

HISTORIA DE LA TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

- Ejercicios

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 Béguyer 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.

- Respuesta

Alternativas;

N° de Pregunta	Alternativa
1	C
2	A
3	D
4	A
5	D
6	B