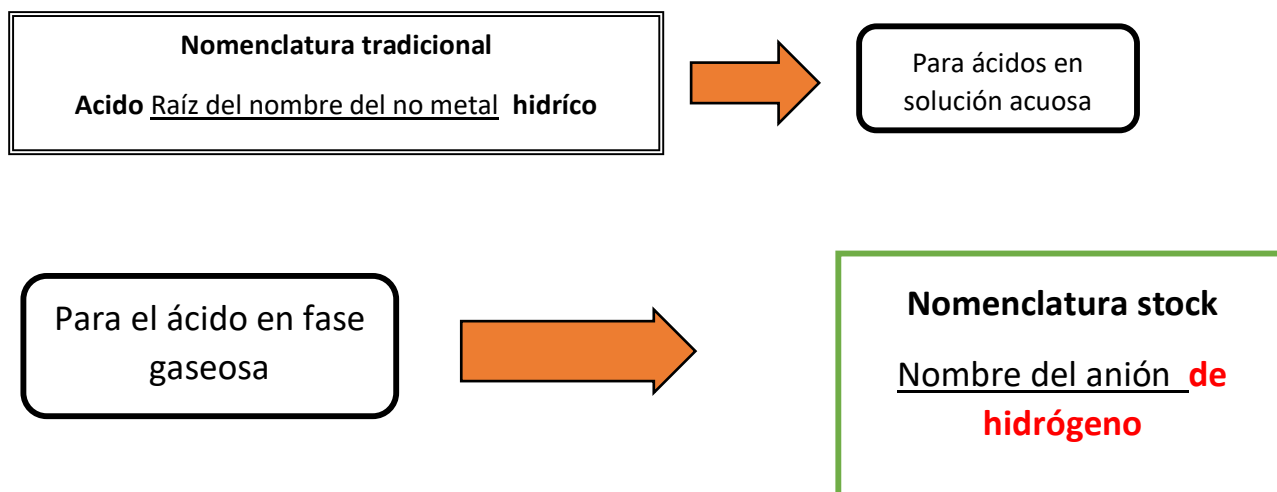


NOMENCLATURA DE ACIDOS INORGÁNICOS

Los ácidos inorgánicos son de dos clases, los ácidos hidrácidos y los ácidos oxácidos. Como se explicó anteriormente los ácidos hidrácidos provienen de la unión de un hidrógeno con estado de oxidación +1 y un no metal, según fórmula general $H^{+1} + \text{No metal}$, siendo éstos compuestos binarios. Y los ácidos oxácidos provienen al hacer reaccionar un óxido ácido con agua, obteniéndose en su fórmula $H^{+1} + \text{No metal} + \text{Oxígeno}$, y éstos son terciarios.

NOMENCLATURA DE ACIDOS HIDRACIDOS

Para nombrar estos compuestos se utilizarán dos tipos de nomenclatura, dependiendo del estado en que se encuentre el ácido, la tradicional y el stock



Ejemplos:

FORMULA COMPUESTO	DEL	NOMENCLATURA TRADICIONAL	NOMENCLATURA STOCK
HCl		ÁCIDO CLOR HÍDRICO	CLORURO DE HIDRÓGENO
H ₂ S		ÁCIDO SULF HÍDRICO	SULFURO DE HIDROGENO
HBr		ÁCIDO BROM HÍDRICO	BROMURO DE HIDRÓGENO
H ₂ Se		ÁCIDO SELEN HÍDRICO	SELENIURO DE HIDRÓGENO
HF		ÁCIDO FLUOR HÍDRICO	FLUORURO DE HIDRÓGENO

NOMENCLATURA DE ÁCIDOS OXACIDOS

Para nombrar esta clase de ácidos se usa solo la nomenclatura tradicional, que es la más común y no presenta confusiones.

Se tienen en cuenta las mismas normas que para nombrar óxidos e hidróxidos, solamente se cambia el nombre de la función química. Se escribe primero la palabra **ácido**, y luego se aplican las normas según los estados de oxidación que tenga el no metal que se encuentra unido al hidrógeno y oxígeno.

Ejemplos

FORMULA DEL ACIDO	ESTADO DE OXIDACION DEL NO METAL	NOMBRE DEL COMPUESTO
H ₂ SO ₄	S +2 +3 +6	ACIDO SULFURICO
HBrO ₂	Br +1 +3 +5 +7	ACIDO BROMOSO
H ₃ PO ₄	P +3 +4 +5	ACIDO FOSFORICO
HClO ₄	Cl +1 +3 +5 +7	ACIDO PERCLORICO

Teniendo en cuenta la información anterior, completar la siguiente tabla para ácidos oxácidos.

FORMULA DEL COMPUESTO	ESTADO DE OXIDACION EL NO METAL	NOMBRE DEL COMPUESTO EN NOMENCLATURA TRADICIONAL
H ₂ SO ₃		
H ₄ SiO ₄		
H ₂ CrO ₄		
HNO ₃		
HBrO ₃		
H ₂ TeO ₃		
H ₃ AsO ₃		
H ₂ MnO ₄		
HBrO ₂		
H ₃ PO ₃		

H_2CO_3		
HBrO		
H_4SiO_4		
HMnO_4		
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		