

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

La tabla periódica es un esquema de todos los elementos químicos dispuestos por orden de número atómico creciente y en una forma que refleja la estructura de los elementos.

PERÍODO	GRUPO																		PERÍODO																	
	1																		18																	
1	1 H HIDRÓGENO	2 Be BÉRILIO	3 Li LITIO	4 B BORO	5 C CARBONO	6 N NITROGENO	7 O OXÍGENO	8 F FLÚOR	9 Ne NEON	10 Ar ARGÓN	11 Na SODIO	12 Mg MAGNESIO	13 Al ALUMINIO	14 Si SILICIO	15 P FÓSFORO	16 S AZUFRE	17 Cl CLORO	18 Kr KLOTRON																		
2	19 K POTASIO	20 Ca CALCIO	21 Sc ENCIANIO	22 Ti TITANIO	23 V VANADIO	24 Cr CROMIO	25 Mn MANGANEZO	26 Fe HIERRO	27 Co COBALTO	28 Ni NIQUEZ	29 Cu COBRE	30 Zn ZINC	31 Ga GALIO	32 Ge GERMANIO	33 As ASÉNTICO	34 Se SELENIO	35 Br BROMO	36 Rb RUBIDIO																		
3	37 Sr ESTRÓNICO	38 Y ITRIO	39 Zr CIRCONIO	40 Nb NIÓBIO	41 Ta TANTALO	42 Mo MOLIBDENO	43 Tc TECNOCIO	44 Ru RUPTENIO	45 Rh RÓDIO	46 Pd PALADIO	47 Ag PLATA	48 Cd CADMIO	49 In INDIO	50 Sn ESTRÁO	51 Sb ANTIMONIO	52 Te TELURIO	53 I YODO	54 Cs CESIO																		
4	55 Ba BARIO	56 La LANTANIO	57 Hf HAFNIO	58 Ta TANTALO	59 W WOLFRAMIO	60 Re RÓMIO	61 Os OSMIUMO	62 Ir IRIDIUMO	63 Pt PLATINO	64 Au ORO	65 Hg MERCURIO	66 Tb TANERIO	67 Dy DISAMBO	68 Ho FARMACIO	69 Er ERIO	70 Tm TULIO	71 Lu LUTERIO	56 Fr FRANCIO																		
5	87 Rb RUBIDIO	88 Sr ESTRÓNICO	89 Ba BARIO	90 La LANTANIO	91 Hf HAFNIO	92 Ta TANTALO	93 W WOLFRAMIO	94 Re RÓMIO	95 Os OSMIUMO	96 Ir IRIDIUMO	97 Pt PLATINO	98 Bk BERKELIO	99 Cf CALIFORNIO	100 Es ESTERIO	101 Fm FERMIO	102 Md MENDIVIO	103 Np NÓBELIO	87 Fr FRANCIO																		
6	104 Rf RUFIO	105 Db DURIO	106 Sg SUBMINIO	107 Bh BOHMINIO	108 Hs HASIO	109 Mt MATHIASIO	110 Uun ULUNIUMIO	111 Uuu ULUNIUMIO	112 Uub ULUNIUMIO	113 Uub ULUNIUMIO	114 Uuq ULUNIUMIO	115 Uuh ULUNIUMIO	116 Uuh ULUNIUMIO	117 Uuh ULUNIUMIO	118 Uuo ULUNIUMIO																					
7	LANTÁNIDOS																																			
	ACTÍNIDOS																																			
NOTAS:																																				
METALES																																				
METALOIDES																																				
NO METALES																																				
GASES NOBLES																																				

