



EJERCITACIÓN UNIDAD Nº 3: ESTRUCTURA ATÓMICA Y PROPIEDADES FUNDAMENTALES

- Indica en las siguientes oraciones si son correctas o no. En caso de ser incorrectas volvé a escribirlas. Presta mucha atención en la forma de usar los términos “molécula” y “átomo”.
 - Una molécula de agua posee $6,02 \times 10^{23}$ moléculas de Oxígeno.
 - Un mol de moléculas de agua posee $6,02 \times 10^{23}$ moléculas.
 - Un átomo de agua posee $6,02 \times 10^{23}$ átomos de Oxígeno.
 - Una molécula de agua posee el triple de $6,02 \times 10^{23}$ átomos de Hidrógeno.
- El Sodio es un elemento químico que participa en mantener el equilibrio de los líquidos corporales dentro y fuera de las células. Calcula:
 - la masa de 1 mol de átomos de Sodio.
 - la masa atómica del Sodio.
 - la masa atómica absoluta del Sodio.
- La masa de Hierro en una dieta recomendada para un adulto es de 18 g/día. ¿Cuántos átomos de hierro serán ingeridos por día?

EJERCITACIÓN EXTRA UNIDAD Nº 3: ESTRUCTURA ATÓMICA Y PROPIEDADES FUNDAMENTALES

- Calcula la **MASA MOLECULAR ABSOLUTA** del CO_2 (Dióxido de Carbono)
Rta: $7,3 \cdot 10^{-23}$ g de CO_2
- ¿Cuál es el **VOLUMEN MOLAR** que ocupan en CNTP 55 g de O_2 ?
Rta: 38,5 L.
- ¿Cuántos **ÁTOMOS** se encuentran contenidos en 4,2 moles de átomos de Azufre?
Rta: $2,5 \cdot 10^{24}$ átomos de S.
- Calcula la **MASA** en gramos de $7,8 \cdot 10^{23}$ moléculas de H_2O .
Rta: 23,3 g
- Calcula la cantidad de **MOLES** de Cl_2 en CNTP que ocupan 47,5 litros.
Rta: 2,12 moles de Cl_2 .