

$$V_1 \frac{P_2 \cdot V_2}{P_1}$$

$$V_2 \frac{P_1 \cdot V_1}{P_2}$$

## Ejercicios

1 Proceso a temperatura constante tenemos 500L de un gas a presión 2 atm, calcular el volumen de este gas si aumenta la presión a 5 atm

$$\frac{500 \cdot 2 \text{ atm}}{5 \text{ atm}} = 200 \text{ L}$$

2 Tenemos un gas a 980 atm de presión a 300 ml de volumen y después la presión aumenta a 1880 atm

A que volumen llegara

$$\frac{300 \text{ ml} \cdot 980 \text{ atm}}{1880 \text{ atm}} = 156.382 \text{ atm}$$



3 Un gas ocupa un volumen, de 200 cm a una presión de 700 mmhg de cual será su volumen si la presión recibida aumenta a 900 mmhg

$$\frac{200 \text{ cm} \cdot 700 \text{ mmhg}}{900 \text{ mmhg}} = 155.5 \text{ cm}$$