

Periodensystem der Elemente  
 Periodic table of the elements  
 Tableau périodique des éléments  
 Tabla periódica de los elementos



<p><b>1</b> 1.0079 -259.14 -252.87 2.2 <b>H</b> -1,1</p> <p><b>2</b> 4.0026 &lt;-272.2 -268.93 <b>He</b></p>																	
<p><b>3</b> 6.941 180.54 1347 1.0 <b>Li</b></p> <p><b>4</b> 9.0122 1278 2970 1.5 <b>Be</b></p>																	
<p><b>11</b> 22.990 -97.81 -252.87 2.2 <b>Na</b></p> <p><b>12</b> 24.305 648.8 1090 1.2 <b>Mg</b></p>																	
<p><b>19</b> 39.098 63.65 774 0.9 <b>K</b></p> <p><b>20</b> 40.078 839 1484 1.0 <b>Ca</b></p>																	
<p><b>37</b> 85.468 38.89 688 0.9 <b>Rb</b></p> <p><b>38</b> 87.62 769 1384 1.0 <b>Sr</b></p>																	
<p><b>55</b> 132.91 28.40 678.4 0.9 <b>Cs</b></p> <p><b>56</b> 137.33 725 1640 1.0 <b>Ba</b></p>																	
<p><b>87</b> *223.02 27 677 0.9 <b>Fr</b></p> <p><b>88</b> *226.03 700 1140 1.0 <b>Ra</b></p>																	
<p><b>21</b> 44.956 1541 2831 1.2 <b>Sc</b></p> <p><b>22</b> 47.88 1660 3287 1.3 <b>Ti</b></p> <p><b>23</b> 50.942 1890 3380 1.5 <b>V</b></p> <p><b>24</b> 51.996 1857 2672 1.6 <b>Cr</b></p> <p><b>25</b> 54.938 1244 1962 1.6 <b>Mn</b></p> <p><b>26</b> 55.845 1535 2750 1.6 <b>Fe</b></p> <p><b>27</b> 58.933 1495 2870 1.7 <b>Co</b></p> <p><b>28</b> 58.693 1453 2732 1.8 <b>Ni</b></p> <p><b>29</b> 63.546 1083 2567 1.8 <b>Cu</b></p> <p><b>30</b> 65.39 419.6 907 1.7 <b>Zn</b></p>																	
<p><b>39</b> 88.906 1522 3338 1.1 <b>Y</b></p> <p><b>40</b> 91.224 1852 4377 1.2 <b>Zr</b></p> <p><b>41</b> 92.906 2468 4742 1.2 <b>Nb</b></p> <p><b>42</b> 95.94 2617 4612 1.3 <b>Mo</b></p> <p><b>43</b> *98.906 2172 4877 1.4 <b>Tc</b></p> <p><b>44</b> 101.07 2310 3900 1.4 <b>Ru</b></p> <p><b>45</b> 102.91 1966 3727 1.5 <b>Rh</b></p> <p><b>46</b> 106.42 1552 3140 1.4 <b>Pd</b></p> <p><b>47</b> 107.87 961.9 2212 1.4 <b>Ag</b></p> <p><b>48</b> 112.41 320.9 765 1.5 <b>Cd</b></p>																	
<p><b>57-71</b> Lanthaniden Lanthanides Lanthanide Lantánidos</p> <p><b>72</b> 178.49 2227 4602 1.2 <b>Hf</b></p> <p><b>73</b> 180.95 2996 5425 1.3 <b>Ta</b></p> <p><b>74</b> 183.84 3410 5660 1.4 <b>W</b></p> <p><b>75</b> 186.21 3180 5627 1.5 <b>Re</b></p> <p><b>76</b> 190.23 3045 5027 1.5 <b>Os</b></p> <p><b>77</b> 192.22 2410 4130 1.6 <b>Ir</b></p> <p><b>78</b> 195.08 1772 3827 1.4 <b>Pt</b></p> <p><b>79</b> 196.97 1064 2807 1.4 <b>Au</b></p> <p><b>80</b> 200.59 -38.84 356.6 1.5 <b>Hg</b></p>																	
