



EDOMÉX



Acervo  
Digital  
Educativo

# Tabla periódica

Autor(a): Laura Elizabeth Esquivel Portilla  
Escuela para Jóvenes y Adultos "Gral. Lázaro Cárdenas" 15EBA0218S  
Zinacantepec, México  
20 de enero de 2023





# ¡Bienvenidos!

Clase de tercero con la Maestra Laura Esquivel

1 IA 1 <b>H</b> Hidrógeno 1.00794	2 IIA 4 <b>Be</b> Berilio 9.012182											13 IIIA 5 <b>B</b> Boro 10.811	14 IVA 6 <b>C</b> Carbono 12.0107	15 VA 7 <b>N</b> Nitrógeno 14.00674	16 VIA 8 <b>O</b> Oxígeno 15.9994	17 VIIA 9 <b>F</b> Flúor 18.9984032	18 VIIIA 2 <b>He</b> Helio 4.002602
3 11 <b>Li</b> Litio 6.941	4 12 <b>Mg</b> Magnesio 24.3050	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	13 IIIA 13 <b>Al</b> Aluminio 26.981538	14 IVA 14 <b>Si</b> Silicio 28.0855	15 VA 15 <b>P</b> Fósforo 30.973761	16 VIA 16 <b>S</b> Azufre 32.065	17 VIIA 17 <b>Cl</b> Cloro 35.453	18 VIIIA 18 <b>Ar</b> Argón 39.948
19 39.0983 <b>K</b>	20 40.078 <b>Ca</b>	21 44.955910 <b>Sc</b>	22 47.867 <b>Ti</b>	23 50.9415 <b>V</b>	24 51.9961 <b>Cr</b>	25 54.938049 <b>Mn</b>	26 55.8457 <b>Fe</b>	27 58.933200 <b>Co</b>	28 58.933200 <b>Ni</b>	29 63.546 <b>Cu</b>	30 65.409 <b>Zn</b>	31 69.723 <b>Ga</b>	32 72.64 <b>Ge</b>	33 74.92160 <b>As</b>	34 78.96 <b>Se</b>	35 79.904 <b>Br</b>	36 83.798 <b>Kr</b>
37 85.4678 <b>Rb</b>	38 87.62 <b>Sr</b>	39 88.90585 <b>Y</b>	40 91.224 <b>Zr</b>	41 92.90638 <b>Nb</b>	42 95.94 <b>Mo</b>	43 98 <b>Tc</b>	44 101.07 <b>Ru</b>	45 102.90550 <b>Rh</b>	46 106.42 <b>Pd</b>	47 107.8682 <b>Ag</b>	48 112.411 <b>Cd</b>	49 114.818 <b>In</b>	50 118.710 <b>Sn</b>	51 121.760 <b>Sb</b>	52 127.60 <b>Te</b>	53 126.90447 <b>I</b>	54 131.293 <b>Xe</b>
55 132.90545 <b>Cs</b>	56 137.327 <b>Ba</b>	57 to 71	72 178.49 <b>Hf</b>	73 180.9479 <b>Ta</b>	74 183.84 <b>W</b>	75 186.207 <b>Re</b>	76 190.23 <b>Os</b>	77 192.217 <b>Ir</b>	78 195.078 <b>Pt</b>	79 196.96655 <b>Au</b>	80 200.59 <b>Hg</b>	81 204.3833 <b>Tl</b>	82 207.2 <b>Pb</b>	83 208.98038 <b>Bi</b>	84 (209) <b>Po</b>	85 (210) <b>At</b>	86 (222) <b>Rn</b>
87 <b>Fr</b> Francio (223)	88 <b>Ra</b> Radio (226)	89 to 103	104 <b>Rf</b> Rutherfordio (261)	105 <b>Db</b> Dubnio (262)	106 <b>Sg</b> Seaborgio (266)	107 <b>Bh</b> Bohrio (264)	108 <b>Hs</b> Hassio (269)	109 <b>Mt</b> Meitnerio (268)	110 <b>Ds</b> Darmstadtio (271)	111 <b>Rg</b> Roentgenio (272)	112 <b>Uub</b> Ununbio (285)	113 <b>Uut</b> Ununtrio (284)	114 <b>Uuq</b> Ununquadio (289)	115 <b>Uup</b> Ununpentio (288)	116 <b>Uuh</b> Ununhexio (292)	117 <b>Uus</b> Ununseptio	118 <b>Uuo</b> Ununoctio

- Alcalinos
- Alcalinotérreos
- Metales de transición
- Lantánidos
- Actínidos
- Metales del bloque p
- No metales
- Gases nobles

- C Solid
- Br Liquid
- H Gas
- Tc Synthetic

Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.

