

Ergebnisse aus den Versuchen „Stärke einer Säure bzw. Base (I)“

Tabelle 1: Molare Massen der beteiligten Elemente

Element	H	Cl	C	O	N	Na	S
Molare Masse [g/mol]	1,0079	35,453	12,011	15,999	14,0067	22,989	32,06

Tabelle 2: Molare Massen der beteiligten Verbindungen

Verbindung	HCl	CH ₃ COOH	NH ₃	NaHSO ₄ *H ₂ O	NaOH	Na ₂ CO ₃
Molare Masse [g/mol]						

Tabelle 3: Dichte und Massenanteile der gelösten Säuren bzw. Basen

	HCl	CH ₃ COOH	NH ₃
Dichte ρ [g/ml]			
Massenanteil ω [%]			

Tabelle 4: Messwert-Tabelle

Lösung von	pH-Wert bei c=_____ mol/l	pH-Wert bei c=_____ mol/l	Reaktionsdauer t [s]	c(H ₃ O ⁺) c=_____ mol/l	c(H ₃ O ⁺) c=_____ mol/l
HCl(aq)					
NaHSO ₄ (aq)					
CH ₃ COOH(aq)					
NaOH(aq)			 		
NH ₃ (aq)			 		
Na ₂ CO ₃ (aq)			 		