

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

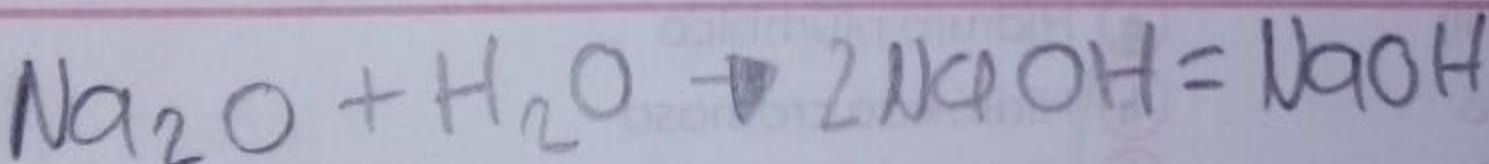
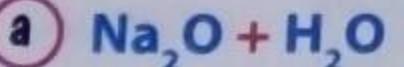
Pb(OH)_2	Dihidróxido de plomo
CuOH	Hidróxido de cobre

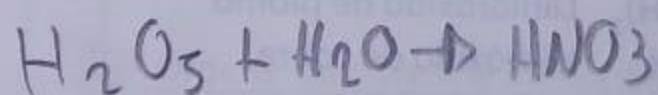
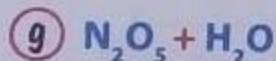
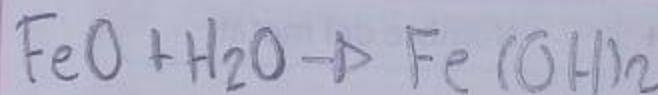
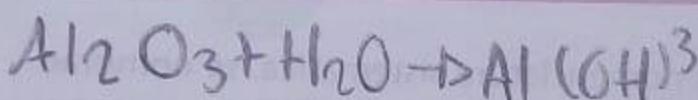
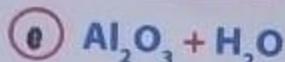
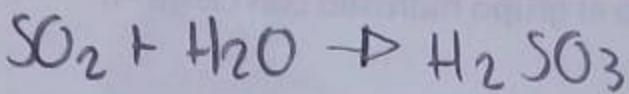
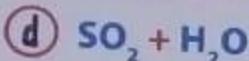
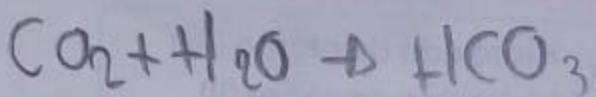
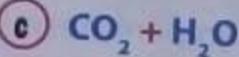
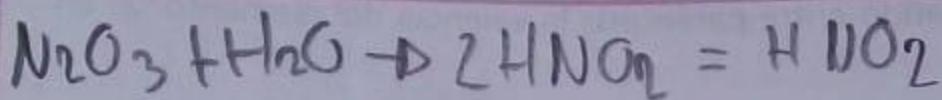
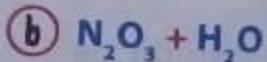
Al igual que en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

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



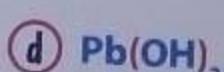
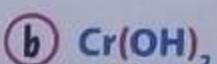
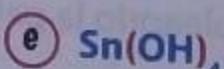
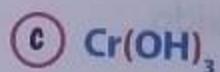
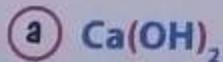
1 Equilibrar las siguientes ecuaciones de formación y nombrar las sustancias obtenidas:





En tu cuaderno

2) Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.



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

a) Hidróxido niquelico

e) Dihidróxido de Cinc

b) Hidróxido aurico

f) Hidróxido mercúrico

c) Hidróxido de hierro (III)

g) Hidruro plúmbico

d) Hidróxido mangánico