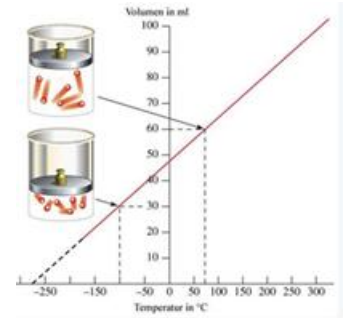


# Practica Ley de Gay-Lussac

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



1.- Un gas produce una presión de 4 atmósferas a la temperatura de 49°C. ¿Qué presión produce a la temperatura de 126°C?

**Nota: Debo de observar todos los procesos, multiplicación y división**

2. Un gas, a una temperatura de 35°C y una presión de 440 mm de Hg, se calienta hasta que su presión sea de 760 mm de Hg. Si el volumen permanece constante, ¿Cuál es la temperatura final del gas en °C?

**Nota: sin calculadora, debo de observar todos los procesos**

**Nota: Debo de observar todos los procesos, multiplicación y división**

3.- La presión del aire en un matraz cerrado es de 460 mm de Hg a 37°C. ¿Cuál es la presión del gas si se calienta hasta 78°C y el volumen permanece constante.

**Nota: Debo de observar todos los procesos, multiplicación y división**

4.- Un gas contenido en un recipiente se encuentra sometido a una presión de 2 atmósferas a la temperatura de 32°C. ¿qué temperatura adquiere si se le aplica una presión de 6 atmósferas?

**Nota: Debo de observar todos los procesos, multiplicación y división**

5. Una cierta cantidad de gas se encuentra a la presión de 790 mmHg cuando la temperatura es de 298,15 K. Determine la presión que alcanzará si la temperatura sube hasta los 473,15 K, si el volumen se mantiene constante.

**Nota: puede usar calculadora**

**Eclesiastés 12:1 No dejes que la emoción de la juventud te lleve a olvidarte de tu Creador. Hónralo mientras seas joven, antes de que te pongas viejo y digas: «La vida ya no es agradable».**

**Eclesiastés 12:2 Acuérdate de él antes de que la luz del sol, de la luna y de las estrellas se vuelva tenue a tus ojos viejos, y las nubes negras oscurezcan para siempre tu cielo.**

