

Periodensystem der Elemente

<div>11,0079 0,00(1)2,20 1s¹ -259 / -253</div> <div>H</div> <div>Wasserstoff</div>		<div>24,0026 5,50 1s² - / -269</div> <div>He</div> <div>Helium</div>
<div>36,94 -3,040(1)0,97 [He] 2s¹ 181 / 1347</div> <div>Li</div> <div>Lithium</div>	<div>49,0122 -1,79(2)1,47 [He] 2s² 1278 / 2470</div> <div>Be</div> <div>Beryllium</div>	
<div>1122,990 -2,713(1)1,01 [Ne] 3s¹ 98 / 883</div> <div>Na</div> <div>Natrium</div>	<div>1224,305 -2,356(2)1,23 [Ne] 3s² 1278 / 2470</div> <div>Mg</div> <div>Magnesium</div>	
<div>1939,098 -2,925(1)0,91 [Ar] 4s¹ 98 / 883</div> <div>K</div> <div>Kalium</div>	<div>2040,078 -2,84(2)1,04 [Ar] 4s² 839 / 1484</div> <div>Ca</div> <div>Calcium</div>	<div>2144,956 -2,03(3)1,20 [Ar] 3d¹ 4s² 1541 / 2836</div> <div>Sc</div> <div>Scandium</div>
<div>2247,867 -1,63(2)1,32 [Ar] 3d² 4s² 1668 / 3262</div> <div>Ti</div> <div>Titan</div>	<div>2350,942 -1,186(2)1,45 [Ar] 3d² 4s² 1668 / 3262</div> <div>V</div> <div>Vanadium</div>	<div>2451,996 -0,913(2)1,56 [Ar] 3d³ 4s² 1890 / 2640</div> <div>Cr</div> <div>Chrom</div>
<div>2554,938 -1,180(2)1,60 [Ar] 3d⁵ 4s² 1244 / 2032</div> <div>Mn</div> <div>Mangan</div>	<div>2655,845 -0,440(2)1,64 [Ar] 3s² 4s² 1535 / 2750</div> <div>Fe</div> <div>Eisen</div>	<div>2758,933 -0,277(2)1,70 [Ar] 3d⁶ 4s² 1495 / 2870</div> <div>Co</div> <div>Cobalt</div>
<div>2858,693 -0,257(2)1,75 [Ar] 3d⁸ 4s² 1453 / 2732</div> <div>Ni</div> <div>Nickel</div>	<div>2963,546 0,340(2)1,75 [Ar] 3d⁹ 4s² 1083 / 2595</div> <div>Cu</div> <div>Kupfer</div>	<div>3065,38 -0,763(2)1,66 [Ar] 3d¹⁰ 4s¹ 420 / 907</div> <div>Zn</div> <div>Zink</div>
<div>3169,723 -0,529(3)1,82 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹ 20 / 2403</div> <div>Ga</div> <div>Galium</div>	<div>3272,63 -0,036(4)2,02 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p² 937 / 2830</div> <div>Ge</div> <div>Germanium</div>	<div>3374,922 0,240(3)2,20 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³ 817 / 615 subl.</div> <div>As</div> <div>Arsen</div>
<div>3478,96 -0,40(-2)2,48 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴ 217 / 685</div> <div>Se</div> <div>Selen</div>	<div>3579,904 1,065(-1)2,74 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵ -7 / 59</div> <div>Br</div> <div>Brom</div>	<div>3683,798 2,94 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶ -157 / -153</div> <div>Kr</div> <div>Krypton</div>
<div>3785,468 -2,924(1)0,89 [Kr] 5s¹ 39 / 688</div> <div>Rb</div> <div>Rubidium</div>	<div>3887,62 -2,890,99 [Kr] 5s² 769 / 1384</div> <div>Sr</div> <div>Strontium</div>	<div>3988,906 -2,37(3)1,11 [Kr] 4d¹ 5s² 1522 / 3338</div> <div>Y</div> <div>Yttrium</div>
