

Tavola Periodica degli Elementi

<p>idrogeno</p> <p>H 13.99</p> <p>1 1.0080</p> <p>±1</p> <p>1s¹</p>		<p>berillio</p> <p>Be 1560</p> <p>4 9.0122</p> <p>+2</p> <p>[He]2s²</p>		<p>litio</p> <p>Li 435.6</p> <p>3 6.94</p> <p>+1</p> <p>[He]2s¹</p>		<p>elio</p> <p>He 0.95@2.5</p> <p>2 4.0026</p> <p>-</p> <p>1s²</p>	
<p>sodio</p> <p>Na 370.9</p> <p>11 22.990</p> <p>+1</p> <p>[Ne]3s¹</p>		<p>magnesio</p> <p>Mg 923</p> <p>12 24.305</p> <p>+2</p> <p>[Ne]3s²</p>		<p>potassio</p> <p>K 336.7</p> <p>19 39.098</p> <p>+1</p> <p>[Ar]4s¹</p>		<p>calcio</p> <p>Ca 1115</p> <p>20 40.078</p> <p>+2</p> <p>[Ar]4s²</p>	
<p>rubidio</p> <p>Rb 312.5</p> <p>37 85.468</p> <p>+1</p> <p>[Kr]5s¹</p>		<p>stronzio</p> <p>Sr 1050</p> <p>38 87.62</p> <p>+2</p> <p>[Kr]5s²</p>		<p>cesio</p> <p>Cs 301.7</p> <p>55 132.91</p> <p>+1</p> <p>[Xe]6s¹</p>		<p>bario</p> <p>Ba 1000</p> <p>56 137.33</p> <p>+2</p> <p>[Xe]6s²</p>	
<p>francio</p> <p>Fr 2281</p> <p>87 [223]</p> <p>+1</p> <p>[Rn]7s¹</p>		<p>radio</p> <p>Ra 2973</p> <p>88 [226]</p> <p>+2</p> <p>[Rn]7s²</p>		<p>ununennium</p> <p>Uue 2288</p> <p>119 [228]</p> <p>+1</p> <p>[Og]8s¹</p>		<p>unbinilium</p> <p>Ubn 2953</p> <p>120 [299]</p> <p>+2</p> <p>[Og]8s²</p>	
<p>lantano</p> <p>La 1193</p> <p>57 138.91</p> <p>+3</p> <p>[Xe]6s²5d¹</p>		<p>cerio</p> <p>Ce 1068</p> <p>58 140.12</p> <p>+3+4</p> <p>[Xe]6s²4f¹5d¹</p>		<p>praseodimio</p> <p>Pr 1208</p> <p>59 140.91</p> <p>+3</p> <p>[Xe]6s²4f³</p>		<p>neodimio</p> <p>Nd 1297</p> <p>60 144.24</p> <p>+3</p> <p>[Xe]6s²4f⁴</p>	
<p>attinio</p> <p>Ac 1500</p> <p>89 [227]</p> <p>+3</p> <p>[Rn]7s²6d¹</p>		<p>torio</p> <p>Th 2023</p> <p>90 232.04</p> <p>+4</p> <p>[Rn]7s²6d²</p>		<p>protoattinio</p> <p>Pa 1841</p> <p>91 231.04</p> <p>+4+5</p> <p>[Rn]7s²5f²6d¹</p>		<p>uranio</p> <p>U 1405</p> <p>92 238.03</p> <p>+3+4+5+6</p> <p>[Rn]7s²5f³6d¹</p>	

nome	idrogeno	13.99	temperatura di solidificazione (K)
simbolo chimico	H	20.27	temperatura di ebollizione (K)
numero atomico [Z]	1	0.071	densità (g/cm³) [al p.e. per i gas]
massa atomica (g/mol)	1.0080	1312	energia di prima ionizzazione (kJ/mol)
stato di ossidazione	+1	2.20	elettronegatività [scala di Pauling]
configurazione elettronica	1s ¹		proprietà degli ossidi

x@y = xK alla pressione di yMPa
 elemento = elemento naturale
 elemento = elemento sintetico
 111 = radioattivo (massa riferita alla miscela isotopica naturale)
 [111] = radioattivo (massa riferita all'isotopo più stabile)

- X solido
- X liquido
- X gassoso
- X sconosciuto
- fortemente acido
- mediamente acido
- debolmente acido
- neutro
- debolmente basico
- mediamente basico
- fortemente basico
- anfotero

