

RECORDATORIO

Para trabajar con moles y gramos

$$n = \frac{g}{Mr}$$

Donde
 n = moles
 g = gramos
 Mr = Masa molar

Para trabajar con gases

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

Donde
 P = Presión y siempre tiene que estar en atmósfera
(si me lo dan en mmHg hay que dividir entre 760)
 V = Volumen y siempre tiene que estar en litros
 n = moles
 R = Constante de los gases ($R = 0.082$)
 T = Tmepratura y siempre tiene que estar en Kelvin
(si me lo dan en °C hay que sumar 273)

Para pasar de moles a moléculas

Tendremos que multiplicar los moles por el número de Avogadro

$$\text{Moléculas} = \text{moles} \cdot 6,022 \cdot 10^{23}$$