

Metallhydroxide (Basen, Laugen)

Aluminiumhydroxid	$\text{Al}(\text{OH})_3$		F.200°C, D.2,42
Bariumhydroxid	$\text{Ba}(\text{OH})_2$		F.408°C, D.4,5, LW.38
Bariumhydroxid	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	<i>Barytwasser</i>	F.78°C, Kp.103°C
Berylliumhydroxid	$\text{Be}(\text{OH})_2$		D.1,91
Bismut(III)-hydroxid	$\text{Bi}(\text{OH})_3$		Z.415°C, D.4,36
Blei(II)-hydroxid	$\text{Pb}(\text{OH})_2$		Z.140°C, D.7,6
Cadmiumhydroxid	$\text{Cd}(\text{OH})_2$		D.4,81
Caesiumhydroxid	CsOH		F.272°C
Calciumhydroxid	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	<i>Löschkalk</i>	Z., D.2,23, LW.1,65
Eisen(II)-hydroxid	$\text{Fe}(\text{OH})_2$		
Eisen(III)-hydroxid	$\text{Fe}(\text{OH})_3$		
Gadoliniumhydroxid	$\text{Gd}(\text{OH})_3$		
Gold(III)-hydroxid	$\text{Au}(\text{OH})_3$		
Kaliumhydroxid	KOH	<i>Ätzkali, Kalilauge</i>	F.360°C, Kp.1327°C, D.2,04, LW.1114
Kupfer(I)-hydroxid	CuOH		
Kupfer(II)-hydroxid	$\text{Cu}(\text{OH})_2$		Z., D.3,37
Lanthanhydroxid	$\text{La}(\text{OH})_3$		
Lithiumhydroxid	LiOH		F.462°C, Z.600°C, D.1,40, LW.124(25°C)
Magnesiumhydroxid	$\text{Mg}(\text{OH})_2$		D.2,40, LW.8,4
Mangan(II)-hydroxid	$\text{Mn}(\text{OH})_2$		
Natriumhydroxid	NaOH	<i>Ätznatron, Natronlauge</i>	F.322°C, Kp.1390°C, D.2,13
Nickel(II)-hydroxid	$\text{Ni}(\text{OH})_2$		D.4,1
Radiumhydroxid	$\text{Ra}(\text{OH})_2$		
Strontiumhydroxid	$\text{Sr}(\text{OH})_2$		F.375°C, D.3,62, LW.8,0
Thallium(I)-hydroxid	TlOH		
Zinkhydroxid	$\text{Zn}(\text{OH})_2$		Z.~125°C, D.3,05
Zinn(II)-hydroxid	$\text{Sn}(\text{OH})_2$		

weitere Hydroxide (Basen, Laugen)

Ammoniumhydroxid	NH_4OH	<i>Salmiakgeist</i>	Z.
------------------	------------------------	---------------------	----