

## Ejercicios Propuestos: Ley de Avogadro

### ➤ Ejercicio 1

¿Cuántos moles de gas contiene un recipiente de 0.386 litros en condiciones normales de presión y temperatura (C.N.)?

### ➤ Ejercicio 2

¿Qué volumen ocupan 36 gramos de CH<sub>4</sub> en condiciones normales de presión y temperatura? Masa Molar (CH<sub>4</sub>)=16g/mol

### ➤ Ejercicio 3

¿Qué cantidad de moles contienen 73,11 L de un gas en condiciones normales de presión y temperatura (C.N.)?