

**INSTITUTO ESBA FLORES**

**PLAN: RM 240/91**

**ASIGNATURA: QUÍMICA**

**5° CUATRIMESTRE 2015**

**TURNO: MAÑANA**

**PROFESOR: EDUARDO E. DÓBALO**

**TRABAJO PRÁCTICO N°: 3**

**ALUMNO:**

### **Compuestos químicos inorgánicos**

1. Definir Fórmula Química.
  2. Definir mol de átomos de un elemento y mol de moléculas de una sustancia.
  3. Definir volumen molar.
  4. Compuestos Binarios, ¿qué son?
    - a. Óxidos. Ejemplos. Fórmula general.
    - b. Explique Hidrácidos. Ejemplos.
    - c. Nomenclatura: diferentes formas de expresar los nombres de los compuestos. Ejemplos.
  5. Compuestos Ternarios:
    - a. Hidróxidos. Fórmula general. Ejemplos.
    - b. Ácidos. Definición.
    - c. Oxoácidos. Fórmula general. Ejemplos.
    - d. Nomenclatura Tradicional. Ejemplos.
    - e. Sales Neutras. Fórmula. Nomenclatura Tradicional.
    - f. Fórmula de una Oxosal. Nomenclatura Tradicional.
  6. Dar las ecuaciones de formación, balancear y los nombres de:
    - a.  $\text{Cu(OH)}_2$
    - b.  $\text{H}_2\text{CO}_3$
    - c. HF
1. Dar los nombres de los siguientes compuestos químicos y establecer a qué grupo pertenecen:

- a.  $\text{Cu}_2\text{O}$
- b.  $\text{FeO}$
- c.  $\text{Na}_2\text{O}$
- d.  $\text{Cl}_2\text{O}_3$
- e.  $\text{SO}_3$
- f.  $\text{NaOH}$
- g.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- h.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- i.  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- j.  $\text{HClO}_4$
- k.  $\text{HF}$
- l.  $\text{NaNO}_3$
- m.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- n.  $\text{FeSO}_4$
- o.  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$