



Materiales Educativos GRATIS

QUIMICA

PRIMERO

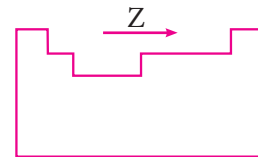
ESTRUCTURA DE LA TABLA PERIÓDICA ACTUAL

La tabla periódica actual (TPA) fue diseñada por Werner en ella se agrupa a los elementos químicos en orden creciente respecto a su número atómico (Z). La tabla periódica clasifica, organiza y distribuye a los elementos químicos de acuerdo a sus propiedades y características, permitiéndonos conocer datos importantes de los distintos elementos químicos.

Características de la tabla periódica

La tabla periódica presenta las siguientes características:

a) Los elementos químicos están ordenados en función al orden creciente a su número atómico (Z), de izquierda a derecha.



- b) Según sus propiedades físicas y químicas, existen tres tipos de elementos: metales, no metales y metaloides (semimetales).
- c) En la TPA existen 7 filas llamadas periodos y 18 columnas divididas en dos grupos: A y B, cada uno con 8 familias.

Grupos o familias de elementos

1. Grupo A: elementos representativos

- 1A : Alcalinos: Li, Na, K
- 2A : Alcalinos térreos: Be, Mg, Ca
- 3A : Térreos (Boroides): B, Al
- 4A : Carbonidos: C, Si
- 5A : Nitrogenoides: N, P
- 6A : Calcógenos (Anfígenos): F, Cl, Br, I
- 7A : Gases nobles: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn

2. Grupo B: elementos de transición

Presenta 8 grupos B (desde IB hasta el VIII B)

TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

		TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS																																																																																																																	
		No metales										Metales después de los de transición						VIII A																																																																																																	
		Metales alcalinos		Metales alcalinos térreos		Metales de transición						Metaloides		Halógenos				Gases nobles																																																																																																	
		I A		II A		III B		IV B		V B		VI B		VII B		VIII B		IB		IIB		III A		IVA		VA		VIA		VII A		VIII A																																																																																			
1	H	3	Li	4	Be	11	Na	12	Mg	19	K	20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	51	Ga	52	Ge	53	As	54	Se	55	Br	56	Kr	87	Rb	88	Sr	89	Y	90	Zr	91	Nb	92	Mo	93	Tc	94	Ru	95	Rh	96	Pd	97	Ag	98	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe	85	Cs	86	Ba	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg	112	Cn	113	Uut	114	Fl	115	Uup	116	Lv	117	Uus	118	Uuo
6	Cs	Ba	LANTANIDOS																57	La	58	Ce	59	Pr	60	Nd	61	Pm	62	Sm	63	Eu	64	Gd	65	Tb	66	Dy	67	Ho	68	Er	69	Tm	70	Yb	71	Lu																																																																			
7	Fr	Ra	ACTINIDOS																89	Ac	90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No	103	Lr																																																																			

Trabajando en clase

Integral

- La tabla periódica está ordenada en función al orden creciente a su.....
Resolución:
La tabla periódica está ordenada de acuerdo al número atómico (Z) de los elementos químicos.
- Diseñó la tabla periódica.
a) Thomson
b) Werner
c) Dalton Joule
d) T.A.
- A los elementos del grupo IA se les conoce como.....
a) alcalinos
b) boroides
c) anfígenos
d) halógenos
e) gases nobles
- En la TPA existen _____ periodos.
a) 1
b) 3
c) 5
d) 7
e) 9

UNMSM

- ¿A qué familia pertenecen el litio (Li) sodio (Na) y Potasio (K)?.
Resolución:
Pertenecen a la familia de Alcalinos.
- En la tabla periódica existen 18 columnas llamadas _____.
a) periodos
b) grupos
c) filas
d) agrupación
e) T.A.

- Los elementos Be, Mg, y Ca pertenecen a la familia _____.
a) alcalinos térreos
b) halógenos
c) boroides
d) gases nobles
e) anfígenos

UNI

- La familia de los halógenos está formado por los elementos _____.
Resolución:
VII A: Halógenos: F, Cl, Br, I, At.
- La familia de los calcogenos pertenece al grupo _____ de la TPA.
a) IA
b) VII A
c) VIA
d) VA
e) II A
- Completa el nombre de las familias y sus principales elementos:
I A: _____: _____

II A: _____: _____

III A: _____: _____

IVA: _____: _____

V A: _____: _____

VI A: _____: _____

VII A: _____: _____
