	160		81 ³⁺
seaborgium	Sg	106	(269)							
seleen	Se ³ (grijs)	34	78,96	494	958	4,81	2,5	117	200	202 ²⁻
silicium	Si	14	28,086	1687	3538	2,33	1,9	117	224	42 ⁴⁺ ; 271 ¹⁻
stikstof	N ₂	7	14,0067	63	77	1,145 · 10 ⁻³	3,0	70	150	171 ³⁻
strontium	Sr	38	87,62	1050	1655	2,64	1,0	215		110 ²⁺
tantal	Ta	73	180,948	3290	5731	16,4	1,5	143		64 ⁴⁺ ; 72 ⁶⁺
technetium	Tc	43	(98)	2430	4538	11,5	1,9	135		37 ⁷⁺ ; 65 ⁴⁺
telluur	Te ⁴	52	127,60	723	1261	6,232	2,1	137	220	222 ²⁻
terbium	Tb	65	158,925	1632	3503	8,23	1,1	176		92 ³⁺ ; 76 ⁴⁺
thallium	Tl	81	204,383	577	1746	11,8	1,6	171		93 ³⁺ ; 150 ¹⁺
thorium	Th	90	232,038	2023	5061	11,7	1,3	180		102 ⁴⁺
thulium	Tm	69	168,934	1818	2223	9,32	1,2	172		88 ³⁺
tin	Sn (wit)	50	118,710	505	2875	7,287	2,0	162		112 ²⁺ ; 71 ⁴⁺ ; 294 ⁴⁻
titaan	Ti	22	47,867	1941	3560	4,506	1,5	146		90 ³⁺ ; 68 ⁴⁺
ununtrium	Uut ³	113	(286)							
uraan	U	92	238,029	1408	4404	19,1	1,4	138		73 ⁶⁺ ; 103 ³⁺
vanadium	V	23	50,942	2183	3680	6,0	1,6	131		88 ²⁺

vervolg

waterstof	H ₂	1	1,00795	14	20,4	8,2 · 10 ⁻⁵	2,1	30 ³⁺	120	154 ¹⁻
wolfram	W	74	183,84	3695	5828	19,3	2,4	137		42 ⁶⁺ ; 66 ⁴⁺
xenon	Xe	54	131,293	161 ^{7:82 kPa}	165	5,37 · 10 ⁻³			217	
ytterbium	Yb	70	173,04	1097	1469	6,90	1,1	194		87 ³⁺
yttrium	Y	39	88,905	1795	3618	4,47	1,2	180		93 ³⁺
zilver	Ag	47	107,868	1235	2435	10,5	1,9	144		126 ¹⁺
zink	Zn	30	65,38	693	1180	7,134	1,7	133		74 ²⁺
zirkonium	Zr	40	91,224	2128	4682	6,52	1,3	157		80 ⁴⁺
zuurstof	O ₂	8	15,9994	54	90	1,31 · 10 ⁻³	3,5	66	140	146 ²⁻
	O ₃ (ozon)			80	162	1,96 · 10 ⁻³				
zwavel	S ₈ (monoklien)	16	32,065	388	718	2,00	2,6	104	185	190 ²⁻

■ Ionstraal van NH₄⁺: 142 · 10⁻¹² m.

1 ► Nieuwe elementen (met atoomnummer groter dan 112) krijgen vooralsnog systematische namen afgeleid van de volgende numerieke voorvoegsels:

0 nil 2 bi 4 quad 6 hex 8 oct
1 un 3 tri 5 pent 7 sept 9 enn

Deze voorvoegsels worden vervolgens gecombineerd in de volgorde van het atoomnummer van het element en voorzien van de uitgang -ium.

De uitgang -n van enn wordt weggelaten indien hij voorafgaat aan nil.

De uitgang -i van bi en tri wordt weggelaten voorafgaand aan -ium.

In de naam van het element wordt elk numeriek voorvoegsel apart uitgesproken. Het symbool van de nieuwe elementen bestaat uit de drie beginletters van de numerieke voorvoegsels waaruit de naam is samengesteld.

2 ► De waarden zijn de gewogen gemiddelde relatieve atoommassa's van het natuurlijk voorkomend isotopenmengsel, behalve wanneer een waarde tussen ronde haken staat. Zo'n waarde is het massagetal van de isotoop met de langste halveringstijd; zie ook tabel 25 voor de afzonderlijke isotopen.

3 ► In H₂ is de atoomstraal 37 · 10⁻¹² m en in F₂ is deze 71 · 10⁻¹² m.

4 ► Bij het kookpunt bestaat arseendamp uit moleculen As₂, seleendamp uit moleculen Se₂ en grotere moleculen, antimoondamp uit moleculen Sb₂ en Sb₃ en telluurdamp uit moleculen Te₂.

5 ► sublimatiepunt

6 ► bij 2,6 · 10⁶ Pa; smelttraject

7 ► tripelpunt bij ... Pa

8 ► elektronegativiteit volgens Pauling