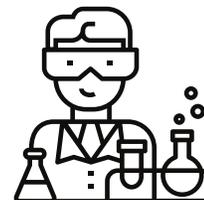


## LEY DE GAY LUSSAC



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
1 <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						

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

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?

---

---

---

## Resultados:



1.  $P_2 = 213,63 \text{ atm}$
2.  $P = 1 \text{ atm}$
3.  $P = 2034,11 \text{ atm}$
4.  $T = 223,54 \text{ K}$
5.  $P = 40,69 \text{ atm}$
6.  $P = 6,49 \text{ atm}$
7. Los parámetros de Presión y temperatura, al aumentar uno el otro también aumenta.