<div>4091,224 -1,55(4)1,22 [Kr] 4d⁵ 5s² 1852 / 4377</div> <div>Zr</div> <div>Zirkonium</div>	<div>4192,906 -1,099(3)1,23 [Kr] 4d⁵ 5s² 2468 / 4928</div> <div>Nb</div> <div>Niob</div>	<div>4295,962 -0,20(3)1,30 [Kr] 4d⁴ 5s² 2617 / 4825</div> <div>Mo</div> <div>Molybdän</div>
<div>4398,906 0,28(4)1,36 [Kr] 4d⁵ 5s² 2172 / 4877</div> <div>Tc</div> <div>Technetium</div>	<div>44101,07 0,623(3)1,42 [Kr] 4d⁵ 5s² 2310 / 3900</div> <div>Ru</div> <div>Ruthenium</div>	<div>45102,91 -0,76(3)1,45 [Kr] 4d⁷ 5s² 1966 / 2730</div> <div>Rh</div> <div>Rhodium</div>
<div>46106,42 0,915(2)1,3 [Kr] 4d⁸ 5s² 1554 / 3140</div> <div>Pd</div> <div>Palladium</div>	<div>47107,87 0,779(1)1,42 [Kr] 4d⁹ 5s² 962 / 2163</div> <div>Ag</div> <div>Silber</div>	<div>48112,41 -0,403(2)1,46 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 321 / 765</div> <div>Cd</div> <div>Cadmium</div>
<div>49114,82 -0,343(3)1,49 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹ 157 / 2080</div> <div>In</div> <div>Indium</div>	<div>50118,71 -0,137(2)1,72 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p² 232 B / 2687</div> <div>Sn</div> <div>Zinn</div>	<div>51121,76 0,150(3)1,82 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³ 631 A / 1635</div> <div>Sb</div> <div>Antimon</div>
<div>52127,60 -0,69(-2)2,01 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴ 450 / 990</div> <div>Te</div> <div>Tellur</div>	<div>53126,90 0,536(-1)2,21 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵ 114 / 184</div> <div>I</div> <div>Iod</div>	<div>54131,29 2,40 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶ -112 / -108</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div>
<div>55132,91 -0,440(2)1,64 [Xe] 6s¹ 1535 / 2750</div> <div>Cs</div> <div>Caesium</div>	<div>56137,33 -0,440(2)1,64 [Xe] 6s² 1535 / 2750</div> <div>Ba</div> <div>Barium</div>	
<div>72178,94 -1,70(4)1,23 [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s² 227 / 4602</div> <div>Hf</div> <div>Hafnium</div>	<div>73180,95 -0,182(5)1,33 [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s² 2996 / 5425</div> <div>Ta</div> <div>Tantal</div>	<div>74183,84 -0,199(4)1,40 [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s² 3410 / 5657</div> <div>W</div> <div>Wolfram</div>
<div>75186,21 0,22(4)1,46 [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s² 3180 / 5630</div> <div>Re</div> <div>Rhenium</div>	<div>76190,23 0,687(4)1,52 [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s² 3054 / 5027</div> <div>Os</div> <div>Osmium</div>	<div>77192,22 1,156(3)1,55 [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s² 2410 / 4530</div> <div>Ir</div> <div>Iridium</div>
<div>78195,08 1,188(2)1,42 [Xe] 4f¹⁴ 5d⁸ 6s² 1772 / 3827</div> <div>Pt</div> <div>Platin</div>	<div>79196,97 1,691(1)1,42 [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s² 1064 / 2908</div> <div>Au</div> <div>Gold</div>	<div>80200,59 0,860(2)1,44 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² -39 / 357</div> <div>Hg</div> <div>Quecksilber</div>
