

1. Complete el siguiente cuadro con la información que se le solicita. Clasifique los siguientes elementos químicos en metales, no metales y metaloides, marcando con una "x" en la casilla que corresponda.

Elemento	Metales	No metales	Metaloides	Elemento	Metales	No metales	Metaloides
Hierro				Oxígeno			
Calcio				Molibdeno			
Níquel				Hidrógeno			
Oro				Manganeso			
Mercurio				Antimonio			
Boro				Cloro			
Litio				Astato			
Germanio				Telurio			

2. Correspondencia. En la columna A se presentan los nombres de elementos químicos de la tabla periódica, en la columna B, la clasificación de dichos elementos químicos. Establezca la relación entre ambas columnas escribiendo el número en el paréntesis según corresponda. Las respuestas pueden utilizarse una, varias o ninguna vez.

Columna A

Fósforo	()
Bromo	()
Magnesio	()
Cloro	()
Cadmio	()
Manganeso	()
Yodo	()
Mercurio	()
Kriptón	()
Boro	()

Columna B

1. Metaloides.
2. No metales.
3. Metales.

Selección Única

Indicaciones: Marque con equis (x) la opción que represente la respuesta correcta.

1. Observe la siguiente sección de la Tabla Periódica.

1 →

Li 7	Be 9	B 11	C 12	N 14	O 16	F 19	Ne 20
Na 23	Mg 24,3	Al 27	Si 28	P 31	S 32	Cl 35,5	Ar 39,9
K 39,1	Ca 40						
		Ga 70	Ge 72,6	As 75	Se 79	Br 80	Kr 83,8

De la sección señalada con el número 1, ¿cuáles son dos elementos químicos metálicos?

- A) Litio y berilio.
- B) Boro y berilio.
- C) Oxígeno y flúor.
- D) Nitrógeno y carbono.

2. Lea los siguientes nombres de algunos elementos:

Estaño - Cloro

Se clasifican respectivamente como

- A) Metales.
- B) Metaloides.
- C) No metales.
- D) Metal y no metal.

3. ¿Cómo se clasifica el fósforo, según la tabla periódica?

- A) Metal.
- B) No metal.
- C) Gas noble.
- D) Metaloide.

4. Lea la información que se ofrece en las siguientes columnas.

Columna I	Columna II
1- P	a) Metal.
2 K	b) No metal.
3- Sn	c) Metaloide.
4- Po	d) Metal.

¿Cuál es la relación correcta entre la información de las columnas I y II?

- A) 1 b - 2 d - 3 a - 4 c.
- B) 1 b - 2 a - 3 d - 4 c.
- C) 1 b - 2 c - 3 a - 4 d.
- D) 1 d - 2 b - 3 c - 4 a.

5. Observe los siguientes símbolos de algunos elementos químicos:

Sn K Si

¿Cuál es la clasificación de dichos elementos, según el orden en que se encuentran?

- A) Metal, metal, metal.
- B) No metal, metal y metal.
- C) Metal, metal y metaloide.
- D) No metal, no metal y no metal.

6. Lea los siguientes nombres de elementos químicos.

Cobre – Nitrógeno – Bromo

¿Cuál es la clasificación, en orden respectivo de estos elementos?

- A) Metal, metal, metal.
- B) No metal, metal y metal.
- C) Metal, metal y metaloide.
- D) Metal, no metal y no metal.

7. ¿Cuál es la clasificación del neón?

- A) Metal.
- B) No metal.
- C) Gas noble.
- D) Metaloide.

8. Los elementos cuyos nombres se ofrecen a continuación:

Manganeso – Estroncio

Se clasifican como

- A) Metal y metal.
- B) No metal, metal.
- C) Metal y metaloide.
- D) No metal y metaloide.

9. Los siguientes elementos: sodio, silicio y arsénico, se clasifican como

- A) Metal, metal, metal.
- B) No metal, metal y metal.
- C) Metal, no metal y no metal.
- D) Metal, metaloide y metaloide.

10. Observe la siguiente información.

Símbolo	Nombre del elemento
1- Rb	a) Metaloide.
2- Sr	b) No metal.
3- Se	c) Metal.
4- At	d) Metal.

¿Cuál es la forma correcta de asociar los símbolos de los elementos con sus respectivos nombres?

- A) 1 – c, 2 – b, 3 – d, 4 – a
- B) 1 – c, 2 – d, 3 – b, 4 – a
- C) 1 – c, 2 – b, 3 – a, 4 – d
- D) 1 – c, 2 – d, 3 – a, 4 – b

11. Dados los nombres de los siguientes elementos:

Mercurio – Helio – Azufre

La clasificación según la tabla periódica, respectivamente es

- A) Metal, no metal y metaloide.
- B) Metal, no metal y no metal.
- C) No metal, gas noble y metal.
- D) Gas noble, metal y no metal.

12. ¿Cuál es la clasificación del hidrógeno?

- A) Metal.
- B) Metaloide.
- C) No metal.
- D) Gas noble.