

PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE



Starte deine Ausbildung in der Chemie-Branche.
Über 50 spannende Berufe warten auf dich!
Mehr auf www.elementare-vielfalt.de



18

1	1. Hg 1,00794 1 H Wasserstoff	2	2. Hg 9,012182 2 He Helium									13	14	15	16	17	18	
1	3	4									3	4	5	6	7	10		
2	11	12	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
2	3	4									5	6	7	8	9	10		
3	11	12	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
3	11	12									13	14	15	16	17	18		
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
4	19	20									31	32	33	34	35	36		
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
6	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
6	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
7	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
7	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

Elektronenkonfiguration **Künstliches Element**

Relative Atommasse
[Massenzahl des häufigsten Isotops]

Ordnungszahl **Elementsymbol**

Am **Americium**

Oxidationszahlen (häufigste)
-2, +3, +6

Schmelzpunkt [°C]
994

Siedepunkt [°C]
2607

Elementname
Americium

Elektronenkonfiguration
[Rn]5f⁷7s²

Erste Ionisierungsenergie [eV]
6,0

Elektronegativität (nach Allred-Rochow)
~1,2

Elementsymbol:
Aggregatzustand unter Normalbedingungen

rot = kein stabiles Isotop bekannt

grün = gasförmig

blau = flüssig

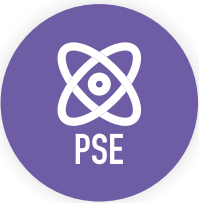
schwarz = fest

- Alkalimetalle
- Erdalkalimetalle
- Übergangsmetalle
- Metalle
- Lanthanoide und Actinoide
- Halbmetalle
- Nichtmetalle
- Halogene
- Edelgase

6	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
6	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
7	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
7	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103

Unterstützt von „Elementare Vielfalt (ELV) - Deine Ausbildung in der Chemie-Branche“, einer Initiative der Chemie-Arbeitgeberverbände. © 11/2019 BAVC

PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE



Nutze unser PSE auch auf deinem Smartphone oder Tablet. Profitiere von digitalen Zusatzfunktionen wie Tutorials, Podcasts, Lernhilfen und vielem mehr!
www.periodensystem.de



1 1 1,00794 ¹ H -259 -253 Wasserstoff	2 2 4,002602 ² He -272 -269 Helium											13 3 10,811 ⁵ B 2300 2550 Bor	14 4 12,0107 ⁶ C 4827 Kohlenstoff	15 5 14,00674 ⁷ N 2300 2550 Stickstoff	16 6 15,9994 ⁸ O 2300 2550 Sauerstoff	17 7 18,9984032 ⁹ F 2300 2550 Fluor	18 8 20,1797 ¹⁰ Ne 2300 2550 Neon						
Benennung mit Haupt- und Nebengruppen		IUPAC – Empfehlung																					
		Elektronenkonfiguration		Künstliches Element																			
		Relative Atommasse [Massenzahl des häufigsten Isotops]		243,0614 [Rn]5f ⁷ 7s ²																			
		Ordnungszahl		95																			
		Elementname		Americium																			
		Schmelzpunkt [°C]		994																			
		Siedepunkt [°C]		2607																			
		Oxidationszahlen (häufigste)		3, 4, 5, 6																			
		Elektronegativität (nach Allred-Rochow)		~1,2																			
		Erste Ionisierungsenergie [eV]		6,0																			
		Aggregatzustand unter Normalbedingungen		rot = kein stabiles Isotop bekannt																			
				grün = gasförmig																			
				blau = flüssig																			
				schwarz = fest																			
				Alkalimetalle																			
				Erdalkalimetalle																			
				Übergangsmetalle																			
				Metalle																			
				Lanthanoide und Actinoide																			
				Halbmetalle																			
				Nichtmetalle																			
				Halogene																			
				Edelgase																			

