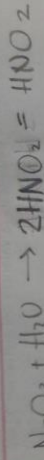
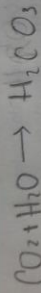


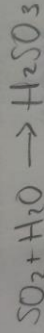
$N_2O_3 + H_2O$



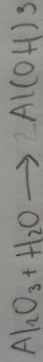
$CO_2 + H_2O$



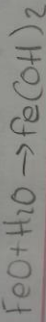
$SO_2 + H_2O$



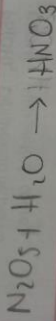
$Al_2O_3 + H_2O$



$FeO + H_2O$



$N_2O_5 + H_2O$



### Ex tu cuaderno

2 Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.

$Ca(OH)_2$

$Cr(OH)_3$

$Sn(OH)_4$

$Cr(OH)_2$

$Pb(OH)_2$

3 Escribir la fórmula de las sustancias con sus estados de oxidación.

Hidróxido níquelico

Hidróxido nítrico

Hidróxido de hierro (II)

Hidróxido manganico

Hidruro de cromo (III)

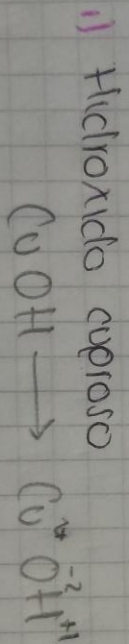
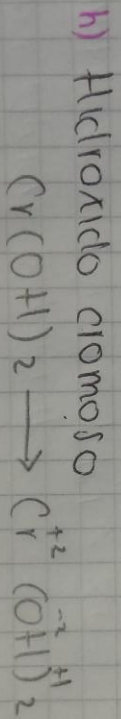
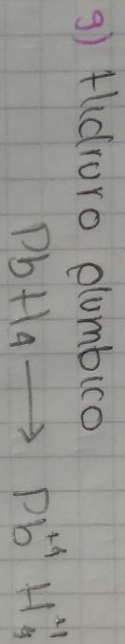
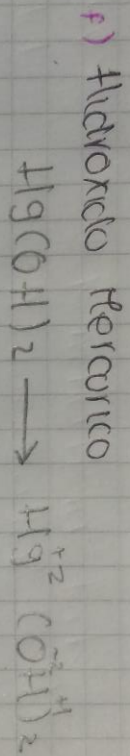
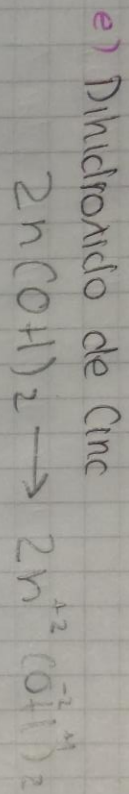
Dihidróxido de cinc

Hidróxido mercurico

Hidruro plumbico

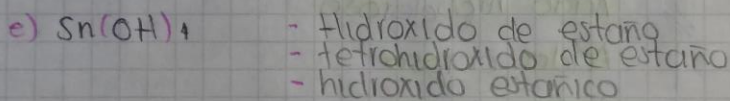
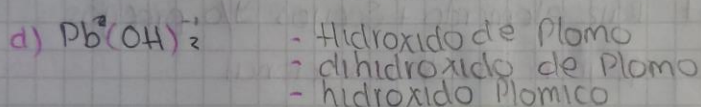
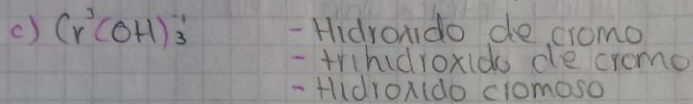
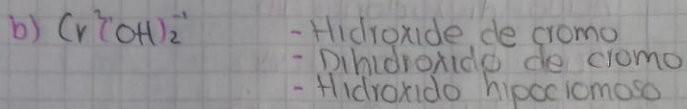
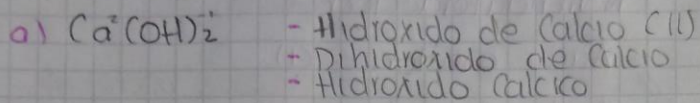
Hidróxido cromoso

Hidróxido cuproso

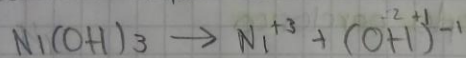


## Solucion pag 130

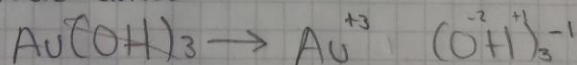
2. Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas



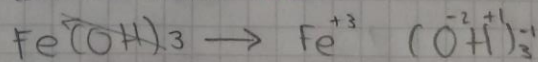
3. a) Hidroxido níquelico



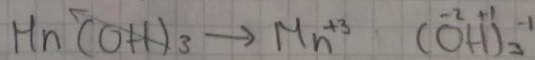
b) Hidroxido aurico



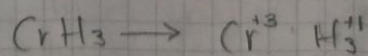
c) Hidroxido de hierro (III)



d) Hidroxido manganico



e) Hidroto de cromo (III)



$\text{LiOH}$  Hidróxido de litio

$\text{Pb(OH)}_2$  Dihidróxido de plomo  
 $\text{CuOH}$  Hidróxido de cobre

Así como en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

**Nomenclatura tradicional:** En el caso de la nomenclatura tradicional, los hidróxidos se nombran igual a los óxidos, empleando la palabra hidróxido.



1 Equilibrar las siguientes ecuaciones de formación y nombrar las sustancias obtenidas:

