

## OTRAS LEYES DE LOS GASES

- Ejercicios

1 <b>H</b> 1,0	<b>Número atómico</b> →						2 <b>He</b> 4,0
	<b>Masa atómica</b> →						
3 <b>Li</b> 6,9	4 <b>Be</b> 9,0	5 <b>B</b> 10,8	6 <b>C</b> 12,0	7 <b>N</b> 14,0	8 <b>O</b> 16,0	9 <b>F</b> 19,0	10 <b>Ne</b> 20,2
11 <b>Na</b> 23,0	12 <b>Mg</b> 24,3	13 <b>Al</b> 27,0	14 <b>Si</b> 28,1	15 <b>P</b> 31,0	16 <b>S</b> 32,0	17 <b>Cl</b> 35,5	18 <b>Ar</b> 39,9
19 <b>K</b> 39,1	20 <b>Ca</b> 40,0						

Resolver los siguientes ejercicios;

1.- Una botella de gases de 12,8 L contiene 35,8 g de O<sub>2</sub> A 46° C. ¿Cuál es la presión de este gas expresada en atmósfera?

2.- ¿Cuál es la densidad del freón-11 (CFCl<sub>3</sub>) a 120° C y 1,5 atm?

3.- Un químico ha sintetizado un compuesto gaseoso amarillo verdoso de cloro y oxígeno y encuentra que su densidad es 7,71g/L a 36° C y 2,88 atm. ¿Calcule la masa molar del gas?

4.- ¿Qué características tienen las partículas en estado gaseoso?

- A) No se desplazan.
- B) Están estrechamente unidas.
- C) Se mantienen cercanas y unidas.
- D) Presentan débiles fuerzas de atracción.

5.- ¿Cómo es la organización microscópica de las sustancias en estado gaseoso?

- A) Presentan volumen fijo.
- B) La densidad de las partículas es alta.
- C) Sus partículas están estrechamente unidas.
- D) Sus partículas se mueven en todas direcciones.

6.- En una balanza se mide la masa de un globo desinflado y luego la del mismo globo inflado. Si se aprecia que hubo variación en la masa, ¿qué se concluye de esta observación?

- A) Que el material del globo varía su masa.
- B) Que las partículas de aire ocupan volumen.
- C) Que el aire presenta partículas que poseen masa.
- D) Que la presión que rodea al globo inflado ha cambiado.

7.- Los globos que contienen gas helio (He) se elevan, pero no los que se inflan con aire. ¿A qué se debe?

- A) El gas helio ocupa más volumen que el aire.
- B) El aire presenta menor masa que el gas helio.
- C) El gas helio presenta menor densidad que el aire.
- D) El aire contiene menos partículas que el gas helio

- Respuesta

---

Alternativas;

<b>N° de Pregunta</b>	<b>Alternativa</b>
1	<b>P = 2,29 atm</b>
2	<b>D = 6,39 g/L</b>
3	<b>M = 67,91 g/mol</b>
4	<b>D</b>
5	<b>D</b>
6	<b>C</b>
7	<b>C</b>