

<b>1</b>	<b>idrogeno</b> 1 <b>H</b> 1,008 ±1 1s <sup>1</sup>
----------	--

<b>2</b>	<b>berillio</b> 4 <b>Be</b> 9,012 ±2 [He]2s <sup>2</sup>
----------	---

<b>3</b>	<b>litio</b> 3 <b>Li</b> 6,941 +1 [He]2s <sup>1</sup>
----------	--

<b>4</b>	<b>sodio</b> 11 <b>Na</b> 22,99 +1 [Ne]3s <sup>1</sup>
----------	---

<b>5</b>	<b>potassio</b> 19 <b>K</b> 39,10 +1 [Ar]4s <sup>1</sup>
----------	---

<b>6</b>	<b>rubidio</b> 37 <b>Rb</b> 85,47 +1 [Kr]5s <sup>1</sup>
----------	---

<b>7</b>	<b>cesio</b> 55 <b>Cs</b> 132,9 +1 [Xe]6s <sup>1</sup>
----------	---

<b>8</b>	<b>francio</b> 87 <b>Fr</b> [223] +1 [Rn]7s <sup>1</sup>
----------	---

<b>9</b>	<b>litio</b> 3 <b>Li</b> 6,941 +1 [He]2s <sup>1</sup>
----------	--

<b>10</b>	<b>berillio</b> 4 <b>Be</b> 9,012 ±2 [He]2s <sup>2</sup>
-----------	---

<b>11</b>	<b>litio</b> 3 <b>Li</b> 6,941 +1 [He]2s <sup>1</sup>
-----------	--

<b>12</b>	<b>sodio</b> 11 <b>Na</b> 22,99 +1 [Ne]3s <sup>1</sup>
-----------	---

<b>13</b>	<b>potassio</b> 19 <b>K</b> 39,10 +1 [Ar]4s <sup>1</sup>
-----------	---

<b>14</b>	<b>rubidio</b> 37 <b>Rb</b> 85,47 +1 [Kr]5s <sup>1</sup>
-----------	---

<b>15</b>	<b>cesio</b> 55 <b>Cs</b> 132,9 +1 [Xe]6s <sup>1</sup>
-----------	---

<b>16</b>	<b>francio</b> 87 <b>Fr</b> [223] +1 [Rn]7s <sup>1</sup>
-----------	---

<b>17</b>	<b>idrogeno</b> 1 <b>H</b> 1,008 ±1 1s <sup>1</sup>
-----------	--

<b>18</b>	<b>elio</b> 2 <b>He</b> 4,003 1s <sup>2</sup>
-----------	---

nome	<b>idrogeno</b>
numero atomico	1
simbolo	<b>H</b>
massa atomica (u) <sup>(1)</sup>	1,008
temperatura di fusione (°C)	-259
temperatura di ebollizione (°C)	-253
energia di prima ionizzazione (kJ/mol)	1312
elettronegatività (secondo Pauling)	2,20
densità <sup>(2)</sup>	0,0899
numeri di ossidazione	±1
configurazione elettronica	1s <sup>1</sup>

(1) Per gli elementi radioattivi che non hanno isotopi stabili, il valore della massa atomica è quello dell'isotopo a vita più lunga e viene riportato tra parentesi quadre [ ].  
(2) Per i solidi e i liquidi la densità è espressa in g/mL a 20 °C; per i gas in g/L a 0 °C e a 1 atm.