<div>81204,38 -0,336(1)1,44 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹ 303 / 1457</div> <div>Tl</div> <div>Thallium</div>	<div>82207,2 -0,125(2)1,55 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p² 328 / 1740</div> <div>Pb</div> <div>Blei</div>	<div>83208,98 0,317(3)1,67 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³ 271 / 1560</div> <div>Bi</div> <div>Bismut</div>
<div>84209,98 <-1,0(-2)1,76 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴ 254 / 962</div> <div>Po</div> <div>Polonium</div>	<div>85210,99 0,25(-1)1,96 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵ 302 / 370</div> <div>At</div> <div>Astat</div>	<div>86222,02 2,06 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶ -71 / -62</div> <div>Rn</div> <div>Radon</div>
<div>87223,02 -2,9(1)0,86 [Rn] 7s¹ 27 / 677</div> <div>Fr</div> <div>Francium</div>	<div>88228,03 -2,916(2)0,97 [Rn] 7s² 700 / 1140</div> <div>Ra</div> <div>Radium</div>	
<div>104267,12 [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordium</div>	<div>105268,13 [Rn] 5f¹⁴ 6d³ 4s²</div> <div>Db</div> <div>Dubnium</div>	<div>106271,13 [Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s²</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgium</div>
<div>107267,13 [Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s²</div> <div>Bh</div> <div>Bohrium</div>	<div>108277,15 [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²</div> <div>Hs</div> <div>Hassium</div>	<div>109276,15 [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerium</div>
<div>110281,16 [Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s²</div> <div>Ds</div> <div>Darmstadtium</div>	<div>111280,16 [Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s²</div> <div>Rg</div> <div>Roentgenium</div>	<div>112285,17 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s²</div> <div>Cn</div> <div>Copernicium</div>
<div>113284,18 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹</div> <div>Nh</div> <div>Nihonium</div>	<div>114289,19 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²</div> <div>Fl</div> <div>Flerovium</div>	<div>115288,19 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³</div> <div>Mc</div> <div>Moscovium</div>
<div>116292,20 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴</div> <div>Lv</div> <div>Livermorium</div>	<div>117(294) [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵</div> <div>Ts</div> <div>Tennessine</div>	<div>118(294) [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶</div> <div>Og</div> <div>Oganesson</div>
