

# En Resumen

Hidrácidos	Oxácidos
Formados por hidrógeno y no metal.	Formados por hidrógeno, no metal y oxígeno.
El hidrogeno siempre tendrá de oxidación +1.	El hidrógeno siempre tendrá de oxidación +1.
Ejemplos: <ul style="list-style-type: none"><li>• HF ÁCIDO FLUORHÍDRICO</li><li>• HCl ÁCIDO CLORHÍDRICO</li><li>• H<sub>2</sub>S ÁCIDO SULFHÍDRICO</li></ul>	Ejemplos: <ul style="list-style-type: none"><li>• HClO<sub>4</sub> ÁCIDO PERCLÓRICO (Cloro con valencia +7)</li><li>• HClO<sub>3</sub> ÁCIDO CLÓRICO (Cloro con valencia +5)</li></ul>
Si observas la terminación, siempre será hídrico.	Los oxácidos se nombran anteponiendo la palabra "ácido" seguida del nombre del radical negativo correspondiente con la terminación <b>OSO</b> para el menor número de oxidación, e <b>ICO</b> para el mayor número de oxidación de las dos que posee, y aquellos radicales donde el no metal posee cuatro valencias, la mínima lleva prefijo <b>HIPO</b> CON TERMINACIÓN <b>OSO</b> y la máxima lleva prefijo <b>PER</b> con terminación <b>ICO</b> .

# En Resumen

Hidrácidos						Oxácidos						
Los hidrácidos donde emplean no metales, la valencia es negativa:						En los oxácidos los no metales usan las valencias positivas						
Grupo	III	IV	V	VI	VII	PREFIJOS		GRUPOS				
								III	IV	V	VI	VII
	-3	-4	-3	-2	-1	ACIDO PER_____ICO						+7
						ACIDO _____ICO	+3	+4	+5	+6	+5	
						ACIDO _____OSO	+1	+2	+3	+4	+3	
						ACIDO HIPO_____OSO						+1
Hidrógeno + No metal = Hidrácido						ANHÍDRIDOS + AGUA = OXIÁCIDOS						
$H_2 + F_2 = HF$						$Cl_2 O_7 + H_2O = HClO_4$						