

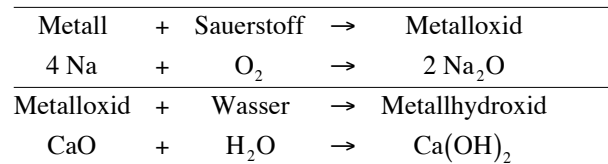
Wortgleichungen der Chemie

Mit Reaktionsgleichungen

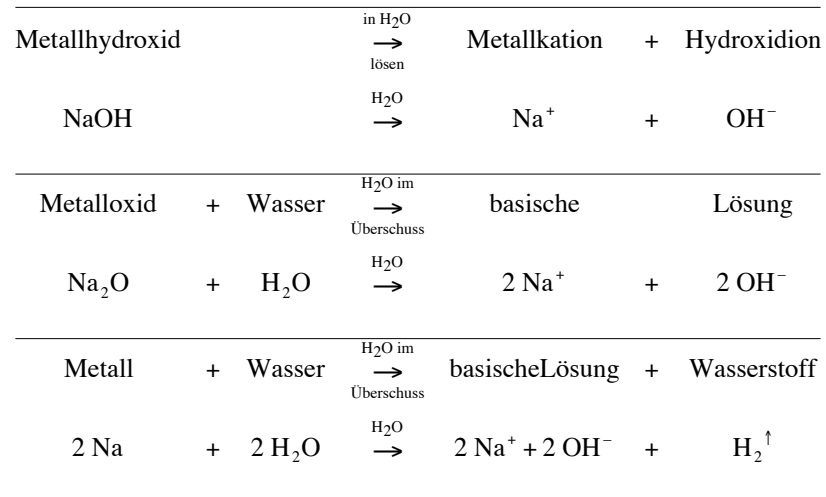
für die SI

© H. Wunsch 2011

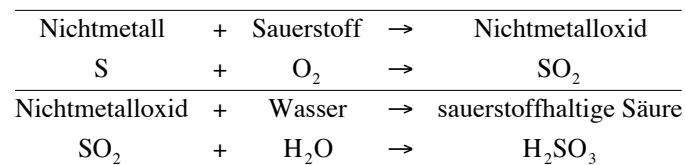
Weg zu einem Hydroxid



Wege zur basischen Lösung

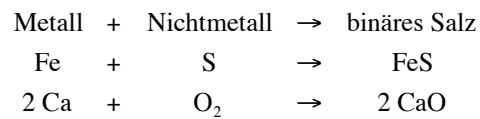


Wege zur sauerstoffhaltigen Säure



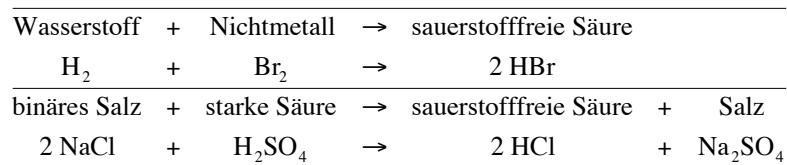
Herstellung eines binären Salzes

Binäre Salze sind aus **einem** Metall und **einem** Nichtmetall aufgebaut.



Merke: Auch Oxide zählen zu den binären Salzen.

Wege zu einer sauerstofffreien Säure



Wenn die Base mit der Säure oder: Die Neutralisation

Säure	+	Base(Lauge)	→	Salz	+	Wasser
HCl	+	NaOH	→	NaCl	+	H ₂ O
H ₂ SO ₄	+	2 LiOH	→	Li ₂ SO ₄	+	H ₂ O
2 HBr	+	Ca(OH) ₂	→	CaBr ₂	+	H ₂ O
Nichtmetalloxid	+	Metallhydroxid	→	Salz	+	Wasser
CO ₂	+	Ca(OH) ₂	→	CaCO ₃	+	H ₂ O

Weitere wichtige Reaktionen

Metall	+	Säure	→	Salz	+	Wasserstoff
Zn	+	H ₂ SO ₄	→	ZnSO ₄	+	H ₂ ↑
stärkere Säure 2	+	Salz 1	→	schwächere Säure 2	+	Salz 2
2 HCl	+	FeS	→	H ₂ S	+	FeCl ₂
H ₂ O	+	NaHCO ₃	→	H ₂ CO ₃	+	NaOH
				↓		
				H ₂ O + CO ₂		
Schwermetallsalz	+	Alkalilauge	→	Schwermetallhydroxid	+	Alkalisalz
Cu ²⁺ + SO ₄ ²⁻	+	2 Na ⁺ + 2 OH ⁻	→	Cu(OH) ₂	+	2 Na ⁺ + SO ₄ ²⁻