Design Copyright © 1997 Michael Dayah (michael@dayah.com). <http://www.dayah.com/periodic/>

Note: The subgroup numbers 1-18 were adopted in 1984 by the International Union of Pure and Applied Chemistry. The names of elements 112-118 are the Latin equivalents of those numbers.

57 <b>La</b> Lantano 138.9055	58 <b>Ce</b> Cerio 140.118	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140.90765	60 <b>Nd</b> Neodimio 144.24	61 <b>Pm</b> Prometio (145)	62 <b>Sm</b> Samario 150.36	63 <b>Eu</b> Europio 151.964	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157.25	65 <b>Tb</b> Terbio 158.92534	66 <b>Dy</b> Disprobio 162.500	67 <b>Ho</b> Holmio 164.93032	68 <b>Er</b> Erbio 167.259	69 <b>Tm</b> Tulio 168.93421	70 <b>Yb</b> Iterbio 173.04	71 <b>Lu</b> Lutecio 174.967
89 <b>Ac</b> Actinio (227)	90 <b>Th</b> Torio 232.0381	91 <b>Pa</b> Protactinio 231.03588	92 <b>U</b> Uranio 238.02891	93 <b>Np</b> Neptunio (237)	94 <b>Pu</b> Plutonio (244)	95 <b>Am</b> Americio (243)	96 <b>Cm</b> Curio (247)	97 <b>Bk</b> Berkelio (247)	98 <b>Cf</b> Californio (251)	99 <b>Es</b> Einsteinio (252)	100 <b>Fm</b> Fermio (257)	101 <b>Md</b> Mendelevio (258)	102 <b>No</b> Nobelio (259)	103 <b>Lr</b> Lawrencio (262)

Recordemos:

El número de protones

El número de electrones

El número de neutrones

$p$  Es igual al número atómico

$e$  Es igual a número atómico

$n$  Se obtiene:

Masa menos número atómico

Ejemplo:

Cobalto

NOMBRE NÚMERO ATÓMICO SÍMBOLO MASA PROTONES NEUTRONES Y ELECTRONES



# Grupos y periodos

**TABLA PERIÓDICA DE JUEGO DE TRONOS**

@biogeocarlos

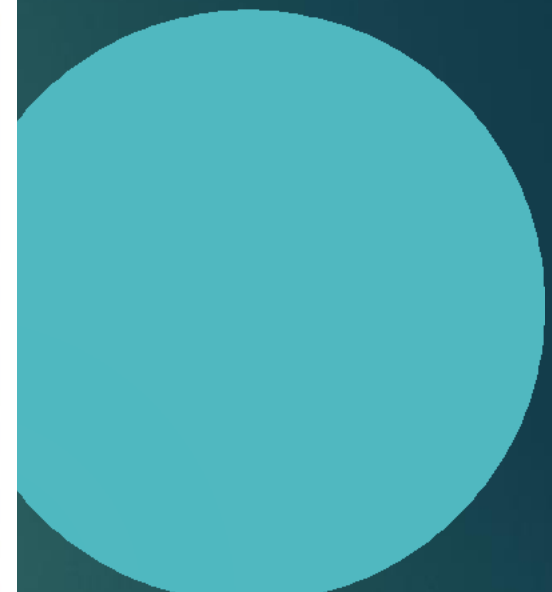
**Grupos IUPAC** and **Grupos CAS** are indicated at the top.

**Legend:**

- METALES:** Alcalinos, Alcalinotérreos, Lantánidos, Actínidos, Metales de transición, Metales del bloque P.
- NO METALES:** Otros no metales, Halógenos, Gases nobles.
- Other:** C (Sólido), Hg (Líquido), H (Gaseoso), Cn (Síntético).

**Legend (Primera mención):** JT (Juego de tronos), CR (Choque de reyes), TE (Tormenta de espadas), FC (Fiesta de cuervos), DD (Danza de dragones).

