Para Que Puedas Desarrollar Estos Ejercicios Es Indispensable Que Observes Detenidamente Los Videos Que Se Encuentran En La Fuentes De Estudio Sobre nomenclatura química.  
  
Escribe la formula o el nombre de los compuestos  según el caso:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **NOMBRE** | **FÓRMULA** | **FÓRMULA** | **NOMBRE** |
| Oxido de plata |  | Mg OH |  |
| Hidróxido de cobalto (II) |  | CuNO3 |  |
| Oxido de Calcio |  | Zn(OH)2 |  |
| Sulfato de Bario |  | H2SO4 |  |
| Acido Nitroso |  | Al2S3 |  |

* ¿Qué diferencia hay entre función química y grupo funcional?
* ¿En qué se diferencia la sal haloidea de la Sal oxácida?
* Determina el número de oxidación del manganeso en los compuestos:  
  MnO2  Mn2O3
* Determina el número de oxidación del Cl en los compuestos:  
  Cl2O7 Cl2O Cl205
* Determina el número de oxidación del Ni en los compuestos:  
  Ni2O3 Ni O
* Nombra los siguientes hidruros metálicos:
  + NaH
  + LiH
  + KH
  + CaH2
  + SnH4
  + CuH2
  + AuH
  + NiH2
  + CuH

Formula los siguientes hidruros:  
Hidruro de cesio: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
Hidruro de cinc: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
Hidruro de magnesio: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
Hidruro de cromo (III): \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
Di hidruro de estaño: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_