<div>57138,91 -2,38(3)1,08 [Xe] 5d¹ 6s² 920 / 3469</div> <div>La</div> <div>Lanthan</div>	<div>58140,12 -1,33(4)1,08 [Xe] 4f² 6s² 798 / 3443</div> <div>Ce</div> <div>Cer</div>	<div>59140,91 -0,96(4)1,07 [Xe] 4f³ 6s² 931 / 3250</div> <div>Pr</div> <div>Paseodym</div>
<div>60144,24 -2,29(3)1,07 [Xe] 4f⁴ 6s² 1024 / 3074</div> <div>Nd</div> <div>Neodym</div>	<div>61146,92 -2,29(3)1,07 [Xe] 4f⁵ 6s² 931 / 2730</div> <div>Pm</div> <div>Promethium</div>	<div>62150,36 -2,67(2)1,07 [Xe] 4f⁶ 6s² 1074 / 1794</div> <div>Sm</div> <div>Samarium</div>
<div>63151,96 -2,80(2)1,01 [Xe] 4f⁷ 6s² 826 / 1439</div> <div>Eu</div> <div>Europium</div>	<div>64157,25 -2,28(3)1,11 [Xe] 4f⁸ 6s² 1312 / 3273</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinium</div>	<div>65158,93 -2,31(3)1,10 [Xe] 4f⁹ 6s² 1356 / 3230</div> <div>Tb</div> <div>Terbium</div>
<div>66162,50 -2,29(3)1,10 [Xe] 4f¹⁰ 6s² 1407 / 2562</div> <div>Dy</div> <div>Dysprosium</div>	<div>67164,93 -2,33(3)1,10 [Xe] 4f¹¹ 6s² 1474 / 2720</div> <div>Ho</div> <div>Holmium</div>	<div>68167,26 -2,32(3)1,11 [Xe] 4f¹² 6s² 1497 / 2863</div> <div>Er</div> <div>Erbium</div>
<div>69168,93 -2,32(3)1,11 [Xe] 4f¹³ 6s² 1545 / 1947</div> <div>Tm</div> <div>Thulium</div>	<div>70173,05 -2,22(3)1,06 [Xe] 4f¹⁴ 6s² 819 / 1196</div> <div>Yb</div> <div>Ytterbium</div>	<div>71174,97 -2,30(3)1,14 [Xe] 4f¹⁵ d¹ 6s² 1663 / 3395</div> <div>Lu</div> <div>Lutetium</div>
<div>89227,03 -2,13(3)1,00 [Rn] 6d¹ 7s² 1050 / 3200</div> <div>Ac</div> <div>Actinium</div>	<div>90232,04 -1,83(4)1,11 [Rn] 6d² 7s² 1750 / 4788</div> <div>Th</div> <div>Thorium</div>	<div>91231,04 -1,19(5)1,14 [Rn] 5f² 6d¹ 7s² 1845 / 4027</div> <div>Pa</div> <div>Protactinium</div>
<div>92238,05 -0,836(3)1,22 [Rn] 5f³ 6d¹ 7s² 1132 / 3930</div> <div>U</div> <div>Uran</div>	<div>93237,05 -1,01(5)1,22 [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s² 630 / 3902</div> <div>Np</div> <div>Neptunium</div>	<div>94244,06 -1,251,22 [Rn] 5f⁶ 7s² 641 / 3232</div> <div>Pu</div> <div>Plutonium</div>
<div>95243,06 -1,96(2)-1,2 [Rn] 5f⁷ 7s² 994 / 2607</div> <div>Am</div> <div>Americium</div>	<div>96248,07 -2,06(3)-1,2 [Rn] 5f⁸ 6d¹ 7s² 1340 / 3110</div> <div>Cm</div> <div>Curium</div>	<div>97249,08 -1,96(3)-1,2 [Rn] 5f⁹ 7s² 986 / 2950</div> <div>Bk</div> <div>Berkelium</div>
<div>98252,08 -1,91(3)-1,2 [Rn] 5f¹⁰ 7s² 950 / -</div> <div>Cf</div> <div>Californium</div>	<div>99254,09 -1,98(3)-1,2 [Rn] 5f¹¹ 7s² 860 / -</div> <div>Es</div> <div>Einsteinium</div>	<div>100257,1 -2,5(2)-1,2 [Rn] 5f¹² 7s² 900 / -</div> <div>Fm</div> <div>Fermium</div>
<div>101260,10 -2,53(2)-1,2 [Rn] 5f¹³ 7s² - / -</div> <div>Md</div> <div>Mendelevium</div>	<div>102259,10 -2,6(2)-1,2 [Rn] 5f¹⁴ 7s² - / -</div> <div>No</div> <div>Nobelium</div>	<div>103262,11 -2,1(3)-1,2 [Rn] 5f¹⁴ d¹ 4s² - / -</div> <div>Lr</div> <div>Lawrencium</div>

