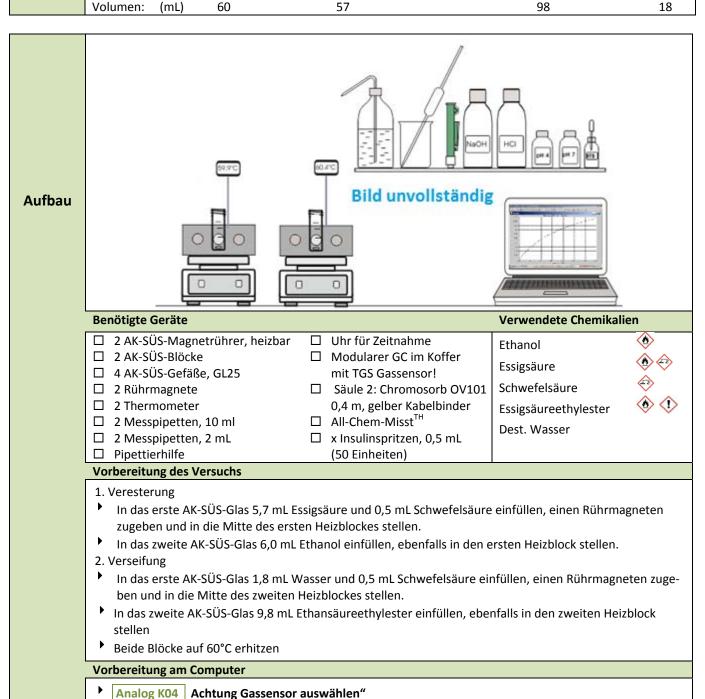


Verfolgung der Veresterung bzw. Verseifung von Ethansäureethylester





	Man lässt die beiden konkurrierenden Reaktionen bei 60°C mit einer hohen Katalysatormenge ablaufen, um die Einstellung des Gleichgewichts per GC innerhalb einer Doppelstunde verfolgen zu können.								
Prinzip		СН	3-СН ⁵ -ФН	+	CH3-COOH	H ₂ SO ₄	CH3-C,0-CH5-CH3	+ H ₂ O	
			Ethanol		Essigsäure	Schwefelsäure	Essigsäureethylester	Wasse	r
	mol.Masse: (g	g/mol)	46,		60	98,1	88	18,0	
	Dichte: (g	g/mL)	0,79		1,05	1,84	0,9	1,0	
	Konzentr. (9	%)	96		99,9			100	
			CO				00	4.0	





Verfolgung der Veresterung bzw. Verseifung von Ethansäureethylester





Vorgehensweise bei der Probennahme

- Bei laufendem Rührer über der Flüssigkeit ca. 0,1 mL Gas (10 Einheiten) in die Insulinspritze aufziehen
- Spritze komplett entleeren
- ▶ 0,5 mL Luft (50 Einheiten) aufziehen
- ▶ Spritze zum zweiten Mal komplett entleeren
- 0,5 mL Luft (50 Einheiten) aufziehen
- bis 0,1 mL (10 Einheiten) entleeren

Durchführung

- Warten, bis die Temperatur erreicht ist und die Uhr einen runden Wert anzeigt.
- Mit der Veresterung beginnend das äußere AK SÜS-Glas vorsichtig in das mittlere ausgießen und den Rührer anstellen.
- Nach 1 Minute eine Probe entnehmen wie oben beschrieben und in den Chromatographen einspritzen.
- Weitere Probeentnahmen erfolgen nach 10 und nach 60 Minuten
- bei einer runden Zeit auch bei der Verseifung das äußere AK SÜS-Glas vorsichtig in das mittlere ausgießen und den Rührer anstellen.
- Nach 1 Minute eine Probe entnehmen wie oben beschrieben und in den Chromatographen einspritzen.
- Weitere Probeentnahmen erfolgen nach 10 und nach 60 Minuten

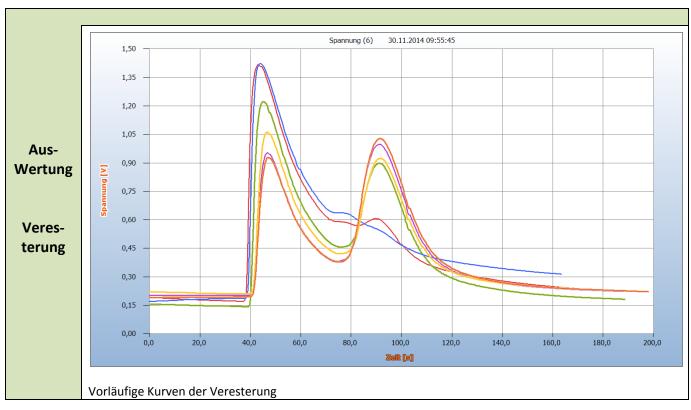
Wegen der besseren Vergleichbarkeit befinden sich die Graphen auf der nächsten Seite

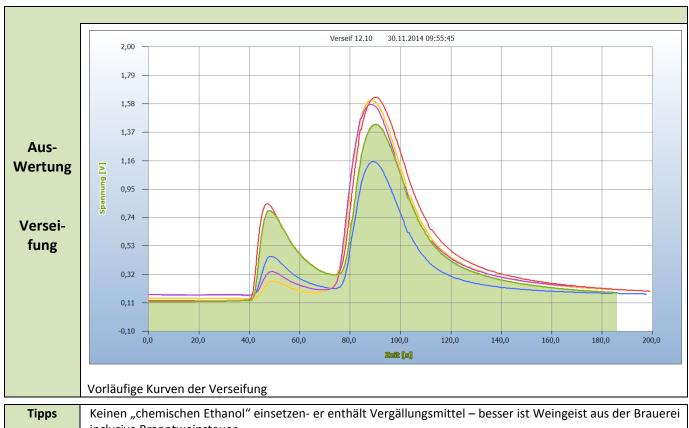


Verfolgung der Veresterung bzw. Verseifung von Ethansäureethylester









inclusive Branntweinsteuer.

Beachten: Organische Abfälle **Entsorgung** Literatur Eigene Experimente