

**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;**

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

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;**

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

3- Calcula la masa molar del  $\text{CaCO}_3$  y el porcentaje en carbono de dicho compuesto

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

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

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

4- Calcula el porcentaje en oxígeno del  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

**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.**

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

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

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