

# Ciencias 7

The background features a dark blue gradient with a series of thin, light-colored lines that form a grid. These lines curve upwards from the bottom towards the top right, creating a sense of depth and perspective. The text 'Ciencias 7' is centered horizontally and positioned in the lower half of the image.

# La **tabla** periódica de los **elementos**

[www.itsprep.com](http://www.itsprep.com)

# Tabla periódica de los elementos

grupo 1																																				18																																																																																																																																																																																																																																																																																															
1 1.00794 1312.0 2.20 <b>H</b> Hidrógeno 1s <sup>1</sup>																		2																		3																		4																		5																		6																		7																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 4.002602 2372.3 <b>He</b> Helio 1s <sup>2</sup>																	
2 6.941 520.2 0.98 <b>Li</b> Litio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup>																		3																		4																		5																		6																		7																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 20.1797 2080.7 <b>Ne</b> Neón 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>																																			
3 22.98976928 737.7 1.31 <b>Na</b> Sodio [Ne] 3s <sup>1</sup>																		4																		5																		6																		7																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 39.948 1520.6 <b>Ar</b> Argón [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>																																																					
4 39.0983 418.8 0.82 <b>K</b> Potasio [Ar] 4s <sup>1</sup>																		5																		6																		7																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 78.96 355.8 1.00 <b>Kr</b> Kriptón [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>																																																																							
5 85.4678 403.9 0.82 <b>Rb</b> Rubidio [Kr] 5s <sup>1</sup>																		6																		7																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 131.293 339.4 2.60 <b>Xe</b> Xenón [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>																																																																																									
6 132.905 375.7 0.79 <b>Cs</b> Cesio [Xe] 6s <sup>1</sup>																		7																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 (227) 380.0 0.70 <b>Fr</b> Francio [Rn] 7s <sup>1</sup>																																																																																																											
7 226 509.3 0.90 <b>Ra</b> Radio [Rn] 7s <sup>2</sup>																		8																		9																		10																		11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18 (294) 294 <b>Og</b> Oganesson [Og] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>6</sup>																																																																																																																													

**Fe**  
Hierro  
[Ar] 3d 4s<sup>2</sup>

masa atómica  
número másico del isótopo más estable  
1.ª energía de ionización en kJ/mol

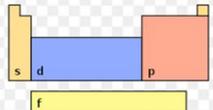
55.845 26  
762.5 1.83

46  
+5  
+4  
+3  
+2  
+1  
-2

número atómico  
electronegatividad  
estados de oxidación más comunes están en negrita

- metales alcalinos
- alcalinotérreos
- otros metales
- metales de transición
- lantánidos
- actínidos
- metaloideos
- no metales
- halógenos
- gases nobles
- elementos desconocidos
- masas de elementos radiactivos entre paréntesis

Bloques de configuración electrónica



- Notas**
- 1 g/mol = 96.485 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.

138.905 57 131 <b>La</b> Lantano [Xe] 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	140.116 58 132 <b>Ce</b> Cerio [Xe] 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	140.907 59 133 <b>Pr</b> Praseodimio [Xe] 4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	144.242 60 134 <b>Nd</b> Neodimio [Xe] 4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	(145) 61 135 <b>Pm</b> Prometio [Xe] 4f <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	150.356 62 136 <b>Sm</b> Samario [Xe] 4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	151.964 63 137 <b>Eu</b> Europio [Xe] 4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	157.25 64 138 <b>Gd</b> Gadolinio [Xe] 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	158.925 65 139 <b>Tb</b> Terbio [Xe] 4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	162.500 66 140 <b>Dy</b> Disprosio [Xe] 4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	164.930 67 141 <b>Ho</b> Holmio [Xe] 4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	167.259 68 142 <b>Er</b> Erbio [Xe] 4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	168.934 69 143 <b>Tm</b> Tulio [Xe] 4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	173.054 70 144 <b>Yb</b> Iterbio [Xe] 4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>
(227) 89 137 <b>Ac</b> Actinio [Rn] 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	232.037 90 138 <b>Th</b> Torio [Rn] 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	231.036 91 139 <b>Pa</b> Protactinio [Rn] 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	238.028 92 140 <b>U</b> Uranio [Rn] 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(237) 93 141 <b>Np</b> Neptunio [Rn] 5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(244) 94 142 <b>Pu</b> Plutonio [Rn] 5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	(243) 95 143 <b>Am</b> Americio [Rn] 5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	(247) 96 144 <b>Cm</b> Curio [Rn] 5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(247) 97 145 <b>Bk</b> Berkelio [Rn] 5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	(251) 98 146 <b>Cf</b> Californio [Rn] 5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	(252) 99 147 <b>Es</b> Einstenio [Rn] 5f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	(257) 100 148 <b>Fm</b> Fermio [Rn] 5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	(258) 101 149 <b>Md</b> Mendelevio [Rn] 5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	(259) 102 150 <b>No</b> Nobelio [Rn] 5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>



Original file: [https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic\\_table\\_large.es.svg](https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_large.es.svg)

masa atómica o número másico del isótopo más estable	55.845	26	número atómico
1.ª energía de ionización en kJ/mol	762.5	1.83	electronegatividad
símbolo químico	<b>Fe</b>	+6 +5 +4 +3 +2 +1	estados de oxidación más comunes están en negrita
nombre	Hierro	-1 -2	
configuración electrónica	[Ar] 3d 4s <sup>2</sup>		

# Número atómico

- El número de protones en un átomo de un elemento

[www.hseprep.com](http://www.hseprep.com)

# Masa atómica

- El peso de un átomo de un elemento (protones, neutrones y electrones)

[www.hseprep.com](http://www.hseprep.com)

# La **tabla** periódica de **los** **elementos**

Actividad:

[www.hseprep.com](http://www.hseprep.com)