



De website www.chemieleerkracht.be

Periodiek Systemen

Bronnen

- [Wikipedia](#)
- [PeriodiekSysteem.com](#)
- [Periodiek Systeem van de elementen](#)
- [Periodic Videos](#)
- [Meta-synthesis](#)
- [Webelements](#)
- [Periodictable.com](#)
- [Lenntech.nl](#)
- [Rsc.org](#)
- [CompoundChem.org](#)

Wikipedia

Groepsnummer	1 ^[3]	2	3 ^[4]	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
CAS (Amerika, patroon A-B-A)	IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIII B			IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
oud IUPAC (Europa, patroon A-B)	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIII			IB	IIB	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII A
Triviale naam	Alkali-metalen	Aardalkali-metalen	Overgangsmetalen										Halogenen			Edelgassen		
Naam volgens elementgroep	Lithium-groep	Beryllium-groep	Scandium-groep	Titanium-groep	Vanadium-groep	Chroom-groep	Mangaan-groep	IJzer-groep	Kobalt-groep	Nikkel-groep	Koper-groep	Zink-groep	Boor-groep	Koolstof-groep	Stikstof-groep	Zuurstof-groep	Fluor-groep	Helium- of Neon-groep
								Platinagroep										

	1	2	Periodiek systeem										13	14	15	16	17	18
1	H												B	C	N	O	F	He
2	Li	Be																
3	Na	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	↓	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	↓↓	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

Lanthaniden

Actiniden

La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

Chemische reeksen van het periodiek systeem

Alkalimetalen	Aardalkalimetalen	Overgangsmetalen	Hoofdgroepmetalen	Metalloïden
Niet-metalen	Halogenen	Edelgassen	Lanthaniden	Actiniden


Periodiek systeem van de elementen

De Vereniging van de Nederlandse Chemische Industrie presenteert op deze website alle elementen uit het periodiek systeem. Je vindt er de meest relevante toepassingen en krijgt informatie over de naam, de ontdekking, het voorkomen, de winning en de bereiding. Klik op een element en ga op verkenning via de tabbladen.

1	H																	2	He																		
3	Li	4	Be									6	B	8	C	7	N	8	O	9	F	10	Ne														
11	Na	12	Mg									13	Al	14	Si	15	P	16	S	17	Cl	18	Ar														
19	K	20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	31	Ga	32	Ge	33	As	34	Se	35	Br	36	Kr		
37	Rb	38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe		
55	Cs	56	Ba	57	▼	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn		
87	Fr	88	Ra	89	▼	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg	112	Cn	113	Nh	114	Fl	115	Mc	116	Lv	117	Ts	118	Og		
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																			
57	La	58	Ce	59	Pr	60	Nd	61	Pm	62	Sm	63	Eu	64	Gd	65	Tb	66	Dy	67	Ho	68	Er	69	Tm	70	Yb	71	Lu								
89	Ac	90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No	103	Lr								

Periodiek Systeem van de elementen

Periodiek systeem van de elementen
 met enkele praktische toepassingen


Dmitriy Mendeljeev
 

- opvulling van de elektronen in het s-niveau
- opvulling van de elektronen in het p-niveau
- opvulling van de elektronen in het d-niveau
- opvulling van de elektronen in het f-niveau

Ia												IIIa						IVa	Va	VIa	VIIa	2																																					
1	H											5	B	6	C	7	N	8	O	9	F	10	He																																				
3	Li	IIa												13	Al	14	Si	15	P	16	S	17	Cl	18	Ar																																		
11	Na	12												19	K	20	Ca											21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	31	Ga	32	Ge	33	As	34	Se	35	Br	36	Kr
37	Rb	38												37	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe														
55	Cs	56												71	Lu	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn														
87	Fr	88												103	Lr	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Uun	111	Uuu	112	Uub	113	Uut	114	Uuq	115	Uup	116	Uuh	117	Uus	118	Uuo														
														57	La	58	Ce	59	Pr	60	Nd	61	Pm	62	Sm	63	Eu	64	Gd	65	Tb	66	Dy	67	Ho	68	Er	69	Tm	70	Yb																		
														89	Ac	90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No																		

