

8° Básico Química

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS 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.- 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 ebullición de una sustancia cualquiera depende de

- 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 (\rightarrow) aumenta el carácter no metálico de los átomos.
- II) de derecha a izquierda (\leftarrow) aumenta el tamaño de los átomos.
- III) de arriba hacia abajo (\downarrow) 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.
- De las anteriores es (son) correcta(s)

- 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

- Respuesta

Alternativas;

N° de Pregunta	Alternativa
1	C
2	A
3	E
4	E
5	A
6	C
7	C
8	C
9	C
10	A