

### Ejercicios

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

$$V_1 = 500$$

$$P_1 = 2$$

$$P_2 = 5$$

$$V_2 = ?$$

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

2) Tenemos un gas a 980 atm de presión 300 ml de volumen y la presión luego es de 1880 atm

$$V_2 = \frac{(980)(300)}{1880} = \boxed{156,382}$$

$$3) V_1 = 200$$

$$P_1 = 700$$

$$P_2 = 900$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{(200)(700)}{900} = \boxed{155,5}$$