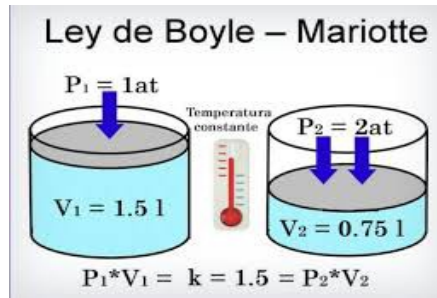


# LAS LEYES DE LOS GASES

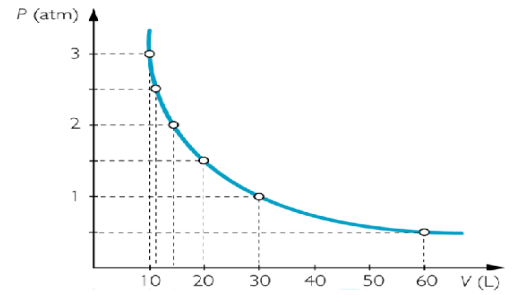
## + LEY DE BOYLE – MARIOTTE:

Cuando la **temperatura** de un gas no varía, el producto de la presión por el volumen permanece constante.

$$p_1 \cdot V_1 = p_2 \cdot V_2$$



La presión y el volumen son magnitudes inversamente proporcionales.

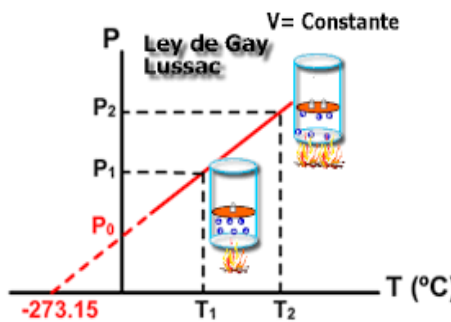


AL AUMENTAR p DISMINUYE V

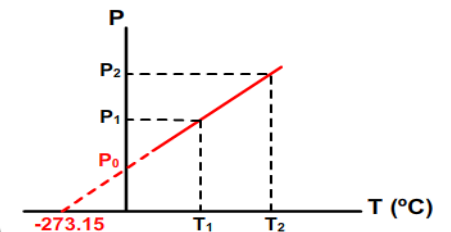
## + LEY DE GAY-LUSSAC

Cuando el **volumen** de un gas no varía, el cociente entre la presión y su temperatura absoluta permanece constante.

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$$



La presión y la temperatura son magnitudes directamente proporcionales

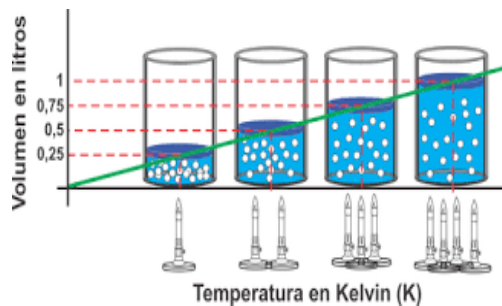


AL AUMENTAR p AUMENTA Tª

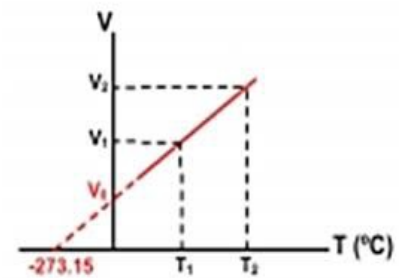
## + LEY DE CHARLES

Cuando la presión de un gas no varía, el cociente entre el volumen del gas y su temperatura absoluta permanece constante.

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$



El volumen y la temperatura son magnitudes directamente proporcionales



ALAUMENTAR V AUMENTA Tª

Relacionando las tres leyes de los gases



## LEY DE LOS GASES IDEALES

$$\frac{p_1 \cdot V_1}{T_1} = \frac{p_2 \cdot V_2}{T_2}$$