

FORMULARIO DE BALANCE DE MASAS Y COMPOSICIÓN CENTESIMAL

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

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

$$Mm(FeCl_3) =$$

- 2-** Halla la masa molar del $Ca(NO_3)_2$

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

$$Mm(Ca(NO_3)_2) =$$

- 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

$$Mm(CaCO_3) =$$

$$\% C =$$

- 4-** Calcula el porcentaje en oxígeno del Fe_2O_3

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

$$\% O =$$

- 5-** Dada la sustancia cuya fórmula es $Mg(NO_3)_2$. Determina su composición centesimal

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

$$\% Mg =$$

$$\% N =$$

$$\% O =$$

- 6-** Dada la sustancia cuya fórmula es $Al(OH)_3$. Determina su composición centesimal.

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

$$\% Al =$$

$$\% H =$$

$$\% O =$$