6 57 920 3454 Lanthan	58 798 3257 Cer	59 931 3212 Praseodym	60 1010 3127 Neodym	61 1080 3041 Promethium	62 1072 1778 Samarium	63 822 1597 Europium	64 1311 3041 Gadolinium	65 1360 2510 Terbium	66 1406 2335 Dysprosium	67 1470 2720 Holmium	68 1522 2510 Erbium	69 1545 1727 Thulium	70 824 1193 Ytterbium	71 1656 3315 Lutetium
7 89 1047 3197 Actinium	90 1750 4787 Thorium	91 1554 4030 Protactinium	92 1132 3818 Uran	93 1640 3902 Neptunium	94 1641 3327 Plutonium	95 994 2607 Americium	96 1340 3100 Curium	97 986 ~1,2 Berkelium	98 900 ~1,2 Californium	99 860 ~1,2 Einsteinium	100 ~1,2 Fermium	101 ~1,2 Mendelevium	102 ~1,2 Nobelium	103 ~1,2 Lawrencium

Unterstützt von „Elementare Vielfalt (ELV) - Deine Ausbildung in der Chemie-Branche“, einer Initiative der Chemie-Arbeitgeberverbände. © 11/2019 BAVC

PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE



Teste unseren Ausbildungsfinder und entdecke einen Beruf, der zu dir passt! Mehr auf www.ausbildung-finden.de



18

8. Hg
2 He
4,002602
1s²
Helium
-272
-269
24,6

1. Hg
1,00794
1s¹
1 H
-259
-253
-1,1
2,2
13,6
Wasserstoff

2. Hg
6,941
[He]2s¹
3 Li
181
1317
1
1,0
5,4
Lithium

11 Na
22,989770
[Ne]3s¹
1 Na
98
892
1
1,0
5,1
Natrium

19 K
39,0983
[Ar]4s¹
1 K
64
774
1
0,9
4,3
Kalium

37 Rb
85,4678
[Kr]5s¹
1 Rb
39
688
1
0,9
4,2
Rubidium

55 Cs
132,90545
[Xe]6s¹
1 Cs
28
690
1
0,9
3,9
Cäsium

87 Fr
[223]
[Rn]7s¹
1 Fr
27
677
1
0,9
4,0
Francium

Elektronenkonfiguration **Künstliches Element**

Relative Atommasse (Massenzahl des längstelebigen Isotops) 243,0614 [Rn]5f⁷7s²

Ordnungszahl 95 **Am** Elementsymbol

Schmelzpunkt [°C] 994 -1,2 -Oxidationszahlen (häufigste)

Siedepunkt [°C] 2607 6,0 -Elektronegativität (nach Allred-Richow)

Elementname Americium -Erste Ionisierungsenergie [eV]

Elementsymbol:
Aggregatzustand unter Normalbedingungen

rot = kein stabiles Isotop bekannt
grün = gasförmig
blau = flüssig
schwarz = fest

- Alkalimetalle
- Erdalkalimetalle
- Übergangsmetalle
- Metalle
- Lanthanoide und Actinoide
- Halbmetalle
- Nichtmetalle
- Halogene
- Edelgase

