

NOMENCLATURA INORGANICA

**Tabla:** Nombres vulgares que se conservan para algunos ácidos

(Según el orden de la tabla periódica)\*

$H_3BO_3$	Acido ortobórico o monobórico	$H_2S_2O_7$	Acido disulfúrico o piro sulfúrico
$(HBO_2)_n$	Acidos metabóricos	$H_2S_2O_6$	Acido ditiónico
$(HBO_2)_3$	Acido trimetabórico	$H_2SO_3$	Acido sulfuroso
$H_2CO_3$	Acido carbónico	$H_2S_2O_5$	Acido disulfuroso o piro sulfuroso
$HOCN$	Acido ciánico	$H_2S_2O_4$	Acido ditionoso
$HSCN$	Acido tiociánico	$H_2SO_2$	Acido sulfoxílico
$HNCO$	Acido isociánico	$H_2S_xO_6 (x>2)$	Acidos politiónicos
$HNCS$	Acido isotiociánico	$H_2SeO_4$	Acido selénico
$H_4SiO_4$	Acido ortosilícico	$H_2SeO_3$	Acido selenioso
$(H_2SiO_3)_n$	Acidos metasilícicos	$H_6TeO_6$	Acido (orto) telúrico**
$HNO_3$	Acido nítrico	$H_2CrO_4$	Acido crómico
$HNO_2$	Acido nitroso	$H_2Cr_2O_7$	Acido dicrómico
$H_2NO_2$	Acido nitroxílico	$HClO_4$	Acido perclórico
$H_2N_2O_2$	Acido hiponitroso	$HClO_3$	Acido clórico
$H_3PO_4$	Acido (orto) fosfórico**	$HClO_2$	Acido cloroso
$H_4P_2O_7$	Acido difosfórico*** o pirofosfórico	$HClO$	Acido hipocloroso
$H_5P_3O_{10}$	Acido trifosfórico	$HBrO_3$	Acido brómico
$H_{n+2}P_nO_{3n+1}$	Acidos polifosfóricos	$HBrO_2$	Acido bromoso
$(HPO_3)_n$	Acidos metafosfóricos	$HBrO$	Acido hipobromoso
$(HPO_3)_3$	Acido trimetafosfórico	$H_5IO_6$	Acido ortoperiódico
$(HO)_2OP-PO(OH)_2$	Acido hipofosfórico	$HIO_4$	Acido periódico
$(HO)_2P-O-PO(OH)_2$	Acido difosfórico (III, V)	$HIO_3$	Acido yódico
$H_2PHO_3$	Acido fosforoso	$HIO$	Acido hipoyodoso
$H_4P_2O_5$	Acido difosforoso o pirofosforoso	$HMnO_4$	Acido permangánico
$HPH_2O_2$	Acido hipofosforoso	$H_2MnO_4$	Acido mangánico
$H_3AsO_4$	Acido arsénico	$HTcO_4$	Acido pertecnécico
$H_3AsO_3$	Acido arsenioso	$H_2TcO_4$	Acido tecnécico
$H_2SO_4$	Acido sulfúrico	$HReO_4$	Acido perrénico
		$H_2ReO_4$	Acido rénico

\* Consulte también el texto para los ácidos peroxo-, tio-, seleno- y teluro-.

\*\* Se utilizará orto- sólo cuando sea preciso no confundirse con otros ácidos de la serie.

\*\*\* Forma preferida.