Periodic Videos


PERIODIC VIDEOS



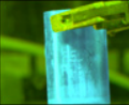
The University of Nottingham
UNITED KINGDOM · CHINA · MALAYSIA

Extra video's -- Ons YouTube-kanaal -- Zestig symbolen (natuurkunde) -- Numberphile (wiskunde) -- Facebook -- Twitter -- E-mail

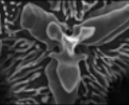
NEW VIDEOS:




Zure regen




Pu . maken




Geweldig Mo



Diamanten



Exploderende draden



Nobelprijs 2019

Bekijk ons periodiek systeem van klanten - u zou er wel eens bij kunnen zijn!

H																		He
Li	Be										B	C	N	O	F		Ne	
Na	Mg										Al	Si	P	S	Cl		Ar	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
Cs	Ba	*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
Fr	Ra	**	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
			* La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
			** Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	



Meta-synthesis



The Chemogenesis Web Book



De INTERNET-database met periodieke tabellen

Er zijn *duizenden* periodieke tabellen in de webruimte, maar dit is de *enige* uitgebreide database van periodieke tabellen en periodieke systeemformuleringen. *Als u een interessant periodiek systeem weet dat ontbreekt*, neem dan contact op met de conservator van de database:
Mark R. Leach Ph.D.

Gebruik de onderstaande drop-menu's om te zoeken en te selecteren uit de meer dan 1100 Periodetabellen in de database:

ZOEKEN :

