Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**Trabajo Práctico N°30**

**Tema: Masa de un mol de átomos**

La masa de un mol de átomos de una sustancia simple es igual a su masa atómica expresada en gramos.

ACTIVIDADES

1- Para una reacción química se requiere contar con 0,25 moles de sodio. ¿Qué masa de Na habría que pesar?.

2- Supongamos que tenemos 250 g de hierro, ¿Cuántos átomos de hierro están contenidos en dicha masa?

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

4- ¿Cuántos átomos hay en 98,5 g de calcio (Ca)?. (MMCa = 40,1 g/mol).