

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA DE LOS PEROXOÁCIDOS

Nº	Fórmula	Sistemática	Stock	Tradicional
1	HNO ₄			
2	H ₂ CO ₄			
3	HClO ₅			
4	H ₃ BO ₄			
5	H ₃ PO ₅			
6	HIO ₃			
7	HBrO ₅			
8	HIO ₅			
9	HNO ₃			
10	H ₂ SO ₅			
11	H ₄ P ₂ O ₈			
12	H ₂ S ₂ O ₈			

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA DE LOS PEROXOÁCIDOS (LIBRO ROJO DE LA IUPAC 2005)

Nº	Fórmula	De adición (estructural)	De hidrógeno
1	$\text{HNO}_4 = [\text{NO}_2(\text{OOH})]$		
2	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8 =$ $[(\text{HO})\text{S}(\text{O})_2\text{OOS}(\text{O})_2(\text{OH})]$		
3	$\text{HNO}_3 = [\text{NO}(\text{OOH})]$		
4	$\text{H}_3\text{PO}_5 = [\text{PO}(\text{OH})_2(\text{OOH})]$		
5	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_8 =$ $[(\text{HO})_2\text{P}(\text{O})\text{OOP}(\text{O})(\text{OH})_2]$		
6	$\text{H}_2\text{SO}_5 = [\text{SO}_2(\text{OH})(\text{OOH})]$		
7	$\text{H}_2\text{CO}_4 = [\text{CO}(\text{OH})(\text{OOH})]$		
8	$\text{HClO}_5 = [\text{ClO}_3(\text{OOH})]$		
9	$\text{H}_3\text{BO}_4 = [\text{B}(\text{OH})_2(\text{OOH})]$		
10	$\text{HIO}_5 = [\text{IO}_3(\text{OOH})]$		