1 IA 1 JT <b>H</b> Hodor	2 IIA 3 JT <b>Li</b> Lyanna Stark	4 JT <b>Be</b> Benjen Stark	5 JT <b>Na</b> Daario Naharis	6 JT <b>Mg</b> Margaery Tyrell	7 JT <b>K</b> Kevan Lannister	8 JT <b>Rb</b> Robb Stark	9 JT <b>Cs</b> Cersai Lannister	10 JT <b>Fr</b> Manceorías	11 IA 1 JT <b>H</b> Hodor	12 IIA 4 JT <b>Be</b> Benjen Stark	13 IIA 5 JT <b>B</b> Balón Greyjoy	14 IVA 6 CR <b>C</b> Caramanchada	15 VA 7 JT <b>N</b> Jon Nieve	16 VIA 8 JT <b>O</b> Osha	17 VIIA 9 JT <b>F</b> Fantasma	18 VIIIA 2 FC <b>He</b> Hedondo																			
19 JT <b>Na</b> Daario Naharis	20 JT <b>K</b> Kevan Lannister	21 JT <b>Ca</b> Catelyn Tully	22 JT <b>Sc</b> Sandor Clegane	23 JT <b>Ti</b> Tyrion Lannister	24 CR <b>Cr</b> Craster	25 JT <b>Mn</b> Manceo Rider	26 JT <b>Fe</b> Joffrey Baratheon	27 JT <b>Co</b> Maestre Coleman	28 CR <b>Ni</b> Ramsay Nieve	29 JT <b>Cu</b> Cuervo de 3 ojos	30 DD <b>Zn</b> Reznak no Reznak	31 TE <b>Al</b> Alleras	32 DD <b>Ga</b> Gusano Gris	33 JT <b>Si</b> Syrio Forel	34 JT <b>Ge</b> Gerris Drinkwater	35 JT <b>As</b> Maestre Pycelle	36 JT <b>Se</b> Sansa Stark	37 JT <b>Br</b> Gregor Clegane	38 JT <b>Kr</b> Arya Stark																
39 JT <b>Rb</b> Robb Stark	40 JT <b>Sr</b> Saladhor Saen	41 CR <b>Y</b> Ygritte	42 CR <b>Ca</b> Catelyn Tully	43 CR <b>Sc</b> Sandor Clegane	44 DD <b>Ti</b> Tyrion Lannister	45 JT <b>V</b> Varys	46 JT <b>Cr</b> Craster	47 JT <b>Mn</b> Manceo Rider	48 DD <b>Fe</b> Joffrey Baratheon	49 JT <b>Co</b> Maestre Coleman	50 JT <b>Ni</b> Ramsay Nieve	51 JT <b>Cu</b> Cuervo de 3 ojos	52 DD <b>Zn</b> Reznak no Reznak	53 JT <b>Al</b> Alleras	54 JT <b>Si</b> Syrio Forel	55 JT <b>Ge</b> Gerris Drinkwater	56 JT <b>As</b> Maestre Pycelle	57 JT <b>Se</b> Sansa Stark	58 JT <b>Br</b> Gregor Clegane	59 JT <b>Kr</b> Arya Stark															
60 JT <b>Cs</b> Cersai Lannister	61 JT <b>Ba</b> Barristan Selmy	62-71 JT <b>La - Lu</b> Lannisteridos	63 JT <b>Hf</b> Hosteen Frey	64 JT <b>Ta</b> Talisa Maegyr	65 JT <b>W</b> Walder Frey	66 JT <b>Re</b> Renly Baratheon	67 JT <b>Os</b> Osney Kettleblack	68 JT <b>Ir</b> Ilirio Mopate	69 JT <b>Pt</b> Pate (el alquimista)	70 JT <b>Au</b> Aurane Mares	71 JT <b>Hg</b> Hogon H'gar	72 JT <b>Tl</b> Tully	73 JT <b>Pb</b> Petyr Baelish	74 JT <b>Bi</b> Brienne de Tarth	75 JT <b>Po</b> Polliver	76 JT <b>At</b> Aegon Hotah	77 JT <b>Rn</b> Rickon Stark	78 JT <b>Fr</b> Manceorías	79 JT <b>Ra</b> Randyll Tarly	80 JT <b>Ac - Lr</b> Acebidos	81 JT <b>La</b> Lannisteridos	82 CR <b>Ce</b> Septon Cellador	83 CR <b>Pr</b> Pyat Pree	84 JT <b>Nd</b> Ned Stark	85 JT <b>Pm</b> Patek Mallister	86 JT <b>Sm</b> Samwell Tarly	87 JT <b>Eu</b> Euron Greyjoy	88 JT <b>Gd</b> Gendry	89 JT <b>Tb</b> Tommen Baratheon	90 JT <b>Dy</b> Daenerys Targaryen	91 JT <b>Ho</b> Vargo Hoat	92 CR <b>Er</b> Edric Tormenta	93 TE <b>Tm</b> Tom Siete	94 CR <b>Yb</b> Quyburn	95 JT <b>Lu</b> Maestre Luwin
96 DD <b>Ac</b> Acebo	97 DD <b>Th</b> Theon Greyjoy	98 DD <b>Pa</b> Rolly Campodipatos	99 DD <b>U</b> Gran Jon Umber	100 DD <b>Np</b> Brinden Tully	101 DD <b>Pu</b> Reina Puta	102 TE <b>Am</b> Arianne Martell	103 TE <b>Cm</b> Casaca de Matraca	104 JT <b>Bk</b> Beric Dondarrion	105 JT <b>Cf</b> Loras Tyrell	106 TE <b>Es</b> Ed Tollyet	107 CR <b>Fm</b> Ferreo Emmet	108 CR <b>Md</b> Meissandre	109 CR <b>No</b> Donald Noye	110 JT <b>Lr</b> Olenna Redwine	111 JT <b>Uut</b> Wun Wun	112 JT <b>Fl</b> Axell Florent	113 JT <b>Uup</b> Jeor Mormont	114 JT <b>Lv</b> Val	115 JT <b>Uus</b> Roose Bolton	116 JT <b>Uno</b> Oberyn Martell	117 JT <b>La</b> Lannisteridos	118 CR <b>Ce</b> Septon Cellador	119 CR <b>Pr</b> Pyat Pree	120 JT <b>Nd</b> Ned Stark	121 JT <b>Pm</b> Patek Mallister	122 JT <b>Sm</b> Samwell Tarly	123 JT <b>Eu</b> Euron Greyjoy	124 JT <b>Gd</b> Gendry	125 JT <b>Tb</b> Tommen Baratheon	126 JT <b>Dy</b> Daenerys Targaryen	127 JT <b>Ho</b> Vargo Hoat	128 CR <b>Er</b> Edric Tormenta	129 TE <b>Tm</b> Tom Siete	130 CR <b>Yb</b> Quyburn	131 JT <b>Lu</b> Maestre Luwin



