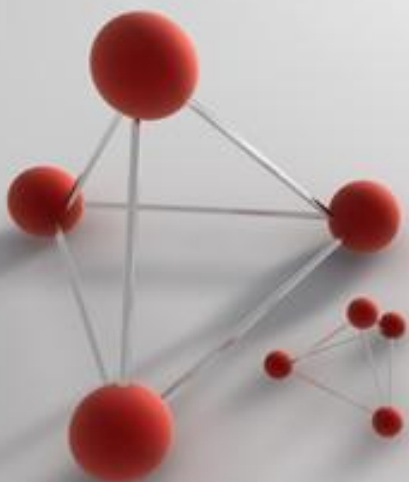
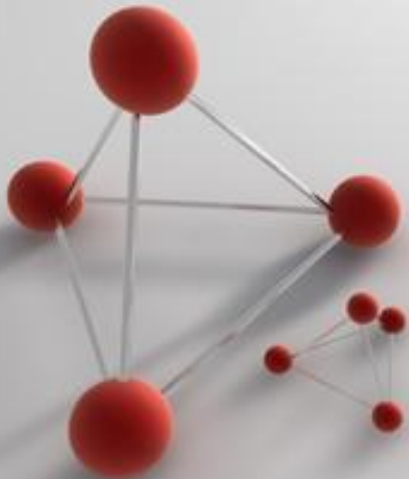


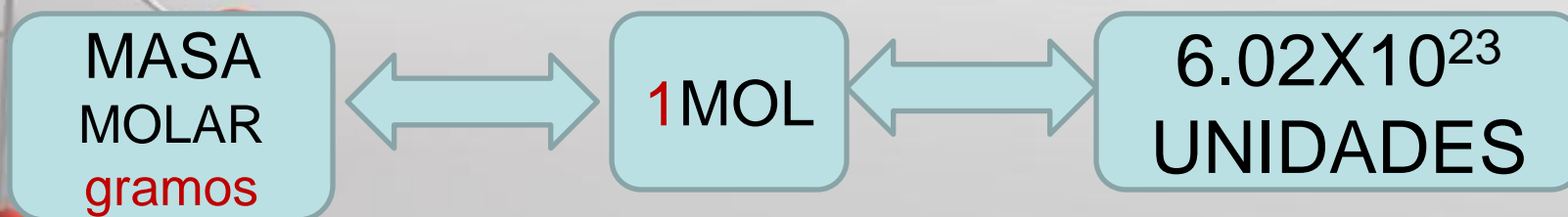
# MOL



VISITE LA SIGUIENTE DIRECCIÓN:

<https://www.youtube.com/watch?v=rOFNTNV9gbE>

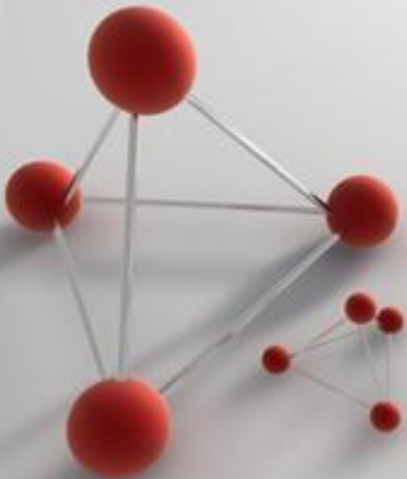




La Masa en gramos de un mol de átomos de Ca  
(la masa molar del Ca) es igual a:

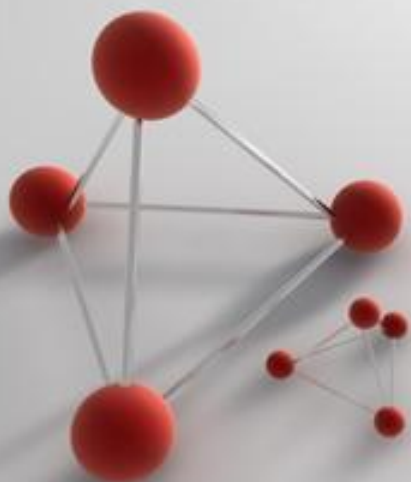
$$\frac{1.66054 \times 10^{-24} \text{g}}{1 \text{u.m.a}} \times \frac{40.078 \text{u.m.a}}{1 \text{átomo Ca}} \times \frac{6.022 \times 10^{23} \text{átomo}}{1 \text{mol}} = \frac{40.0771 \text{ g}}{1 \text{mol}}$$

que es numéricamente igual a la masa de un átomo de calcio  
en Unidades de masa atómica (u.m.a)



