

## Übeblatt Oxidationszahlen

Elemente, ungeladene Moleküle: 0 (Diamant, Ruß C; S<sub>8</sub>, P<sub>4</sub>, Cu...)

einatomige Ionen: wie die Ladung

Moleküle: Elektronen der Bindung zählen zum Element mit der größeren EN

O: immer 2 (oder 0), außer in Peroxiden, dort -1

F: immer negativ (oder 0), nie positiv

H: plus null minus

Ladungen von größeren Ionen berücksichtigen, eventuell ausgleichen/ergänzen

Formel /OZ	Namen	Formel /OZ	Namen
HClO <sub>4</sub>		O <sub>2</sub>	
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		CO	
TiCl <sub>4</sub>		FeO	
HNO <sub>2</sub>		Cu <sub>2</sub> O	
H <sub>2</sub> O		PbO <sub>2</sub>	
[Ag(NH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] <sup>+</sup>		I <sub>2</sub>	
BF <sub>3</sub>		ClO <sup>-</sup>	Hypochlorit
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		As <sub>4</sub> O <sub>10</sub>	
AgNO <sub>3</sub>		Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	
N <sub>2</sub>		HNO <sub>3</sub>	
CO <sub>2</sub>		NH <sub>4</sub> Cl	
MgCl(OH)		MgO	
Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·5H <sub>2</sub> O		Na <sub>2</sub> O	
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O		AlN	
NaHCO <sub>3</sub>		Al(OH) <sub>3</sub>	
As <sub>2</sub> S <sub>3</sub>		HI	
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		NaH	
As		Pb <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		C	
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>		CuO	
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		SnO <sub>2</sub>	
P <sub>4</sub> S <sub>10</sub>		PbO <sub>2</sub>	
SnO <sub>2</sub>		Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			