

1 IA		Tavola Periodica degli elementi																18 VIIIA		
1	<div>1.0079</div> <div>H</div> <div>Idrogeno</div>													2	<div>4.0025</div> <div>He</div> <div>Elio</div>					
2	<div>6.941</div> <div>Li</div> <div>Litio</div>	<div>9.0122</div> <div>Be</div> <div>Berillio</div>													<div>10.811</div> <div>B</div> <div>Boro</div>	<div>12.011</div> <div>C</div> <div>Carbonio</div>	<div>14.007</div> <div>N</div> <div>Azoto</div>	<div>15.999</div> <div>O</div> <div>Ossigeno</div>	<div>18.998</div> <div>F</div> <div>Fluoro</div>	<div>20.180</div> <div>Ne</div> <div>Neon</div>
3	<div>22.990</div> <div>Na</div> <div>Sodio</div>	<div>24.305</div> <div>Mg</div> <div>Magnesio</div>	3 IIIA	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	<div>26.982</div> <div>Al</div> <div>Alluminio</div>	<div>28.086</div> <div>Si</div> <div>Silicio</div>	<div>30.974</div> <div>P</div> <div>Fosforo</div>	<div>32.065</div> <div>S</div> <div>Zolfo</div>	<div>35.453</div> <div>Cl</div> <div>Cloro</div>	<div>39.948</div> <div>Ar</div> <div>Argon</div>		
4	<div>39.098</div> <div>K</div> <div>Potassio</div>	<div>40.078</div> <div>Ca</div> <div>Calcio</div>	<div>44.956</div> <div>Sc</div> <div>Scandio</div>	<div>47.867</div> <div>Ti</div> <div>Titanio</div>	<div>50.942</div> <div>V</div> <div>Vanadio</div>	<div>51.996</div> <div>Cr</div> <div>Cromo</div>	<div>54.938</div> <div>Mn</div> <div>Manganese</div>	<div>55.845</div> <div>Fe</div> <div>Ferro</div>	<div>58.933</div> <div>Co</div> <div>Cobalto</div>	<div>58.693</div> <div>Ni</div> <div>Nickel</div>	<div>63.546</div> <div>Cu</div> <div>Rame</div>	<div>65.39</div> <div>Zn</div> <div>Zinco</div>	<div>69.723</div> <div>Ga</div> <div>Gallio</div>	<div>72.64</div> <div>Ge</div> <div>Germanio</div>	<div>74.922</div> <div>As</div> <div>Arsenico</div>	<div>78.96</div> <div>Se</div> <div>Selenio</div>	<div>79.904</div> <div>Br</div> <div>Bromo</div>	<div>83.8</div> <div>Kr</div> <div>Krypton</div>		
5	<div>85.468</div> <div>Rb</div> <div>Rubidio</div>	<div>87.62</div> <div>Sr</div> <div>Stronzio</div>	<div>88.906</div> <div>Y</div> <div>Ittrio</div>	<div>91.224</div> <div>Zr</div> <div>Zirconio</div>	<div>92.906</div> <div>Nb</div> <div>Niobio</div>	<div>95.94</div> <div>Mo</div> <div>Molibdeno</div>	<div>96</div> <div>Tc</div> <div>Tecnezio</div>	<div>101.07</div> <div>Ru</div> <div>Rutenio</div>	<div>102.91</div> <div>Rh</div> <div>Rodio</div>	<div>106.42</div> <div>Pd</div> <div>Palladio</div>	<div>107.87</div> <div>Ag</div> <div>Argento</div>	<div>112.41</div> <div>Cd</div> <div>Cadmio</div>	<div>114.82</div> <div>In</div> <div>Indio</div>	<div>118.71</div> <div>Sn</div> <div>Stagno</div>	<div>121.76</div> <div>Sb</div> <div>Antimonio</div>	<div>127.6</div> <div>Te</div> <div>Tellurio</div>	<div>126.9</div> <div>I</div> <div>Iodio</div>	<div>131.29</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div>		
