

-Peso o Masa molecular:

La masa molecular (M) se obtiene sumando las masas atómicas de todos los átomos que la conforman.

$\text{H}_2\text{SO}_4$  (Ácido Sulfúrico).

$\text{O} = 15.9994 \times 4 = 63.9976$

$\text{S} = 32.065 \times 1$

$\text{H} = 1.00794 \times 1$

$M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98.07848 \text{ g/mol}$ .

-Mol:

Es un número de Avogadro ( $N_A = 6.022 \cdot 10^{23}$ ) de átomos de moléculas.

Ejemplo: ¿Cuántas moléculas de  $\text{Cl}_2$  hay en 12g de Cloro molecular?

$M(\text{Cl}_2) = 35.453 \times 2 = 70.906 \text{ uma o g/mol}$ .

$12 \text{ g} / 70.9 \text{ g/mol} = 0.1692381 \text{ moles de } \text{Cl}_2$ .

**APARTIR DE LO MENCIONADO ANTERIOR MENTE CALCULAR LA MASA MOLECULAR Y EL  
NUMERO DE MOLES PRESENTES EN DICHAS SUSTANCIAS:**

1. 18 gramos de  $\text{H}_2\text{O}$
2. 46 gramos de  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
3. 32 gramos de S
4. 58.5 gramos de NaCl
5. 159.5 gramos de  $\text{CuSO}_4$
6. 160 gramos de  $\text{CuSO}_3$
7. 18 gramos de KCl
8. 40 gramos de  $\text{FeO}_2$
9. 9 gramos de  $\text{FeO}_3$
10. 242 gramos de MnO
11. 15 gramos de ClO
12. 77 gramos de NiO
13. 13.5 gramos de HgO
14. 75.6 Gramos de  $\text{Ag}_2\text{O}$
15. 12.3 gramos de NO