

MODULO

b $N_2O_3 + H_2O$
 $N_2O_3 + H_2O \rightarrow 2HNO_2 = HNO_2$ / Acido Nitroso / Acido de Nitro (III)

c $CO_2 + H_2O$
 H_2CO_3 / Acido carbonico / Acido metacarbonico (IV)

d $SO_2 + H_2O$
 H_2SO_3 / Acido sulfuroso / Acido tiosulfurico (IV)

e $Al_2O_3 + H_2O$
 $Al_2O_3 + H_2O$ / Acido de Aluminio / Acido de Aluminio (III)

f $FeO + H_2O$
 $FeOH_2$ / Hidroxido ferroso / Dihidroxido de hierro / Hidroxido de hierro (III)

g $N_2O_5 + H_2O$
 HNO_3 / Acido Nitrico / Acido Nitrico (III)

En tu cuaderno

2 Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.

a $Ca(OH)_2$ c $Cr(OH)_3$ e $Sn(OH)_4$
 b $Cr(OH)_2$ d $Pb(OH)_2$

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

TABLA MODULO

| Formula | Tradicional | Stock | Sistemática |
|------------|--------------------|-------------------------|------------------------------------|
| H_3PO_4 | Acido perfosforico | Acido ortofosforico (V) | Tetraoxofosforico (V) de hidrogeno |
| H_3AsO_4 | Acido perarsenico | Acido oxoarsenico (V) | Tetraoxoarsenico (V) de hidrogeno |
| $HBrO_3$ | Acido perbromico | Acido oxobromico (V) | Trioxobromico (V) de hidrogeno |
| HIO_2 | Acido yodoso | Acido oxoyodico (I) | Oxoyodato de hidrogeno |
| HBr | Acido bromico | Acido oxobromico (I) | oxobromato de hidrogeno (I) |
| HI | Acido yodico | Acido oxoyodico (I) | Oxoyodato de hidrogeno (I) |
| $HClO$ | Acido hipocloroso | Acido oxoclorico (I) | oxoclorato de hidrogeno (I) |

Completa la siguiente tabla escribiendo los estados de oxidación en cada caso.

| Fórmula | Reacción | Nombre |
|-------------|---------------------------------------|---------------------|
| H_2CO_3 | $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$ | Acido carbonico |
| H_2CrO_4 | $CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2CrO_4$ | Acido cromico |
| H_2CrO_7 | $CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2CrO_7$ | Acido Cromico |
| H_2MnO_4 | $MnO_2 + H_2O \rightarrow H_2MnO_4$ | Acido Manganesico |
| H_2MnO_5 | $MnO_4 + H_2O \rightarrow H_2MnO_5$ | Acido Manganesico |
| $H_2B_2O_3$ | $B_2O_3 + H_2O \rightarrow B_2H_2O_3$ | Acido Bromico |
| H_2S | $SH_2O \rightarrow H_2S$ | Acido Sulfurico |
| $H_4P_2O_7$ | $P_2O_7 + H_2O \rightarrow H_4P_2O_7$ | Acido Pirofosforico |
| HBr | $Br + H_2O \rightarrow HBr$ | Acido Bromhidrico |
| $HBrO$ | $Br_2O + H_2O \rightarrow HBrO$ | Acido Bromoso |
| $HBrO_2$ | $BrO_2 + H_2O \rightarrow H_2BrO_2$ | Acido de Bromo |
| H_2BrO_3 | $BrO_2 + H_2O \rightarrow HBrO_3$ | Acido de Bromo |
| H_2BrO_4 | $BrO_4 + H_2O \rightarrow H_2BrO_4$ | Acido Perbromico |
| HCl | $Cl + H_2O \rightarrow HCl$ | Acido Cloroso |
| HCl_2O | $Cl_2O + H_2O \rightarrow H_2Cl_2O$ | Acido de Cloro |
| $HClO_2$ | $ClO_2 + H_2O \rightarrow H_2ClO_2$ | Acido de cloro |
| HCl_2O | $ClO_3 + H_2O \rightarrow H_2ClO_4$ | Acido Clorico |
| H_2ClO_4 | $ClO_4 + H_2O \rightarrow H_2ClO_5$ | Acido Perclorico |
| HF | $F + H_2O \rightarrow HF$ | Acido Fluorico |
| H_2I_2 | $I_2 + H_2O \rightarrow HI$ | Acido Yodico |
| H_2IO | $IO \rightarrow H_2IO$ | Acido Hipoyodoso |