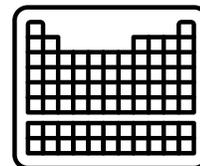


HISTORIA DE LA TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS



1 H 1,0	Número atómico →						2 He 4,0
	Masa atómica →						
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

1. ¿Cuál es el científico que ordeno a los elementos en triadas?

- a) Chancourtois
- b) Newlands
- c) Döbereiner
- d) Mendeléiev
- e) Louis Proust

2. ¿Cómo se define una familia de elementos en la Tabla Periódica?

- a) Elementos cuyas propiedades químicas son semejantes.
- b) Elementos donde las propiedades químicas van cambiando paulatinamente.
- c) Elementos que presentan igual número másico.
- d) Elementos cuyas propiedades químicas son diferentes.
- e) Elementos donde las propiedades químicas no van cambiando paulatinamente.

3. ¿De qué manera el científico Alexandre-Emile Béguier de Chancourtois ordeno su modelo de la tabla periódica?

- a) Dispuso los elementos de manera lineal.
- b) Agrupa elementos por su simbología.

- c) Agrupa elementos que compartan igual características y los separa de otros grupos.
- d) dispuso los elementos según el orden creciente de sus pesos atómicos sobre una curva helicoidal en el espacio.
- e) Separa a los gases nobles de los metales alcalinos.

4. ¿Quién fue el científico que propuso clasificar los elementos dejando los espacios necesarios para elementos aun no descubiertos?

- a) Mendeléiev.
- b) Moseley.
- c) Newlands.
- d) Döbereiner.
- e) Bohr.

5. ¿Cuáles de los siguientes científicos aportaron en la formación de la tabla periódica?

I. Mendeléiev

II. Moseley

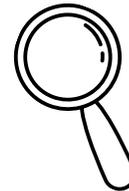
III. Bohr

- a) Solo I
- b) Solo II
- c) Solo III
- d) I y II
- e) I, II, III

6. "Los elementos que lo conforman mantienen una proporción fija en peso para cualquier muestra pura de un compuesto."

¿A qué Ley hace referencia el párrafo?

- a) Ley de las proporciones recíprocas.
- b) Ley de las proporciones definida o Ley de Proust.
- c) Ley de la conservación de la masa.
- d) Ley Proporciones múltiples o Ley de Dalton.
- e) Ley de Avogadro de los Gases.

Resultados:

1. Alternativa **c**.
2. Alternativa **a**.
3. Alternativa **d**.
4. Alternativa **a**.
5. Alternativa **d**.
6. Alternativa **b**.