<b>13</b>	<b>boro</b> 5 <b>B</b> 10,81 +3 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>	<b>14</b>	<b>carbonio</b> 6 <b>C</b> 12,01 +2±4 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	<b>15</b>	<b>azoto</b> 7 <b>N</b> 14,01 +2±3+4+5 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	<b>16</b>	<b>ossigeno</b> 8 <b>O</b> 16,00 -2 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	<b>17</b>	<b>fluoro</b> 9 <b>F</b> 19,00 -1 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	<b>18</b>	<b>neon</b> 10 <b>Ne</b> 20,18 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>				
<b>13</b>	<b>alluminio</b> 13 <b>Al</b> 26,98 +3 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	<b>14</b>	<b>silicio</b> 14 <b>Si</b> 28,09 +2±4 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	<b>15</b>	<b>fosforo</b> 15 <b>P</b> 30,97 ±3+5 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	<b>16</b>	<b>zolfo</b> 16 <b>S</b> 32,07 -2+4+6 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	<b>17</b>	<b>cloro</b> 17 <b>Cl</b> 35,45 ±1+3+5+7 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	<b>18</b>	<b>argon</b> 18 <b>Ar</b> 39,95 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>				
<b>31</b>	<b>gallio</b> 31 <b>Ga</b> 69,72 +3 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>	<b>32</b>	<b>germanio</b> 32 <b>Ge</b> 72,63 +2+4 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	<b>33</b>	<b>arsenico</b> 33 <b>As</b> 74,92 ±3+5 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	<b>34</b>	<b>selenio</b> 34 <b>Se</b> 78,96 -2+4+6 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>	<b>35</b>	<b>bromo</b> 35 <b>Br</b> 79,90 ±1+3+5 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	<b>36</b>	<b>cripton</b> 36 <b>Kr</b> 83,80 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>				
<b>49</b>	<b>indio</b> 49 <b>In</b> 114,8 +3 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	<b>50</b>	<b>stagno</b> 50 <b>Sn</b> 118,7 +2+4 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	<b>51</b>	<b>antimonio</b> 51 <b>Sb</b> 121,8 ±3+5 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>	<b>52</b>	<b>tellurio</b> 52 <b>Te</b> 127,6 -2+4+6 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>	<b>53</b>	<b>iodio</b> 53 <b>I</b> 126,9 ±1+5+7 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	<b>54</b>	<b>xenon</b> 54 <b>Xe</b> 131,3 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>				
<b>81</b>	<b>tallio</b> 81 <b>Tl</b> 204,4 +1+3 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup>	<b>82</b>	<b>piombo</b> 82 <b>Pb</b> 207,2 +2+4 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>	<b>83</b>	<b>bismuto</b> 83 <b>Bi</b> 209,0 +3+5 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup>	<b>84</b>	<b>polonio</b> 84 <b>Po</b> [209] +2+4+6 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	<b>85</b>	<b>astato</b> 85 <b>At</b> [210] ±1+3+5+7 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	<b>86</b>	<b>radon</b> 86 <b>Rn</b> [222] [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>				
<b>111</b>	<b>roentgenio</b> 111 <b>Rg</b> [272]	<b>112</b>	<b>copernicio</b> 112 <b>Cn</b> [285]	<b>113</b>	<b>nihonio</b> 113 <b>Nh</b> [284]	<b>114</b>	<b>flerovio</b> 114 <b>Fl</b> [289]	<b>115</b>	<b>moscovio</b> 115 <b>Mc</b> [288]	<b>116</b>	<b>livermorio</b> 116 <b>Lv</b> [293]	<b>117</b>	<b>tennesso</b> 117 <b>Ts</b> [294]	<b>118</b>	<b>oganesson</b> 118 <b>Og</b> [294]

1  
2  
3  
4  
5  
6  
7

3 4 5 6 7 8 9 10 11 12

<b>57</b>	<b>lantanio</b> 57 <b>La</b> 138,9 +3 [Xe]5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>58</b>	<b>cerio</b> 58 <b>Ce</b> 140,1 +3+4 [Xe]4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>59</b>	<b>praseodimio</b> 59 <b>Pr</b> 140,9 +3 [Xe]4f <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>60</b>	<b>neodimio</b> 60 <b>Nd</b> 144,2 +3 [Xe]4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>61</b>	<b>promezio</b> 61 <b>Pm</b> [145] +3 [Xe]4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>62</b>	<b>samario</b> 62 <b>Sm</b> 150,4 +2+3 [Xe]4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>63</b>	<b>europio</b> 63 <b>Eu</b> 152,0 +2+3 [Xe]4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>64</b>	<b>gadolinio</b> 64 <b>Gd</b> 157,3 +3 [Xe]4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>65</b>	<b>terbio</b> 65 <b>Tb</b> 158,9 +3 [Xe]4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>66</b>	<b>disprosio</b> 66 <b>Dy</b> 162,5 +3 [Xe]4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>67</b>	<b>olmio</b> 67 <b>Ho</b> 164,9 +3 [Xe]4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>68</b>	<b>erbio</b> 68 <b>Er</b> 167,3 +3 [Xe]4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>69</b>	<b>tulio</b> 69 <b>Tm</b> 168,9 +2+3 [Xe]4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>70</b>	<b>itterbio</b> 70 <b>Yb</b> 173,0 +2+3 [Xe]4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>71</b>	<b>lutezio</b> 71 <b>Lu</b> 175,0 +3 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>
<b>89</b>	<b>attinio</b> 89 <b>Ac</b> [227] +3 [Rn]6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>90</b>	<b>torio</b> 90 <b>Th</b> 232,0 +4 [Rn]6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>91</b>	<b>protoattinio</b> 91 <b>Pa</b> 231,0 +4+5 [Rn]5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>92</b>	<b>uranio</b> 92 <b>U</b> 238,0 +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>93</b>	<b>nettunio</b> 93 <b>Np</b> [237] +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>94</b>	<b>plutonio</b> 94 <b>Pu</b> [244] +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>95</b>	<b>americio</b> 95 <b>Am</b> [243] +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>96</b>	<b>curio</b> 96 <b>Cm</b> [247] +3 [Rn]5f <sup>8</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>97</b>	<b>berkelio</b> 97 <b>Bk</b> [247] +3+4 [Rn]5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>98</b>	<b>californio</b> 98 <b>Cf</b> [251] +3 [Rn]5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>99</b>	<b>einsteinio</b> 99 <b>Es</b> [252] +3 [Rn]5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>100</b>	<b>fermio</b> 100 <b>Fm</b> [257] +3 [Rn]5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>101</b>	<b>mendelevio</b> 101 <b>Md</b> [258] +2+3 [Rn]5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>102</b>	<b>nobelio</b> 102 <b>No</b> [259] +2+3 [Rn]5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>103</b>	<b>laurenzio</b> 103 <b>Lr</b> [262] +3 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>

LANTANIDI  
ATTINIDI