

**Zeitschrift:** Mitteilungen aus dem Gebiete der Lebensmitteluntersuchung und Hygiene = Travaux de chimie alimentaire et d'hygiène  
**Herausgeber:** Bundesamt für Gesundheit  
**Band:** 20 (1929)  
**Heft:** 1

**Artikel:** Methylalkoholbestimmungen in Enzianbranntweinen  
**Autor:** Fellenberg, Th. von / Werder, J.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-983858>

### **Nutzungsbedingungen**

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

### **Conditions d'utilisation**

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

### **Terms of use**

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

**Download PDF:** 30.12.2025

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>**

## Methylalkoholbestimmungen in Enzianbranntweinen.

Von Dr. TH. von FELLEMBERG.

(Aus dem Laboratorium des Eidgenössischen Gesundheitsamtes,  
Vorstand: Dr. J. Werder.)

In einer früheren Arbeit (S. 16 ff.) ist darauf aufmerksam gemacht worden, dass alle auf den Trestern vergorenen Branntweine, wie Tresterbranntwein, Kirsch- und Zwetschgenwasser, Enzianbranntwein nach der Methode von *Röse* zu niedrige Werte an höhern Alkoholen liefern müssen, da sie Methylalkohol enthalten, der bei der Gärung aus dem Pektin der Früchte bzw. Wurzeln abgespalten worden ist. Der Methylalkoholgehalt der Tresterbranntweine und der Kernobstbranntweine ist längst bekannt<sup>1)</sup>; in Enzianbranntweinen hingegen ist dieser Alkohol meines Wissens noch niemals aufgesucht und nachgewiesen worden. Die vorliegenden Untersuchungen sollen diese Lücke ausfüllen.

Zur Bestimmung wurde die Methode von *Denigès*<sup>2)</sup> benützt, jedoch mit einigen äusserlichen Abänderungen, um sie etwas handlicher zu gestalten.

Die Methode sei im Folgenden beschrieben.

*Vorbereitung des Branntweins.* Enthält der Branntwein Extrakt, so muss er destilliert werden. Ist er extraktfrei, so ist eine weitere Vorbereitung nicht notwendig. Ich führte bei einigen Enzianbranntweinen die Destillation mit Silbernitrat und Lauge durch, wie sie für die Bestimmung der höhern Alkohole vorgeschrieben ist; das Resultat war dasselbe wie vor der Destillation. Diese Behandlung ist also nicht notwendig. Man bringt den Branntwein oder sein Destillat auf den Gehalt von 4% Alkohol und verwendet davon  $0,5 \text{ cm}^3 = 0,02 \text{ cm}^3$  Alkohol für die Bestimmung.

### Notwendige Reagentien.

1. Kaliumpermanganatlösung, 2,5%.
2. Schwefelsäure, 1 Vol. konzentrierte Säure auf 10 Vol. verdünnt.
3. Oxalsäurelösung, 8%.
4. Konzentrierte Schwefelsäure.
5. Fuchsin-schweflige Säure, bereitet durch Lösen von 5 g Fuchsin, kristallisiert. *Merk*, 12 g Natriumsulfit und  $100 \text{ cm}^3$  N-Schwefelsäure zum Liter. Es kommt sehr darauf an, dass die richtige Marke Fuchsin verwendet wird. Es gibt Fuchsin-sorten, welche sich durchaus nicht eignen zur Herstellung der fuchsin-schwefligen Säure, worauf mich der verstorbene Herr Kantonschemiker *Schmid* von Frauenfeld aufmerksam machte.

6. Typlösungen. Der Typ 1 enthält 0,1 Vol. % Methylalkohol und 4 Vol. % Aethylalkohol, der Typ 2 0,025 Vol. % Methylalkohol und 4 Vol. % Aethylalkohol.  $0,5 \text{ cm}^3$  dieser Lösungen enthalten 0,5 bzw. 0,125 mg Methylalkohol.

<sup>1)</sup> Siehe *Wolff*, Comptes rendus, **131**, 1321, 1900; *Th. v. Fellenberg*, diese Mitt., **4**, 122, 146, 1913; **5**, 172, 1914.

<sup>2)</sup> Schweiz. Lebensmittelbuch, 3. Aufl., S. 343.

*Ausführung der Reaktion.* 0,5 cm<sup>3</sup> des vorbereiteten, 4% Alkohol enthaltenden Branntweins werden in ein Reagensglas gebracht. In 2 weitere Reagensgläser misst man je 0,5 cm<sup>3</sup> der beiden Typen ab. Jede Probe wird mit 1 cm<sup>3</sup> Permanganatlösung versetzt. Man fügt nun überall 1 cm<sup>3</sup> Schwefelsäure 1 : 10 hinzu und lässt genau 2 Minuten stehen. Dann gibt man 0,5 cm<sup>3</sup> Oxalsäure und, sobald sich die Lösung aufgehellt hat, 0,5 cm<sup>3</sup> konzentrierte Schwefelsäure und 2,5 cm<sup>3</sup> fuchsin-schweiflige Säure hinzu, schwenkt um und lässt 20—30 Minuten stehen, worauf man die entstandenen Blaufärbungen mit dem ähnlicheren Typ im Mikrokolorimeter vergleicht.

Die Färbungen entsprechen nicht ganz den Gehalten, aber doch immerhin annähernd. Die kolorimetrische Vergleichung ist nicht sehr scharf, da die stärkeren Färbungen mehr ins Violette, die schwächeren mehr ins Grüne ziehen. Auch erscheinen die schwächeren Färbungen im Kolorimeter weniger klar, als die stärkeren.