1. Relaciona cada elemento con su símbolo:

Hidrógeno

F

Litio

Cl

Carbono

Li

Sodio

Si

Fósforo

H

Oxígeno

O

Flúor

C

Cloro

Na

Silicio

P

2. Une cada símbolo con su elemento:

H	ORO
N	NITRÓGENO
Ra	NEÓN
K	HIDRÓGENO
Cl	PLOMO
Pb	POTASIO
Ne	RADIO
Au	CLORO

3. Completa la ficha de cada elemento:

12	C	S	I	K
		Azufre		

	32	53	Potasio		127
6	39	Carbono		Yodo	16

4. Une con flechas:

Grupo 9; Periodo 6

Francio

Grupo 16; Periodo 3

Germanio

Grupo 2; Periodo 2

Bario

Grupo 1 ; Periodo 7

Selenio

Grupo 17; Periodo 5

Iridio

Grupo 2; Periodo 6

Escandio

Grupo 14; Periodo 4

Molibdeno

Grupo 6; Periodo 5

Azufre

Grupo 11; Periodo 6

Yodo

Grupo 16; Periodo 4

Astato

Grupo 3; Periodo 4

Hidrógeno

Grupo 17; Periodo 6

Oro

Grupo 9; Periodo 4

Berilio

Grupo 1; Periodo 1

Cobalto

5. Utilizando la tabla periódica, halla el periodo y el grupo al que pertenecen los siguientes elementos:

1. Kr

2. Lu

3. H

4. Mg

5. F

6. U

7. Ra

8. He

9. H

10. Ba

11. Al

12. C

13. O

14. Cl

15. P

6. Selecciona la opción correcta en cada caso:

1. Hallar su ubicación en la tabla del fósforo de $Z = 15$.
A) 3.^{er} periodo: IIIA B) 2.^º periodo: IIIA
C) 3.^{er} periodo: VA D) 2.^º periodo: VA E) 3.^{er} periodo: VIIA
2. Hallar su ubicación en la tabla del estroncio de $Z = 38$.
A) 5.^º periodo: IIA B) 4.^º periodo: IIA
C) 5.^º periodo: IVA D) 4.^º periodo: VIIA E) 5.^º periodo: VIA
3. Hallar su ubicación en la tabla del yodo de $Z = 53$.
A) 5.^º periodo: VA B) 4.^º periodo: VA
C) 5.^º periodo: VIIA D) 4.^º periodo: VIIA E) 5.^º periodo: IIIA
4. Hallar su ubicación en la tabla del circonio de $Z = 40$.
A) 5.^º periodo: IVB B) 4.^º periodo: IIB
C) 5.^º periodo: IIB D) 4.^º periodo: IVB E) 5.^º periodo: VIB
5. Hallar su ubicación en la tabla del cromo de $Z = 29$.
A) 5.^º periodo: IB B) 5. periodo: IXB
C) 5.^º periodo: IIIB D) 6.^º periodo: IB E) 4.^º periodo: VB
6. Hallar su ubicación en la tabla del cromo de $Z = 24$.
A) 4.^º periodo: IIB B) 3.^{er} periodo: VIB
C) 4.^º periodo: IVB D) 3.^{er} periodo: IVB E) 4.^º periodo: VIB
7. Hallar la ubicación en la tabla del xenón de $Z = 54$.
A) 5.^º periodo: IVA B) 4.^º periodo: IIA
C) 5.^º periodo: VIA D) 4.^º periodo: IA E) 5.^º periodo: VIIA
8. ¿A qué periodo y grupo pertenece el $^{59}_{26}\text{Ni}$?
A) 3 - VIIIB B) 3 - VIIIA C) 4 - VIIIB
D) 4 - IB E) 4 - VIIIB
9. ¿A qué periodo y grupo pertenece el $^{65}_{30}\text{Zn}$?
A) 4 - IB B) 4 - IIB C) 4 - IA
D) 4 - IIA E) 4 - VIIIB
10. ¿A qué periodo y grupo pertenece el $^{24}_{12}\text{Mg}$?
A) 3 - IA B) 3 - IIA C) 3 - VIIIA
D) 4 - IIB E) 3 - IIB
11. ¿A qué periodo y grupo pertenece el $^{23}_{11}\text{Na}$?
A) 3 - IA B) 3 - IIIA C) 3 - VA
D) 4 - IA E) 4 - VIIIA
12. ¿A qué periodo y grupo pertenece el tecnecio $^{98}_{43}\text{Tc}$?
A) 5 - VB B) 5 - VIIIB C) 5 - IIA
D) 4 - VB E) 4 - VIIIB
13. ¿A qué periodo y grupo pertenece el $^{59}_{27}\text{Co}$?
A) 5 - IIIB B) 4 - IIB C) 4 - VIIIB
D) 5 - IB E) 5 - IIIA
14. Un elemento posee un valor de número atómico igual a 33, luego el periodo y el grupo en el cual se encuentra el elemento es:
A) 4 y IIIA B) 4 y IIA C) 4 y IVA
D) 4 y VIA E) 4 y VA
15. Un elemento posee un valor de número atómico igual a 35, luego el periodo y el grupo en el cual se encuentra el elemento es:
A) 3.^º y VIIA B) 4.^º y VA C) 3.^º y VA
D) 4.^º y VIIA E) 5.^º y VIIA

7. Utiliza la información que te presento para averiguar a qué elemento me refiero:

- Grupo 2A Periodo 5:
- Grupo 3A Periodo 4:
- Grupo 5A Periodo 3:
- Grupo 8A Periodo 6:
- Grupo 3B Periodo 4:
- Grupo 2B Periodo 6:

8. Clasifica los siguientes elementos en metales, no metales y metaloides.

- | | |
|------------|--------------|
| a) Cobre | g) Aluminio |
| b) Oxígeno | h) Hidrógeno |
| c) Boro | i) Calcio |
| d) Potasio | j) Polonio |
| e) Silicio | k) Tántalo |
| f) Helio | l) Mercurio |

9. Completa los huecos:

K Ag Pb Cl Kr

Metáles alcalinos

Metales pobres

Metáles de transición

M

Gases nobles

metalloides

No metals

Metales alcalinos terreos

Jantzen

Actinides

TABLA PERIODICA

The diagram illustrates the periodic table with several highlighted regions:

- Group 1 (Alkali Metals):** H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr.
- Group 2 (Alkaline Earth Metals):** Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra.
- Second-Period Halogens:** N, O, F, Ne.
- Third-Period Halogens:** Cl, S, P, Ar.
- Transition Metals:** Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ge, As, Se, Br, Sb, Te, I, Xe.
- Lanthanides (Rare Earth Elements):** La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu.
- Actinides:** Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr.