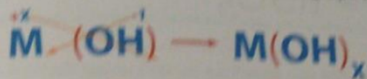


Nomenclatura stock: Se nombran con la palabra hidróxido seguida de la preposición "de" y del nombre del elemento "X", colocando entre paréntesis la valencia del elemento "X" en números romanos.

Palabra hidróxido + Preposición "de" + Nombre del metal + Estado de oxidación en paréntesis

NaOH	Hidróxido de sodio (I)	Pb(OH) ₂	Hidróxido de plomo (IV)
Ca(OH) ₂	Hidróxido de calcio (II)	Cu(OH) ₂	Hidróxido de cobre (II)
Al(OH) ₃	Hidróxido de aluminio (III)		

La regla del Aspa aplica igual que en los óxidos pero tomando el grupo hidroxilo con carga -1.



Nomenclatura sistemática: Los hidróxidos por la nomenclatura sistemática, se nombran anteponiendo la palabra hidróxido teniendo en cuenta la cantidad de (OH) presentes y utilizando los prefijos adecuados.

Palabra hidróxido + Preposición "de" + Nombre del metal

Prefijos numéricos que indiquen la cantidad de grupos hidroxilo

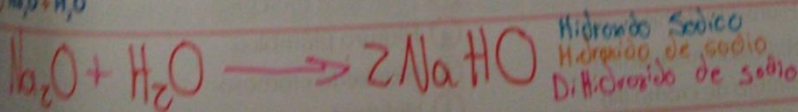
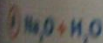
Ca(OH) ₂	Dihidróxido de calcio	Pb(OH) ₂	Dihidróxido de plomo
Au(OH) ₃	Trihidróxido de oro	CuOH	Hidróxido de cobre
LiOH	Hidróxido de litio		

Al igual que en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

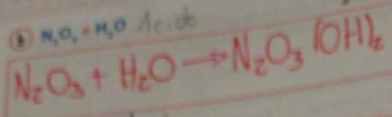
Nomenclatura tradicional: En el caso de la nomenclatura tradicional, los hidróxidos se nombran igual a los óxidos, empleando la palabra hidróxido.



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

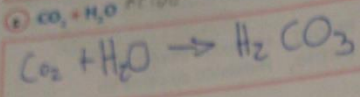


b) $N_2O_5 + H_2O$ Acido

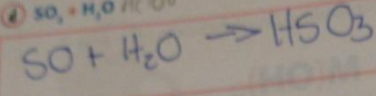


sb hidroxidos

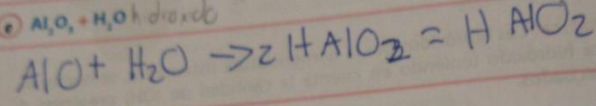
c) $CO_2 + H_2O$ Acido



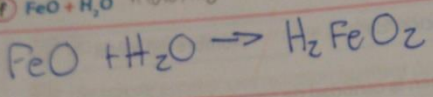
d) $SO_2 + H_2O$ Acido



e) $Al_2O_3 + H_2O$ hidroxido

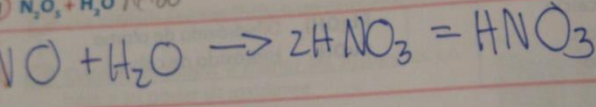


f) $FeO + H_2O$ hidroxido



130

g) $N_2O + H_2O$ Acido



En tu cuaderno

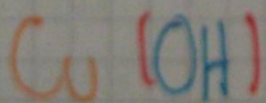
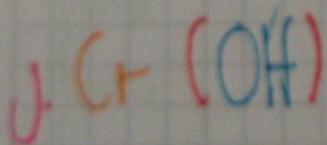
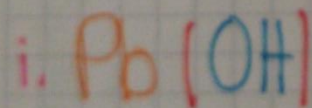
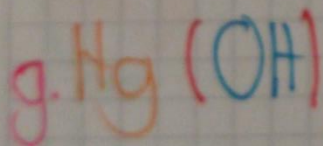
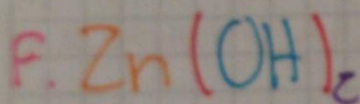
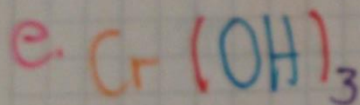
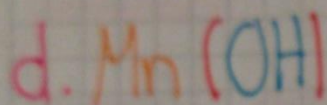
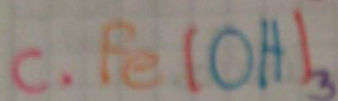
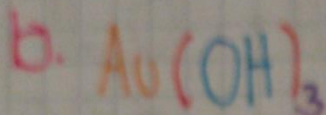
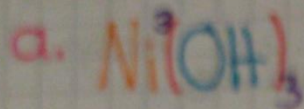
2 Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.

- a) $Ca(OH)_2$
- b) $Cr(OH)_2$
- c) $Cr(OH)_3$
- d) $Pb(OH)_2$
- e) $Sn(OH)_4$

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

- a) Hidróxido níquelico
- b) Hidróxido aúrico
- c) Hidróxido de hierro (III)
- d) Hidróxido mangánico
- e) Hidruro de cromo (III)
- f) Dihidróxido de cinc
- g) Hidróxido mercúrico
- h) Hidruro plúmbico
- i) Hidróxido cromoso
- j) Hidróxido cuproso

Punt 3



Nomenclatura tradicional

Se maneja igual a la de los óxidos

Nomenclatura Stock I

Se maneja igual a la de los óxidos

Solución Actividad Módulo