# **GRUPOS:**

## **GRUPO A**

**IA Metales alcalinos**

**IIA Metales alcalino térreos**

**IIIA Familia del BORO**

**IV Familia del CARBONO**

**VA Familia del NITRÓGENO**

**VIA Familia del OXÍGENO**

**VIIA Familia del HALÓGENOS**

**VIIIA Familia del gases nobles o inertes**

# GRUPO B

- ▶ Está formado por ocho familias de elementos. Se diferencian de los del otro grupo por la disposición de sus electrones de valencia.
- ▶ En la parte inferior de la tabla se encuentran las **tierras raras**:
  - lantánidos** (elementos que tienen propiedades parecidas al lantano)
  - actínidos** (elementos que tienen propiedades parecidas al actinio)



[https://aminoapps.com/c/juego-de-tronos-enespanol/page/blog/tablapperiodica/ER4R\\_zjqsPuxdEVx3M0a6vpQ7mBgomVk3er](https://aminoapps.com/c/juego-de-tronos-enespanol/page/blog/tablapperiodica/ER4R_zjqsPuxdEVx3M0a6vpQ7mBgomVk3er)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 <b>H</b> Hidrógeno 1,008																	2 <b>He</b> Helio 4,0026...
2 <b>Li</b> Litio 6,94	4 <b>Be</b> Berilio 9,0121...											5 <b>B</b> Boro 10,81	6 <b>C</b> Carbono 12,011	7 <b>N</b> Nitrógeno 14,007	8 <b>O</b> Oxígeno 15,999	9 <b>F</b> Flúor 18,998...	10 <b>Ne</b> Neón 20,1797
3 <b>Na</b> Sodio 22,989...	12 <b>Mg</b> Magnesio 24,305											13 <b>Al</b> Aluminio 26,981...	14 <b>Si</b> Silicio 28,085	15 <b>P</b> Fósforo 30,973...	16 <b>S</b> Azufre 32,06	17 <b>Cl</b> Cloro 35,45	18 <b>Ar</b> Argón 39,948
4 <b>K</b> Potasio 39,0983	20 <b>Ca</b> Calcio 40,078	21 <b>Sc</b> Escandio 44,955...	22 <b>Ti</b> Titanio 47,867	23 <b>V</b> Vanadio 50,9415	24 <b>Cr</b> Cromo 51,9961	25 <b>Mn</b> Manganeso 54,938...	26 <b>Fe</b> Hierro 55,845	27 <b>Co</b> Cobalto 58,933...	28 <b>Ni</b> Níquel 58,6934	29 <b>Cu</b> Cobre 63,546	30 <b>Zn</b> Cinc 65,38	31 <b>Ga</b> Galio 69,723	32 <b>Ge</b> Germanio 72,63	33 <b>As</b> Arsénico 74,921...	34 <b>Se</b> Selenio 78,971	35 <b>Br</b> Bromo 79,904	36 <b>Kr</b> Kriptón 83,798
5 <b>Rb</b> Rubidio 85,4678	38 <b>Sr</b> Estroncio 87,62	39 <b>Y</b> Itrio 88,905...	40 <b>Zr</b> Circonio 91,224	41 <b>Nb</b> Niobio 92,906...	42 <b>Mo</b> Molibdeno 95,95	43 <b>Tc</b> Tecnecio (98)	44 <b>Ru</b> Rutenio 101,07	45 <b>Rh</b> Rodio 102,90...	46 <b>Pd</b> Paladio 106,42	47 <b>Ag</b> Plata 107,86...	48 <b>Cd</b> Cadmio 112,414	49 <b>In</b> Indio 114,818	50 <b>Sn</b> Estaño 118,710	51 <b>Sb</b> Antimonio 121,760	52 <b>Te</b> Telurio 127,60	53 <b>I</b> Yodo 126,90...	54 <b>Xe</b> Xenón 131,293
