

## Ejercicios Propuestos: Ecuación del Gas Ideal

### ➤ Ejercicio 1

¿Cuál es el volumen ocupado por 0,19 mol de cloro gaseoso ( $\text{Cl}_2$ ) a 318,25 K y 0,98 atm de presión?

### ➤ Ejercicio 2

¿Cuál es la presión que ejercen  $1,66 \times 10^{-4}$  mol de nitrógeno gaseoso ( $\text{N}_2$ ) confinadas a un volumen de 0,305 L a 448,15 K?

### ➤ Ejercicio 3

Un recipiente contienen 1000 L de gas oxígeno a 293,15 K. calcule la presión del  $\text{O}_2$ , sabiendo que el recipiente contiene 93,75 mol del gas.