



LA TABLA PERIODICA MODERNA

v																		3A 4A 5A 6A 7A					Row												
1A	2A																						2	1											
1	2																	3	4	5	6	7	8	9	10										
H	He																	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne										
3	4																	11	12	13	14	15	16	17	18										
Li	Be																	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
19	20																	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
K	Ca																	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
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				
Cs	Ba	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				
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				
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Unq	Unp	Unh	Uns	Uuo														

Actualmente, se describe la tabla periódica desde el punto de vista de la ESTRUCTURA ATÓMICA, para posteriormente, utilizarlo como fuente de explicación del comportamiento químico de los átomos en la formación de los compuestos, sin embargo debe tenerse presente que Mendeliev, preparó su tabla a partir de un conjunto desordenado y aparentemente, inconexo de resultados de la experimentación, logrados por los químicos que le antecedieron en sus descubrimientos.

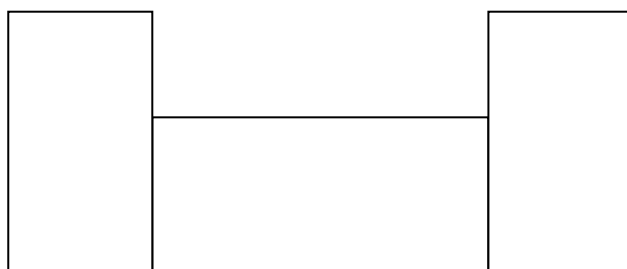
Marque la alternativa que complete el enunciado "Las propiedades físicas y químicas de los elementos, según Mendeleiev" son función periódica de sus

_____ mientras que, según Moseley son función periódica de sus _____.

- Distribuciones electrónicas; números atómicos.
- Número de masa; número atómicos.
- Pesos atómicos; número de masa.
- Pesos atómicos; neutrones.
- N.a

1. Marque la secuencia correcta:
 - I. En la tabla periódica los elementos están distribuidos en periodos o filas y grupos o familias.
 - II. Según IUPAC los grupos o columnas se designan con números arábigos del 1 al 18.
 - III. La tabla periódica presenta 18 grupos numerados del: Ia al VIIIA, del IB al VIIIB.
 - a) VVV
 - b) VFV
 - c) VVF
 - d) VFF
 - e) FFV
2. Marque la secuencia correcta:
 - I. Los elementos de transición se caracterizan por tener electrones externos en los orbitales "f".
 - II. Los elementos de transición interna se caracterizan por tener electrones externos en sub niveles "d".
 - III. Los elementos del grupo "A" llamados representativos tienen electrones externos en orbitales "s" y/o "p".
 - IV. De acuerdo a su distribución electrónica los elementos se ubican en bloques "s", "p", "d", "f".
 - a) FVVF
 - b) FFVV
 - c) VVVF
 - d) FFFV
 - e) VVVF
3. El elemento con $Z=25$ pertenece respectivamente al periodo y grupo.
 - a) 3 y 7
 - b) 4 y 5
 - c) 4 y 7
 - d) 4 y 2
 - e) 3 y 5
4. De los siguientes elementos Li, Mg, Be, B ¿Cuáles pertenecen a la misma familia?
 - a) Li y Be
 - b) Mg y Be

- e) FFV
8. Marque la correspondencia elemento – propiedad química.
- a. Sodio () gas incoloro que
combustiona con el
oxígeno
 - b. Helio () metal altamente
reactivo
 - c. Hidrógeno () gas inerte
- a) CAB
 - b) CBA
 - c) BAC
 - d) BCA
 - e) ABC
9. El grupo y familia VII A agrupa a los: _____
- a) Calcógenos
 - b) Halógenos
 - c) Gases nobles
 - d) Alcalinos
 - e) Anfígenos
10. Marque la correspondencia elemento – familia.
- a. ${}_{19}\text{K}$ () gas raro
 - b. ${}_{17}\text{Cl}$ () metal alcalino
 - c. ${}_{18}\text{Ar}$ () metal alcalino terreo
 - d. ${}_{20}\text{Ca}$ () halógeno
- a) ACDB
 - b) CADB
 - c) CABD
 - d) ACBD
 - e) DCAB
11. Completa el esquema:



12. Si un elemento se encuentra en el quinto periodo y el grupo VII A ¿Cuál es el número de p+ que tiene en su núcleo?

- a) 26
- b) 18
- c) 53
- d) 50
- e) 5

13. ¿Cuál de los grupos que se propone tiene un elemento extraño?

- a) Zn-Cd-Hg
- b) Cl – Br - H
- c) Kr – Xe - Rn
- d) P – Sb - Ag
- e) Sr – B - Ra

Rpta:

El gas noble con 2e- en su último nivel es el _____

- a) He
- b) Ar
- c) Xe
- d) Kr
- e) B