Per decennium

op type

Voorgeselecteerd

op jaar

Webelements

Explore the chemical elements through this periodic table

Group	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Period 1	1 H 1.008 Hydrogen																	2 He 4.0026 Helium
2	3 Li 6.94 Lithium	4 Be 9.0122 Beryllium											5 B 10.81 Boron	6 C 12.011 Carbon	7 N 14.007 Nitrogen	8 O 15.999 Oxygen	9 F 18.998 Fluorine	10 Ne 20.180 Neon
3	11 Na 22.990 Sodium	12 Mg 24.305 Magnesium											13 Al 26.982 Aluminium	14 Si 28.085 Silicon	15 P 30.974 Phosphorus	16 S 32.06 Sulfur	17 Cl 35.45 Chlorine	18 Ar 39.948 Argon
4	19 K 39.098 Potassium	20 Ca 40.078 Calcium	21 Sc 44.956 Scandium	22 Ti 47.867 Titanium	23 V 50.942 Vanadium	24 Cr 51.996 Chromium	25 Mn 54.938 Manganese	26 Fe 55.845 Iron	27 Co 58.933 Cobalt	28 Ni 58.693 Nickel	29 Cu 63.546 Copper	30 Zn 65.38 Zinc	31 Ga 69.723 Gallium	32 Ge 72.630 Germanium	33 As 74.922 Arsenic	34 Se 78.971 Selenium	35 Br 79.904 Bromine	36 Kr 83.798 Krypton
5	37 Rb 85.468 Rubidium	38 Sr 87.62 Strontium	39 Y 88.906 Yttrium	40 Zr 91.224 Zirconium	41 Nb 92.906 Niobium	42 Mo 95.95 Molybdenum	43 Tc ☹ 98.906 Technetium	44 Ru 101.07 Ruthenium	45 Rh 102.91 Rhodium	46 Pd 106.42 Palladium	47 Ag 107.87 Silver	48 Cd 112.41 Cadmium	49 In 114.82 Indium	50 Sn 118.71 Tin	51 Sb 121.76 Antimony	52 Te 127.60 Tellurium	53 I 126.90 Iodine	54 Xe 131.29 Xenon
6	55 Cs 132.91 Caesium	56 Ba 137.33 Barium	* 57 Lu 174.97 Lutetium	72 Hf 178.49 Hafnium	73 Ta 180.95 Tantalum	74 W 183.84 Tungsten	75 Re 186.21 Rhenium	76 Os 190.23 Osmium	77 Ir 192.22 Iridium	78 Pt 195.08 Platinum	79 Au 196.97 Gold	80 Hg 200.59 Mercury	81 Tl 204.38 Thallium	82 Pb 207.2 Lead	83 Bi 208.98 Bismuth	84 Po ☹ 209 Polonium	85 At ☹ 209.99 Astatine	86 Rn ☹ 222.02 Radon
7	87 Fr ☹ 223.02 Francium	88 Ra ☹ 226.03 Radium	** 89 Lr ☹ 262.11 Lawrencium	104 Rf ☹ 261.12 Rutherfordium	105 Db ☹ 270.13 Dubnium	106 Sg ☹ 269.13 Seaborgium	107 Bh ☹ 270.13 Bohrium	108 Hs ☹ 269.13 Hassium	109 Mt ☹ 278.16 Meitnerium	110 Ds ☹ 281.17 Darmstadtium	111 Rg ☹ 281.17 Roentgenium	112 Cn ☹ 285.18 Copernicium	113 Nh ☹ 286.18 Nihonium	114 Fl ☹ 289.19 Flerovium	115 Mc ☹ 289.20 Moscovium	116 Lv ☹ 293.20 Livermorium	117 Ts ☹ 293.21 Tennessine	118 Og ☹ 294.21 Oganesson
*Lanthanoids			* 57 La 138.91 Lanthanum	58 Ce 140.12 Cerium	59 Pr 140.91 Praseodymium	60 Nd 144.24 Neodymium	61 Pm ☹ 144.91 Promethium	62 Sm 150.36 Samarium	63 Eu 151.96 Europium	64 Gd 157.25 Gadolinium	65 Tb 158.93 Terbium	66 Dy 162.50 Dysprosium	67 Ho 164.93 Holmium	68 Er 167.26 Erbium	69 Tm 168.93 Thulium	70 Yb 173.05 Ytterbium		
**Actinoids			** 89 Ac ☹ 227.03 Actinium	90 Th ☹ 232.04 Thorium	91 Pa ☹ 231.04 Protactinium	92 U ☹ 238.03 Uranium	93 Np ☹ 237.05 Neptunium	94 Pu ☹ 244.06 Plutonium	95 Am ☹ 243.06 Americium	96 Cm ☹ 247.07 Curium	97 Bk ☹ 247.07 Berkelium	98 Cf ☹ 251.08 Californium	99 Es ☹ 262.05 Einsteinium	100 Fm ☹ 267.10 Fermium	101 Md ☹ 268.10 Mendelevium	102 No ☹ 269.10 Nobelium		



Periodictable.com

H 1 Hydrogen

Hydrogen is a colorless, odorless, and tasteless gas. It is the most abundant element in the universe and is used in various industrial processes, including the production of ammonia and methanol. It is also used as a fuel in hydrogen fuel cells.

He 2 Helium

Helium is a colorless, odorless, and tasteless noble gas. It is the second most abundant element in the universe and is used in various applications, including as a coolant, in gas chromatography, and in the production of low-temperature superconductors.

Li 3 Lithium

Lithium is a soft, silvery-white metal. It is used in various applications, including as a component in rechargeable batteries, in the production of ceramics, and in the treatment of bipolar disorder.

Be 4 Beryllium

Beryllium is a hard, brittle, and silvery-white metal. It is used in various applications, including in the production of alloys, in the aerospace industry, and in the production of ceramics.

B 5 Boron

Boron is a dark, brittle, and non-metallic element. It is used in various applications, including in the production of glass, in the production of ceramics, and in the production of semiconductors.

C 6 Carbon

Carbon is a non-metallic element that exists in several different forms, including diamond, graphite, and fullerenes. It is used in various applications, including in the production of steel, in the production of graphite, and in the production of carbon fibers.

