

<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>12</b> <b>magnesio</b> 12 <b>Mg</b> 24,31 +2 [Ne]3s <sup>2</sup>
<b>11</b> <b>sodio</b> 11 <b>Na</b> 22,99 +1 [Ne]3s <sup>1</sup>	<b>20</b> <b>calcio</b> 20 <b>Ca</b> 40,08 +2 [Ar]4s <sup>2</sup>
<b>37</b> <b>rubidio</b> 37 <b>Rb</b> 85,47 +1 [Kr]5s <sup>1</sup>	<b>55</b> <b>cesio</b> 55 <b>Cs</b> 132,9 +1 [Xe]6s <sup>1</sup>
<b>87</b> <b>francio</b> 87 <b>Fr</b> [223] +1 [Rn]7s <sup>1</sup>	<b>88</b> <b>radio</b> 88 <b>Ra</b> [226] +2 [Rn]7s <sup>2</sup>

nome	<b>idrogeno</b>	temperatura di fusione (°C)	-259
numero atomico	<b>1</b>	temperatura di ebollizione (°C)	-253
simbolo	<b>H</b>	energia di prima ionizzazione (kJ/mol)	1312
massa atomica (u) <sup>(1)</sup>	1,008	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>5</b> <b>B</b> 10,81 +3 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>	<b>6</b> <b>C</b> 12,01 +2±4 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	<b>7</b> <b>N</b> 14,01 +2±3+4+5 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	<b>8</b> <b>O</b> 16,00 -2 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	<b>9</b> <b>F</b> 19,00 -1 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	<b>10</b> <b>Ne</b> 20,18 0,90 [He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>
<b>13</b> <b>Al</b> 26,98 +3 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	<b>14</b> <b>Si</b> 28,09 +2±4 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	<b>15</b> <b>P</b> 30,97 ±3+5 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	<b>16</b> <b>S</b> 32,07 -2+4+6 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	<b>17</b> <b>Cl</b> 35,45 ±1+3+5+7 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	<b>18</b> <b>Ar</b> 39,95 1,78 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>
<b>31</b> <b>Ga</b> 69,72 +3 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>	<b>32</b> <b>Ge</b> 72,63 +2+4 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	<b>33</b> <b>As</b> 74,92 ±3+5 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	<b>34</b> <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>Br</b> 79,90 ±1+3+5 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	<b>36</b> <b>Kr</b> 83,80 3,00 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>
<b>49</b> <b>In</b> 114,8 +3 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	<b>50</b> <b>Sn</b> 118,7 +2+4 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	<b>51</b> <b>Sb</b> 121,8 ±3+5 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>	<b>52</b> <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>I</b> 126,9 ±1+5+7 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	<b>54</b> <b>Xe</b> 131,3 5,90 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>
<b>81</b> <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>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>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>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>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>Rn</b> [222] 9,72 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>
<b>113</b> <b>Nh</b> [284] -- [284]	<b>114</b> <b>Fl</b> [289] -- [289]	<b>115</b> <b>Mc</b> [288] -- [288]	<b>116</b> <b>Lv</b> [293] -- [293]	<b>117</b> <b>Ts</b> [294] -- [294]	<b>118</b> <b>Og</b> [294] -- [294]

PERIODI

LANTANIDI  
ATTINIDI

<b>57</b> <b>La</b> 138,9 +3 [Xe]5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>58</b> <b>Ce</b> 140,1 +3+4 [Xe]4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>59</b> <b>Pr</b> 140,9 +3 [Xe]4f <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>60</b> <b>Nd</b> 144,2 +3 [Xe]4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>61</b> <b>Pm</b> [145] +3 [Xe]4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>62</b> <b>Sm</b> 150,4 +2+3 [Xe]4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>63</b> <b>Eu</b> 152,0 +2+3 [Xe]4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>64</b> <b>Gd</b> 157,3 +3 [Xe]4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>65</b> <b>Tb</b> 158,9 +3 [Xe]4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>66</b> <b>Dy</b> 162,5 +3 [Xe]4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>67</b> <b>Ho</b> 164,9 +3 [Xe]4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>68</b> <b>Er</b> 167,3 +3 [Xe]4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>69</b> <b>Tm</b> 168,9 +2+3 [Xe]4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>70</b> <b>Yb</b> 173,0 +2+3 [Xe]4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	<b>71</b> <b>Lu</b> 175,0 +3 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>
<b>89</b> <b>Ac</b> [227] +3 [Rn]6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>90</b> <b>Th</b> 232,0 +4 [Rn]6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>91</b> <b>Pa</b> 231,0 +4+5 [Rn]5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>92</b> <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>Np</b> [237] +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>94</b> <b>Pu</b> [244] +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>95</b> <b>Am</b> [243] +3+4+5+6 [Rn]5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>96</b> <b>Cm</b> [247] +3 [Rn]5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>97</b> <b>Bk</b> [247] +3+4 [Rn]5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>98</b> <b>Cf</b> [251] +3 [Rn]5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>99</b> <b>Es</b> [252] +3 [Rn]5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>100</b> <b>Fm</b> [257] +3 [Rn]5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>101</b> <b>Md</b> [258] +2+3 [Rn]5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>102</b> <b>No</b> [259] +2+3 [Rn]5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>	<b>103</b> <b>Lr</b> [262] +3 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>