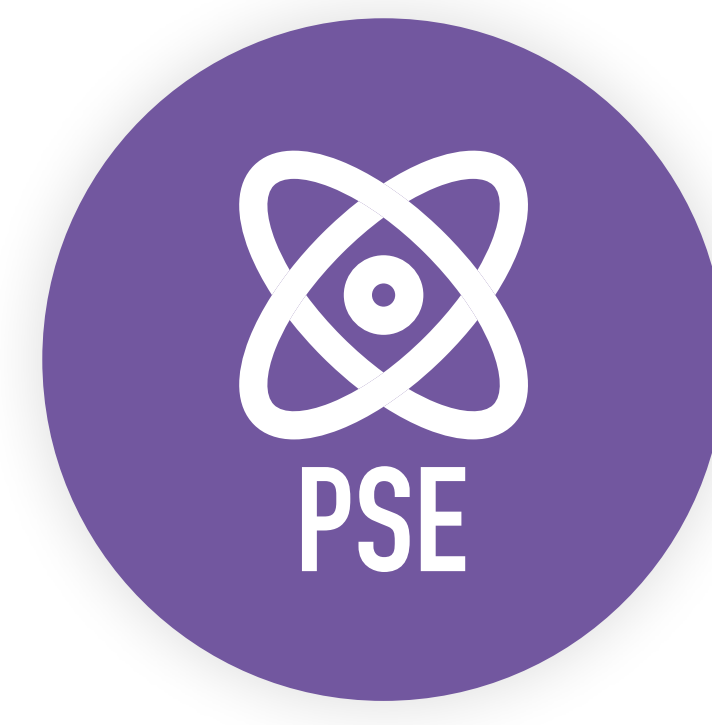


PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE



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. Hg 1,00794 1s ¹ 1 H -259 -1,1 2,2 Wasserstoff 13,6	2	2. Hg 9,012182 [He]2s ² 4 Be 1278 2 1,5 2970 5,4 9,3 Beryllium	3	3. Hg 22,989770 [Ne]3s ¹ 11 Na 98 1 1,0 892 5,1 Natrium	4	4. Hg 24,3050 [Ne]3s ² 12 Mg 649 2 1,2 1107 7,6 Magnesium	5	5. Hg 44,955910 [Ar]3d ¹ 4s ² 21 Sc 1539 3 1,2 2832 6,5 Scandium	6	6. Hg 47,867 [Ar]3d ² 4s ² 22 Ti 1660 3,4 1,2 3260 6,8 Titan	7	7. Hg 50,9415 [Ar]3d ³ 4s ² 23 V 1890 0,2,3,4,5 1,5 3380 6,7 Vanadium	8	8. Hg 51,9961 [Ar]3d ³ 4s ¹ 24 Cr 1857 0,2,3,6 1,6 2482 6,8 Chrom	9	8. Hg 54,938049 [Ar]3d ⁵ 4s ¹ 25 Mn -1,0,2,3,4,6,7 1,6 2097 7,4 Mangan	10	8. Hg 55,845 [Ar]3d ⁶ 4s ² 26 Fe -2,0,2,3,6 1,6 2482 7,9 Eisen	11	8. Hg 58,93320 [Ar]3d ⁷ 4s ² 27 Co -1,0,2,3 1,7 2732 7,9 Cobalt	12	8. Hg 58,6934 [Ar]3d ⁸ 4s ² 28 Ni 0,2,3 1,6 2750 7,6 Nickel	13	1. Hg 63,546 [Ar]3d ¹⁰ 4s ¹ 29 Cu 1,2 1,8 1084 7,7 Kupfer	14	2. Hg 65,39 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 30 Zn 2 1,7 907 9,4 Zink	15	3. Hg 10,811 [He]2s ² 2p ¹ 5 B 2300 3 2,0 2550 8,3 Bor	16	4. Hg 12,0107 [He]2s ² 2p ² 6 C 3550 -4,2,4 2,5 4827 11,3 Kohlenstoff	17	5. Hg 14,00674 [He]2s ² 2p ³ 7 N -3,2,3,4,5 3,1 -210 14,5 Stickstoff	18	6. Hg 15,9994 [He]2s ² 2p ⁴ 8 O -2,-1 3,5 -183 13,6 Sauerstoff	19	7. Hg 18,9984032 [He]2s ² 2p ⁵ 9 F -1 4,2 -220 17,4 Fluor	20	8. Hg 20,1797 [He]2s ² 2p ⁶ 10 Ne -249 -246 21,6 Neon
---	---	---	--	---	--	---	--	---	--	---	--	---	---	---	---	---	---	----	---	----	--	----	--	----	--	----	--	----	--	----	---	----	---	----	---	----	--	----	---

