Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**Trabajo Práctico N°35**

**Tema: REPASO MODELO DE EXAMEN**

1- Resuelve:

¿A cuántos moles corresponde 8,5 litros de CO2 a CN?

RECUERDA: 1 mol = 22,4 Litros

2- MARQUE LA OPCIÓN CORRECTA:

**Un átomo es:**

* Menor partícula de una sustancia
* Menor porción de materia
* Mayor porción de materia
* Ninguna opción es correcta

**Las moléculas se clasifican en:**

* Binomial, polinomio
* Monogamia, bigamia, poligamia
* Monoatómica, diatómica, poliatómica
* Ninguna opción es correct

**El número de avogadro es:**

* 22,44 Litros
* 6,022 x10 23
* 6,02 x 23

7- Resuelve aplicando el numero de Avogadro

A- Calcule la masa en gramos de un átomo, el cual su masa atómica es 40,0? ¿De cuál elemento se trata?

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

8- VOLUMEN MOLAR

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