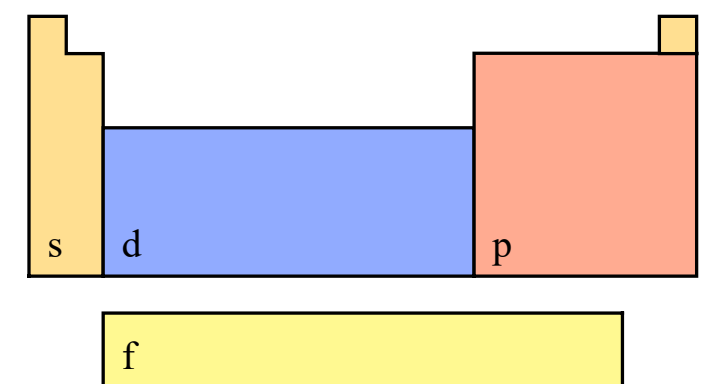


Tabla periódica de los elementos

[illegible]

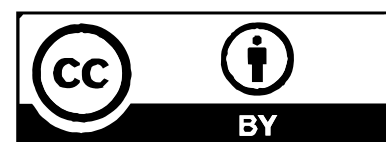
Bloques de configuración electrónica



Notas

- $1 \text{ kJ/mol} \approx 96.485 \text{ eV}$.
- Todos los elementos tienen un estado de oxidación implícito cero.
- Los estados de oxidación de los elementos 109,110, 111,112,113,114,115,116,117 y 118 son predicciones.
- Las configuraciones electrónicas de los elementos 105, 106,107,108,109,110,111,112,113,114,115,116,117 y 118 son predicciones.

<div>138.9054</div> <div>57</div> <div>538.1 1.10</div> <div>La</div> <div>Lantano</div> <div>[Xe] 5d¹ 6s²</div>	<div>140.116</div> <div>58</div> <div>534.4 1.12</div> <div>Ce</div> <div>Cerio</div> <div>[Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²</div>	<div>140.9076</div> <div>59</div> <div>527.0 1.13</div> <div>Pr</div> <div>Praseodimio</div> <div>[Xe] 4f³ 6s²</div>	<div>144.242</div> <div>60</div> <div>533.1 1.14</div> <div>Nd</div> <div>Neodimio</div> <div>[Xe] 4f⁴ 6s²</div>	<div>(145)</div> <div>61</div> <div>540.0</div> <div>Pm</div> <div>Prometio</div> <div>[Xe] 4f⁶ 6s²</div>	<div>150.36</div> <div>62</div> <div>544.5 1.17</div> <div>Sm</div> <div>Samario</div> <div>[Xe] 4f⁶ 6s²</div>	<div>151.964</div> <div>63</div> <div>547.1</div> <div>Eu</div> <div>Europio</div> <div>[Xe] 4f⁶ 6s²</div>	<div>157.25</div> <div>64</div> <div>593.4 1.20</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinio</div> <div>[Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²</div>	<div>158.9253</div> <div>65</div> <div>565.8</div> <div>Tb</div> <div>Terbio</div> <div>[Xe] 4f⁷ 6s²</div>	<div>162.500</div> <div>66</div> <div>573.0 1.22</div> <div>Dy</div> <div>Disprosio</div> <div>[Xe] 4f⁹ 6s²</div>	<div>164.9303</div> <div>67</div> <div>581.0 1.23</div> <div>Ho</div> <div>Holmio</div> <div>[Xe] 4f⁹ 6s²</div>	<div>167.259</div> <div>68</div> <div>589.3 1.24</div> <div>Er</div> <div>Erbio</div> <div>[Xe] 4f¹² 6s²</div>	<div>168.9342</div> <div>69</div> <div>596.7 1.25</div> <div>Tm</div> <div>Tulio</div> <div>[Xe] 4f¹³ 6s²</div>	<div>173.054</div> <div>70</div> <div>603.4</div> <div>Yb</div> <div>Iterbio</div> <div>[Xe] 4f¹⁴ 6s²</div>
<div>(227)</div> <div>89</div> <div>499.0 1.10</div> <div>Ac</div> <div>Actinio</div> <div>[Rn] 6d¹ 7s²</div>	<div>232.0380</div> <div>90</div> <div>587.0 1.30</div> <div>Th</div> <div>Torio</div> <div>[Rn] 6d² 7s²</div>	<div>231.0358</div> <div>91</div> <div>568.0 1.50</div> <div>Pa</div> <div>Protactinio</div> <div>[Rn] 5f² 6d¹ 7s²</div>	<div>238.0289</div> <div>92</div> <div>597.6 1.38</div> <div>U</div> <div>Uranio</div> <div>[Rn] 5f³ 6d¹ 7s²</div>	<div>(237)</div> <div>93</div> <div>604.5 1.36</div> <div>Np</div> <div>Neptunio</div> <div>[Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²</div>	<div>(244)</div> <div>94</div> <div>584.7 1.28</div> <div>Pu</div> <div>Plutonio</div> <div>[Rn] 5f⁶ 7s²</div>	<div>(243)</div> <div>95</div> <div>578.0 1.30</div> <div>Am</div> <div>Americio</div> <div>[Rn] 5f⁷ 7s²</div>	<div>(247)</div> <div>96</div> <div>581.0 1.30</div> <div>Cm</div> <div>Curio</div> <div>[Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²</div>	<div>(247)</div> <div>97</div> <div>601.0 1.30</div> <div>Bk</div> <div>Berkelio</div> <div>[Rn] 5f⁷ 7s²</div>	<div>(251)</div> <div>98</div> <div>608.0 1.30</div> <div>Cf</div> <div>Californio</div> <div>[Rn] 5f¹⁰ 7s²</div>	<div>(252)</div> <div>99</div> <div>619.0 1.30</div> <div>Es</div> <div>Einsteinio</div> <div>[Rn] 5f¹¹ 6s²</div>	<div>(257)</div> <div>100</div> <div>627.0 1.30</div> <div>Fm</div> <div>Fermio</div> <div>[Rn] 5f¹² 7s²</div>	<div>(258)</div> <div>101</div> <div>635.0 1.30</div> <div>Md</div> <div>Mendelevio</div> <div>[Rn] 5f¹³ 7s²</div>	<div>(259)</div> <div>102</div> <div>642.0 1.30</div> <div>No</div> <div>Nobelio</div> <div>[Rn] 5f¹⁴ 7s²</div>



Original file: https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_large-es.svg