



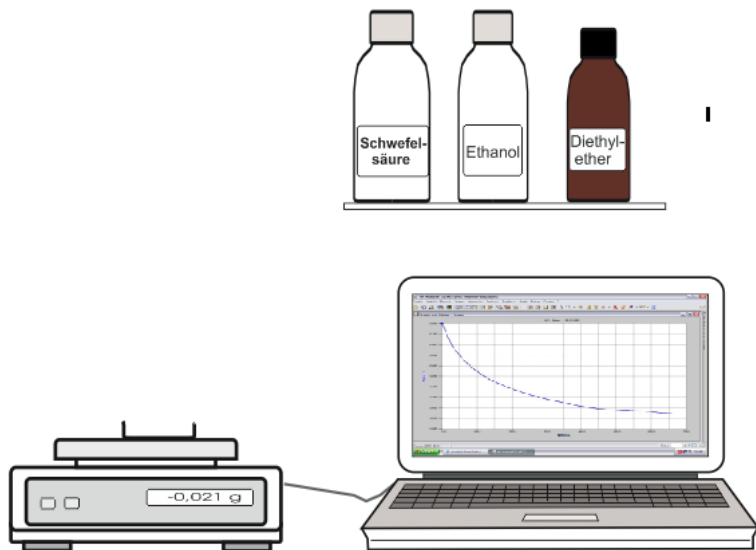
Prinzip

Die Massenänderung bei der Verdunstung von Ethanol wird eine gewisse Zeit verfolgt.

Warnung

Ethanol ist entflammbar!

**Aufbau
und
Vorbe-
reitung**



Benötigte Geräte

- USB-/serielles Kabel
- elektronische Waage ca. 200g/ Einteilung 0.01g
- Computer
- 3 Petrischalen

Verwendete Chemikalien

- Ethanol

Vorbereitung des Versuchs

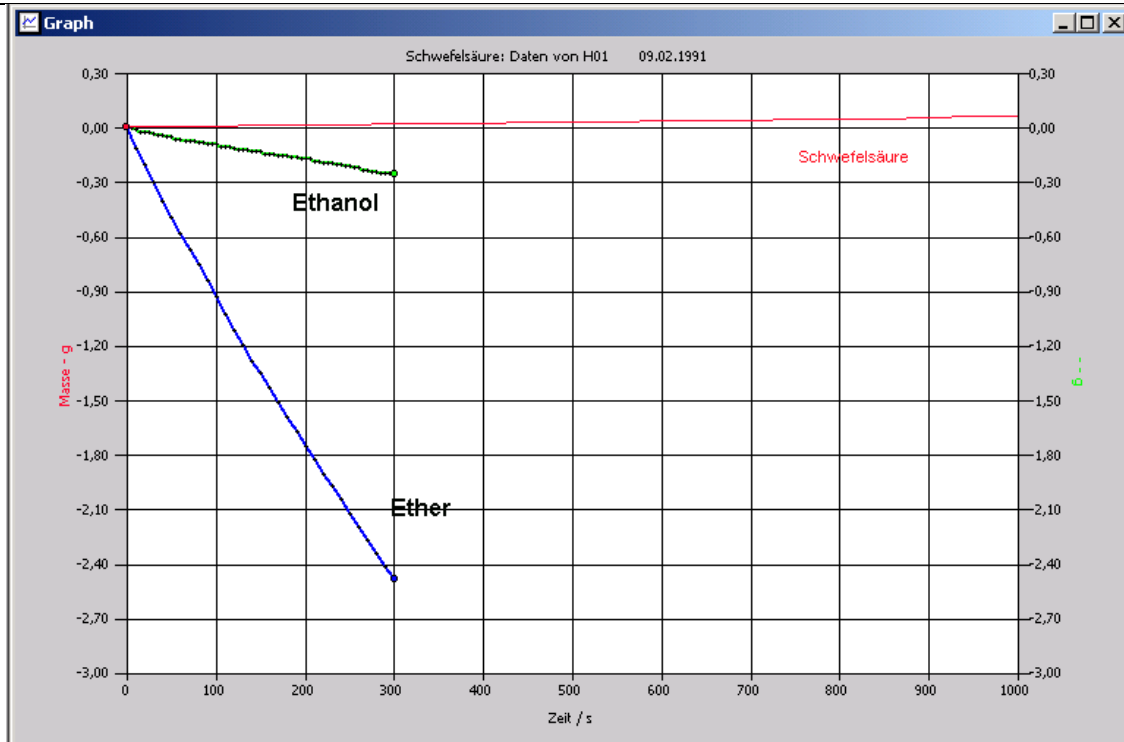
- ▶ Die Waage mit Hilfe des Kabels mit dem Computer verbinden.
Soviel Flüssigkeit in die Petrischale gießen, dass der Boden gut bedeckt ist und diese auf die Waage stellen.

Vorbereitung am Computer

- ▶ **AK Analytik 11** starten; **Messen** mit **Geräte-Schnellstarter App** **Waagen App**
- ▶ Waage auswählen z. B. **Sartorius AccuLab**
- ▶ Anweisungen befolgen und 'abhaken' **Weiter**
- ▶ Auf welche Weise möchten Sie messen: **Auf Zeit**
- ▶ Zeitintervall: **10** s, Gesamtzeit (Grafik): **1000** s
- ▶ Darstellung im Graphen: m **-3,0 - 3,0** g **Weiter**

**Durch-
führung**

- ▶ Die Waage tariieren.
- ▶ Gleichzeitig mit **Aufzeichnen** oder mit der 's'-Taste die Messwertspeicherung starten.
- ▶ Nach 300 s bzw. ca. 1000 s den Versuch **Messung beenden** beenden.
- ▶ Wollen Sie direkt die nächste Messung durchführen? **Nein**



Die Massenabnahme von Ether (M01A) und die Massenzunahme von Schwefelsäure (M01C) sind mit eingezeichnet

Beachten:



Entsorgung

???

Literatur

W.Christen-Marchal; Mettler Schulversuche (Werkschrift) S. 38, Fa. Mettler, CH-Greifensee, 1986
G.Wrobel/H.Daniels; Chemieexperimente mit dem Computer, S 322, Dümmlers Verlag, Bonn, 1989