

Cuadro. Ácidos oxácidos más comunes al perder sus hidrógenos que pasan a formar sus oxianiones correspondientes

Ácidos oxácidos pasan a Oxianiones		
	Forman sales ácidas	Forman oxisales
Ácidos oxácidos	Pierde hidrógenos	oso pasa ito ico pasa ato
	Pierde -2 hidrógenos	
H_2CO_3 Acido Carbónico	CO_3^{-2} Ión carbonato	ico pasa ato
	Pierde -2 Hidrógenos(H)	
H_2SO_4 Ácido sulfúrico	SO_4^{-2} Ión sulfato	ico pasa ato
	Pierde -2 Hidrógenos(H)	
H_2SO_3 Acido sulfuroso	SO_3^{-2} Ión sulfito	oso pasa ito
	Pierde -3 Hidrógenos(H)	
H_3PO_4 Ácido fosfórico	PO_4^{-3} Ión Fosfato	ico pasa ato
H_3PO_3 Ácido fosforoso	PO_3^{-3} Ión fosfito	oso pasa ito
Pierde -1 Hidrógenos(H)		
HNO_3 Ácido Nítrico	NO_3^- Ión Nitrato	ico pasa ato
HNO_2 Ácido Nitroso	NO_2^- Ión Nitrito	oso pasa ito
$HClO$ Acido Hipocloroso	ClO^- Ión Hipoclorito	oso pasa ito
$HClO_2$ Ácido cloroso	ClO_2^- Ión clorito	oso pasa ito
$HClO_3$ Acido clórico	ClO_3^- Ión clorato	ico pasa ato
$HClO_4$ Acido perclórico	ClO_4^- Ión perclorato	ico pasa ato

Caso Especiales para la formación de oxianiones a partir de ácidos

	Forman sales ácidas	Forman oxisales
	Pierde -2 Hidrógenos	oso pasa ito ico pasa ato
$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ Ácido oxálico	$\text{C}_2\text{O}_4^{-2}$ Ión oxalato	ico pasa ato
	Pierde -1 Hidrógenos	
HMnO_4 Ácido permangánico	MnO_4^- Ión permanganato	ico pasa ato
HIO_4 Ácido peryódico	IO_4^- Ión peryodato	ico pasa ato
	Pierde -2 Hidrógenos	
H_2CrO_4 Ácido crómico	CrO_4^{-2} Ión cromato	ico pasa ato
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ Ácido dicromico	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$ Ión dicromato	ico pasa ato

Para la formación el ión Dicromato

