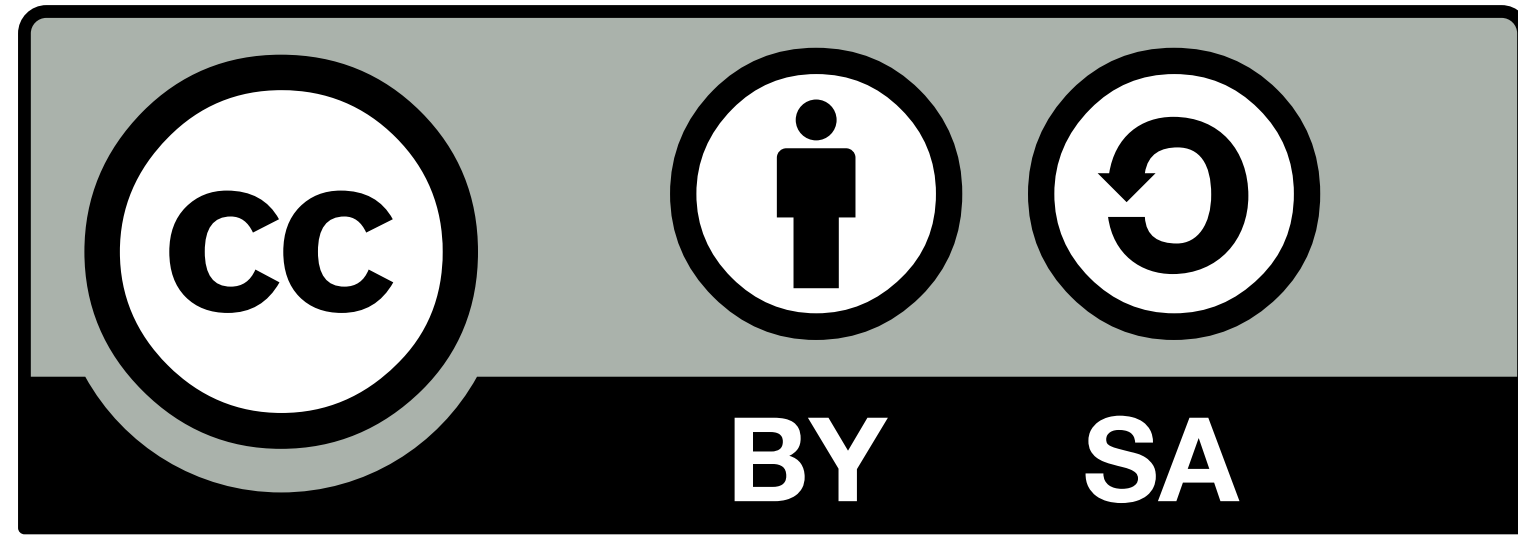


ELEMENTOS Y COMPUESTOS

Rodrigo Alcaraz de la Osa

2º ESO - 3º ESO



La tabla periódica de los elementos

La **tabla periódica de los elementos** organiza los **118 elementos** conocidos en **7 periodos** (filas) y **18 grupos** (columnas), **ordenados por su número atómico Z** .

