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: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_