N 7 Nitrogen

Nitrogen is a colorless, odorless, and tasteless gas. It is the second most abundant element in the atmosphere and is used in various applications, including in the production of ammonia, in the production of fertilizers, and in the production of explosives.




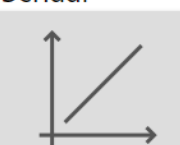

O 8 Oxygen

Oxygen is a colorless, odorless, and tasteless gas. It is the second most abundant element in the atmosphere and is essential for life. It is used in various applications, including in the production of steel, in the production of plastics, and in the production of explosives.

F 9 Fluorine

Fluorine is a pale yellow, toxic, and highly reactive gas. It is used in various applications, including in the production of fluorine compounds, in the production of plastics, and in the production of explosives.

pTable.com

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18					
	Stikstofgroep Zuurstofgroep Halogenen																						
	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px;"> <p>Kleur</p> <p>Minimum </p> <p>Maximum </p> <p>Onbekend </p> </div> <div style="border: 1px solid gray; padding: 5px;"> <p>Schaal</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">  <p>Lineariteit</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>Logaritmische</p> </div> </div> </div> </div>																						
1	1 H Waterstof 1	Atomic Symbool Naam Gewicht																2 He Helium 2					
2	3 Li Lithium 2 1	4 Be Beryllium 2 2																5 B Boor 2 3	6 C Koolstof 2 4	7 N Stikstof 2 5	8 O Zuurstof 2 6	9 F Fluor 2 7	10 Ne Neon 2 8
3	11 Na Natrium 2 8 1	12 Mg Magnesium 2 8 2																13 Al Aluminium 2 8 3	14 Si Silicium 2 8 4	15 P Fosfor 2 8 5	16 S Zwavel 2 8 6	17 Cl Chloor 2 8 7	18 Ar Argon 2 8 8
4	19 K Kalium - 8 8 1	20 Ca Calcium - 8 8 2	21 Sc Scandium - 8 9 2	22 Ti Titanium - 8 10 2	23 V Vanadium - 8 11 2	24 Cr Chroom - 8 13 1	25 Mn Mangaan - 8 13 2	26 Fe Ijzer - 8 14 2	27 Co Kobalt - 8 15 2	28 Ni Nikkel - 8 16 2	29 Cu Koper - 8 18 1	30 Zn Zink - 8 18 2	31 Ga Gallium - 8 18 3	32 Ge Germanium - 8 18 4	33 As Arseen - 8 18 5	34 Se Seleen - 8 18 6	35 Br Broom - 8 18 7	36 Kr Krypton - 8 18 8					
5	37 Rb Rubidium - 18 8 1	38 Sr Strontium - 18 8 2	39 Y Yttrium - 18 9 2	40 Zr Zirkonium - 18 10 2	41 Nb Niobium - 18 12 1	42 Mo Molybdeen - 18 13 1	43 Tc Technetium - 18 13 2	44 Ru Ruthenium - 18 15 1	45 Rh Rodium - 18 16 1	46 Pd Palladium - 8 18 18	47 Ag Zilver - 18 18 1	48 Cd Cadmium - 18 18 2	49 In Indium - 18 18 3	50 Sn Tin - 18 18 4	51 Sb Antimoon - 18 18 5	52 Te Telluur - 18 18 6	53 I Jodium - 18 18 7	54 Xe Xenon - 18 18 8					
6	55 Cs Cesium - 18 8 1	56 Ba Barium - 18 8 2	57-71	72 Hf Hafnium - 32 10 2	73 Ta Tantaal - 32 11 2	74 W Wolfram - 32 12 2	75 Re Renium - 32 13 2	76 Os Osmium - 32 14 2	77 Ir Iridium - 32 15 2	78 Pt Platina - 32 17 1	79 Au Goud - 32 18 1	80 Hg Kwik - 32 18 2	81 Tl Thallium - 32 18 3	82 Pb Lood - 32 18 4	83 Bi Bismut - 32 18 5	84 Po Polonium - 32 18 6	85 At Astaat - 32 18 7	86 Rn Radon - 32 18 8					
7	87 Fr Francium - 18 8 1	88 Ra Radium - 18 8 2	89-103	104 Rf Rutherfordium - 32 10 2	105 Db Dubnium - 32 11 2	106 Sg Seaborgium - 32 12 2	107 Bh Bohrium - 32 13 2	108 Hs Hassium - 32 14 2	109 Mt Meitnerium - 32 15 2	110 Ds Darmstadtium - 32 17 1	111 Rg Röntgenium - 32 17 2	112 Cn Copernicium - 32 18 2	113 Nh Nihonium - 32 18 3	114 Fl Flerovium - 32 18 4	115 Mc Moscovium - 32 18 5	116 Lv Livermorium - 32 18 6	117 Ts Tennessine - 32 18 7	118 Og Oganesson - 32 18 8					
Elements are colored by the number of electrons in their outer energy level.																							
	57 La Lanthaan - 18 9 2	58 Ce Cerium - 19 9 2	59 Pr Praseodymium - 21 8 2	60 Nd Neodymium - 22 8 2	61 Pm Promethium - 23 8 2	62 Sm Samarium - 24 8 2	63 Eu Europium - 25 8 2	64 Gd Gadolinium - 25 9 2	65 Tb Terbium - 27 8 2	66 Dy Dysprosium - 28 8 2	67 Ho Holmium - 29 8 2	68 Er Erbium - 30 8 2	69 Tm Thulium - 31 8 2	70 Yb Ytterbium - 32 8 2	71 Lu Lutetium - 32 9 2								
	89 Ac Actinium - 18 9 2	90 Th Thorium - 18 10 2	91 Pa Protactinium - 20 9 2	92 U Uranium - 21 9 2	93 Np Neptunium - 22 9 2	94 Pu Plutonium - 24 8 2	95 Am Americium - 25 8 2	96 Cm Curium - 25 9 2	97 Bk Berkelium - 27 8 2	98 Cf Californium - 28 8 2	99 Es Einsteinium - 29 8 2	100 Fm Fermium - 30 8 2	101 Md Mendelevium - 31 8 2	102 No Nobelium - 32 8 2	103 Lr Lawrencium - 32 8 3								

