

TEMA 2: SOLUCIONARIO. ACTIVIDADES

①

* Br₂

Masa atómico Br = 79,90.

1 mol Br₂

$$2 \text{ Br} = 2 \times 79,90 = 159,8$$

$$1 \text{ mol Br}_2 = 159,8 \text{ gr.}$$

1 mol Br₂ tiene $6,022 \cdot 10^{23}$ moléculas de Br₂.

* V (VANADIO).

Peso atómico = 50,94

$$1 \text{ mol V} = 50,94 \text{ gr.}$$

1 mol V tiene $6,022 \cdot 10^{23}$ átomos de V

* Te (Teluro).

Masa atómico = 127,60

$$1 \text{ mol Te} = 127,60 \text{ gr.}$$

1 mol Te tiene $6,022 \cdot 10^{23}$ átomos de Te

* NaCl (CLORURO DE SODIO).



COMPUESTO IÓNICO.

MASA MOLAR :-

$$1. \text{Na} = 23$$

$$1. \text{Cl} = 35,45$$

$$58,45 \text{ gr}$$

$$1 \text{ mol NaCl} = 1 \text{ mol Na} + 1 \text{ mol Cl.}$$

$$= 23 \text{ gr} + 35,45 \text{ gr.}$$

$$1 \text{ mol NaCl} = 58,45 \text{ gr.}$$

- ↳ $6,022 \cdot 10^{23}$ unidades de NaCl.
- ↳ $6,022 \cdot 10^{23}$ átomos de Na.
- ↳ $6,022 \cdot 10^{23}$ átomos de Cl.

* Zn. (ZINC).

$$\text{Masa atómica} = 65,37$$

$$1 \text{ mol Zn} = 65,37 \text{ gr}$$

$$1 \text{ mol Zn tiene } 6,022 \cdot 10^{23} \text{ átomos de Zn}$$

*. CO₂ (DIOXIDO DE CARBONO).
↓
molecula.

MASA MOLAR =

$$1 C = 12$$
$$2 O = (16) \times 2.$$

$$44 \text{ gr.}$$

$$1 \text{ mol CO}_2 = 1 \text{ mol C} + 2 \text{ moles O.}$$
$$= 12 + 2(16).$$

$$1 \text{ mol CO}_2 = 44 \text{ gr.}$$

- 6,022 10²³ moleculas de CO₂.
- 6,022 10²³ atomos de C.
- 12,044 10²³ atomos de O.

* ÁCIDO ACÉTICO. (H_3CCOOH).
↓
molécula.

Masa Molar:

$$2 \times \text{C} = 2 \times 12 = 24.$$

$$2 \times \text{O} = 2 \times 16 = 32$$

$$4 \times \text{H} = 4 \times 1 = \frac{4}{60 \text{ gr.}}$$

1 mol ÁCIDO ACÉTICO = 2 moles C + 2 moles O
+ 4 moles

$$= 2 \times 12 + 2 \times 32 + 4 \times 1$$

1 mol ÁCIDO ACÉTICO = 60 gr.

- $6,022 \times 10^{23}$ moléculas de H_3CCOOH .
- $12,044 \times 10^{23}$ átomos de C
- $12,044 \times 10^{23}$ átomos de O.
- $24,088$ átomos de H.