

hidrogeno...  
Se utilizan prefijos numerales para indicar...

Fórmula	Sistemática	Stock	Tradicional
NaH	(mono)hidruro de sodio	hidruro sódico	hidruro sódico
KH	monohidruro de potasio	hidruro de potasio	hidruro potásico
CaH <sub>2</sub>	dihidruro de calcio	hidruro de calcio	hidruro cálcico
AlH <sub>3</sub>	trihidruro de aluminio	hidruro de Aluminio	hidruro aluminico
BeH <sub>2</sub>	dihidruro de Berilio	hidruro de berilio	hidruro Berílico
BaH <sub>2</sub>	dihidruro de Bario	hidruro de Bario	hidruro barico
CuH	monohidruro de cobre	hidruro de cobre (I)	Hidruro Cúprico
FeH <sub>2</sub>	dihidruro de hierro	hidruro de hierro (II)	Hidruro Ferroso
FeH <sub>3</sub>	trihidruro de hierro	hidruro de hierro (III)	hidruro Ferrico
MnH <sub>2</sub>	trihidruro de magnesio	hidruro de magnesio	hidruro mangnésico
CoH <sub>2</sub>	dihidruro de cobalto	hidruro de cobalto (II)	hidruro cobaltoso
SnH <sub>2</sub>	tetrahidruro de estaño	hidruro de estaño (IV)	Hidruro estaníco
PbH <sub>2</sub>	tetrahidruro de plomo	hidruro de plomo (IV)	Hidruro plómico

a caso.

3. Completar la siguiente tabla.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Acido hipofosfórico	Acido oxofosfórico (V)	tetraoxofosfato de trihidrogeno
H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	Acido arsenico	Acido oxoarsenico (V)	pentaoxoarsenato de trihidrogeno
HBrO <sub>3</sub>	Acido bromoso	Acido oxobromoso (V)	trioxobromo de hidrogeno
HIO <sub>2</sub>	Acido yodico	Acido oxoyodico (IV)	dióxido de hidrogeno
HBr	Acido bromoso	Acido bromoso (I)	Acido bromo de hidrogeno
HI	Acido yodico	Acido de yodo	Yodo de hidrogeno
HClO	Acido clorico	Acido oxoclorico	oxoclorato de hidrogeno

4. Completar las siguientes reacciones.

a)  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}$

b)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$

c)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al(OH)}_3$

d)  $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Fe(OH)}_2$

e)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Fe(OH)}_3$

f)  $\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Cu(OH)}_2$

g)  $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2$

2 Completa la siguiente tabla escribiendo...

Fórmula	Reacción	Nombre
$H_2CO_3$	$H_2CO_3 \rightarrow CO_2 + H_2O$	Acido Carbonico
$H_2CrO_4$	$CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2CrO_4$	Acido crómico
$H_2CrO_4$		Acido Crómico
$H_2CrO_4$	$H_2O + Cr_2O_3 + O_2$	
$H_2MnO_4$	$MnO_2 + H_2O \rightarrow H_2MnO_4$	Acido Manganeso
$H_2MnO_4$	$2H_2O + O_2 + 2MnO_2$	Acido Mangánico
$H_3BO_3$	$B_2O_3 + H_2O \rightarrow 2H_3BO_3$	Acido Borico
$H_2S$	$H_2S \rightarrow S^{2-} + H_2$	Acido Sulfhídrico
$H_4P_2O_7$	$H_3PO_4 + H_2O \rightarrow H_4P_2O_7$	Acido Pirofosfórico
$HBr$	$H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$	Acido Bromhídrico
$HBrO$	$Br_2O + H_2O \rightarrow 2HBrO$	Acido hipobromoso
$HBrO_2$	$HBrO + O_2 \rightarrow HBrO_2$	Acido Bromoso
$HBrO_3$	$Br_2O_3 + H_2O \rightarrow 2HBrO_3$	Acido Bromico
$HBrO_4$	$Br_2O_5 + H_2O \rightarrow 2HBrO_4$	Acido Perbromico
$HCl$	$H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$	Acido clorhídrico
$HClO$	$Cl_2O + H_2O \rightarrow 2HClO$	Acido Hipocloroso
$HClO_2$	$ClO_2 + H_2O \rightarrow HClO_2$	Acido cloroso
$HClO_3$	$Cl_2O_5 + H_2O \rightarrow 2HClO_3$	Acido Clórico
$HClO_4$	$HCl + O_2 \rightarrow HClO_4$	Acido Perclórico
$HF$	$H_2 + F_2 \rightarrow 2HF$	Acido fluorhídrico
$HI$	$I_2 + H_2 \rightarrow 2HI$	Acido yodico
$HIO$	$HIO_3 + H_2O \rightarrow HIO$	Acido Hipoyodoso

- Acido nítrico  $\text{HNO}_3$   
Acido hipocloroso  $\text{HClO}$   
Acido sulfuroso  $\text{H}_2\text{SO}_3$   
Acido carbónico  $\text{H}_2\text{CO}_3$   
Acido teluroso  $\text{H}_2\text{TeO}_3$

- f) Ácido hipoyodoso  $\text{HIO}$   
g) Ácido perbrómico  $\text{HBrO}_4$   
h) Ácido hiposelenioso  $\text{H}_2\text{SeO}_3$   
i) Ácido sulfúrico  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
j) Ácido yódico  $\text{HIO}_3$