

Tabelle H
Aktivitätskoeffizienten einiger Elektrolyte in Wasser

Stoff	Molalität mol/kg					
	0,001	0,01	0,1	0,5	1	2
AgNO ₃			0,73	0,536	0,429	0,316
BaCl ₂	0,881	0,716	0,499	0,392	0,388	
Ba(OH) ₂		0,712	0,443			
CuSO ₄	0,74	0,41	0,15	0,061	0,041	
HCl	0,965	0,904	0,796	0,757	0,809	1,01
HNO ₃	0,965	0,902	0,785	0,715	0,72	0,793
H ₂ SO ₄	0,873	0,543	0,265	0,154	0,13	0,124
K ₂ CO ₃	0,892	0,704	0,497	0,357	0,327	
KCl	0,965	0,902	0,771	0,651	0,61	0,58
KOH		0,898	0,754	0,666	0,675	
NH ₄ Cl	0,961	0,88	0,742	0,62	0,574	
NaCl	0,996	0,906	0,786	0,681	0,66	
ZnSO ₄	0,7	0,387	0,144	0,06	0,043	0,035

Tabelle I
Ebullioskopische Konstanten ES

Stoff	Siedepunkt	ES
	K	K kg/mol
Cl ₂	239,5	1,73
HCl	190,2	0,64
H ₂ SO ₄	604,8	5,33
H ₂ O	373,1	0,521
Hg	630	11,4
NH ₃	239,6	0,34
CCl ₄	349,6	5,07
CHCl ₃	334,3	3,8
CH ₃ OH	137,8	0,83
C ₂ H ₅ OH	351,4	1,07
C ₆ H ₆	291,3	2,54

Tabelle K
Kryoskopische Konstanten EG

Stoff	T_Schmelz	EG
	K	K kg/mol
AgNO ₃	481,6	28,4
HCl	161,1	4,9
H ₂ SO ₄	283,6	6,12
H ₂ O	273,1	1,858
NaCl	1073	20,5
Na ₂ SO ₄	1158	62
Na ₂ SO ₄ 10 H ₂ O	905,6	3,27
CCl ₄	248,4	29,8
CHCl ₃	209,9	4,9
HCOOH	281,5	1,93
C ₆ H ₆	278,6	5,07