

## Ejercicios Propuestos: Ecuación del Gas Ideal

### ➤ Ejercicio 1

¿Cuál es el volumen ocupado por 0,19 mol de cloro gaseoso ( Cl<sub>2</sub>) a 318,25 K y 0,98 atm de presión?

### ➤ Ejercicio 2

¿Cuál es la presión que ejercen 1,66x10<sup>-4</sup> mol de nitrógeno gaseoso (N<sub>2</sub>) 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 O<sub>2</sub>, sabiendo que el recipiente contiene 93,75 mol del gas.