

Wichtige Verbindungen und Oxidationsstufen der Nichtmetalle

OxZ	-4	-3	-2	-1	0	1	2	3	4	5	6	7
Gruppe												
I				<i>H<sup>-</sup></i>	<i>H<sub>2</sub></i>	<i>H<sub>2</sub>O</i>						
VII				<i>HF</i>	<i>F<sub>2</sub></i>							
				<i>F<sup>-</sup></i> Fluorid								
				<i>HCl</i>	<i>Cl<sub>2</sub></i>	<i>HOCl</i> Hypochlorige S.	<i>HClO<sub>2</sub></i> Chlorige S.	<i>ClO<sub>2</sub></i>	<i>HClO<sub>3</sub></i> Chlorsäure	<i>HClO<sub>4</sub></i> Perchlorsäure		
				<i>Cl<sup>-</sup></i> Chlorid		<i>ClO<sup>-</sup></i> Hypochlorit	<i>ClO<sub>2</sub><sup>-</sup></i> Chlorit		<i>ClO<sub>3</sub><sup>-</sup></i> Chlorat	<i>ClO<sub>4</sub><sup>-</sup></i> Perchlorat		
				<i>Br<sup>-</sup>, J<sup>-</sup></i>	<i>Br<sub>2</sub>, J<sub>2</sub></i>	<i>usw. analog</i>						
VI			<i>H<sub>2</sub>O</i>	<i>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub></i>	<i>O<sub>2</sub></i>		<i>(OF<sub>2</sub>)</i>					
			<i>OH<sup>-</sup></i> Hydroxid		<i>O<sub>3</sub></i> Ozon							
			<i>O<sup>-</sup></i> Oxid									
			<i>H<sub>2</sub>S</i>	<i>FeS<sub>2</sub></i>	<i>S</i>			<i>SO<sub>2</sub></i>		<i>SO<sub>3</sub></i> Schwefeltrioxid		
			<i>HS<sup>-</sup></i>		<i>S<sub>8</sub>/S<sub>∞</sub></i>			<i>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></i> Schweflige S.	<i>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></i> Schwefelsäure			
			<i>S<sup>-</sup></i> Sulfid					<i>HSO<sub>3</sub><sup>-</sup></i> Hydrogensulfit	<i>HSO<sub>4</sub><sup>-</sup></i> Hydrogensulfat			
								<i>SO<sub>3</sub><sup>-</sup></i> Sulfit	<i>SO<sub>4</sub><sup>-</sup></i> Sulfat			
					<i>Se, Te analog</i>							
V		Ammoniak	Hydrazin									
		<i>NH<sub>3</sub></i>	<i>N<sub>2</sub>H<sub>4</sub></i>	<i>H<sub>2</sub>NOH</i>	<i>N<sub>2</sub></i>	<i>N<sub>2</sub>O</i>	<i>NO</i>	<i>HNO<sub>2</sub></i>	<i>NO<sub>2</sub></i>	<i>HNO<sub>3</sub></i> Salpetersäure		
		<i>NH<sub>4</sub><sup>+</sup></i> Ammonium				"Lachgas"		<i>NO<sub>2</sub><sup>-</sup></i> Nitrit		<i>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></i> Nitrat		
		<i>(PH<sub>3</sub>)</i> Phosphin			<i>P</i>					<i>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub></i> Phosphorpentoxid		
					<i>P<sub>4</sub></i> weißer P.					<i>H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></i> Phosphorsäure		
					<i>P<sub>∞</sub></i> roter/schwarzer P.					<i>H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup></i> Dihydrogenphosphat		
										<i>HPO<sub>4</sub><sup>-</sup></i> Hydrogenphosphat		
										<i>PO<sub>4</sub><sup>-</sup></i> Phosphat		
IV		<i>(AsH<sub>3</sub>)</i> Arsin			<i>As, Sb</i> usw. analog	<i>As<sub>2</sub>O<sub>3</sub></i> Arsenik						
	<i>CH<sub>4</sub></i> Methan				<i>C</i> Graphit/Diamant	<i>CO</i> Kohlenmonoxid	<i>CO<sub>2</sub></i> Kohlendioxid					
						<i>HCN</i> Blausäure	<i>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></i> Kohlensäure					
							<i>HCO<sub>3</sub><sup>-</sup></i> Hydrogencarbonat					
							<i>CO<sub>3</sub><sup>-</sup></i> Carbonat					
					<i>Si</i>		<i>SiO<sub>2</sub></i> Quarz/Cristobalit/Tridymit					
							<i>Silicate</i>					
III					<i>B</i>		<i>B<sub>2</sub>O<sub>3</sub></i>					
							<i>(BF<sub>3</sub>)</i>					
							<i>(BH<sub>4</sub><sup>-</sup>)</i>					

( ) nur für Theorie wichtig

kursiv nicht natürlich vorkommend