

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

HClO	Á. hipocloroso	$\text{ClO}^-$	Ión hipoclorito
HClO <sub>2</sub>	Á. cloroso	$\text{ClO}_2^-$	Ión clorito
HClO <sub>3</sub>	Á. clórico	$\text{ClO}_3^-$	Ión clorato
HClO <sub>4</sub>	Á. perclórico	$\text{ClO}_4^-$	Ión perclorato
HBrO	Á. hipobromoso	$\text{BrO}^-$	Ión hipobromito
HBrO <sub>2</sub>	Á. bromoso	$\text{BrO}_2^-$	Ión bromito
HBrO <sub>3</sub>	Á. brómico	$\text{BrO}_3^-$	Ión bromato
HBrO <sub>4</sub>	Á. perbrómico	$\text{BrO}_4^-$	Ión perbromato
HIO	Á. hipoyodoso	$\text{IO}^-$	Ión hipoyodito
HIO <sub>2</sub>	Á. yodoso	$\text{IO}_2^-$	Ión yodito
HIO <sub>3</sub>	Á. yódico	$\text{IO}_3^-$	Ión yodato
HIO <sub>4</sub>	Á. peryódico	$\text{IO}_4^-$	Ión peryodato
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Á. sulfuroso	$\text{HSO}_3^-$ $\text{SO}_3^{2-}$	Ión hidrogenosulfito Ión sulfito
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Á. sulfúrico	$\text{HSO}_4^-$ $\text{SO}_4^{2-}$	Ión hidrogenosulfato Ión sulfato
HNO <sub>2</sub>	Á. nitroso	$\text{NO}_2^-$	Ión nitrito
HNO <sub>3</sub>	Á. nítrico	$\text{NO}_3^-$	Ión nitrato
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Á. fosfórico	$\text{H}_2\text{PO}_4^{2-}$ $\text{HPO}_4^{2-}$ $\text{PO}_4^{3-}$	Ión dihidrogenofosfato Ión hidrogenofosfato Ión fosfato
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Á. carbónico	$\text{HCO}_3^-$ $\text{CO}_3^{2-}$	Ión hidrogenocarbonato Ión carbonato
H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	Á. bórico	$\text{H}_2\text{BO}_3^{2-}$ $\text{HBO}_3^{2-}$ $\text{BO}_3^{3-}$	Ión dihidrogenoborato Ión hidrogenoborato 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>

$\text{H}_2\text{CrO}_4$	Á. crómico	$\text{HCrO}_4^-$	Ión hidrogenocromato
		$\text{CrO}_4^{2-}$	Ión cromato
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Á. dicrómico	$\text{HCr}_2\text{O}_7^-$	Ión hidrogenodicromato
		$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Ión dicromato
$\text{H}_2\text{MnO}_4$	Á. mangánico	$\text{HMnO}_4^-$	Ión hidrogenomanganato
		$\text{MnO}_4^{2-}$	Ión manganatoato
$\text{HMnO}_4$	Á. permangánico	$\text{MnO}_4^-$	Ión permanganato

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

HF	Á. fluorhídrico	$\text{F}^-$	Ión fluoruro
HCl	Á. clorhídrico	$\text{Cl}^-$	Ión cloruro
HBr	Á. bromhídrico	$\text{Br}^-$	Ión bromuro
HI	Á. yodhídrico	$\text{I}^-$	Ión yoduro
$\text{H}_2\text{S}$	Á. sulfhídrico	$\text{HS}^-$	Ión hidrogenosulfuro
		$\text{S}^{2-}$	Ión sulfuro
$\text{H}_2\text{Se}$	Á. selenhídrico	$\text{HSe}^-$	Ión hidrogenoseleniuro
		$\text{Se}^{2-}$	Ión seleniuro
$\text{H}_2\text{Te}$	Á. telurhídrico	$\text{HTe}^-$	Ión hidrogenotelururo
		$\text{Te}^{2-}$	Ión telururo
HCN	Á. cianhídrico	$\text{CN}^-$	Ión cianuro
$\text{NH}_3$	<i>Amoniaco</i> <sup>2</sup>	$\text{NH}_4^+$	<i>Ión amonio</i>
		$\text{NH}_2^-$	<i>Ión amiduro</i>

<sup>2</sup>Aunque el  $\text{NH}_3$  no es ácido, es una base, me permito la licencia de incluirlo en esta tabla por su importancia.