3. Hg	4. Hg	5. Hg	6. Hg	7. Hg	13	14	15	16	17								
10,811 [He]2s ² 2p ¹	12,0107 [He]2s ² 2p ²	14,00674 [He]2s ² 2p ³	15,9994 [He]2s ² 2p ⁴	18,9984032 [He]2s ² 2p ⁵	20,1797 [He]2s ² 2p ⁶	26,981538 [Ne]3s ² 3p ¹	28,0855 [Ne]3s ² 3p ²	30,973761 [Ne]3s ² 3p ³	32,066 [Ne]3s ² 3p ⁴	35,4527 [Ne]3s ² 3p ⁵	39,948 [Ne]3s ² 3p ⁶						
5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar						
2300 2550 Bor	1200 1000 Kohlenstoff	1000 1000 Stickstoff	2000 1000 Sauerstoff	1000 1000 Fluor	2000 1000 Neon	2300 2400 Aluminium	1400 2355 Silicium	3000 2800 Phosphor	2000 1000 Schwefel	3500 3500 Chlor	1800 1800 Argon						
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
39,0983 [Ar]4s ¹	40,078 [Ar]4s ²	44,955910 [Ar]3d ¹ 4s ²	47,867 [Ar]3d ² 4s ²	50,9415 [Ar]3d ³ 4s ²	51,9961 [Ar]3d ⁴ 4s ¹	54,938049 [Ar]3d ⁵ 4s ¹	55,845 [Ar]3d ⁶ 4s ²	58,93320 [Ar]3d ⁷ 4s ²	58,6934 [Ar]3d ⁸ 4s ²	63,546 [Ar]3d ⁹ 4s ¹	65,39 [Ar]3d ¹⁰ 4s ²	69,723 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹	72,61 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ²	74,92160 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ³	78,96 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴	79,904 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵	83,80 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶
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
64 774 Kalium	839 1487 Calcium	1539 2832 Scandium	1660 4377 Titan	1890 5260 Vanadium	1857 2482 Chrom	1244 2097 Mangan	1535 2870 Eisen	1495 3727 Cobalt	1453 2732 Nickel	1084 2595 Kupfer	420 907 Zink	30 2403 Gallium	937 60 Germanium	613(subl.) 9,8 Arsen	217 685 Selen	79 59 Brom	189 182 Krypton
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
85,4678 [Kr]5s ¹	87,62 [Kr]5s ²	88,90585 [Kr]4d ¹ 5s ²	91,224 [Kr]4d ² 5s ²	92,90638 [Kr]4d ³ 5s ¹	95,94 [Kr]4d ⁴ 5s ¹	[98] [Kr]4d ⁵ 5s ¹	101,07 [Kr]4d ⁶ 5s ¹	102,90550 [Kr]4d ⁷ 5s ¹	106,42 [Kr]4d ⁸ 5s ¹	107,8682 [Kr]4d ⁹ 5s ¹	112,411 [Kr]4d ¹⁰ 5s ²	114,818 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹	118,710 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ²	121,760 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ³	127,60 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴	126,90447 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵	131,29 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶
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
39 688 Rubidium	769 1384 Strontium	1523 3337 Yttrium	1852 4377 Zirkonium	2468 5627 Niobdän	2617 5560 Molybdän	2172 5030 Technetium	2310 3900 Ruthenium	1966 3727 Rhodium	1552 3140 Palladium	962 2120 Silber	321 765 Cadmium	157 2080 Indium	232 58 Zinn	631 1750 Antimon	450 860 Tellur	210 184 Iod	112 10,5 Xenon
55 Cs	56 Ba	57-71 La-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
132,90545 [Xe]6s ¹	137,327 [Xe]6s ²	178,49 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²	180,9479 [Xe]4f ¹⁴ 5d ² 6s ²	183,84 [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ²	186,207 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ²	190,23 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ²	192,217 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ²	195,078 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ²	196,96655 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁸ 6s ²	200,59 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁹ 6s ²	204,3833 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ¹	207,2 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ²	208,98038 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ³	[209] [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁴	[210] [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁵	[222] [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁶	
55 Cs	56 Ba	57-71 La-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
28 690 Cäsium	725 1640 Barium	Lanthanoide	2150 5400 Hafnium	2996 5425 Tantal	3407 5627 Wolfram	3180 5627 Rhenium	3045 5027 Osmium	2410 4130 Iridium	1772 3827 Platin	1904 2940 Gold	-39 357 Quecksilber	304 1457 Thallium	328 1740 Blei	271 1560 Bismut	254 84 Polonium	302 337 Astat	-71 9,5 Radon
87 Fr	88 Ra	89-103 Ac-Lr	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
[223] [Rn]7s ¹	[226] [Rn]7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ³ 7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ⁴ 7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ⁵ 7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ⁶ 7s ²	[Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	[268] [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	[281] [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	[285] [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁸ 7s ²	[272] [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁸ 7s ²	[285] [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁹ 7s ²	[285] [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁹ 7s ²	[289] [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ²	[288] [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ³	[294] [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ⁴
87 Fr	88 Ra	89-103 Ac-Lr	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
27 677 Francium	700 1140 Radium	Actinoide	104 Rutherfordium	105 Dubnium	106 Seaborgium	107 Bohrium	108 Hassium	109 Meitnerium	110 Darmstadtium	111 Roentgenium	112 Copernicium	113 Nihonium	114 Flerovium	115 Moscovium	116 Livermorium	117 Tennesine	118 Oganesson

