



1. Una determinada cantidad de aire que ocupa un recipiente cerrado de 4 litros de capacidad (asimilable a una olla a presión), a la temperatura de 100°C , la presión resulta ser de 1,7 atmósferas. Si bajamos la temperatura a 0°C ¿cuál será la nueva presión? ¿Y si la subimos a 250°C ?
2. Una determinada cantidad de gas que ocupa un recipiente de 2,5 L y ejerce una presión sobre las paredes del mismo de 3,2 atm ¿qué presión ejercerá si el volumen lo reducimos a 1,2 L manteniendo constante la temperatura? ¿y si lo aumentamos a 4,6 L?
3. Un gas que se encuentra a una temperatura de 25°C y ocupa un volumen de 25 cm^3 , ¿a qué temperatura debe estar para que ocupe un volumen de 0.15 litros si mantenemos constante la presión?
4. Un recipiente contiene 750 mL de un gas a 4 atm de presión y una temperatura de 25 K. ¿Cuál será su volumen si cambiamos su presión a 670 mmHg y la temperatura a 300°C ?