

① Un proceso a temperatura constante tenemos 500L de un gas a una presión 2 atm. Calcular el volumen de este gas si se aumenta la presión hasta 5 atm.

$$V_1 = 500L$$

$$P_1 = 2 \text{ atm}$$

$$P_2 = 5 \text{ atm}$$

$$V_2 = ?$$

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

$$V_2 = \frac{(2)(500)}{(5)} = 200L$$

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 llegará?

$$P_1 = 980 \text{ atm}$$

$$V_1 = 300 \text{ ml}$$

$$P_2 = 1880 \text{ atm}$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{(980)(300)}{(1880)} = 1,563 \text{ ml}$$

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

$$V_1 = 200 \text{ cm}^3$$

$$P_1 = 700 \text{ mmHg}$$

$$P_2 = 900 \text{ mmHg}$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{(700)(200)}{(900)} = 155 \text{ cm}^3$$