Ordnungszahl

1

1,008

Relative Atommasse in u (früher amu)

Normalpotential
(Reduktionspotential)
E in V mit Oxidationsstufen (n)

0,00(1)2,20
1s¹
-259 / -253

Elektronegativität (nach Allred / Rochow)
Elektronenkonfiguration
Schmelz- / Siedetemperatur in °C

Symbol

H

Name

Wasserstoff

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

<div>510,81 -0,890(3)2,01 [He] 2s² 2p¹ 2180 B / 3650</div> <div>B</div> <div>Bor</div>	<div>612,011 0,206(4)2,50 [He] 2s² 2p² 3750 G / 4830</div> <div>C</div> <div>Kohlenstoff</div>	<div>714,007 1,45(3)3,07 [He] 2s² 2p³ -210 / -196</div> <div>N</div> <div>Stickstoff</div>	<div>815,999 1,229(-2)3,50 [He] 2s² 2p⁴ -219 / -183</div> <div>O</div> <div>Sauerstoff</div>	<div>918,998 3,053(-1)4,10 [He] 2s² 2p⁵ -220 / -188</div> <div>F</div> <div>Fluor</div>	<div>1020,180 4,84 [He] 2s² 2p⁶ -249 / -246</div> <div>Ne</div> <div>Neon</div>
<div>1326,982 -1,676(3)1,47 [Ne] 3s² 3p¹ 660 / 2467</div> <div>Al</div> <div>Aluminium</div>	<div>1428,085 -0,909(4)1,74 [Ne] 3s² 3p² 1412 / 2355</div> <div>Si</div> <div>Silicium</div>	<div>1530,974 -0,502(3)2,06 [Ne] 3s² 3p³ 44 / 281</div> <div>P</div> <div>Phosphor</div>	<div>1632,06 0,144(-2)2,44 [Ne] 3s² 3p⁴ 113 / 445 B</div> <div>S</div> <div>Schwefel</div>	<div>1735,45 1,358(-1)2,83 [Ne] 3s² 3p⁵ -101 / -34</div> <div>Cl</div> <div>Chlor</div>	<div>1839,948 3,20 [Ne] 3s² 3p⁶ -189 / -186</div> <div>Ar</div> <div>Argon</div>
<div>3169,723 -0,529(3)1,82 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹ 20 / 2403</div> <div>Ga</div> <div>Galium</div>	<div>3272,63 -0,036(4)2,02 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p² 937 / 2830</div> <div>Ge</div> <div>Germanium</div>	<div>3374,922 0,240(3)2,20 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³ 817 / 615 subl.</div> <div>As</div> <div>Arsen</div>	<div>3478,96 -0,40(-2)2,48 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴ 217 / 685</div> <div>Se</div> <div>Selen</div>	<div>3579,904 1,065(-1)2,74 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵ -7 / 59</div> <div>Br</div> <div>Brom</div>	<div>3683,798 2,94 [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶ -157 / -153</div> <div>Kr</div> <div>Krypton</div>
<div>49114,82 -0,343(3)1,49 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹ 157 / 2080</div> <div>In</div> <div>Indium</div>	<div>50118,71 -0,137(2)1,72 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p² 232 B / 2687</div> <div>Sn</div> <div>Zinn</div>	<div>51121,76 0,150(3)1,82 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³ 631 A / 1635</div> <div>Sb</div> <div>Antimon</div>	<div>52127,60 -0,69(-2)2,01 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴ 450 / 990</div> <div>Te</div> <div>Tellur</div>	<div>53126,90 0,536(-1)2,21 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵ 114 / 184</div> <div>I</div> <div>Iod</div>	<div>54131,29 2,40 [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶ -112 / -108</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div>
<div>81204,38 -0,336(1)1,44 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹ 303 / 1457</div> <div>Tl</div> <div>Thallium</div>	<div>82207,2 -0,125(2)1,55 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p² 328 / 1740</div> <div>Pb</div> <div>Blei</div>	<div>83208,98 0,317(3)1,67 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³ 271 / 1560</div> <div>Bi</div> <div>Bismut</div>	<div>84209,98 <-1,0(-2)1,76 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴ 254 / 962</div> <div>Po</div> <div>Polonium</div>	<div>85210,99 0,25(-1)1,96 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵ 302 / 370</div> <div>At</div> <div>Astat</div>	<div>86222,02 2,06 [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶ -71 / -62</div> <div>Rn</div> <div>Radon</div>
<div>113284,18 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹</div> <div>Nh</div> <div>Nihonium</div>	<div>114289,19 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²</div> <div>Fl</div> <div>Flerovium</div>	<div>115288,19 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³</div> <div>Mc</div> <div>Moscovium</div>	<div>116292,20 [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴</div> <div>Lv</div> <div>Livermorium</div>	<div>117(294) [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵</div> <div>Ts</div> <div>Tennessine</div>	<div>118(294) [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶</div> <div>Og</div> <div>Oganesson</div>