Lenntech.nl

	I	II											III	IV	V	VI	VII	VIII	
1	H ₁		kies op naam van element, atoomnummer of massa																He ₂
2	Li ₃	Be ₄	klik hier voor de history of the periodic table.										B ₅	C ₆	N ₇	O ₈	F ₉	Ne ₁₀	
3	Na ₁₁	Mg ₁₂											Al ₁₃	Si ₁₄	P ₁₅	S ₁₆	Cl ₁₇	Ar ₁₈	
4	K ₁₉	Ca ₂₀	Sc ₂₁	Ti ₂₂	V ₂₃	Cr ₂₄	Mn ₂₅	Fe ₂₆	Co ₂₇	Ni ₂₈	Cu ₂₉	Zn ₃₀	Ga ₃₁	Ge ₃₂	As ₃₃	Se ₃₄	Br ₃₅	Kr ₃₆	
5	Rb ₃₇	Sr ₃₈	Y ₃₉	Zr ₄₀	Nb ₄₁	Mo ₄₂	Tc ₄₃	Ru ₄₄	Rh ₄₅	Pd ₄₆	Ag ₄₇	Cd ₄₈	In ₄₉	Sn ₅₀	Sb ₅₁	Te ₅₂	I ₅₃	Xe ₅₄	
6	Cs ₅₅	Ba ₅₆	La ₅₇	Hf ₇₂	Ta ₇₃	W ₇₄	Re ₇₅	Os ₇₆	Ir ₇₇	Pt ₇₈	Au ₇₉	Hg ₈₀	Tl ₈₁	Pb ₈₂	Bi ₈₃	Po ₈₄	At ₈₅	Rn ₈₆	
7	Fr ₈₇	Ra ₈₈	Ac ₈₉	Rf ₁₀₄	Db ₁₀₅	Sg ₁₀₆	Bh ₁₀₇	Hs ₁₀₈	Mt ₁₀₉	Ds ₁₁₀	Rg ₁₁₁	Cn ₁₁₂	Nh ₁₁₃	Fl ₁₁₄	Mc ₁₁₅	Lv ₁₁₆	Ts ₁₁₇	Og ₁₁₈	
			Ce ₅₈	Pr ₅₉	Nd ₆₀	Pm ₆₁	Sm ₆₂	Eu ₆₃	Gd ₆₄	Tb ₆₅	Dy ₆₆	Ho ₆₇	Er ₆₈	Tm ₆₉	Yb ₇₀	Lu ₇₁			
			Th ₉₀	Pa ₉₁	U ₉₂	Np ₉₃	Pu ₉₄	Am ₉₅	Cm ₉₆	Bk ₉₇	Cf ₉₈	Es ₉₉	Fm ₁₀₀	Md ₁₀₁	No ₁₀₂	Lr ₁₀₃			

