

### Ley de Charles

**Problema 1.-** Se tiene un gas a una presión constante de 560 mm de Hg, el gas ocupa un volumen de 23 cm<sup>3</sup> a una temperatura que está en 90°C . ¿Qué volumen ocupará el gas a una temperatura de 13°C?

16,25 cm<sup>3</sup>

18,12 cm<sup>3</sup>

21,75 cm<sup>3</sup>

126 cm<sup>3</sup>

**Problema 2.-** El volumen de una muestra de oxígeno es 2.5 litros a 150°C . ¿Qué volumen ocupará el gas a 25°C, si la presión permanece constante.

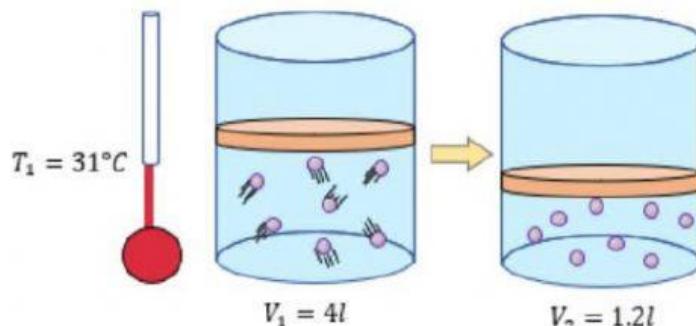
1,76 litros

2,5 litros

3,6 litros

4,9 litros.

**Problema 3.-** Una masa determinada de nitrógeno gaseoso ocupa un volumen de 4 litros a una temperatura de 31°C y a una presión de una atmósfera, calcular su temperatura absoluta si el volumen que ocupa es de 1.2 litros a la misma presión.



-100°C

-154°C

-181°C

150°C

**Problema 4.-** Se tiene un gas a una temperatura de 55°C y con un volumen de 90cm<sup>3</sup> a una presión de 760 mm de Hg, ¿Qué volumen ocupará este gas a una temperatura de 0°C, si la presión permanece constante?

-10cm<sup>3</sup>

54cm<sup>3</sup>

63cm<sup>3</sup>

74,9cm<sup>3</sup>