Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

Páginas: 103-104

**Trabajo Práctico N°29**

**Tema: UNIDAD DE CANTIDAD DE SUSTANCIA: EL MOL**

**MASA EN GRAMOS DE UNA MOLÉCULA**

El mol es definido como la cantidad de [materia](https://concepto.de/materia/) que contiene determinado número de entidades elementales ([átomos](https://concepto.de/atomo/), [moléculas](https://concepto.de/molecula-2/), etc). La [masa](https://concepto.de/masa/) de un mol de sustancia (llamada masa molar) es equivalente a la masa atómica o molecular (según se haya considerado un mol de átomos o de moléculas) expresada en gramos.

El [número de Avogadro](https://concepto.de/numero-de-avogadro/) (NA) es la cantidad de [partículas](https://concepto.de/particulas-subatomicas/) (moléculas, átomos, [electrones](https://concepto.de/electron/)) que contiene un mol de una sustancia cualquiera. Es una constante que corresponde al valor de 6,022×10^23 mol-1. Por tanto, 1 mol de cualquier sustancia contiene 6,022×10^23 entidades elementales de esa sustancia.

ACTIVIDADES

1- Calcule la masa en gramos de un átomo de plata (Ag). (MMAg = 107,87 g/mol).

2- Calcule la masa en gramos de un átomo de mercurio (Hg). (MMHg = 200,59 g/mol).