<div>57138,91 -2,38(3)1,08 [Xe] 5d¹ 6s² 920 / 3469</div> <div>La</div> <div>Lanthan</div>	<div>58140,12 -1,33(4)1,08 [Xe] 4f² 6s² 798 / 3443</div> <div>Ce</div> <div>Cer</div>	<div>59140,91 -0,96(4)1,07 [Xe] 4f³ 6s² 931 / 3250</div> <div>Pr</div> <div>Paseodym</div>	<div>60144,24 -2,29(3)1,07 [Xe] 4f⁴ 6s² 1024 / 3074</div> <div>Nd</div> <div>Neodym</div>	<div>61146,92 -2,29(3)1,07 [Xe] 4f⁵ 6s² 931 / 2730</div> <div>Pm</div> <div>Promethium</div>	<div>62150,36 -2,67(2)1,07 [Xe] 4f⁶ 6s² 1074 / 1794</div> <div>Sm</div> <div>Samarium</div>	<div>63151,96 -2,80(2)1,01 [Xe] 4f⁷ 6s² 826 / 1439</div> <div>Eu</div> <div>Europium</div>	<div>64157,25 -2,28(3)1,11 [Xe] 4f⁸ 6s² 1312 / 3273</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinium</div>	<div>65158,93 -2,31(3)1,10 [Xe] 4f⁹ 6s² 1356 / 3230</div> <div>Tb</div> <div>Terbium</div>	<div>66162,50 -2,29(3)1,10 [Xe] 4f¹⁰ 6s² 1407 / 2562</div> <div>Dy</div> <div>Dysprosium</div>	<div>67164,93 -2,33(3)1,10 [Xe] 4f¹¹ 6s² 1474 / 2720</div> <div>Ho</div> <div>Holmium</div>	<div>68167,26 -2,32(3)1,11 [Xe] 4f¹² 6s² 1497 / 2863</div> <div>Er</div> <div>Erbium</div>	<div>69168,93 -2,32(3)1,11 [Xe] 4f¹³ 6s² 1545 / 1947</div> <div>Tm</div> <div>Thulium</div>	<div>70173,05 -2,22(3)1,06 [Xe] 4f¹⁴ 6s² 819 / 1196</div> <div>Yb</div> <div>Ytterbium</div>	<div>71174,97 -2,30(3)1,14 [Xe] 4f¹⁵ d¹ 6s² 1663 / 3395</div> <div>Lu</div> <div>Lutetium</div>
<div>89227,03 -2,13(3)1,00 [Rn] 6d¹ 7s² 1050 / 3200</div> <div>Ac</div> <div>Actinium</div>	<div>90232,04 -1,83(4)1,11 [Rn] 6d² 7s² 1750 / 4788</div> <div>Th</div> <div>Thorium</div>	<div>91231,04 -1,19(5)1,14 [Rn] 5f² 6d¹ 7s² 1845 / 4027</div> <div>Pa</div> <div>Protactinium</div>	<div>92238,05 -0,836(3)1,22 [Rn] 5f³ 6d¹ 7s² 1132 / 3930</div> <div>U</div> <div>Uran</div>	<div>93237,05 -1,01(5)1,22 [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s² 630 / 3902</div> <div>Np</div> <div>Neptunium</div>	<div>94244,06 -1,251,22 [Rn] 5f⁶ 7s² 641 / 3232</div> <div>Pu</div> <div>Plutonium</div>	<div>95243,06 -1,96(2)-1,2 [Rn] 5f⁷ 7s² 994 / 2607</div> <div>Am</div> <div>Americium</div>	<div>96248,07 -2,06(3)-1,2 [Rn] 5f⁸ 6d¹ 7s² 1340 / 3110</div> <div>Cm</div> <div>Curium</div>	<div>97249,08 -1,96(3)-1,2 [Rn] 5f⁹ 7s² 986 / 2950</div> <div>Bk</div> <div>Berkelium</div>	<div>98252,08 -1,91(3)-1,2 [Rn] 5f¹⁰ 7s² 950 / -</div> <div>Cf</div> <div>Californium</div>	<div>99254,09 -1,98(3)-1,2 [Rn] 5f¹¹ 7s² 860 / -</div> <div>Es</div> <div>Einsteinium</div>	<div>100257,1 -2,5(2)-1,2 [Rn] 5f¹² 7s² 900 / -</div> <div>Fm</div> <div>Fermium</div>	<div>101260,10 -2,53(2)-1,2 [Rn] 5f¹³ 7s² - / -</div> <div>Md</div> <div>Mendelevium</div>	<div>102259,10 -2,6(2)-1,2 [Rn] 5f¹⁴ 7s² - / -</div> <div>No</div> <div>Nobelium</div>	