<div><div><div>1</div><div>1.0079</div><div>H</div><div>Hidrógeno</div></div><div><div>3</div><div>6.941</div><div>Li</div><div>Litio</div></div><div><div>11</div><div>22.990</div><div>Na</div><div>Sodio</div></div><div><div>19</div><div>39.098</div><div>K</div><div>Potasio</div></div><div><div>37</div><div>85.468</div><div>Rb</div><div>Rubidio</div></div><div><div>55</div><div>132.91</div><div>Cs</div><div>Cesio</div></div><div><div>87</div><div>223</div><div>Fr</div><div>Francio</div></div></div>																		<div><div>2</div><div>4.0025</div><div>He</div><div>Helio</div></div>
<div><div><div>4</div><div>9.0122</div><div>Be</div><div>Berilio</div></div><div><div>12</div><div>24.305</div><div>Mg</div><div>Magnesio</div></div><div><div>20</div><div>40.078</div><div>Ca</div><div>Calcio</div></div><div><div>38</div><div>87.62</div><div>Sr</div><div>Estroncio</div></div><div><div>56</div><div>137.33</div><div>Ba</div><div>Bario</div></div><div><div>88</div><div>226</div><div>Ra</div><div>Radio</div></div></div>																		
<div><div><div>5</div><div>26.982</div><div>Al</div><div>Aluminio</div></div><div><div>13</div><div>26.982</div><div>B</div><div>Boro</div></div><div><div>21</div><div>44.956</div><div>Sc</div><div>Escandio</div></div><div><div>29</div><div>63.546</div><div>Cu</div><div>Cobre</div></div><div><div>39</div><div>88.906</div><div>Y</div><div>Ytριο</div></div><div><div>47</div><div>88.906</div><div>Sc</div><div>Escandio</div></div><div><div>57</div><div>138.91</div><div>La</div><div>Lantano</div></div><div><div>89</div><div>227</div><div>Ac</div><div>Actinio</div></div></div>																		
<div><div><div>6</div><div>28.086</div><div>Si</div><div>Silicio</div></div><div><div>14</div><div>28.086</div><div>C</div><div>Carbono</div></div><div><div>22</div><div>47.867</div><div>Ti</div><div>Titanio</div></div><div><div>30</div><div>65.39</div><div>Zn</div><div>Zinc</div></div><div><div>40</div><div>91.224</div><div>Zr</div><div>Zirconio</div></div><div><div>48</div><div>91.224</div><div>Zr</div><div>Zirconio</div></div><div><div>58</div><div>140.12</div><div>Ce</div><div>Cerio</div></div><div><div>90</div><div>232.04</div><div>Th</div><div>Torio</div></div></div>																		
<div><div><div>7</div><div>30.974</div><div>P</div><div>Fósforo</div></div><div><div>15</div><div>30.974</div><div>N</div><div>Nitrógeno</div></div><div><div>23</div><div>50.942</div><div>V</div><div>Vanadio</div></div><div><div>31</div><div>69.723</div><div>Ga</div><div>Galio</div></div><div><div>41</div><div>92.906</div><div>Nb</div><div>Niobio</div></div><div><div>49</div><div>92.906</div><div>Nb</div><div>Niobio</div></div><div><div>59</div><div>140.91</div><div>Pr</div><div>Praseodimio</div></div><div><div>91</div><div>231.04</div><div>Pa</div><div>Protactinio</div></div></div>																		
<div><div><div>8</div><div>32.065</div><div>S</div><div>Azufre</div></div><div><div>16</div><div>32.065</div><div>O</div><div>Oxígeno</div></div><div><div>24</div><div>51.996</div><div>Cr</div><div>Cromo</div></div><div><div>32</div><div>72.64</div><div>Ge</div><div>Germanio</div></div><div><div>42</div><div>93.94</div><div>Mo</div><div>Molibdeno</div></div><div><div>50</div><div>93.94</div><div>Mo</div><div>Molibdeno</div></div><div><div>60</div><div>144.24</div><div>Nd</div><div>Neodimio</div></div><div><div>92</div><div>238.03</div><div>U</div><div>Uranio</div></div></div>																		
<div><div><div>9</div><div>35.453</div><div>Cl</div><div>Cloro</div></div><div><div>17</div><div>35.453</div><div>F</div><div>Flúor</div></div><div><div>25</div><div>54.938</div><div>Mn</div><div>Manganeso</div></div><div><div>33</div><div>74.922</div><div>As</div><div>Arsénico</div></div><div><div>43</div><div>95.94</div><div>Tc</div><div>Tecnecio</div></div><div><div>51</div><div>95.94</div><div>Tc</div><div>Tecnecio</div></div><div><div>61</div><div>145</div><div>Pm</div><div>Prometio</div></div><div><div>93</div><div>237</div><div>Np</div><div>Neptunio</div></div></div>																		
<div><div><div>10</div><div>39.948</div><div>Ar</div><div>Argón</div></div><div><div>18</div><div>39.948</div><div>Ne</div><div>Neón</div></div><div><div>26</div><div>55.845</div><div>Fe</div><div>Hierro</div></div><div><div>34</div><div>78.96</div><div>Se</div><div>Selenio</div></div><div><div>44</div><div>96</div><div>Ru</div><div>Rutenio</div></div><div><div>52</div><div>96</div><div>Ru</div><div>Rutenio</div></div><div><div>62</div><div>150.36</div><div>Sm</div><div>Samario</div></div><div><div>94</div><div>244</div><div>Pu</div><div>Plutonio</div></div></div>																		
<div><div><div>11</div><div>63.546</div><div>Cu</div><div>Cobre</div></div><div><div>35</div><div>79.904</div><div>Br</div><div>Bromo</div></div><div><div>27</div><div>58.933</div><div>Co</div><div>Cobalto</div></div><div><div>36</div><div>83.8</div><div>Kr</div><div>Kriptón</div></div><div><div>45</div><div>100.93</div><div>Rh</div><div>Rodio</div></div><div><div>53</div><div>126.9</div><div>I</div><div>Yodo</div></div><div><div>63</div><div>151.96</div><div>Eu</div><div>Europio</div></div><div><div>95</div><div>243</div><div>Am</div><div>Americio</div></div></div>																		
