

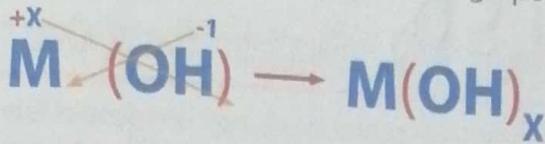
Nomenclatura stock: Se nombran con la palabra hidróxido seguida de la preposición "de" y del nombre del elemento "X", colocando entre paréntesis la valencia del elemento "X" en números romanos.

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

NaOH Hidróxido de sodio (I)
 Ca(OH)₂ Hidróxido de calcio (II)
 Al(OH)₃ Hidróxido de aluminio (III)

Pb(OH)₄ Hidróxido de plomo (IV)
 Cu(OH)₂ Hidróxido de cobre (II)

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
 Au(OH)₃ Trihidróxido de oro
 LiOH Hidróxido de litio

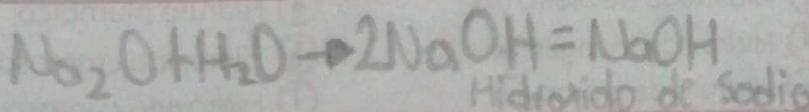
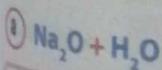
Pb(OH)₂ Dihidróxido de plomo
 CuOH Hidróxido de cobre

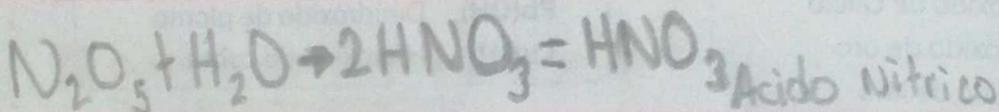
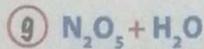
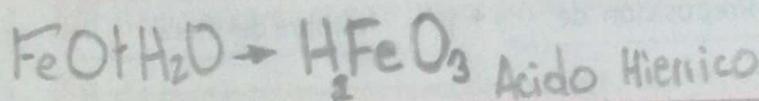
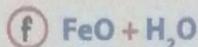
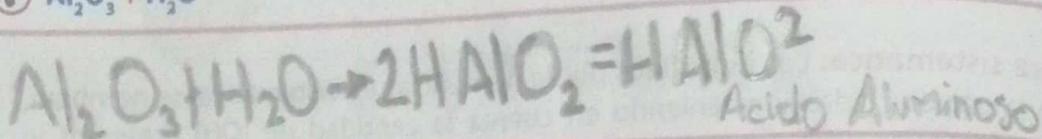
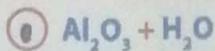
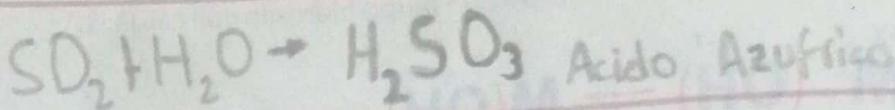
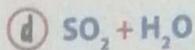
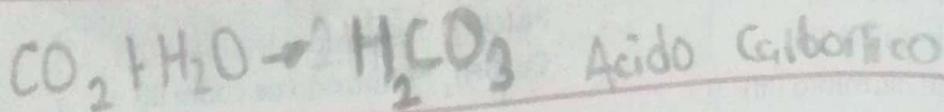
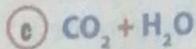
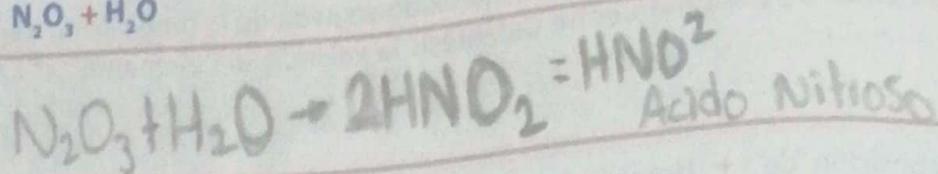
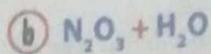
Al igual que en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

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:

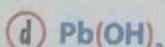
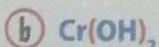
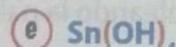
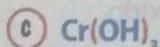
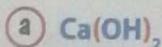




130

○ En tu cuaderno

2 Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.



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