138,9055 [Xe]5d ¹ 6s ²	140,116 [Xe]4f ⁶ 6s ²	140,90765 [Xe]4f ⁶ 6s ²	144,24 [Xe]4f ⁶ 6s ²	[145] [Xe]4f ⁶ 6s ²	150,36 [Xe]4f ⁶ 6s ²	151,964 [Xe]4f ⁶ 6s ²	157,25 [Xe]4f ⁵ 6d ¹ 6s ²	158,92534 [Xe]4f ⁶ 6s ²	162,50 [Xe]4f ⁶ 6s ²	164,93032 [Xe]4f ⁶ 6s ²	167,26 [Xe]4f ⁶ 6s ²	168,93421 [Xe]4f ⁶ 6s ²	173,04 [Xe]4f ⁶ 6s ²	174,967 [Xe]4f ⁵ 6d ¹ 6s ²
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
920 3454 Lanthan	798 3257 Cer	931 3212 Praseodym	1010 3127 Neodym	1080 3200 Promethium	1072 1778 Samarium	822 1597 Europium	1311 3041 Gadolinium	1360 6,1 Terbium	1406 5,9 Dysprosium	1470 2510 Holmium	1522 6,0 Erbium	1545 6,1 Thulium	824 1193 Ytterbium	1656 3315 Lutetium
[227] [Rn]6d ¹ 7s ²	232,03806 [Rn]6d ² 7s ²	231,03588 [Rn]5f ⁶ 6d ¹ 7s ²	238,02891 [Rn]5f ⁶ 6d ¹ 7s ²	[237] [Rn]5f ⁶ 6d ¹ 7s ²	[244] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[243] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[247] [Rn]5f ⁶ 6d ¹ 7s ²	[247] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[251] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[252] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[257] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[258] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[259] [Rn]5f ⁷ 7s ²	[262] [Rn]5f ⁶ 6d ¹ 7s ²
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
1047 3197 Actinium	1750 4787 Thorium	1554 4030 Protactinium	1132 3818 Uran	1640 3902 Neptunium	641 3327 Plutonium	994 2607 Americium	~1,2 6,0 Curium	1340 3100 Berkelium	~1,2 6,0 Californium	~1,2 6,0 Einsteinium	~1,2 6,0 Fermium	~1,2 6,0 Mendelevium	~1,2 6,0 Nobelium	~1,2 6,0 Lawrencium

Unterstützt von „Elementare Vielfalt (ELV) - Deine Ausbildung in der Chemie-Branche“, einer Initiative der Chemie-Arbeitgeberverbände. © 11/2019 BAVC

PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE



Entdecke spannende Ausbildungsplätze in deiner Nähe und starte durch in der Chemie-Branche.
www.elementare-vielfalt.de/ausbildungsboerse



