TRABAJO PRÁCTICO

INTRODUCCIÓN A SALES

NOMBRE:

FECHA:

Las sales son compuestos inorgánicos que resultan de la combinación de un ácido y una base, obteniéndose como producto sal y agua. Antes de empezar a trabajar con sales repasaremos los dos tipos de ácidos que estudiamos (hidrácidos y oxoácidos) y las bases (también conocidos como hidróxidos).

1. Escribir la formula química de las siguientes bases:

Ejemplo: Hidróxido de sodio: Na(OH)

1. Hidróxido de plata
2. Hidróxido de calcio
3. Hidróxido ferroso
4. Hidróxido de niquel (III)
5. Hidróxido de aluminio
6. Hidróxido plúmbico
7. Hidróxido de escandio
8. Hidróxido de magnesio
9. Escribir el nombre de los siguientes hidróxidos:

Ejemplo: K(OH): Hidróxido de potasio

1. Ba(OH)2
2. Pb(OH)2
3. Li(OH)
4. Cr(OH)3
5. Rb(OH)
6. Zn(OH)2
7. Hg(OH)2
8. Fe(OH)2
9. Clasificar los siguientes ácidos según corresponda y escribir su formula química.

Ejemplos:

Ácido nitroso HNO2 (es un ácido oxoácido)

Ácido clorhídrico HCl (es un Hidrácido)

1. Ácido carbónico
2. Ácido Sulfhídrico
3. Ácido Perclórico
4. Ácido Nítrico
5. Ácido Bromhídrico
6. Amoníaco
7. Ácido bromoso
8. Ácido Sulfuroso
9. Clasificar los siguientes ácidos según corresponda y escribir su nombre.

Ejemplos:

HNO2 ácido nitroso (ácido oxoácido)

HCl ácido clorhídrico (hidrácido)

1. HClO
2. H3PO4
3. H2SO4
4. H2S
5. H2CO2
6. HI
7. PH3
8. HClO2