



Nomenclatura inorgánica: Óxidos.

Observa los siguientes ejemplos luego realiza las actividades:

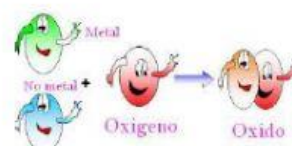
Rb_2O	N. Stock.	Óxido de rubidio
Fe_2O_3	N: Stock.	Óxido de hierro (III)
Cl_2O_7	N. Tradicional. N. Sistemática	Óxido perclórico Hepta óxido de dicloro



Actividad 1

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

- | | | |
|----------------------------|--------|---------------------------|
| 1. Óxido de litio | () | a) N_2O_3 |
| 2. Trióxido de dinitrógeno | () | b) ZnO |
| 3. Óxido de cobre (I) | () | c) CO_2 |
| 4. Óxido cobalto (II) | () | d) Li_2O |
| 5. Dióxido de carbono | () | e) Cu_2O |
| 6. Óxido de zinc | () | f) CoO |



Actividad 2

Marque la letra que corresponde a cada uno de las siguientes formulas

- | | | |
|----------------------------|--------|-----------------------------|
| 1. MnO | () | a) Óxido de níquel (II) |
| 2. Br_2O_5 | () | b) Dióxido de nitrógeno |
| 3. MgO | () | c) Pentaóxido de dibromo |
| 4. Mn_2O_3 | () | d) Óxido de potasio |
| 5. NO_2 | () | e) Óxido de Manganese (II) |
| 6. K_2O | () | f) Óxido de magnesio |
| 7. NiO | () | g) Óxido de manganese (III) |



Lic. Alejandro J. Acuña.