

Ca(OH)_2 Dihidróxido de calcio
 Au(OH)_3 Trihidróxido de oro
 LiOH Hidróxido de litio

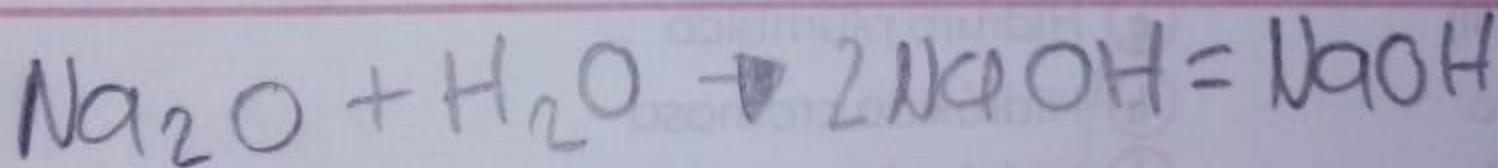
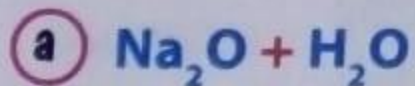
Pb(OH)_2 Dihidróxido de plomo
 CuOH Hidróxido de cobre

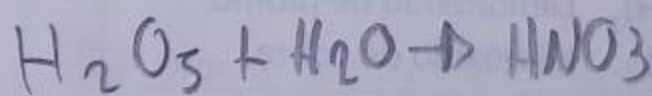
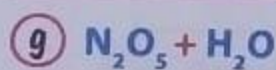
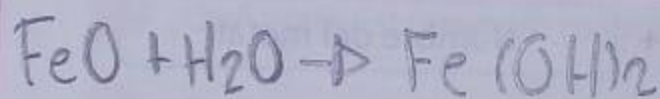
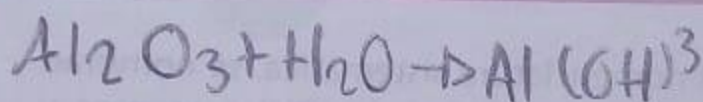
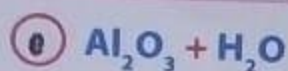
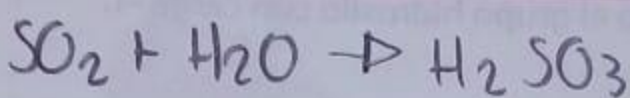
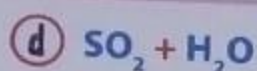
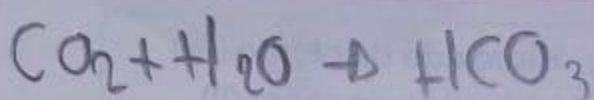
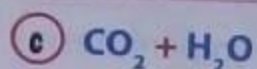
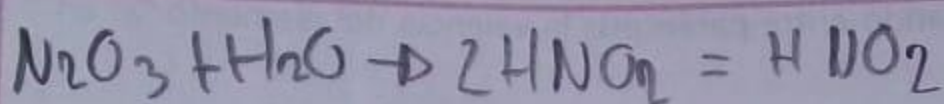
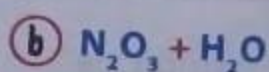
Al igual que en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

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



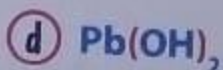
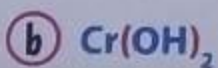
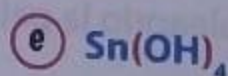
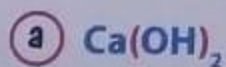
1 Equilibrar las siguientes ecuaciones de formación y nombrar las sustancias obtenidas:





○ — *En tu cuaderno* —

2 Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.



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

