

UNIDAD EDUCATIVA NANEGAL
CALCULO DE MASAS Y COMPOSICIÓN PORCENTUAL

1- Hallar la masa molar del Cloruro de hierro (III)

Datos de masas atómicas: Fe= 55,8 u; Cl= 35,5 u;

$$Mm(\text{FeCl}_3) =$$

2- Halla la masa molar del $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

Datos de masas atómicas: O= 16 u; N= 14 u; Ca= 40 u;

$$Mm(\text{Ca}(\text{NO}_3)_2) =$$

3- Calcula la masa molar del CaCO_3 y el porcentaje en carbono de dicho compuesto

Datos de masas atómicas: C=12 u; O= 16 u; Ca= 40 u

$$Mm(\text{CaCO}_3) =$$

$$\% \text{C} =$$

4- Calcula el porcentaje en oxígeno del Fe_2O_3

Datos de masas atómicas: Fe=55,8 u; O= 16 u;

$$\% \text{O} =$$

5- Dada la sustancia cuya fórmula es $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$. Determina su composición centesimal

Datos de masas atómicas: Mg= 24 u; N= 14 u ; O= 16 u.

$$\% \text{Mg} =$$

$$\% \text{N} =$$

$$\% \text{O} =$$

6- Dada la sustancia cuya fórmula es $\text{Al}(\text{OH})_3$: Determina su composición centesimal.

Datos de masas atómicas: Al = 27 u; H = 1 u; O = 16 u.

$$\% \text{Al} =$$

$$\% \text{H} =$$

$$\% \text{O} =$$