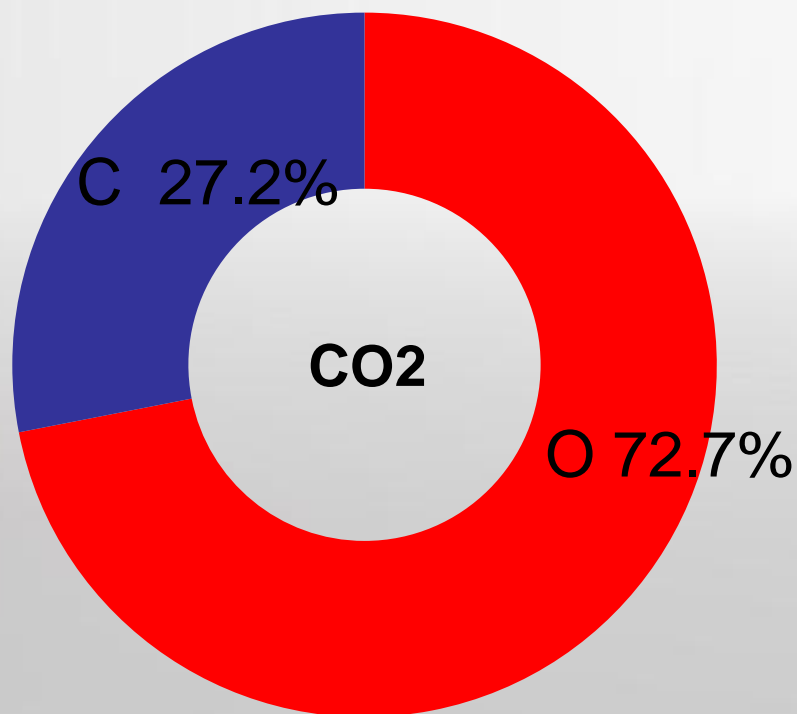
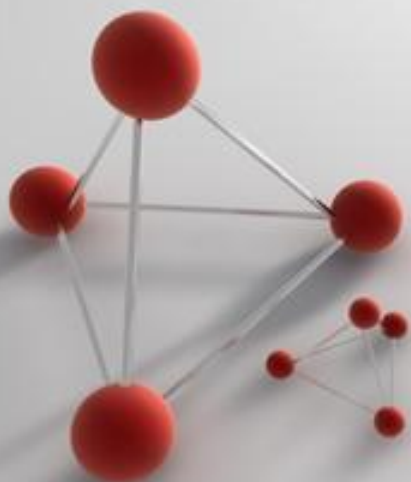
**Visite la siguiente dirección para la determinación de la masa molecular de un compuesto,**

<https://www.youtube.com/watch?v=TqKSBGn001Q>



**Visitar este sitio para revisar el calculo de % de composición de un compuesto.**

<https://www.youtube.com/watch?v=V0rfTgrTaO0>



# Visitar este sitio para el cálculo de Fórmula Empírica Y Fórmula Molecular

<https://www.youtube.com/watch?v=IQR2UVWv6ik>

## 1. Fórmula empírica y molecular

Peróxido de hidrógeno



Fórmula  
empírica



Fórmula  
molecular

- La **fórmula empírica** de un compuesto indica la proporción más sencilla entre el número de átomos de los distintos elementos que lo forman.
- La **fórmula molecular** expresa el número de átomos de cada elemento que forman una molécula. La fórmula molecular de una sustancia pura puede coincidir con su fórmula empírica o ser un múltiplo de ella.