

## Oxidationsstufen verschiedener Elemente

-1, -2, -3	0	+1	+2	+3	+4	+5	+6	+7
	Cu	<b>Cu<sup>+</sup></b> grün	<b>Cu<sup>2+</sup></b> (türkis) blau					
		<b>Cu<sub>2</sub>O</b> ziegelrot <small>Kupfer(I)-oxid</small>						
	Fe		<b>Fe<sup>2+</sup></b> gelbgrün	<b>Fe<sup>3+</sup></b> gelbbraun				
	Mn		<b>Mn<sup>2+</sup></b> farblos	<b>Mn<sup>3+</sup></b> rot (instabil)	<b>MnO<sub>2</sub></b> braun <small>Braunstein</small>	<b>MnO<sub>4</sub><sup>3-</sup></b> blau (instabil) <small>Manganat(V)</small>	<b>MnO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b> grün <small>Manganat(VI)</small>	<b>MnO<sub>4</sub><sup>-</sup></b> violett <small>Permanganat</small>
			<b>MnSO<sub>4</sub></b> rosa <small>Mangan(II)-sulfat</small>					
	Cr		<b>Cr<sup>2+</sup></b> blau	<b>Cr<sup>3+</sup></b> grün			<b>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup></b> orange <small>Dichromat-Ion</small>	
							<b>CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b> gelb <small>Chromat-Ion</small>	
<b>Cl<sup>-</sup></b> Chlorid-Ion	<b>Cl<sub>2</sub></b>	<b>ClO<sup>-</sup></b> Hypochlorid-Ion		<b>ClO<sub>2</sub><sup>-</sup></b> Chlorit-Ion		<b>ClO<sub>3</sub><sup>-</sup></b> Chlorat-Ion		<b>ClO<sub>4</sub><sup>-</sup></b> Perchlorat-Ion
<b>I<sup>-</sup></b> Iodid-Ion	<b>I<sub>2</sub></b> als Feststoff							
	in O-freien LM							
	in polaren LM							
<b>H<sub>2</sub>S</b> Schwefelwasserstoff	<b>S</b>				<b>SO<sub>3</sub><sup>2-</sup></b> Sulfit-Ion		<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b> Sulfat-Ion	
<b>NH<sub>3</sub></b> Ammoniak	<b>N<sub>2</sub></b>	<b>N<sub>2</sub>O</b> Distickstoffmonoxid „Lachgas“	<b>NO</b> Stickstoffmonoxid	<b>NO<sub>2</sub><sup>-</sup></b> Nitrit-Ion	<b>NO<sub>2</sub></b> Stickstoffdioxid gelbbraun	<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b> Nitrat-Ion		
<b>-CH<sub>2</sub>OH</b> (-1), <b>CH<sub>3</sub>OH</b> (-2)	<b>C</b> <b>HCHO</b>	<b>-CHO</b> Aldehydgruppe	<b>CO</b> HCOOH	<b>-COOH</b> Carboxylgruppe	<b>CO<sub>2</sub></b>			