

Übungsaufgaben für die Festlegung der Oxidationszahl (I)

Element oder Verbindung: Formel	Name	Oxidationszahl des 1. Atoms, 2. Atoms,...
Na	Natrium	
O ₂	Di_____	
P ₄	Tetra_____	
Cl ⁻	Chlorid_____	
H ₂ O		
CO ₂		
SO ₂		
OF ₂	Sauerstoffdi_____	
O ₂ F ₂	Di_____ di_____	
H ₂ S		
H ₂ SO ₄	Schwefelsäure	
HNO ₃		
H ₂ O ₂		
FeCO ₃	Eisen_____	
KCN	Kaliumcyanid	
CaH ₂	Calciumhydrid	
[PtCl ₂ (NH ₃) ₂]	Diammindichloroplatin(II)	
Na ₂ S ₂ O ₃ =Na ₂ S O ₃		
Fe ₃ O ₄ =FeO*Fe ₂ O ₃	Magnetit	
Pb ₃ O ₄ =2PbO*PbO ₂		
N ₂ O		
NO ₂ F	Nitryl_____	
HClO ₄	Perchlorsäure	
NH ₃		
BaO ₂		
NaNH ₂	Natriumamid	
[CoH(CO) ₄]	Tetracarbonylhydridcobalt(II)	
H[AuCl ₄]	Hydrogentetrachloroaurat(III)	

Aufgabenstellung: Fülle die leeren Felder bzw. Lücken in der 2. Spalte (Namen) aus und vergebe in der 3. Spalte für jedes Teilchen (allein oder in Verbindung) die entsprechende Oxidationszahl entsprechend den Regeln für die Festlegung von Oxidationszahlen.