

## 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 <sub>3</sub> COOH	NH <sub>3</sub>	NaHSO <sub>4</sub> *H <sub>2</sub> O	NaOH	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
Molare Masse [g/mol]						

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

	HCl	CH <sub>3</sub> COOH	NH <sub>3</sub>
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 <sub>3</sub> O <sup>+</sup> ) c=_____ mol/l	c(H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> ) c=_____ mol/l
HCl(aq)					
NaHSO <sub>4</sub> (aq)					
CH <sub>3</sub> COOH(aq)					
NaOH(aq)			<del>                    </del>		
NH <sub>3</sub> (aq)			<del>                    </del>		
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> (aq)			<del>                    </del>		