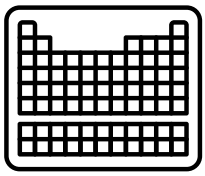
PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS DE LOS ELEMENTOS



1 **H** 1,0	Número atómico → Masa atómica →						2 **He** 4,0
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
1 **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. El punto de ebullición aumenta cuando...

a) aumenta la cantidad de calor proporcionado.
b) disminuye la presión atmosférica.
c) aumenta la presión atmosférica.
d) la presión de vapor del líquido es mayor que la atmosférica.
e) aumenta la presión de vapor del líquido.

2. El punto de fusión de una sustancia se define como la...

a) temperatura a la que el sólido cambia a líquido.
b) presión a la que el sólido cambia a líquido.
c) temperatura a la que el líquido cambia a sólido.
d) presión a la que el líquido cambia a gas.
e) temperatura a la que el sólido cambia a gas.

3. El punto de fusión de una sustancia se define como la...

a) la temperatura ambiente.
b) su volumen.
c) su masa.

d) su estado físico.

e) la presión atmosférica.

4. Analizando la Tabla Periódica del comienzo, puede afirmarse correctamente que...

I. de izquierda a derecha (→) aumenta el carácter no metálico de los átomos.
II. de derecha a izquierda (←) aumenta el tamaño de los átomos.
III. de arriba hacia abajo (↓) aumenta el número de niveles con electrones.

a) Solo I.

b) Solo II.

c) Solo III.

d) Solo I y II.

e) I, II y III.

5. ¿Cuál de los siguientes elementos presenta en estado basal, el mayor grado de paramagnetismo?

a) P

b) Al

c) Cl

d) Si

e) Sc

6. Al analizar un elemento químico desconocido se concluyó que cuando se estabiliza, adopta, entre otras, cargas eléctricas -2 y +6. Al respecto, solo con estos datos se puede concluir correctamente lo siguiente, excepto que...

a) el elemento es un no-metal.

b) el elemento puede pertenecer al grupo VI-A.

c) el elemento es un gas a temperatura ambiente.

d) el elemento es vecino de un átomo halógeno.

e) el elemento en estado basal tiene 2 electrones desapareados.

7. En el grupo de elementos denominados metales alcalinotérreos, el número de oxidación es:

a) -1

b) +1

c) +2

d) -2

e) +3

8. En el grupo I-A de la Tabla Periódica, conforme aumenta el valor de Z, entonces:

I. aumenta la densidad atómica.
II. disminuye la afinidad electrónica.
III. aumenta el estado de oxidación de los átomos.

a) solo I.
b) solo II.
c) solo I y II.
d) solo I y III.
e) solo II y III.

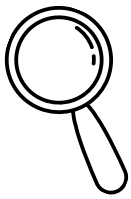
9. Una característica propia de los metales es:

a) Su alto almacenamiento de calor.
b) Su alta tendencia para recibir electrones.
c) Su conductividad eléctrica.
d) Su estabilidad molecular.
e) Su baja densidad.

10. Un elemento con tendencia a perder electrones se conoce como:

a) metal
b) no metal
c) metaloide
d) elemento representativo
e) elemento de transición

Resultados:



1. Alternativa **c.**

2. Alternativa **a.**

3. Alternativa **e.**

4. Alternativa **e.**

5. Alternativa **a.**

6. Alternativa **c.**

7. Alternativa **c.**

8. Alternativa **c.**

9. Alternativa **c.**

10. Alternativa **a.**