

Name:

Matr. Nr.:  
 Studiengang:

| Nr.  | Versuch                                      | Kolloquium | Protokoll |
|------|--|------------|-----------|
| 2    | Esterverseifung in alkalischer Lösung        |            |           |
| 3    | Neutralisationsenthalpie                     |            |           |
| 4    | Verdampfungsenthalpie                        |            |           |
| 5    | Schmelzdiagramm $\text{KNO}_3/\text{NaNO}_3$ |            |           |
| 7    | Inversionsgeschwindigkeit von Rohrzuckers    |            |           |
| 8    | Bestimmung des Adiabatenkoeffizienten        |            |           |
| 9/10 | EMK / Potentiometrische Titration            |            |           |
| 11   | Oberflächenspannung einer Flüssigkeit        |            |           |
| 12   | Zerfall von Wasserstoffperoxid               |            |           |
| 13   | Massenwirkungsgesetz                         |            |           |
| 14   | Adsorptionsisotherme                         |            |           |
| 16   | Dissoziationskonstante von Essigsäure        |            |           |
| 17   | Molmassenbestimmung d. Gefrierpunktserniedr. |            |           |
| 18   | Verbrennungsenthalpie einer Substanz         |            |           |
| 19   | Siedediagramm eines binären Gemisches        |            |           |
| 20   | Wärmeleitfähigkeit von Gasen                 |            |           |
| 22   | Absorptionsspektrum eines Farbstoffes        |            |           |
| 23   | Überföhrungszahlen nach Hittorf              |            |           |
| 24   | Nernstscher Verteilungssatz                  |            |           |
| 25   | Hydrolyse von Essigsäureethylester           |            |           |
| 26   | Zustandsdiagramm Cyclohexan/Methanol         |            |           |
| 28   | $C_p$ – Festkörper                           |            |           |
| 29   | Versuchsauswertung mit EDV                   |            |           |
| 30   | Reale Gase, Kritischer Punkt                 |            |           |
| 32   | Schmelzdiagramm Biphenyl/Naphthalin          |            |           |
|      |  |            |           |

Dozent:

Datum :  
 Stempel: