

LEY DE BOYLE

1. En un proceso a temperatura constante tenemos 500 L de un gas a una presión de 2 atm. Calcular el volumen de este gas si se aumenta la presión hasta 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 ~~de~~ aumenta a 1.880 atm. ¿A qué volumen llegará?

$$\frac{300 \text{ ml} \cdot 980 \text{ atm}}{1.880 \text{ atm}} = 156.382 \text{ atm}$$

3. Un gas ocupa un volumen de 200 cm³ a una presión de 700 mmHg. ¿Cuál será su volumen si la presión recibida aumenta a 900 mmHg?

$$\frac{200 \text{ cm} \cdot 700 \text{ mmHg}}{900 \text{ mmHg}}$$