

ACTIVIDAD

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

$$V_1 = 500L$$

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

$$V_2 = ?$$

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

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

$$V_2 = 200$$

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?

$$V_1 =$$

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

$$V_2 = 300 \text{ ml}$$

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

$$V_1 = \frac{(1880 \text{ atm})(300 \text{ ml})}{(980 \text{ atm})}$$

$$V_1 = 575,510$$

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?

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

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

$$V_2 = ?$$

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

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

$$V_2 = 1,555$$