Beelden van visuele elementen Temperatuur 0 K 6000 K Classificatie **Metaal** Niet-metaal Wis filters Groepen

Blokken **s** **P** **NS** **F** Perioden **1** **2** **3** **4** **5** **6** **7** **Lanthaniden** **actiniden**

Periodiek systeem

Het interactieve periodiek systeem van de Royal Society of Chemistry bevat geschiedenis, alchemie, podcasts, video's en gegevenstrends in het hele periodiek systeem. Klik op de tabbladen bovenaan om elke sectie te verkennen. Gebruik de knoppen hierboven om uw weergave van het periodiek systeem te wijzigen en de verbluffende Visual Elements-illustraties van Murray Robertson te bekijken. Klik op elk element om gedetailleerde informatie te lezen.

H 1																	Hij 2
Li 3	Zijn 4											B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	nee 10
nee 11	Mg 12											Al 13	Si 14	P 15	S 16	kl 17	Ar 18
K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26	Co 27	Ni 28	Cu 29	Zn 30	Ga 31	Ge 32	Als 33	Se 34	Br 35	Kr 36
Rb 37	sr 38	Y 39	Zr 40	Nb 41	Mo 42	Tc 43	Ru 44	Rh 45	Pd 46	Ag 47	CD 48	In 49	sn 50	sb 51	Te 52	l 53	Xe 54
Cs 55	Ba 56	La 57	Hf 72	Ta 73	W 74	Met betrek tot 75	Os 76	Ir 77	Pt 78	Au 79	Hg 80	Tl 81	Pb 82	Bi 83	Po 84	Bij 85	Rn 86
NS 87	Ra 88	Ac 89	Rf 104	Db 105	Sg 106	bh 107	Hs 108	Mt 109	Ds 110	Rg 111	Cn 112	Nh 113	Fl 114	Mc 115	Lv 116	Ts 117	Og 118

Ce 58	Pr 59	Nd 60	P.m 61	sm 62	EU 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	eh 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71
NS 90	vader 91	u 92	Np 93	Pu 94	Ben 95	Cm 96	Bk 97	zie 98	Es 99	FM 100	Md 101	Nee 102	Lr 103

Elementontdekkers: Davy, Berzelius, Bunsen, Kirchhoff

Elementen bekend in jaar (AD): 2021

Elementen en geschiedenis van het periodiek systeem

Maak de verandering op een element om meer te weten te komen over de ontdekking ervan en klik erop voor meer informatie. Klik op 'Ontwikkeling van het periodiek systeem' om meer te weten te komen over de wetenschappers die betrokken zijn bij de totstandkoming van de tabel.

