

LEY DE GAY LUSSAC

- 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						

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

Resolver los siguientes ejercicios;

1.- Los tanques que contienen el aire que respiran los buzos durante una inmersión, se encuentran a una presión de 200 atm. Si durante el día, un tanque queda expuesto a un aumento de temperatura de 20 °C a 40 °C, ¿qué ocurrirá con la presión del tanque al final del día?

2.- Un gas presenta un volumen de 2,5 litros a una temperatura de 25 Kelvin, ¿Cuál será su presión si la temperatura baja a 10 Kelvin y no varía su volumen?

3.- Un cilindro de nitrógeno tiene una presión de 2.000 atm a una temperatura de 293,15 K. Si el volumen permanece constante, calcule la nueva presión del cilindro si ahora la temperatura asciende a 298,15 K.

4.- A 283,15 K un gas ejerce una presión de 0,95 atm, ¿cuál será su temperatura si la presión disminuye a 0,75 atm?

5.- Una lata de aerosol contiene un gas a 4atm de presión y a una temperatura de 300,15 K, ¿cuál será la presión de este gas si la temperatura aumenta alcanzando los 675,15 K?

6.- Un gas ejerce una presión de 1.02 atmósferas sobre un recipiente que se encuentra a 25° C, si se aumenta la temperatura a 159° C ¿Cuál será la nueva presión?

7.- ¿Qué significa directamente proporcional?

- Respuesta _____

Preguntas

N° de Pregunta	Alternativa
1	P2 = 213,63 atm
2	P = 1 atm
3	P = 2034,11 atm
4	T = 223,54 K
5	P = 40,69 atm
6	P = 6,49 atm
7	Los parámetros de Presión y temperatura, al aumentar uno el otro también aumenta.