6 <b>Cs</b> Cesio 132,90...	56 <b>Ba</b> Bario 137,327	57-71	72 <b>Hf</b> Hafnio 178,49	73 <b>Ta</b> Tantalio 180,94...	74 <b>W</b> Wolframio 183,84	75 <b>Re</b> Renio 186,207	76 <b>Os</b> Osmio 190,23	77 <b>Ir</b> Iridio 192,217	78 <b>Pt</b> Platino 195,084	79 <b>Au</b> Oro 196,96...	80 <b>Hg</b> Mercurio 200,59	81 <b>Tl</b> Talio 204,38	82 <b>Pb</b> Plomo 207,2	83 <b>Bi</b> Bismuto 208,98...	84 <b>Po</b> Polonio (209)	85 <b>At</b> Astatio (210)	86 <b>Rn</b> Radón (222)
7 <b>Fr</b> Francio (223)	88 <b>Ra</b> Radio (226)	89-103	104 <b>Rf</b> Rutherfordio (267)	105 <b>Db</b> Dubnio (268)	106 <b>Sg</b> Seaborgio (271)	107 <b>Bh</b> Bohrio (272)	108 <b>Hs</b> Hassio (270)	109 <b>Mt</b> Meitnerio (276)	110 <b>Ds</b> Darmstadtio (281)	111 <b>Rg</b> Roentgenio (280)	112 <b>Cn</b> Copernicio (285)	113 <b>Nh</b> Nihonio (284)	114 <b>Fl</b> Flerovio (289)	115 <b>Mc</b> Moscovium (288)	116 <b>Lv</b> Livermorio (293)	117 <b>Ts</b> Tennessine (294)	118 <b>Og</b> Oganesson (294)
			57 <b>La</b> Lantano 138,90...	58 <b>Ce</b> Cerio 140,116	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140,90...	60 <b>Nd</b> Neodimio 144,242	61 <b>Pm</b> Prometio (145)	62 <b>Sm</b> Samario 150,36	63 <b>Eu</b> Europio 151,964	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157,25	65 <b>Tb</b> Terbio 158,92...	66 <b>Dy</b> Disprosio 162,500	67 <b>Ho</b> Holmio 164,93...	68 <b>Er</b> Erbio 167,259	69 <b>Tm</b> Tulio 168,93...	70 <b>Yb</b> Iterbio 173,054	71 <b>Lu</b> Lutecio 174,96...
			89 <b>Ac</b> Actinio (227)	90 <b>Th</b> Torio 232,03...	91 <b>Pa</b> Protactinio 231,03...	92 <b>U</b> Uranio 238,02...	93 <b>Np</b> Neptunio (237)	94 <b>Pu</b> Plutonio (244)	95 <b>Am</b> Americio (243)	96 <b>Cm</b> Curio (247)	97 <b>Bk</b> Berkelio (247)	98 <b>Cf</b> Californio (251)	99 <b>Es</b> Einstenio (252)	100 <b>Fm</b> Fermio (257)	101 <b>Md</b> Mendelevio (258)	102 <b>No</b> Nobelio (259)	103 <b>Lr</b> Lawrencio (262)

Esta foto de Autor desconocido está bajo licencia [CC BY-SA](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/)

- ▶ Copiar en la libreta las diapositivas que hablan sobre grupos y periodos y realizar el siguiente ejercicio:

Elemento	No. A	masa	p	n	e	grupo	nombre del grupo	período
▶ Calcio								
▶ Rutenio								
▶ Radón								
▶ Hidrógeno								
▶ Plata								



¡Gracias por tu atención!

