

IED ANTONIO NARIÑO JORNADA NOCTURNA

CURSOS 302-303

GUIA # 13

ASIGNATURA BIOLOGIA

DOCENTE: MIREYA ORTIZ

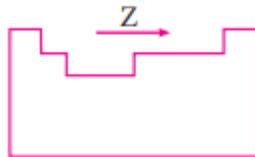
NOMBRE: _____

ESTRUCTURA DE LA TABLA PERIODICA

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

1. IA : Alkalinos: Li, Na, K
2. II A : Alkalinos térreos: Be, Mg, Ca
3. III A : Térreos (Boroides): B, Al
4. IV A : Carbonidos: C, Si
5. VA : Nitrogenoides: N, P
6. VI A : Calcógenos (Anfigenos): F, Cl, Br, I
7. VIII A : 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

The periodic table is color-coded according to the following legend:

- No metales (Purple)
- Metales alcalinos (Red)
- Metales alcalinos térreos (Orange)
- Metales de transición (Teal)
- Metales después de los de transición (Dark Purple)
- Metaloides (Brown)
- Halógenos (Dark Blue)
- Gases nobles (Grey)

1	2											3							10																														
H	He											Ne																																					
3	4											5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																								
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar																								
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36																								
Na	Mg	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe														
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
Rb	Sr	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fl	Uup	Lv	Uus	Uuo	Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fl	Uup	Lv	Uus	Uuo	

ACTIVIDAD

1. Diseñó la tabla periódica.

a) Thomson

b) Werner

c) Dalton Joule

d) T.A.

2. A los elementos del grupo IA se les conoce como_____.

a) alcalinos

b) boroides

c) anfígenos

d) halógenos

e) gases nobles

3. En la Tabla periódica existen _____ periodos.

a) 1

b) 3

c) 5

d) 7

e) 9

3. En la tabla periódica existen 18 columnas llamadas _____.

a) periodos

b) grupos

c) filas

d) agrupación

e) T.A.

4. Completa el nombre de las familias y sus principales elementos:

I A: _____: _____

II A: _____: _____

III A: _____ : _____

IVA: _____ : _____

V A: _____ : _____

VI A: _____ : _____

VII A: _____ : _____

5. Los elementos Be, Mg, y Ca pertenecen a la familia

_____.

a) alcalinos térreos

b) halógenos

c) boroides

d) gases nobles

e) anfígenos

6. La familia de los halógenos está formado por los elementos

_____.