

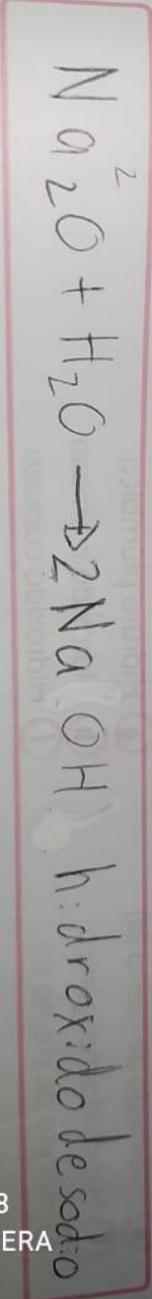
Prefixo numéricos que indiquen la cantidad de grupos hidroxilo	Preposición "de"	Nombre del metal
$Ca(OH)_2$ Dihidróxido de calcio $Au(OH)_3$ Trihidróxido de oro $LiOH$ Hidróxido de litio		$Pb(OH)_2$ Dihidróxido de plomo $CuOH$ Hidróxido de cobre

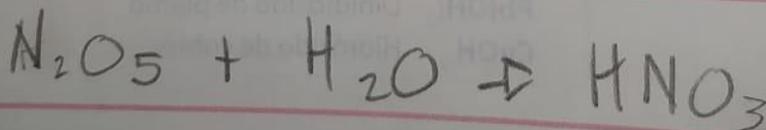
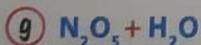
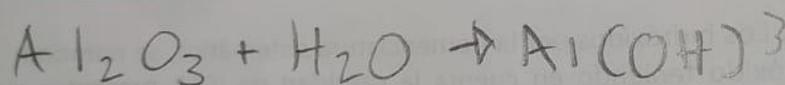
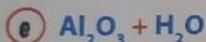
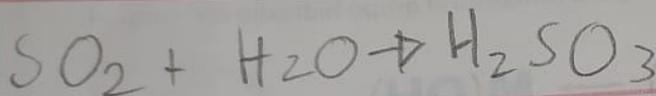
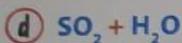
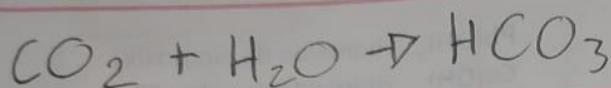
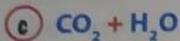
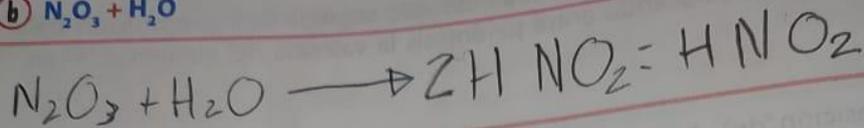
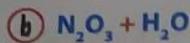
Al igual que en los óxidos, el prefijo "mono" suele omitirse en la mayoría de los casos.

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.

● ○ REDMI NOTE 8

○ ○ AIQUAD CAMERA

○ c) $Cr(OH)_3$

○ e) $Sn(OH)$

Química

Completar la siguiente tabla.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
H_3PO_4	Tetraoxotostato de hidrogeno (VII)	acido tetraoxofosforico (VII)	acido fosforico
H_3AsO_4	Tetraoxoarsenato de hidrogeno (VII)	acido tetraoxoarsenico (VII)	acido arsenico
$HBrO_3$	trioxobromato de hidrogeno (VI)	acido trioxobromico (VI)	acido bromico
HIO_2	dióxido de yodo de hidrogeno (III)	acido dióxido de yodo (III)	acido yodoso
HBr	bromuro de hidrogeno	acido bromhidrico	
HI	yoduro de hidrogeno	acido yodhidrico	
$HClO$	oxoclorato (I) de hidrogeno	acido oxoclorico (I)	Acido hipocloroso

Completar las siguientes reacciones.

a) $Na_2O + H_2O \rightarrow NaOH$

b) $CaO + H_2O \rightarrow CaOH$

c) $Al_2O_3 + H_2O \rightarrow Al(OH)_3$

d) $FeO + H_2O \rightarrow Fe(OH)_2$

e) $Fe_2O_3 + H_2O \rightarrow HFeO_3$

f) $Cu_2O + H_2O \rightarrow HCuO$

g) $CuO + H_2O \rightarrow Cu(OH)_2$

REDMI NOTE 8 AI QUAD CAMERA

135

