Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**Trabajo Práctico N°33**

**Tema: REPASO**

* **HIPÓTESIS DE AVOGADRO**
* **MASA EN GRAMOS DE UNA MOLÉCULA**
* **MASA DE UN MOL DE ATOMOS**
* **VOLUMEN MOLAR**

**ACTIVIDADES**

1- Hipótesis molecular:

¿A cuántos moles corresponde 8,5 litros de CH4 a CN?

1 mol = 22,4 Litros

2- Masa en gr de una molécula

Resuelve aplicando el numero de Avogadro (6,022 x 10 exponente 23)

A- Calcule la masa en gramos de un átomo de mercurio (Hg).

B- Calcule la masa en gramos de un átomo de Calcio.

C- Calcule la masa en gramos de un átomo de Li.

3- Masa de un mol de átomos:

A- ¿Cuántos átomos hay en 3,52 g de magnesio (Mg)?. (MMMg = 24,3 g/mol).

B- ¿Cuántos átomos hay en 98,5 g de calcio (Ca)?

4- VOLUMEN MOLAR

A- ¿Qué volumen ocupará 8 gramos de carbono en C.N.?

B- ¿Qué volúmen ocupará 2 moles de O2?

C- ¿ Qué volúmen ocupará 16 gramos de O2?