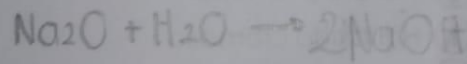
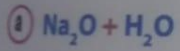


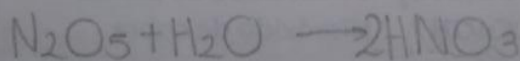
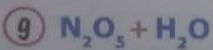
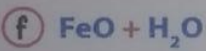
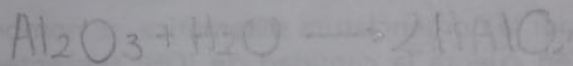
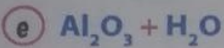
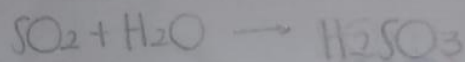
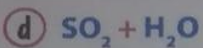
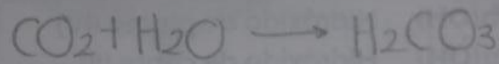
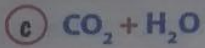
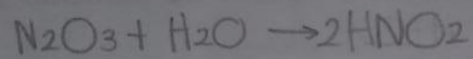
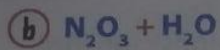
Al igual que en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

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

MÓDULO

PÁG 130

2. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ sistemática dihidróxido de calcio
stock hidróxido de calcio (II)
tradicional hidróxido cálcico

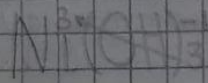
$\text{Cr}(\text{OH})_2$ sistemática dihidróxido de cromo
stock hidróxido de cromo (II)
tradicional hidróxido cromoso

$\text{Cr}(\text{OH})_3$ sistemática trihidróxido de cromo
stock hidróxido de cromo (III)
tradicional hidróxido cromoso

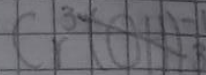
$\text{Pb}(\text{OH})_2$ sistemática dihidróxido de plomo
stock hidróxido de plomo (II)
tradicional hidróxido plúmico

$\text{Sn}(\text{OH})_4$ sistemática tetrahidróxido de estanho
stock hidróxido de estanho (IV)
tradicional hidróxido estânico

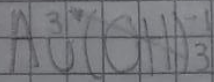
a) Hidróxido níquelico



n) Hidróxido cromoico



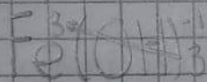
b) Hidróxido aúrico



ñ) Hidróxido cuproso



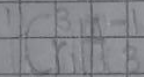
c) Hidróxido de hierro (III)



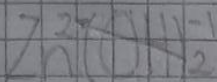
d) Hidróxido mangánico



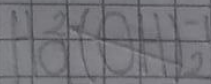
e) Hidruro de cromo (III)



f) Hidróxido de cinc



g) Hidróxido mercurico



h) Hidruro plúmbico