Für die höchste Genauigkeit ist es notwendig, die Bestimmung zu wiederholen, indem man den Branntwein dem Typ oder den Typ dem Branntwein im Methylalkoholgehalt möglichst annähert.

Unsere Tabelle bringt die sämtlichen Zahlen, die erhalten worden sind. Es standen mir einige authentische Enzianproben zur Verfügung, darunter solche, welche durch die sog. Schnellgärung erhalten worden waren. Es war interessant, festzustellen, ob bei dieser Schnellgärung dieselbe Menge Methylalkohol entsteht, wie bei der gewöhnlichen Gärung. Es ist dies nicht ohne weiteres vorauszusetzen, da die Abspaltung des Methylalkohols aus dem Pektin von mancherlei Umständen abhängen kann, vom Vorhandensein von Pektasen, von der Bakterienflora, von der Zeitdauer.

Von einer früheren Arbeit über Enzian<sup>3)</sup> standen mir noch eine Reihe von Mustern zur Verfügung, von welchen die ätherischen Oele bestimmt worden waren. Auch die Beurteilung dieser Muster an Hand der allgemeinen Analyse und der Degustation durch die Herren Kantonschemiker Dr. *Jean-prêtre* von Neuenburg und Dr. *Bissegger* von Solothurn liegt noch vor. Ich führe diese Daten hier ebenfalls an und nummeriere die entsprechenden Muster gleich wie in der zitierten Arbeit. Bei andern Mustern fehlte mir leider die Bestimmung der ätherischen Oele und die Beurteilung. Diese Proben seien in beliebiger Reihenfolge wiedergegeben. Es sind meist Handelsproben aus dem Laboratorium des bernischen Kantonschemikers.

Wie Nr. 4 und 5 zeigen, übt die Art der Gärung keinen grossen Einfluss auf die Ausbeute an Methylalkohol aus. Immerhin enthält die Probe 4 etwas weniger Methylalkohol, als die entsprechende Probe 3, die durch gewöhnliche Gärung erhalten worden ist. Der Unterschied dürfte eher davon herrühren, dass bei der Schnellgärung die Essigsäuregärung unterdrückt und daher mehr Alkohol gewonnen wird, wodurch der relative Me-

<sup>3)</sup> Diese Mitt., 19, 242, 1928.

## Methylalkoholgehalte von Enzianbranntweinen.

Nr.		% CH <sub>3</sub> OH	Aetherische Oele Intensität
1.	Gentiane Jura, Kant. Labor. Freiburg, authentisch	2,0	105
2.	Gentiane Gruyère » » » »	1,95	110
3.	Münsingen, gewöhnliche Gärung »	2,3	138
4.	» Schnellgärung »	2,0	100
5.	Nyon, dest. durch Prof. Kreis, Dr. Wyss und Enz. Schnellgärung, authentisch	2,3	—
<b>Kantonales Laboratorium Neuenburg.</b>			
6.	23. künstlich . . . . .	0,27	35
7.	25. » . . . . .	geringe Spur	26
8.	25. Verschnitt . . . . .	1,22	32
9.	30. künstlich . . . . .	0,25	15
<b>Kantonales Laboratorium Solothurn.</b>			
10.	60. Verschnitt . . . . .	1,63	64
11.	61. echt . . . . .	1,18	74
12.	62. Verschnitt . . . . .	1,90	60
13.	64. » . . . . .	0,30	20
14.	65. » . . . . .	1,90	106
15.	66. » . . . . .	0,88	28
16.	68. » . . . . .	2,50	56
17.	69. » . . . . .	2,27	74
18.	70. echt . . . . .	2,90	106
19.	72. Verschnitt * . . . . .	1,23	24
<b>Weitere Enzianbranntweine.</b>			
20.	. . . . .	1,22	—
21.	. . . . .	0,55	—
22.	. . . . .	1,15	—
23.	. . . . .	1,50	—
24.	. . . . .	1,62	—
25.	. . . . .	0,90	—
26.	. . . . .	1,93	—
27.	. . . . .	2,18	—
28.	. . . . .	0,72	—
29.	. . . . .	1,70	—

thylalkoholgehalt herabgedrückt wird, als dass nicht aller Methylalkohol des Pektins in Freiheit gesetzt worden ist.

Die authentischen Proben enthalten ca. 2—2,3% Methylalkohol, auf den Gesamtalkohol bezogen. Bei den übrigen Proben herrscht im allgemeinen eine befriedigende Uebereinstimmung zwischen Methylalkohol einerseits und Gehalt an ätherischem Oel andererseits, auch zwischen Methylalkohol und der Beurteilung auf Grund der allgemeinen Analyse. Selbstverständlich geht diese Analyse nicht bis in alle Einzelheiten. So würde man geneigt sein, die Solothurner Enziane Nr. 62, 65, 68 und 69 auf Grund des Methylalkoholgehaltes als echt zu bezeichnen, während auf Grund der Farbenreaktion vielleicht nur Nr. 65 durchgehen dürfte. Die künstlichen Enzianbranntweine von Neuenburg geben sowohl niedrige Gehalte an ätherischem Oel, als an Methylalkohol.

Auf Grund der vorliegenden Untersuchungen glaube ich die Bestimmung des Methylalkohols als analytische Kennzahl empfehlen zu können. Sie wird in manchen Fällen neben der übrigen Analyse gute Dienste leisten können.