

Ley de Gay- Lussac.

**Problema 1.-** Un gas, a una temperatura de  $135^{\circ}\text{C}$  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  $^{\circ}\text{C}$ ?

120  $^{\circ}\text{C}$

259 $^{\circ}\text{C}$

308 $^{\circ}\text{C}$

704 $^{\circ}\text{C}$

**Problema 2.-** La presión del aire en un matraz cerrado es de 460 mm de Hg a  $145^{\circ}\text{C}$ . ¿Cuál es la presión del gas si se calienta hasta  $225^{\circ}\text{C}$  y el volumen permanece constante.

342,25 mmHg

460 mmHg

548,75 mmHg

895,0 mmHg

**Problema 3.-** Un gas contenido en un recipiente se encuentra sometido a una presión de 2 atmósferas a la temperatura de  $27^{\circ}\text{C}$ . ¿qué temperatura adquiere si se le aplica una presión de 5 atmósferas?

450 $^{\circ}\text{K}$

525 $^{\circ}\text{K}$

750 $^{\circ}\text{K}$

825 $^{\circ}\text{K}$

**Problema 4.-** Un gas produce una presión de 4 atmósferas a la temperatura de  $97^{\circ}\text{C}$ . ¿Qué presión produce a la temperatura de  $127^{\circ}\text{C}$ ?

4,1 atm

4,3 atm

4,5atm

5 atm