

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA DE LOS ÁCIDOS ESPECIALES

Nº	Fórmula	Sistemática	Stock	Tradicional
1	H_2MnO_3			
2	H_2CrO_4			
3	H_2TcO_4			
4	HReO_4			
5	$(\text{HBO}_2)_n$			
6	HMnO_4			
7	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$			
8	H_3BO_3			
9	H_2MoO_4			
10	H_2ReO_4			
11	$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$			
12	$\text{H}_2\text{Mo}_2\text{O}_7$			
13	H_2MnO_4			
14	H_2WO_4			
15	$\text{H}_2\text{W}_2\text{O}_7$			

**EJERCICIOS DE NOMENCLATURA DE LOS ÁCIDOS ESPECIALES
RECOMENDACIONES IUPAC (LIBRO ROJO 2005)**

Nº	Fórmula	De adición	De hidrógeno
1	$\text{HMnO}_4 = [\text{MnO}_3(\text{OH})]$		
2	$\text{H}_2\text{MnO}_4 = [\text{MnO}_2(\text{OH})_2]$		
3	$\text{H}_3\text{BO}_3 = [\text{B}(\text{OH})_3]$		
4	$\text{H}_2\text{MnO}_3 = [\text{MnO}(\text{OH})_2]$		
5	$(\text{HBO}_2)_n = (-\text{B}(\text{OH})\text{O}-)_n$		
6	$\text{H}_2\text{CrO}_4 = [\text{CrO}_2(\text{OH})_2]$		
7	$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$		
8	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ $=[(\text{HO})\text{Cr}(\text{O})_2\text{OS}(\text{O})_2(\text{OH})]$		