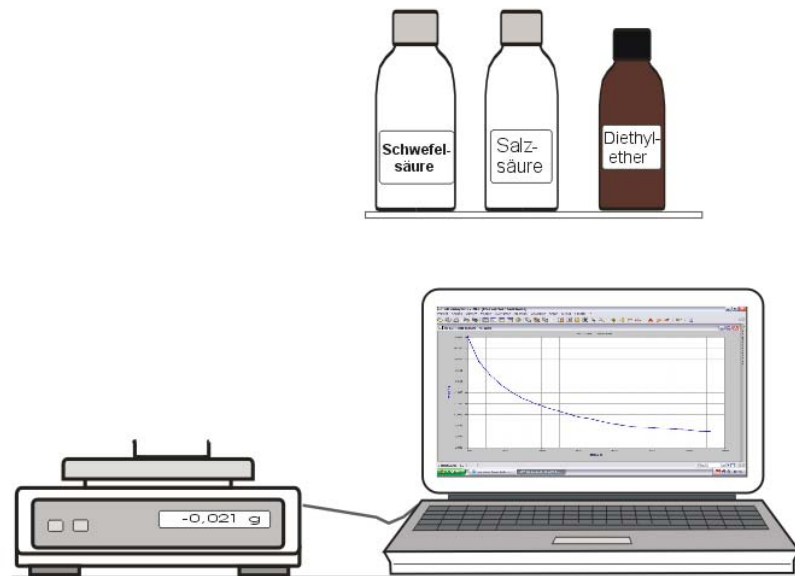


Prinzip: Ethanol und Ether mit gleicher Molmasse verdunsten verschieden schnell. Schwefelsäure nimmt Wasser aus der Luft auf. Die Massenänderung wird eine gewisse Zeit verfolgt .

**Warn-
hinweise:**

Schwefelsäure - R und S - Sätze beachten!
Ethanol und Ether sind entflammbar!

Versuchsaufbau:**Materialliste:****Geräte:**

- 1 Computer
- 1 elektronische Waage
ca.200g/Einteilung 0.01g

- 1 serielles Kabel
- 3 Petrischalen

Chemikalien:

- Schwefelsäure, konz.
- Ethanol
- Diethylether

**Vorbereitung des Versuchs:**

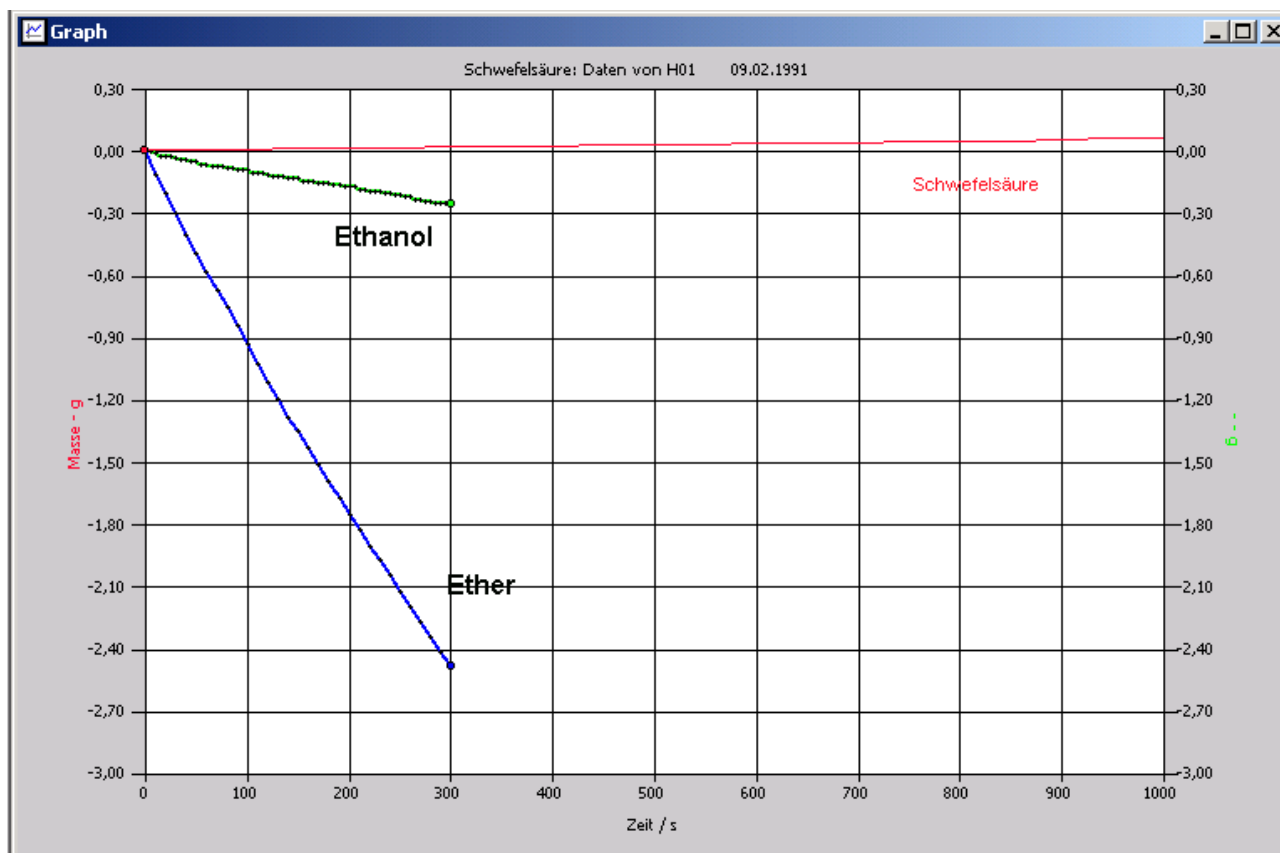
- Die Waage mit Hilfe des Kabels mit dem Computer verbinden.
- Soviel Flüssigkeit in die Petrischale gießen, dass der Boden gut bedeckt ist und diese auf die Waage stellen.

Computerprogramm: AK Analytik 32.NET (→ Schnellstarter → Sartorius Waage)

Angezeigte Messgröße: Masse		
Für Grafik -3,0 - 0,3 g	Bei Zeitintervall: 10 s	Gesamtzeit (für Grafik) : 1000 s
Messung über Zeit		Direkt zur Messung

Durchführung des Versuches:

- Die Waage tarieren die Messung mit Klick auf oder mit der Taste **S** starten.
- Die Messung nach ca. 1000 Sekunden mit Klick auf oder mit der Taste **Esc** beenden



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