

A.1 TABLA DE ÁCIDOS OXOÁCIDOS E IONES<sup>1</sup>

HClO	Á. hipocloroso	ClO <sup>-</sup>	Ión hipoclorito
HClO <sub>2</sub>	Á. cloroso	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Ión clorito
HClO <sub>3</sub>	Á. clórico	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión clorato
HClO <sub>4</sub>	Á. perclórico	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Ión perclorato
HBrO	Á. hipobromoso	BrO <sup>-</sup>	Ión hipobromito
HBrO <sub>2</sub>	Á. bromoso	BrO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Ión bromito
HBrO <sub>3</sub>	Á. brómico	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión bromato
HBrO <sub>4</sub>	Á. perbrómico	BrO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Ión perbromato
HIO	Á. hipoyodoso	IO <sup>-</sup>	Ión hipoyodito
HIO <sub>2</sub>	Á. yodoso	IO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Ión yodito
HIO <sub>3</sub>	Á. yódico	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión yodato
HIO <sub>4</sub>	Á. peryódico	IO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Ión peryodato
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Á. sulfuroso	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión hidrogenosulfito
		SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Ión sulfito
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Á. sulfúrico	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Ión hidrogenosulfato
		SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ión sulfato
HNO <sub>2</sub>	Á. nitroso	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Ión nitrito
HNO <sub>3</sub>	Á. nítrico	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión nitrato
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Á. fosfórico	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Ión dihidrogenofosfato
		HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ión hidrogenofosfato
		PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Ión fosfato
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Á. carbónico	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión hidrogenocarbonato
		CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Ión carbonato
H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	Á. bórico	H <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ión dihidrogenoborato
		HBO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Ión hidrogenoborato
		BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Ión borato

<sup>1</sup> Estas tablas se corresponden con los ácidos más comunes en química.

A.2 TABLA DE ÁCIDOS OXOÁCIDOS METÁLICOS E IONES<sup>1</sup>

$H_2CrO_4$	Á. crómico	$HCrO_4^-$	Ión hidrogenocromato
		$CrO_4^{2-}$	Ión cromato
$H_2Cr_2O_7$	Á. dicrómico	$HCr_2O_7^-$	Ión hidrogenodicromato
		$Cr_2O_7^{2-}$	Ión dicromato
$H_2MnO_4$	Á. mangánico	$HMnO_4^-$	Ión hidrogenomanganato
		$MnO_4^{2-}$	Ión manganatoato
$HMnO_4$	Á. permangánico	$MnO_4^-$	Ión permanganato

A.3 TABLA DE ÁCIDOS HIDRÁCIDOS E IONES<sup>1</sup>

HF	Á. fluorhídrico	$F^-$	Ión fluoruro
HCl	Á. clorhídrico	$Cl^-$	Ión cloruro
HBr	Á. bromhídrico	$Br^-$	Ión bromuro
HI	Á. yodhídrico	$I^-$	Ión yoduro
$H_2S$	Á. sulfhídrico	$HS^-$	Ión hidrogenosulfuro
		$S^{2-}$	Ión sulfuro
$H_2Se$	Á. selenhídrico	$HSe^-$	Ión hidrogenoselenuro
		$Se^{2-}$	Ión selenuro
$H_2Te$	Á. telurhídrico	$HTe^-$	Ión hidrogenotelururo
		$Te^{2-}$	Ión telururo
HCN	Á. cianhídrico	$CN^-$	Ión cianuro
$NH_3$	<i>Amoniaco</i> <sup>2</sup>	$NH_4^+$	<i>Ión amonio</i>
		$NH_2^-$	<i>Ión amiduro</i>

<sup>2</sup>Aunque el  $NH_3$  no es ácido, es una base, me permito la licencia de incluirlo en esta tabla por su importancia.