

Solución

1 En un proceso a temperatura constante tenemos
500L de un gas a una presión 2atm

Calcula el volumen de este gas si se aumenta la presión
5atm en total

$$V_1 = 500L$$

$$P_1 = 2atm$$

$$V_2 = ?$$

$$P_2 = 5atm$$

$$? = \frac{500L \cdot 2atm}{5atm} = \frac{1000L}{5} = 200$$

$$? = 200L$$

2 Tenemos un gas a 980 atm, de presión a 300 ml
de volumen y después de la presión aumenta a
1880 atm. A que volumen llegara?

$$P_1 = 980 atm$$

$$V_1 = 300 ml$$

$$P_2 = 1880 atm$$

$$V_2 = ?$$

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

$$= 156$$

$$? = 156,38 ml$$

SHOT ON MI 9T
AI TRIPLE CAMERA



3 Un gas ocupa un volumen de 200cm^3 a una presión de 700mmHg

¿Cuál será su volumen si la presión recibida aumenta a 900mmHg ?

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

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

$$V_2 = ?$$

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

$$? = \frac{200\text{cm}^3 \cdot 700\text{mmHg}}{900\text{mmHg}} = \frac{140,000\text{cm}^3}{900}$$

$$? = 155.55\text{cm}^3$$