

ejercicios

① en 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 5atm.

$$V_1 = 500l$$

$$P_1 = 2atm$$

$$P_2 = 5atm$$

$$V_2 = \frac{2atm \cdot 500l}{5atm}$$

$$V_2 = 200l$$

② tenemos un gas a 980 atm de presión a 300ml de volumen y después la presión aumenta a 1880 atm. ¿A qué volumen llegara?

$$P_1 = 980atm$$

$$V_1 = 300ml$$

$$P_2 = 1880atm$$

$$V_2 = \frac{980atm \cdot 300ml}{1880atm}$$

$$V_2 = 156.38ml$$

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?

$$V_1 = 200cm^3$$

$$P_1 = 700mmHg$$

$$P_2 = 900mmHg$$

$$V_2 = \frac{700mmHg \cdot 200cm^3}{900mmHg}$$

$$V_2 = 155.55cm^3$$