

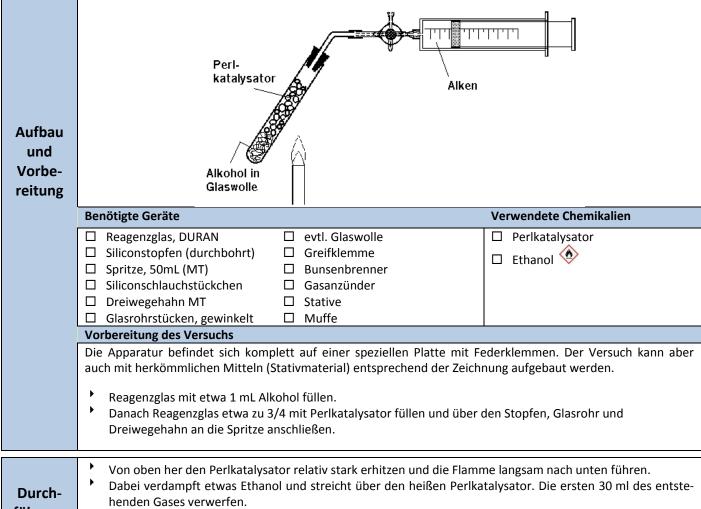
Dehydratisierung von Ethanol Identifizierung des Ethen mit Hilfe der GC





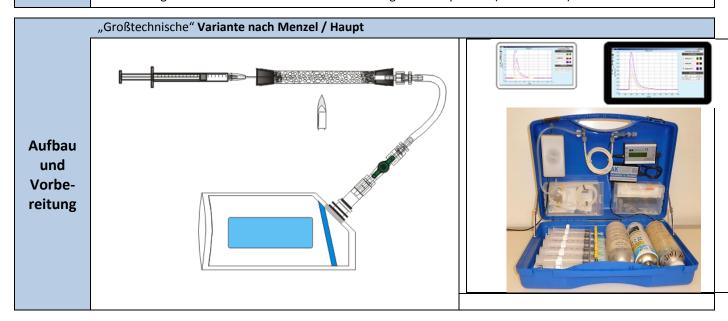
Prinzip

Mit Hilfe des Perlkatalysators, der normalerweise bei Crackversuchen eingesetzt wird, lässt sich aus Ethanol durch Dehydratisieren Ethen herstellen. Das Gas kann mit der Gaschromatografie identifiziert werden.



führung

Zur Identifizierung des entstehenden Gases kann man schon während des Versuches eine Probe über den Dreiwegehahn abziehen und in den Gaschromatografen einspritzen. (siehe: Unten)





Dehydratisierung von Ethanol Identifizierung des Ethen mit Hilfe der GC





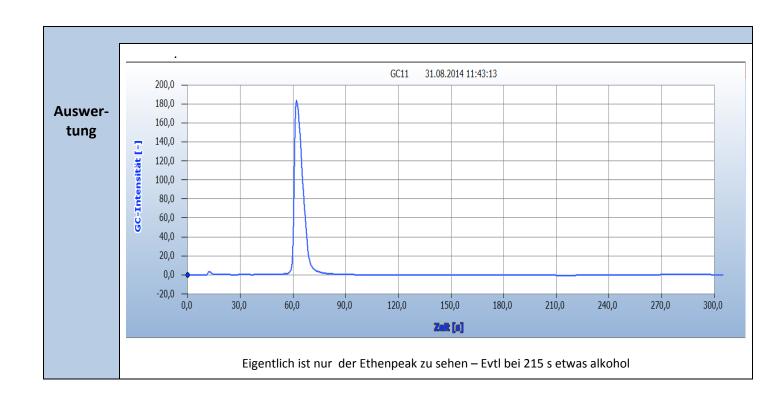
	Benötigte Geräte	Verwendete Chemikalien		
	□ Quarzrohr, I = 150, d = 8 mm □ evtl. Glaswolle □ Siliconstopfen (durchbohrt) □ Greifklemme □ Spritze, 50mL (MT) □ Bunsenbrenner □ Siliconschlauchstückchen □ Gasanzünder □ Gastüte mit m/m-Adapter □ Stative □ Einwegehahn MT □ Muffe □ Glasrohrstücken	☐ Perlkatalysator ☐ Ethanol ��		
Durch- führung	 Das Quarzrohr mit Perlkatalysator (Al₂O₃-SiO₂-Mischkatalysator) füllen. Einige mL Ethanol in der Spritze aufziehen. Den Katalysator bis zur Rotglut erhitzen und langsam den "Alkohol" einspritzen. Allmählich füllt sich der Beutel mit Gas. 			
	Gaschromatografische Identifizierung des entstandenen Gases			
Vorbe- reitung	Benötigte Geräte ☐ AK LowCost-GC Classic Modul mit ☐ Teacher's Helper/Netzteil	Verwendete Chemikalien ☐ Vergleichsgase in der "Gasbar"		
	Birnchen-WLD USB-Kabel	Vergieichsgase in der Gasbar		
	☐ Säule: weißer Kabelbinder ☐ Tablet, Laptop o. Smartphone Vorbereitung an den Tablets/ Laptops (Clients)			
	Am Tablet / Laptop / Smartphone Einstellungen int wlan eine Verbindung herstellen: ak.net anwählen und warten bis die Verbindung eingebucht ist. Browser z.B. FireFox/Safari aufrufen, in die Adresszeile (URL-Zeile) - nicht in der (Google-Suchzeile!!) http://labor.ak eingeben Es erscheinen 4 Bildschirme AK MiniAnalytik wählen. Im Display können die Menüicons oben neben- oder (bei kleinen Bildschirmen) links untereinander angeordnet sein. GC Elektronik15 per USB mit Teacher's Helper verbinden. Icon 'Messen' (2. von links) und int Messgerät verbinden auswählen. Messgrößenauswahl: GC Int (WLD) und ok Konfiguration GC-Messung . y-Achse GC (WLD) Min 100 - und Max 100 - Nachkomma 100 - Nachkomma			
Durch- führung	Nach einer gewissen Wartezeit sieht man, dass Gas in der Tüte gesammelt hat. Gas in die Spritze füllen, diese bis 0,5 mL entleeren und dann bis 1 mL Luft dazu aufziehen. Warten bis Messwert stabil ist. Evtl. Auf Null setzen Spritze einführen und dabei den Stempel einklemmen, damit er sich nicht bewegt, aber noch nicht das Gas injizieren!!! Mit Aufzeichnung Starten die Messwertspeicherung starten. Beim Countdown genau bei 0 s das Gas zügig in den Chromatografen injizieren und die Spritze entfernen. Nach ca. 200 s zum Beenden Stoppen drücken Zur Vorbereitung der neuen Messung jeweils bei ** (Vorderseite) neu beginnen			
Speichern	Projekticon oben links und Speichern unter wählen Unter Projekt Speichern' Projektnamen eingeben (hier: Beispiel)	K16a user und OK		



Dehydratisierung von Ethanol Identifizierung des Ethen mit Hilfe der GC







Tipps	Bezug des Katalysators: 0,5 % Palladium auf Aluminiumoxid-Kugeln (Fa. Hedinger)			
Beachten:	(Entsorgung	Abfalleimer	
Literatur	B. Ralle u. U. Bode, Die These von Avogadro, NiU - Chemie 5(1994),36			
	D. Scherr, Einsatz von Perlkatalysator im Chemieunterricht, ChiS 42 (1995) 6			
	E. Baumbach, Chemische Schulversuche mit dem Mikrobaukasten, Seite 18 ff, Ferd. Dümmlers Verlag, Bonn,			
	1007			