6	<div>132.91</div> <div>Cs</div> <div>Cesio</div>	<div>137.33</div> <div>Ba</div> <div>Bario</div>	<div>57-71</div> <div>La-Lu</div> <div>Lantanidi</div>	<div>178.49</div> <div>Hf</div> <div>Hafnio</div>	<div>180.95</div> <div>Ta</div> <div>Tantalio</div>	<div>183.84</div> <div>W</div> <div>Tungsteno</div>	<div>186.21</div> <div>Re</div> <div>Renio</div>	<div>190.23</div> <div>Os</div> <div>Osmio</div>	<div>192.22</div> <div>Ir</div> <div>Iridio</div>	<div>195.08</div> <div>Pt</div> <div>Platino</div>	<div>196.97</div> <div>Au</div> <div>Oro</div>	<div>200.59</div> <div>Hg</div> <div>Mercurio</div>	<div>204.38</div> <div>Tl</div> <div>Tallio</div>	<div>207.2</div> <div>Pb</div> <div>Piombio</div>	<div>208.98</div> <div>Bi</div> <div>Bismuto</div>	<div>209</div> <div>Po</div> <div>Polonio</div>	<div>210</div> <div>At</div> <div>Astato</div>	<div>222</div> <div>Rn</div> <div>Radon</div>		
7	<div>223</div> <div>Fr</div> <div>Francio</div>	<div>226</div> <div>Ra</div> <div>Radio</div>	<div>89-103</div> <div>Ac-Lr</div> <div>Attinidi</div>	<div>261</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordio</div>	<div>262</div> <div>Db</div> <div>Dubnio</div>	<div>266</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgio</div>	<div>264</div> <div>Bh</div> <div>Bohrio</div>	<div>277</div> <div>Hs</div> <div>Hassio</div>	<div>268</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerio</div>	<div>281</div> <div>Ds</div> <div>Darmstadtio</div>	<div>280</div> <div>Rg</div> <div>Roentgenio</div>	<div>285</div> <div>Cn</div> <div>Copernicio</div>	<div>284</div> <div>Nh</div> <div>Nihonio</div>	<div>289</div> <div>Fl</div> <div>Flerovio</div>	<div>288</div> <div>Mc</div> <div>Moscovia</div>	<div>293</div> <div>Lv</div> <div>Livermorio</div>	<div>292</div> <div>Ts</div> <div>Tennesinio</div>	<div>294</div> <div>Og</div> <div>Oganesson</div>		
<div><div>Metalli Alcalini</div><div>Metalli Alcalini Terrosi</div><div>Metalli</div><div>Metalloidi</div><div>Non-metalli</div><div>Alogeni</div><div>Gas Noboli</div><div>Lantanidi/Attinidi</div></div>																				
<div><div>Z</div><div>Massa</div><div>Simbolo</div><div>Nome</div></div>																				
			<div>138.91</div> <div>La</div> <div>Lantanio</div>	<div>140.12</div> <div>Ce</div> <div>Cerio</div>	<div>140.91</div> <div>Pr</div> <div>Praseodimio</div>	<div>144.24</div> <div>Nd</div> <div>Neodimio</div>	<div>145</div> <div>Pm</div> <div>Promezio</div>	<div>150.36</div> <div>Sm</div> <div>Samario</div>	<div>151.96</div> <div>Eu</div> <div>Europio</div>	<div>157.25</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinio</div>	<div>158.93</div> <div>Tb</div> <div>Terbio</div>	<div>162.50</div> <div>Dy</div> <div>Disprosio</div>	<div>164.93</div> <div>Ho</div> <div>Olmio</div>	<div>167.26</div> <div>Er</div> <div>Erbio</div>	<div>168.93</div> <div>Tm</div> <div>Tulio</div>	<div>173.04</div> <div>Yb</div> <div>Itterbio</div>	<div>174.97</div> <div>Lu</div> <div>Lutezio</div>			
			<div>227</div> <div>Ac</div> <div>Attinio</div>	<div>232.04</div> <div>Th</div> <div>Torio</div>	<div>231.04</div> <div>Pa</div> <div>Protattinio</div>	<div>238.03</div> <div>U</div> <div>Uranio</div>	<div>237</div> <div>Np</div> <div>Nettunio</div>	<div>244</div> <div>Pu</div> <div>Plutonio</div>	<div>243</div> <div>Am</div> <div>Americio</div>	<div>247</div> <div>Cm</div> <div>Curio</div>	<div>247</div> <div>Bk</div> <div>Berchelio</div>	<div>251</div> <div>Cf</div> <div>Californio</div>	<div>252</div> <div>Es</div> <div>Eisteinio</div>	<div>257</div> <div>Fm</div> <div>Fermio</div>	<div>258</div> <div>Md</div> <div>Mendelevio</div>	<div>259</div> <div>No</div> <div>Novelio</div>	<div>262</div> <div>Lr</div> <div>Laurenzio</div>			