



COLEGIO DE LA COMPAÑÍA DE MARÍA
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL
ASIGNATURA: QUÍMICA
GRADO NOVENO

TALLER DE REFUERZO

1. Determina la composición porcentual por cada uno de los elementos en los siguientes compuestos:

- a. NH_3 b. K_2CrO_7 c. $\text{Mg}(\text{MnO}_4)_2$ d. H_2SO_3 e. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

2. Aplica la ley de las proporciones múltiples teniendo en cuenta las siguientes relaciones:

- a. $\frac{\text{H}_2\text{SO}_3}{\text{H}_2\text{SO}_4}$ b. $\frac{\text{KCrO}_4}{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}$ c. $\frac{\text{NaClO}}{\text{NaClO}_3}$ d. $\frac{\text{HIO}_3}{\text{HIO}_4}$ e. $\frac{\text{CO}}{\text{CO}_2}$

3. Demuestra la ley de la conservación de la masa en cada una de las siguientes ecuaciones:

- a. $\text{HClO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- b. $\text{SnCl}_2 + \text{Pb}(\text{NO}_3)_4 \rightarrow \text{Sn}(\text{NO}_3)_2 + \text{PbCl}_4$
- c. $\text{Rb}_2\text{S} + \text{AlF}_3 \rightarrow \text{RbF} + \text{Al}_2\text{S}_3$
- d. $\text{Ni}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- e. $\text{CaSO}_4 + \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CaCl}_2$