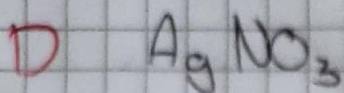


DÍA

MES

AÑO

Productos el Tomatico

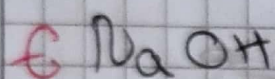


$$\text{Ag} = 108 \quad \times 1 = 108$$

$$\text{N} = 14 \quad \times 1 = 14$$

$$\text{O} = 16 \quad \times 3 = 48$$

---

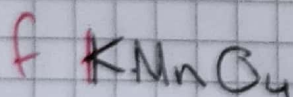
 166 g/molecular


$$\text{Na} = 23 \quad \times 1 = 23$$

$$\text{O} = 16 \quad \times 1 = 16$$

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

---

 40 g/molecular


$$\text{K} = 39 \quad \times 1 = 39$$

$$\text{Mn} = 55 \quad \times 1 = 55$$

$$\text{O} = 16 \quad \times 4 = 64$$

---

 158 g/molecular

# Masa Molecular

1. El mol es la unidad con la que se mide la cantidad de una sustancia
  2. Es un numero cuya cantidad es  $6.022 \cdot 10^{23}$  mol
  3. Es un grupo de atomos que constituyen la base de todo
- Umf: Es una magnitud que indica cuantas veces la masa que la masa atomica

## S<sub>2</sub>HCl

$$\begin{array}{r} \text{H} = 1 \quad \times 1 = 1 \\ \text{Cl} = 35,5 \quad \times 1 = + 35,5 \end{array}$$

36,5 g/molecular

## b H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

$$\begin{array}{r} \text{H} = 1 \quad \times 2 = 2 \\ \text{S} = 32 \quad \times 1 = + 32 \\ \text{O} = 16 \quad \times 4 = 64 \end{array}$$

98 g/molecular

## c NaCl

$$\begin{array}{r} \text{Na} = 23 \quad \times 1 = 23 \\ \text{Cl} = 35,5 \quad \times 1 = + 35,5 \end{array}$$

58,5 g/molecular