

NOMENCLATURA INORGANICA

OXIDO BASICO + AGUA = HIDROXIDO



Nomenclatura tradicional: Hidróxido de Magnesio

Nomenclatura de stock: Hidróxido de Magnesio (II)

Nomenclatura sistemática: Dihidróxido de Magnesio



ACTIVIDADES

Actividad 1

Escriba la letra que corresponde a cada uno de los siguientes nombres



- | | | |
|--------------------------------|-----|----------------------|
| 1. Hidróxido de Litio | () | a) Fe(OH)_2 |
| 2. Hidróxido de Hierro (II) | () | b) LiOH |
| 3. Hidróxido Cuproso | () | c) Zn(OH)_2 |
| 4. Hidróxido Cobáltico | () | d) CuOH |
| 5. Hidróxido de Aluminio (III) | () | e) Co(OH)_3 |
| 6. Dihidróxido de Zinc | () | f) Al(OH)_3 |

Actividad 2

Completa las ecuaciones químicas y nombres que indiquen la formación de los siguientes hidróxidos

- Hidróxido de Sodio: Na_2O + H_2O \longrightarrow NaOH
- Hidróxido : PbO_2 + H_2O \longrightarrow Pb(OH)_4
- Hidróxido Cobáltico: Co_2O_3 + \longrightarrow
- de Bario(II): + H_2O \longrightarrow