

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 Cobaltico | () | 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

1. Hidróxido de Sodio: $\boxed{\quad} \text{Na}_2\text{O} + \boxed{\quad} \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \boxed{\quad} \text{NaOH}$
2. Hidróxido $\boxed{\quad}$: $\boxed{\quad} \text{PbO}_2 + \boxed{\quad} \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \boxed{\quad} \text{Pb(OH)}_4$
3. Hidróxido Cobaltico: $\boxed{\quad} \text{Co}_2\text{O}_3 + \boxed{\quad} \longrightarrow \boxed{\quad}$
4. $\boxed{\quad}$ de Bario(II): $\boxed{\quad} + \boxed{\quad} \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \boxed{\quad}$