H 1																	Hij 2
Li 3	Zijn 4											B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	nee 10
nee 11	Mg 12											Al 13	Si 14	P 15	S 16	kl 17	Ar 18
K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26	Co 27	Ni 28	Cu 29	Zn 30	Ga 31	Ge 32	Als 33	Se 34	Br 35	Kr 36
Rb 37	sr 38	Y 39	Zr 40	Nb 41	Mo 42	Tc 43	Ru 44	Rh 45	Pd 46	Ag 47	CD 48	In 49	sn 50	sb 51	Te 52	l 53	Xe 54
Cs 55	Ba 56	La 57	Hf 72	Ta 73	W 74	Met betrek tot 75	Os 76	Ir 77	Pt 78	Au 79	Hg 80	Tl 81	Pb 82	Bi 83	Po 84	Bij 85	Rn 86
NS 87	Ra 88	Ac 89	Rf 104	Db 105	Sg 106	bh 107	Hs 108	Mt 109	Ds 110	Rg 111	Cn 112	Nh 113	Fl 114	Mc 115	Lv 116	Ts 117	Og 118
Ce 58	Pr 59	Nd 60	P.m 61	sm 62	EU 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	eh 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71				
NS 90	vader 91	u 92	Np 93	Pu 94	Ben 95	Cm 96	Bk 97	zie 98	Es 99	FM 100	Md 101	Nee 102	Lr 103				

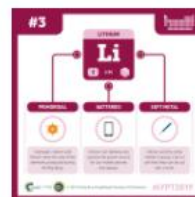
CompoundChem.org



[Waterstof PDF](#)



[Helium PDF](#)



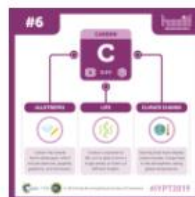
[Lithium-PDF](#)



[Beryllium PDF](#)



[Borium PDF](#)



[Koolstof-pdf](#)



[Stikstof PDF](#)



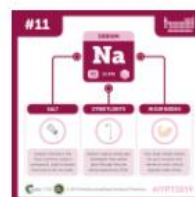
[Zuurstof PDF](#)



[Fluor PDF](#)



[Neon-pdf](#)



[Natrium PDF](#)



[Magnesium PDF](#)



Het Periodiek Systeem van de Elementen

IK ZIT ALTIJD IN WATER.

HELVKOM IN DE GROEP MET 1 VALENTIE-ELEKTRON.

CHLOOR HEEFT EEN ELEKTRON VAN MIJ GESTOLEN!

IK REAGEER SIBBISSCH OP RESEN.

IK REAGEER NOG VEEL AGRESSIEVER.

MIJ LIEFT MAAR KORT.

IK HEB DE KLEINSTE EN-MAARDE.

VAN MIJ ZIJN AL EENS TWEE ELEKTRONEN GESTOLEN.

IK SCHITTER IN DE VLAM.

IK ZIT IN HET A-BLIFAL.

IK ZIT IN HET B-BLIFAL.

WAT EEN GRAPPIGE NAAM HEB JIJ.

JE ZIET ER STRALEND UIT, RADIUM.

HERONDER VIND JE MIJN ACTINIDEN CLUBJE.

Namen van de Elementen

1 Waterstof	16 Zwavel	31 Gallium	46 Palladium	61 Promethium	75 Osmium
2 Helium	17 Chloor	32 Germanium	47 Zilver	62 Samarium	77 Iridium
3 Lithium	18 Argon	33 Arseen	48 Cadmium	63 Europium	78 Platina
4 Beryllium	19 Kalium	34 Seleen	49 Indium	64 Gadolinium	79 Goud
5 Bor	20 Calcium	35 Broom	50 Tin	65 Terbium	80 Kwik
6 Koolstof	21 Scandium	36 Krypton	51 Antimoon	66 Dysprosium	81 Thallium
7 Stikstof	22 Titanium	37 Rubidium	52 Telluur	67 Holmium	82 Lood
8 Zuurstof	23 Vanadium	38 Strontium	53 Jood	68 Erbium	83 Bismut
9 Fluor	24 Chroom	39 Yttrium	54 Xenon	69 Thulium	84 Polonium
10 Neon	25 Mangaan	40 Zirkonium	55 Cesium	70 Ytterbium	85 Astaat
11 Natrium	26 Uzer	41 Niobium	56 Barium	71 Lutetium	86 Radon
12 Magnesium	27 Kobalt	42 Molybdeen	57 Lanthaan	72 Hafnium	87 Francium
13 Aluminium	28 Nikkel	43 Technetium	58 Cerium	73 Tantaal	88 Radium
14 Silicium	29 Koper	44 Ruthenium	59 Praseodymium	74 Wolfram	89 Actinium
15 Fosfor	30 Zink	45 Rhodium	60 Neodymium	75 Renium	90 Thorium

