

Namn på oxider och oxosyror

Ox. Tal	Oxid	Namn	Oxosyror	Namn	Jon	Namn
+I	Cl ₂ O	Dikloroxid	HClO	Underklosyrlighet	ClO ⁻	Hypoklorit
+IV	ClO ₂	Klordioxid				
+V			HClO ₃	Klorsyra	ClO ₃ ⁻	Klorat
+VII	Cl ₂ O ₇	Diklorheptoxid	HClO ₄	Överklorsyra	ClO ₄ ⁻	Perklorat

Svavel 6						
+IV	SO ₂	Svaveldioxid	H ₂ SO ₃	Svavelsyrlighet	SO ₃ ²⁻	Sulfit
+VI	SO ₃	Svaveltrioxid	H ₂ SO ₄	Svavelsyra	SO ₄ ²⁻	Sulfat

Kväve 5						
+I	N ₂ O	Lustgas				
+II	NO	Kvävemoxid				
+III	N ₂ O ₃	Dikvävetrioxid	HNO ₂	Salpetersyrlighet	NO ₂ ⁻	Nitrit
+IV	NO ₂	Kvävedioxid	HNO ₃ , HNO ₂			
+V	N ₂ O ₅	Dikvävetrioxid	HNO ₃	Salpetersyra	NO ₃ ⁻	Nitrat

Fosfor 5						
+III	P ₄ O ₆		H ₂ PHO ₄	Fosforsyrlighet	PHO ₄ ²⁻	Fosfit
+V	P ₄ O ₁₀		H ₃ PO ₄	Fosforsyra	PO ₄ ³⁻	Fosfat

Kol 4						
+II	CO	Kolmonoxid				
+IV	CO ₂	Koldioxid	H ₂ CO ₃	Kolsyra	CO ₃ ²⁻	Karbonat

Kisel Si						
+IV	SiO ₂	Kiseldioxid	H ₂ SiO ₄	Kiselsyra	SiO ₄ ²⁻	Silikat