



FORMULACIÓN DE ÁCIDOS OXOÁCIDOS

EL	Val	FORMACIÓN TEÓRICA	NOMENCLATURA IUPAC	NOMENCLATURA STOCK	NOMBRE TRADICIONAL	OBSER.
P	3 5 5 5	$P_2O_3 + 3 H_2O \rightarrow H_3PO_3$ $P_2O_5 + H_2O \rightarrow HPO_3$ $P_2O_5 + 2 H_2O \rightarrow H_4P_2O_7$ $P_2O_5 + 3 H_2O \rightarrow H_3PO_4$	Trioxofosfato (III) de H. Trioxofosfato (V) de H. Heptaoxidofosfato (V) de H. Tetraoxofosfato (V) de H.	Ac. Trioxofosfórico (III) Ac. Trioxofosfórico (V) Ac. Heptaoxidofosfórico (V) Ac. Tetraoxofosfórico (V)	Acido (orto) fosforoso Acido metafosforico Acido pirofosfórico Acido (orto) fosfórico	Lo mismo con As y Sb
B	3	$B_2O_3 + H_2O \rightarrow HBO_2$ $B_2O_3 + 2 H_2O \rightarrow H_4B_2O_5$ $B_2O_3 + 3 H_2O \rightarrow H_3BO_3$ $2 B_2O_3 + H_2O \rightarrow H_2B_4O_7$	Dioxoborato (III) de H. Pentaoxidoborato (III) de H. Trioxoborato (III) de H. Heptaoxotetraborato (III) de H.	Ac. Dioxobórico (III) Ac. Pentaoxidobórico (III) Ac. Trioxobórico (III) Ac. Heptaoxotetrabórico (III)	Acido metabórico Acido pirobórico Acido (orto) bórico Acido tetrabórico	
C	4	$CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$ $CH_3 - COOH$ $HOOC - COOH (H_2C_2O_4)$	Trioxocarbonato (IV) de H. ----- -----	Ac. Trioxocarbónico ----- -----	Acido (meta) carbónico Acido acético Acido oxálico	Orgánico orgánico
Si	4	$SiO_2 + H_2O \rightarrow H_2SiO_3$ $SiO_2 + 2 H_2O \rightarrow H_4SiO_4$	Trioxosilicato (IV) de H. Tetraoxosilicato (IV) de H	Ac. Trioxosilicio (IV) Ac. Tetraoxosilicio (IV)	Acido metasilicico Acido ortosilicico	
Cr	3 6 6	$Cr_2O_3 + H_2O \rightarrow HCrO_2$ $CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2CrO_4$ $2 CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2Cr_2O_7$	Diocromato (III) de H. Tetraoxocromato (VI) de H. Heptaoxidocromato (VI) de H.	Ac. Dioxocrómico (III) Ac. Tetraoxocrómico (VI) Ac. Heptaoxocrómico (VI)	Acido cromoso Acido crómico Acido dicrómico (pirocromico)	
Cl	1 3 5 7	$Cl_2O + H_2O \rightarrow HClO$ $Cl_2O_3 + H_2O \rightarrow HClO_2$ $Cl_2O_5 + H_2O \rightarrow HClO_3$ $Cl_2O_7 + H_2O \rightarrow HClO_4$	Oxoclorato (I) de H. Dioxoclorato (III) de H. Trioxoclorato (V) de H. Tetraoxoclorato (VII) de H.	Ac. Oxoclorico (I) Ac. Dioxoclorico (III) Ac. Trioxoclorico (V) Ac. Tetraoxoclorico (VII)	Acido Hipocloroso Acido cloroso Acido clórico Acido perclórico	Lo mismo con el Br y el I



EL	Val	FORMACIÓN TEÓRICA	NOMENCLATURA IUPAC	NOMENCLATURA STOCK	NOMBRE TRADICIONAL	OBSER.
S	2	$SO + H_2O \star H_2SO_2$	Dioxosulfato (II) de H	Ac. Dioxosulfúrico (II)	Ácido hiposulfuroso	Lo mismo con Se y Te
	4	$SO_2 + H_2O \star H_2SO_3$	Trioxosulfato (IV) de H	Ac. Trioxosulfúrico (IV)	Ácido sulfuroso	
	4	$2 SO_2 + H_2O \star H_2S_2O_5$	Pentaoxodisulfato (IV) de H	Ac. Pentaoxodisulfúrico (IV)	Ácido piro sulfuroso	
	6	$SO_3 + H_2O \star H_2SO_4$	Tetraoxosulfato (VI) de H	Ac. Tetraoxosulfúrico (VI)	Ácido sulfúrico	
	6	$2 SO_3 + H_2O \star H_2S_2O_7$	Heptaoxodisulfato (VI) de H	Ac. Heptaoxidisulfúrico (VI)	Ácido piro sulfúrico (o disulfúrico)	
N	1	$N_2O + H_2O \star HNO$	Oxonitrato (I) de H.	Ac. Oxonitríco (I)	Ácido hiponitroso	
	3	$N_2O_3 + H_2O \star HNO_2$	Dioxonitrato (III) de H.	Ac. Dioxonitríco (III)	Ácido nitroso	
	5	$N_2O_5 + H_2O \star HNO_3$	Trioxonitrato (V) de H.	Ac. Trioxonitríco (V)	Ácido nítrico	
Mn	4	$MnO_2 + H_2O \star H_2MnO_3$	Trioxomanganato (IV) de H.	Ac. Trioxomangánico (IV)	Ácido manganoso	
	6	$MnO_3 + H_2O \star H_2MnO_4$	Tetraoxomanganato (VI) de H.	Ac. Tetraoxomangánico (VI)	Ácido mangánico	
	7	$Mn_2O_7 + H_2O \star HmnO_4$	Tetraoxomanganato (VII) de H.	Ac. Tetraoxomangánico (VII)	Ácido permangánico	