<div><div><div>12</div><div>65.39</div><div>Zn</div><div>Zinc</div></div><div><div>36</div><div>83.8</div><div>Kr</div><div>Kriptón</div></div><div><div>28</div><div>58.693</div><div>Ni</div><div>Níquel</div></div><div><div>37</div><div>85.468</div><div>Rb</div><div>Rubidio</div></div><div><div>46</div><div>106.42</div><div>Pd</div><div>Paladio</div></div><div><div>54</div><div>137.33</div><div>Ba</div><div>Bario</div></div><div><div>64</div><div>157.25</div><div>Gd</div><div>Gadolinio</div></div><div><div>96</div><div>251</div><div>Cf</div><div>Californio</div></div></div>																		
<div><div><div>13</div><div>69.723</div><div>Ga</div><div>Galio</div></div><div><div>37</div><div>85.468</div><div>Rb</div><div>Rubidio</div></div><div><div>29</div><div>63.546</div><div>Cu</div><div>Cobre</div></div><div><div>38</div><div>87.62</div><div>Sr</div><div>Estroncio</div></div><div><div>47</div><div>107.87</div><div>Ag</div><div>Plata</div></div><div><div>55</div><div>132.91</div><div>Cs</div><div>Cesio</div></div><div><div>65</div><div>162.50</div><div>Dy</div><div>Disprobio</div></div><div><div>97</div><div>247</div><div>Bk</div><div>Berkelio</div></div></div>																		
<div><div><div>14</div><div>72.64</div><div>Ge</div><div>Germanio</div></div><div><div>39</div><div>88.906</div><div>Y</div><div>Ytριο</div></div><div><div>30</div><div>65.39</div><div>Zn</div><div>Zinc</div></div><div><div>39</div><div>88.906</div><div>Y</div><div>Ytριο</div></div><div><div>48</div><div>112.41</div><div>Cd</div><div>Cadmio</div></div><div><div>56</div><div>137.33</div><div>Ba</div><div>Bario</div></div><div><div>66</div><div>163.9</div><div>Tm</div><div>Terbio</div></div><div><div>98</div><div>251</div><div>Cf</div><div>Californio</div></div></div>																		
<div><div><div>15</div><div>74.922</div><div>As</div><div>Arsénico</div></div><div><div>40</div><div>91.224</div><div>Zr</div><div>Zirconio</div></div><div><div>31</div><div>69.723</div><div>Ga</div><div>Galio</div></div><div><div>39</div><div>88.906</div><div>Y</div><div>Ytριο</div></div><div><div>49</div><div>121.76</div><div>Sb</div><div>Antimonio</div></div><div><div>57</div><div>138.91</div><div>La</div><div>Lantano</div></div><div><div>67</div><div>164.93</div><div>Ho</div><div>Holmio</div></div><div><div>99</div><div>252</div><div>Fm</div><div>Fermio</div></div></div>																		
<div><div><div>16</div><div>78.96</div><div>Se</div><div>Selenio</div></div><div><div>41</div><div>92.906</div><div>Nb</div><div>Niobio</div></div><div><div>32</div><div>72.64</div><div>Ge</div><div>Germanio</div></div><div><div>40</div><div>91.224</div><div>Zr</div><div>Zirconio</div></div><div><div>50</div><div>121.76</div><div>Sb</div><div>Antimonio</div></div><div><div>58</div><div>140.12</div><div>Ce</div><div>Cerio</div></div><div><div>68</div><div>167.26</div><div>Er</div><div>Erbio</div></div><div><div>100</div><div>257</div><div>Fm</div><div>Fermio</div></div></div>																		
<div><div><div>17</div><div>79.904</div><div>Br</div><div>Bromo</div></div><div><div>42</div><div>93.94</div><div>Mo</div><div>Molibdeno</div></div><div><div>33</div><div>74.922</div><div>As</div><div>Arsénico</div></div><div><div>41</div><div>92.906</div><div>Nb</div><div>Niobio</div></div><div><div>51</div><div>121.76</div><div>Sb</div><div>Antimonio</div></div><div><div>59</div><div>140.91</div><div>Pr</div><div>Praseodimio</div></div><div><div>69</div><div>168.93</div><div>Tm</div><div>Terbio</div></div><div><div>101</div><div>258</div><div>Md</div><div>Mendelevio</div></div></div>																		
<div><div><div>18</div><div>83.8</div><div>Kr</div><div>Kriptón</div></div><div><div>43</div><div>95.94</div><div>Tc</div><div>Tecnecio</div></div><div><div>34</div><div>78.96</div><div>Se</div><div>Selenio</div></div><div><div>42</div><div>93.94</div><div>Mo</div><div>Molibdeno</div></div><div><div>52</div><div>126.9</div><div>I</div><div>Yodo</div></div><div><div>60</div><div>144.24</div><div>Nd</div><div>Neodimio</div></div><div><div>70</div><div>173.04</div><div>Yb</div><div>Yterbio</div></div><div><div>102</div><div>259</div><div>No</div><div>Nobelio</div></div></div>																		

■ METALES ALCALINOS

■ METALES ALCALINOTÉRREOS

■ LANTANOIDES

■ ACTINOIDES

■ METALES DE TRANSICIÓN

■ OTROS METALES

■ SEMIMETALES

■ NO METALES

■ GASES NOBLES

→

→

→

Z

Símbolo

Estado

Nombre

Masa

Estado a T ambiente

→ Sólido

→ Líquido

→ Gas

→ Radiactivo

SINTÉTICO

Mismo periodo

Mismo grupo

Mismo número de capas electrónicas

Mismo número de e⁻ en capa exterior

Z y A aumentan →

Z y A aumentan ↓

Carácter metálico disminuye →

Carácter metálico aumenta ↓

Radio atómico disminuye →

Radio atómico aumenta ↓