18

1	1. Hg 1,00794 1 H Wasserstoff	2	2. Hg 9,012182 2 He Helium	3	3. Hg 10,811 3 B Bor	4	4. Hg 12,0107 4 C Kohlenstoff	5	5. Hg 14,00674 5 N Stickstoff	6	6. Hg 15,9994 6 O Sauerstoff	7	7. Hg 18,9984032 7 F Fluor	8	8. Hg 20,1797 8 Ne Neon																				
2	3 Li Lithium	4	4 Be Beryllium	5	5 B Bor	6	6 C Kohlenstoff	7	7 N Stickstoff	8	8 O Sauerstoff	9	9 F Fluor	10	10 Ne Neon																				
3	11 Na Natrium	12	12 Mg Magnesium	13	13 Al Aluminium	14	14 Si Silicium	15	15 P Phosphor	16	16 S Schwefel	17	17 Cl Chlor	18	18 Ar Argon																				
4	19 K Kalium	20	20 Ca Calcium	21	21 Sc Scandium	22	22 Ti Titan	23	23 V Vanadium	24	24 Cr Chrom	25	25 Mn Mangan	26	26 Fe Eisen	27	27 Co Cobalt	28	28 Ni Nickel	29	29 Cu Kupfer	30	30 Zn Zink	31	31 Ga Gallium	32	32 Ge Germanium	33	33 As Arsen	34	34 Se Selen	35	35 Br Brom	36	36 Kr Krypton
5	37 Rb Rubidium	38	38 Sr Strontium	39	39 Y Yttrium	40	40 Zr Zirkonium	41	41 Nb Niob	42	42 Mo Molybdän	43	43 Tc Technetium	44	44 Ru Ruthenium	45	45 Rh Rhodium	46	46 Pd Palladium	47	47 Ag Silber	48	48 Cd Cadmium	49	49 In Indium	50	50 Sn Zinn	51	51 Sb Antimon	52	52 Te Tellur	53	53 I Iod	54	54 Xe Xenon
6	55 Cs Cäsium	56	56 Ba Barium	57-71 La-Lu Lanthanoide	72	72 Hf Hafnium	73	73 Ta Tantal	74	74 W Wolfram	75	75 Re Rhenium	76	76 Os Osmium	77	77 Ir Iridium	78	78 Pt Platin	79	79 Au Gold	80	80 Hg Quecksilber	81	81 Tl Thallium	82	82 Pb Blei	83	83 Bi Bismut	84	84 Po Polonium	85	85 At Astat	86	86 Rn Radon	
7	87 Fr Francium	88 Ra Radium	89-103 Ac-Lr Actinoide	104	104 Rf Rutherfordium	105	105 Db Dubnium	106	106 Sg Seaborgium	107	107 Bh Bohrium	108	108 Hs Hassium	109	109 Mt Meitnerium	110	110 Ds Darmstadtium	111	111 Rg Roentgenium	112	112 Cn Copernicium	113	113 Nh Nihonium	114	114 Fl Flerovium	115	115 Mc Moscovium	116	116 Lv Livermorium	117	117 Ts Tennessine	118	118 Og Oganesson		

Elektronenkonfiguration **Künstliches Element**

Relative Atommasse [Massenzahl des längstlebigen Isotops] **243,0614** **Am** **95** **Am**

Ordnungszahl **95** **Am** **95** **Am**

Schmelzpunkt [°C] **994** **Am** **994** **Am**

Siedepunkt [°C] **2607** **Am** **2607** **Am**

Elementname **Americium** **Am** **Americium** **Am**

Oxidationszahlen (häufigste) **3, 4, 5, 6**

Elektronegativität (nach Allred-Rochow) **~1,2**

Erste Ionisierungsenergie [eV] **6,0**

Elementsymbol:
 Aggregatzustand unter Normalbedingungen
 rot = kein stabiles Isotop bekannt
 grün = gasförmig
 blau = flüssig
 schwarz = fest

- Alkalimetalle
- Erdalkalimetalle
- Übergangsmetalle
- Metalle
- Lanthanoide und Actinoide
- Halbmetalle
- Nichtmetalle
- Halogene
- Edelgase

6	57 La Lanthan	58 Ce Cer	59 Pr Praseodym	60 Nd Neodym	61 Pm Promethium	62 Sm Samarium	63 Eu Europium	64 Gd Gadolinium	65 Tb Terbium	66 Dy Dysprosium	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Thulium	70 Yb Ytterbium	71 Lu Lutetium
7	89 Ac Actinium	90 Th Thorium	91 Pa Protactinium	92 U Uran	93 Np Neptunium	94 Pu Plutonium	95 Am Americium	96 Cm Curium	97 Bk Berkelium	98 Cf Californium	99 Es Einsteinium	100 Fm Fermium	101 Md Mendelevium	102 No Nobelium	103 Lr Lawrencium

Unterstützt von „Elementare Vielfalt (ELV) - Deine Ausbildung in der Chemie-Branche“, einer Initiative der Chemie-Arbeitgeberverbände. © 11/2019 BAVC