

Ficha 4. HIDRÁCIDOS (en tradicional)

Especiales

Ag	+1
Cu, Hg	+1, +2
Au	+1, +3
Zn, Cd	+2
Fe, Co, Ni	+2, +3
Cr	+2, +3, +6
Mn	+2, +3, +6, +7

Oxidation States by Group:

- Group 1: +1
- Group 2: +2
- Group 13: +3
- Group 14: +4
- Group 15: +5
- Group 16: +2, +4, +6
- Group 17: +1, +3, +5, +7
- Group 18: +1, +3

Exceptions: H (-1), B (-3), C (-4), N (-3), O (-2), F (-1), S (-2), Se (-2), Te (-2), I (-1)

Completa la tabla con los nombres de los elementos y sus nº oxid.:

	Nombre	Nº oxid.
H		
S		
Se		
Te		
F		
Cl		
Br		
I		

Alumno/a

Fecha:

NOMBRAR - Ejemplos

H ₂ S	
H ₂ Se	
H ₂ Te	
H F	
H Cl	
H Br	
H I	

FORMULAR - Ejemplos

Ácido sulfhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						
Ácido selenhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						
Ácido telurhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						
Ácido fluorhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						
Ácido clorhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						
Ácido bromhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						
Ácido yodhídrico	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>						