<p><b>89-103</b> Actiniden Actinides Actinides Actinidos</p> <p><b>104</b> *261.11 <b>Rf</b></p> <p><b>105</b> *262.11 <b>Db</b></p> <p><b>106</b> *266.12 <b>Sg</b></p> <p><b>107</b> *264.12 <b>Bh</b></p> <p><b>108</b> *269.13 <b>Hs</b></p> <p><b>109</b> *268.14 <b>Mt</b></p> <p><b>110</b> *271.15 <b>Uun</b></p> <p><b>111</b> *272.15 <b>Uuu</b></p> <p><b>112</b> 277 <b>Uub</b></p>																	
<p><b>57</b> 138.91 921 3457 1.1 <b>La</b></p> <p><b>58</b> 140.12 799 3426 1.1 <b>Ce</b></p> <p><b>59</b> 140.91 931 3512 1.1 <b>Pr</b></p> <p><b>60</b> 144.24 1021 3068 1.1 <b>Nd</b></p> <p><b>61</b> *146.92 1168 2460 1.1 <b>Pm</b></p> <p><b>62</b> 150.36 1077 1791 1.1 <b>Sm</b></p> <p><b>63</b> 151.96 822 1597 1.0 <b>Eu</b></p> <p><b>64</b> 157.25 1313 3266 1.1 <b>Gd</b></p> <p><b>65</b> 158.93 1356 3123 1.1 <b>Tb</b></p> <p><b>66</b> 162.50 1412 2562 1.1 <b>Dy</b></p> <p><b>67</b> 164.93 1474 2695 1.1 <b>Ho</b></p> <p><b>68</b> 167.26 1493 2900 1.1 <b>Er</b></p> <p><b>69</b> 168.93 1545 1947 1.1 <b>Tm</b></p> <p><b>70</b> 173.04 819 1194 1.1 <b>Yb</b></p> <p><b>71</b> 174.97 1663 3395 1.1 <b>Lu</b></p>																	
<p><b>89</b> *227.03 1050 3200 1.0 <b>Ac</b></p> <p><b>90</b> *232.04 1750 4790 1.1 <b>Th</b></p> <p><b>91</b> *231.04 1600 1.1 <b>Pa</b></p> <p><b>92</b> *238.03 1132 3818 1.2 <b>U</b></p> <p><b>93</b> *237.05 641 3902 1.2 <b>Np</b></p> <p><b>94</b> *244.06 641 3232 1.2 <b>Pu</b></p> <p><b>95</b> *243.06 994 2607 ~1.2 <b>Am</b></p> <p><b>96</b> *247.07 1340 ~1.2 <b>Cm</b></p> <p><b>97</b> *247.07 ~1.2 <b>Bk</b></p> <p><b>98</b> *251.08 ~1.2 <b>Cf</b></p> <p><b>99</b> *252.08 ~1.2 <b>Es</b></p> <p><b>100</b> *257.18 ~1.2 <b>Fm</b></p> <p><b>101</b> *258.10 ~1.2 <b>Md</b></p> <p><b>102</b> *259.10 ~1.2 <b>No</b></p> <p><b>103</b> *262.11 <b>Lr</b></p>																	

1	102.91	3
45	1966	4
	3727	5
	1.5	

**Rh**

1, 2, 3, 4, 7

- Metalle, metals, métaux, metales
  - Nichtmetalle, nonmetals, non-métaux, metaloides
  - Übergangsmetalle, transition metals, métaux de transition, metales de transición
  - Elemente der f-Reihe, elements of the f-series, éléments de la série f, no metales de la serie f
- \* stabilstes Isotop, most stable isotope, isotope le plus stable, isótopo más estable

POSTER (100x68 cm) also available  
 Order No. 4.03099.0001