ONZE GROEP IS VEEL.

JE GEBIET HOE EEN DAT JE OVERKOMEN?

DEEL IK BEN TE ZWAAR.

IK BEN GROTER DAN JIJ.

NAAROM ZIT HIER EEN BIELEK?

IK MIL NIET BIJ DE LANTHANIDEN HOREN.

IK BEN BENOEMD NAAR DE UITVINDER VAN EEN ATOOMMODEL.

JE BENT ZELF MAAR 0.000000002 IN GROOT.

DAAR HOREN DE LANTHANIDEN EN ACTINIDEN TUSSEN.

ZOEK ME MAAR IN JE LAPTOP OF SMARTPHONE.

EEN RUS GEMAAKT UIT EEN AMERIKAAN!

IK ZIT IN PERIODE 4.

IK ZIT IN PERIODE 5.

EN IK GLOEI IN EEN LAMP.

IK ZIT IN PERIODE 7.

ZOU JE IZZER ZELLEN RIJCKEN TEBEN ZURESTOFF?

IK BEN HIEEL NIET IS ALS STRALINGSBRON.

MIJ ZIJN ZWARRE METALEN.

IK HEB I ELEKTRON MEER DAN MIJ.

IK BEN CO EN NIET KO.

MAAR IK ZIT IN JUMELLEN.

MIJ ZIJN ZWARRE METALEN.

IK HEB I ELEKTRON MEER DAN MIJ.

BEN JE ALLESCHIC VOOR MIJ?

IK HEB LIEVER GOUD DAN JOU.

EN IK OOK.

IK ZIT OOK IN EEN ELEKTRISCHE KABEL.

IK STA OP HET PODIUM.

IK BLIJF NAUWLIJKS EEN PRACTIE VAN EEN SECONDE BESTAAN.

WE WORDEN SIBBIJCT VOOR DAKTOKEN.

HE KWAK, HE WARM IS HET?

VROEGER HEETTE IK IJES.

LAG HIJ NIET OP HET STRAND?

MENDELEEV KON MIJ VOORSPELLEN. STRAF, HE!

JA, MET LEVEN IS LOODNAGAR.

BEN GOED SPEEL!

ZIEG DIE VEZEL, BRUINE DAMPEN.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

IK BEN WIEL VLECHTIG IN EEN POTOE.

WARM ME NIET OP.

BEN IK BEN METAAL OF BEN NIET-METAAL?

LAAT HET POTJE DONN MAAR DIGHT.

EDLSLASSEN BEHOEVEN ZICH NIET MET ANDEREN.

IK STA OP HET PODIUM.

MIJ ZIJN ZWARRE METALEN.

DOE NIET ZO GETIG.

WARM ME NIET OP.

HOE GA JIJ OVER IN PAAKSE DAMPEN?

BEN IK BEN NIET-METAAL?

WARM ME NIET OP.

IK BEN HET ZWARSTE NATUURLIJKE EDELGAS.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

EN IK OOK.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

LEGENDA

SYMBOOL

ATOOMNUMMER

RELATIEVE ATOOMMASSA

LANTHANIDEN

IK BEN BENOEMD NAAR EEN ASTEROIDE.

IK HEB EEN MOEILIJKE NAAM.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

ACTINIDEN

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.

MIJ ZWARRE METALEN WORDEN VOOR VERONTREINIGING LITGEMAAKT.