

PRESIÓN DE LOS GASES

● Ejercicios

1 H 1,0	Número atómico $\longrightarrow$ Masa atómica $\longrightarrow$						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
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.- Los gases son fluidos que adoptan la forma del recipiente que los contiene y ocupan todo el espacio disponible. La explicación más adecuada para esta afirmación es:

- A) Las partículas pesan poco y se elevan, ocupando todo el espacio del recipiente.
- B) Las partículas no se mueven, están en reposo.
- C) Las partículas se mueven libremente por todo el recipiente y entre ellas no existen fuerzas de atracción.
- D) Las partículas del gas varían su tamaño y su forma, en función del recipiente que los contiene, por lo que adquieren su forma y fluyen fácilmente por él.

2.- ¿Donde existe mayor presión atmosférica?:

- A) En la cima de una montaña
- B) En la sala de clases
- C) A nivel del mar
- D) En un avión en vuelo

3.- Una de las siguientes propiedades no corresponde a los gases:

- A) Están formados por partículas
- B) Sus partículas se encuentran separadas por grandes distancias
- C) Un aumento de la temperatura provocará un aumento en el movimiento de sus partículas.
- D) Entre sus partículas existen grandes fuerzas de atracción.

4.- Una de las características de la presión atmosférica es que:

- A) Cubre la superficie terrestre
- B) Se ejerce en dirección descendente
- C) Varía con la altura
- D) Nos proporciona ozono

5.- Según la teoría cinético molecular, un aumento de la temperatura de un gas provoca un(a)_____ de las fuerzas de cohesión al _____ la energía cinética media de las partículas. Al aumentar la temperatura las partículas se _____ provocando una disminución del orden. La opción que completa correctamente el anterior párrafo es:

- A) disminución; aumentar; alejarán.
- B) aumento; disminución; acercarán.
- C) disminución; disminución; alejarán.
- D) aumento; aumentar; acercarán.

6.- Un postulado de la Teoría cinética de los gases es:

- A) La fuerza de repulsión es mínima
- B) La fuerza de atracción entre ellas es máxima
- C) La fuerza de roce es mínima, casi inexistente
- D) La fuerza de atracción entre ellas es mínima, casi inexistente

7.- ¿Cuáles son las características de los gases?:

- A) Fluidez – Compresión – Difusión
- B) Temperatura – Volumen – Presión
- C) Partículas muy separadas – Sin forma ni volumen definidos
- D) Todas las anteriores

- Respuesta

Alternativas;

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