

Oxidationsstufen verschiedener Elemente

-1, -2, -3	0	+1	+2	+3	+4	+5	+6	+7
	Cu	Cu⁺ grün	Cu²⁺ (türkis) blau					
		Cu₂O ziegelrot <small>Kupfer(I)-oxid</small>						
	Fe		Fe²⁺ gelbgrün	Fe³⁺ gelbbraun				
	Mn		Mn²⁺ farblos	Mn³⁺ rot (instabil)	MnO₂ braun <small>Braunstein</small>	MnO₄³⁻ blau (instabil) <small>Manganat(V)</small>	MnO₄²⁻ grün <small>Manganat(VI)</small>	MnO₄⁻ violett <small>Permanganat</small>
			MnSO₄ rosa <small>Mangan(II)-sulfat</small>					
	Cr		Cr²⁺ blau	Cr³⁺ grün			Cr₂O₇²⁻ orange <small>Dichromat-Ion</small>	
							CrO₄²⁻ gelb <small>Chromat-Ion</small>	
Cl⁻ Chlorid-Ion	Cl₂	ClO⁻ Hypochlorid-Ion		ClO₂⁻ Chlorit-Ion		ClO₃⁻ Chlorat-Ion		ClO₄⁻ Perchlorat-Ion
I⁻ Iodid-Ion	I₂ als Feststoff							
	in O-freien LM							
	in polaren LM							
H₂S Schwefelwasserstoff	S				SO₃²⁻ Sulfit-Ion		SO₄²⁻ Sulfat-Ion	
NH₃ Ammoniak	N₂	N₂O Distickstoffmonoxid „Lachgas“	NO Stickstoffmonoxid	NO₂⁻ Nitrit-Ion	NO₂ Stickstoffdioxid gelbbraun	NO₃⁻ Nitrat-Ion		
-CH₂OH (-1), CH₃OH (-2)	C HCHO	-CHO Aldehydgruppe	CO HCOOH	-COOH Carboxylgruppe	CO₂			