

### Ejercicios leyes de los gases ideales

1. Un gas tiene un volumen de 150 mL cuando está a 27 °C. Calcula su volumen si baja su temperatura a 0 °C, si la presión permanece constante.
2. Si cierta volumen de gas contenido en un recipiente rígido a la temperatura de 100°C posee una presión de 2 atm, ¿qué presión alcanzará la misma cantidad de gas si la temperatura aumenta a 473 K?
3. Si 20 litros de aire se colocan dentro de un recipiente a una presión de 1 atm, y se presiona el gas hasta alcanzar el valor de 2 atm. ¿Cuál será el volumen final de la masa de aire si la temperatura se mantiene constante?
4. Calcula la presión final de 2 L de gas a 50 °C si contiene 3 moles de gas.
5. ¿Qué volumen ocupa un gas a 30 °C, a presión constante, si la temperatura disminuye un tercio ocupando 1.200 centímetros cúbicos (c.c.)?