

## 1. Vorbereitungen

Station	allgemein	Küchenrolle, Uhr
1	Enthalpieberechnung	Angabenblatt
2	Bindungsenergie	Angabenblatt
3	Kalorimetrie	Angabenblatt , 1,0 m HCl, 1,0 m NaOH, 250 ml BG isoliert, 2 100 ml BG, Thermometer, 2 Plastikpipetten (beschriftet HCl, NaOH), Waage NaOH jeweils ausgeben
4	Massenerhalt	Angabenblatt , 3Fuß, Tiegel, Spatel, $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (fein gemörstert), Abfallgefäß für $\text{CuSO}_4$ , Waage mit Papier, Tiegelzange, Hilfekarten
5	Reaktionsgleichungen	Angabenblatt
6	Entropie	Angabenblatt Waage, Spatel, Papier, $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ (fein gemörstert), Zitronensäure, Messgerät mit T-Fühler, 50 ml BG
7	Stöchiometrie	Angabenblatt
8	Katalyse	Angabenblatt, frische Kartoffeln, Messer, ein 50ml Plastikgefäß mit großem Schraubdeckel für die 1m $\text{CuSO}_4$ Lösung, 100 ml Tropfflasche für 5% $\text{H}_2\text{O}_2$ , je 2 RGG RGG Ständer, Pinzette,
9	Abgaskatalysator	Angabenblatt

## 2. Stationenhinweise

Station		
1	Enthalpieberechnung	
2	Bindungsenergie	
3	Kalorimetrie	NaOH jeweils ausgeben!!!
4	Massenerhalt	bei der praktischen Hydratwasserbestimmung zerspringen die Tiegel!
5	Reaktionsgleichungen	
6	Entropie	
7	Stöchiometrie	
8	Katalyse	
9	Abgaskatalysator	