Elektronenkonfiguration
Relative Atommasse [Massenzahl des langlebigsten Isotops]
Ordnungszahl
Schmelzpunkt [°C]
Siedepunkt [°C]
Elementname

Künstliches Element
Elementsymbol
Oxidationszahlen (häufigste)
Elektronegativität (nach Allred-Rochow)
Erste Ionisierungsenergie [eV]

Example: Am (Americium)
[Rn]5f⁷7s²
95
994
2607
Americium

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	138,9055 [Xe]5d ¹ 6s ² 57 La 920 3 1,1 3454 5,6 Lanthan	140,116 [Xe]4f ¹ 6s ² 58 Ce 798 3,4 1,1 3257 5,5 Cer	140,90765 [Xe]4f ¹ 6s ² 59 Pr 931 3,4 1,1 3212 5,4 Praseodym	144,24 [Xe]4f ¹ 6s ² 60 Nd 1010 3 1,1 3127 5,5 Neodym	[145] [Xe]4f ¹ 6s ² 61 Pm 1080 3 1,1 2730 5,6 Promethium	150,36 [Xe]4f ¹ 6s ² 62 Sm 1072 2,3 1,1 1778 5,6 Samarium	151,964 [Xe]4f ¹ 6s ² 63 Eu 822 2,3 1,0 1597 5,7 Europium	157,25 [Xe]4f ¹ 5d ¹ 6s ² 64 Gd 1311 3 1,1 3233 6,1 Gadolinium	158,92534 [Xe]4f ¹ 6s ² 65 Tb 1360 3,4 1,1 3041 5,9 Terbium	162,50 [Xe]4f ¹ 6s ² 66 Dy 1406 3 1,1 2335 5,9 Dysprosium	164,93032 [Xe]4f ¹ 6s ² 67 Ho 1470 3 1,1 2720 6,0 Holmium	167,26 [Xe]4f ¹ 6s ² 68 Er 1522 3 1,1 2510 6,1 Erbium	168,93421 [Xe]4f ¹ 6s ² 69 Tm 1545 2,3 1,1 1727 6,2 Thulium	173,04 [Xe]4f ¹ 6s ² 70 Yb 824 2,3 1,1 1193 6,3 Ytterbium	174,967 [Xe]4f ¹ 5d ¹ 6s ² 71 Lu 1656 3 1,1 3315 5,4 Lutetium
7	[227] [Rn]6d ¹ 7s ² 89 Ac 1047 3 1,0 3197 6,9 Actinium	[232,03806] [Rn]6d ¹ 7s ² 90 Th 1750 4 1,1 4787 7,0 Thorium	[231,03588] [Rn]5f ¹ 6d ¹ 7s ² 91 Pa 1554 4,5 1,1 4030 7,0 Protactinium	[238,02891] [Rn]5f ¹ 6d ¹ 7s ² 92 U 1132 3,4,5,6 1,1 3818 6,1 Uran	[237] [Rn]5f ¹ 6d ¹ 7s ² 93 Np 640 3,4,5,6 1,2 3902 6,0 Neptunium	[244] [Rn]5f ¹ 7s ² 94 Pu 641 3,4,5,6 1,2 3327 5,8 Plutonium	[243] [Rn]5f ¹ 7s ² 95 Am 994 3,4,5,6 ~1,2 2607 6,0 Americium	[247] [Rn]5f ¹ 6d ¹ 7s ² 96 Cm 1340 3,4 ~1,2 3100 6,0 Curium	[247] [Rn]5f ¹ 7s ² 97 Bk 986 3,4 ~1,2 900 ~1,2 Berkelium	[251] [Rn]5f ¹ 7s ² 98 Cf 900 3,4 ~1,2 860 ~1,2 Californium	[252] [Rn]5f ¹ 7s ² 99 Es 860 3 ~1,2 860 ~1,2 Einsteinium	[257] [Rn]5f ¹ 7s ² 100 Fm 900 3 ~1,2 860 ~1,2 Fermium	[258] [Rn]5f ¹ 7s ² 101 Md 860 3 ~1,2 860 ~1,2 Mendelevium	[259] [Rn]5f ¹ 7s ² 102 No 860 2,3 ~1,2 860 ~1,2 Nobelium	[262] [Rn]5f ¹ 6d ¹ 7s ² 103 Lr 860 3 ~1,2 860 ~1,2 Lawrencium

Ihr Logo hier

Ihr individualisierter Text hier

