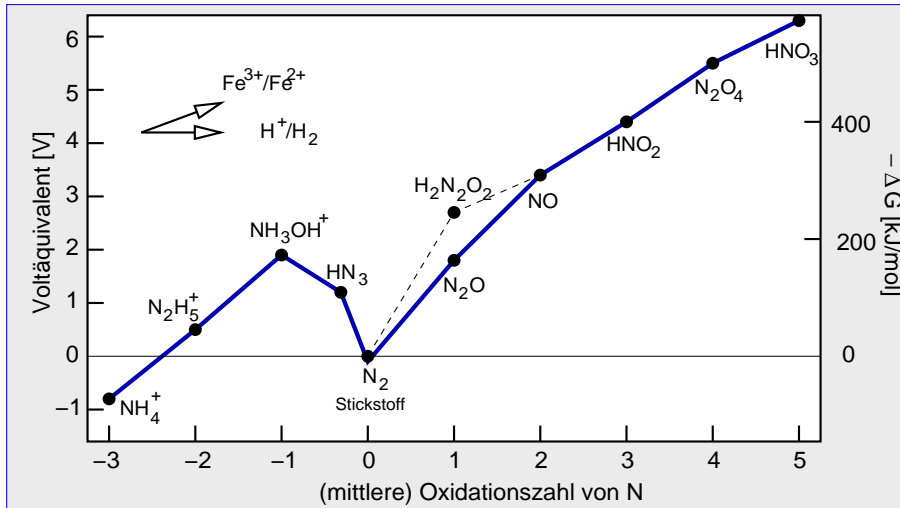


6.5. Sauerstoffsäuren von N und P

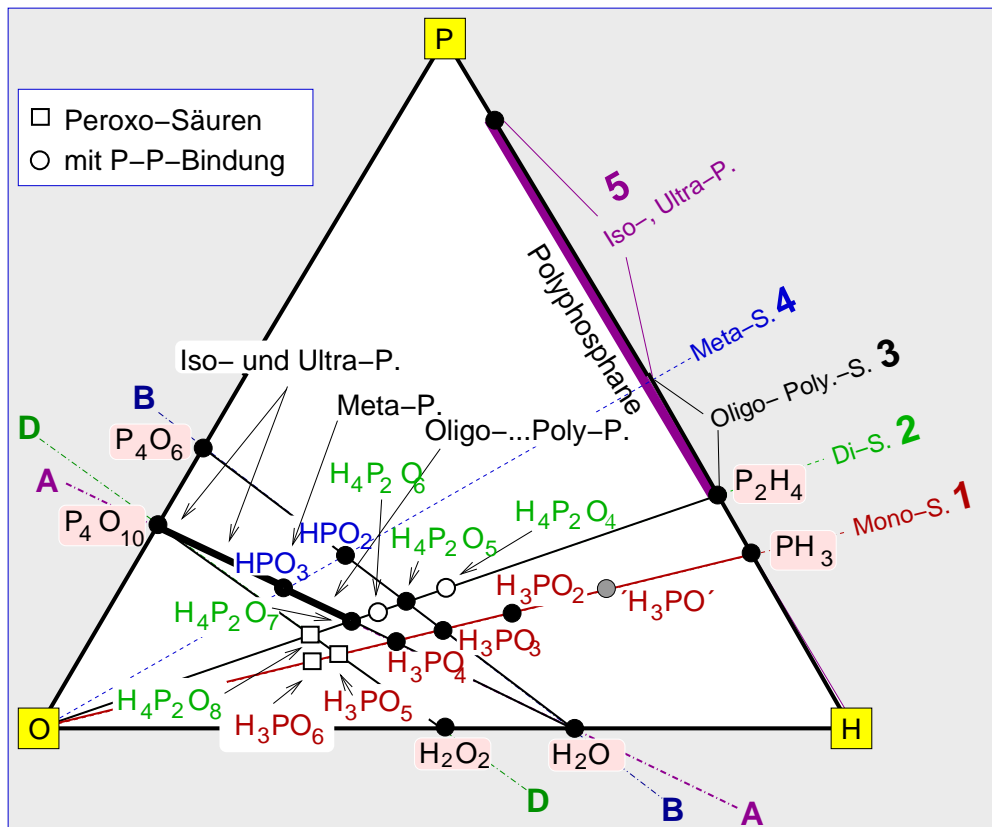
6.5.1 Sauerstoffsäuren des Stickstoffs



Voltäquivalentdiagramm in saurer Lösung

6.5.2 Sauerstoffsäuren des Phosphors

allgem.	OS	H ₃ PO _n , m=1 Mono-Säuren		H ₄ P ₂ O _n , m=2 Di-Säuren		Oligo-... Poly-Säuren (m < ∞)	Meta-S. m=∞			
		n	Formel	Name (Salze)	n		Formel	Name(Salze)	Formel	Name(Salze)
	+1	2	H ₃ PO ₂	Phosphin-S. (Phosphinate)						
	+2				4	H ₄ P ₂ O ₄	Hypodiphosphon-S. (Hypodiphosphonate)			
	+3	3	H ₃ PO ₃	Phosphon-S. (Phosphonate)	5	H ₄ P ₂ O ₅	Diphosphon-S. (Diphosphonate)	HPO ₂	Metaphosphorige S.
	+4				6	H ₄ P ₂ O ₆	Hypodiphosphor-S. (Hypodiphosphate)	HPO ₂	Metaphosphorige S.
	+5	4	H ₃ PO ₄	Phosphor-S. (Phosphate)	7	H ₄ P ₂ O ₇	Diphosphor-S. (Diphosphate)	HPO ₃	Metaphosphor-S. (Metaphosphate)
Peroxo-					8	H ₄ P ₂ O ₈	Peroxodiphosphor-S. (Peroxodiphosphate)			
Verb.		5	H ₃ PO ₅	Peroxo-phosphor-S. (Peroxo-phosphate)						
		6	H ₃ PO ₆	Diperoxo-phosphor-S. (Diperoxo-phosphate)						



Lagediagramm P-O-H