Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**Trabajo Práctico N°31**

**Tema: VOLUMEN MOLAR**

Es el volumen que ocupa un mol de un gas ideal en ciertas condiciones de presión y temperatura. Se considera que el volumen molar de cualquier gas en CONDICIONES NORMALES (1 atm de presión y una temperatura de 0ºC) es de 22,4L.

ACTIVIDADES

1. ¿Qué volumen ocupan 3 mol de Helio (He)? 1 mol= 22,4 L 3 mol = 3 · 22,4 L= 67,2L

2. ¿Qué volumen ocupará 8 gramos de oxígeno en C.N.?

3. ¿Qué volumen ocupará 2.5 moles de Cl2 en C.N.?

4. ¿Cuántos gramos de CO2 hay en 2.5 moles de ese gas en C.N ?

5. Calcular el peso de 3 litros del gas amoníaco en C.N.