

Tabelle II.

Die photographisch wichtigsten, zusammengesetzten Körper mit ihren Formeln und Mischungsgewichten.

Namen.	Formeln.	Mischungsgewicht.
		Wasserstoff = 1.
Aepfelsäure	$C_4H_2O_4 + HO = \bar{M}$	67,0
Aether	C_4H_5O	37,0
Alaun, Kali-	$KO SO_3 + Al_2O_3 3SO_3 + 24HO$	474,6
Alaun, Ammoniak-	$NH_4SO_3 + Al_2O_3 3SO_3 + 24HO$	453,4
Alkohol	$C_4H_6O_2 + HO$	46,0
Aluminiumchlorid	$Al_2Cl_3 + 12HO$	241,9
Ameisensäure	$C_2HO_3 + HO = \bar{F}o$	46,0
Ammoniakgas	NH_3	17,0
Ammoniak, wässeriges-	$NH_3 + xHO$	
Ammoniumchlorid (Salmiak)	$NH_4 + Cl$	53,4
Antimonsaures Kali	$KO + Sb_2O_5$	216,4
Arsensaures Kali	$KO + AsO_5 + 2HO$	180,4
Arsenchlorid	As_2Cl_4	181,4
Baryt	BaO	76,6
Bariumchlorid	$BaO Cl + HO$	130,1
Baumwolle	CHO	15,0
Benzoessäure	$C_{14}H_5O_3 + HO$	122,0
Berlinerblau	$3FeCy + 2Fe_2Cy_3 + 9Ho$	511,0
Bernsteinsäure, krystall.	$C_4H_2O_3 + HO = \bar{S}u$	59,0
Bernsteinsäure, sublimirte	$2C_4H_2O_3 + HO = \bar{S}u$	109,0
Bernsteinsaures Ammoniak, saures-		
Bernsteinsaures Eisenoxyd	$Fe_2O_3 + 3\bar{S}u$	230,0
Bernsteinsaures Kali, saures-		
Bleichlorid, neutrales	$PbCl$	139,1
Borsäure, krystallisirte	$BO^e + 3HO$	61,9
Borsaures Natron, saures-	$NaO + 2BO_3 + 10HO$	191,1
Bromjod	JBr_3	361,3
Bromsäure	BrO_5	118,3
Bromwasserstoffsäure	BrH	79,3