

Ejercicios!

En un proceso de temperatura constante tenemos 500 l de un gas a una presión de 2 atm. Calcular el volumen del gas si se aumenta la presión hasta 5 atm.

$$V_2 = \frac{P_1 \times V_1}{P_2} \quad V_2 = \frac{2 \text{ atm} \times 500 \text{ l}}{5 \text{ atm}} = \underline{\underline{200 \text{ l}}}$$

Tenemos un gas a 980 atm de presión a 300 ml de volumen y después la presión aumenta a 1880 atm. ¿A qué volumen llegará?

$$V_2 = \frac{P_1 \times V_1}{P_2} \quad V_2 = \frac{980 \text{ atm} \times 300 \text{ ml}}{1880 \text{ atm}} = \underline{\underline{156.38}}$$

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?

$$V_2 = \frac{P_1 \times V_1}{P_2} \quad V_2 = \frac{700 \text{ mmHg} \times 200 \text{ cm}^3}{900 \text{ mmHg}} =$$

155.55

