

**Zeitschrift:** Mitteilungen aus dem Gebiete der Lebensmitteluntersuchung und Hygiene = Travaux de chimie alimentaire et d'hygiène

**Herausgeber:** Bundesamt für Gesundheit

**Band:** 11 (1920)

**Heft:** 2-3

**Artikel:** Zur Titration der Zuckerarten nach dem Verfahren von E. Rupp und F. Lehmann

**Autor:** Arbenz, E. / Schaffer, F.

**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-984221>

### 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:** 27.01.2026

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

**MITTEILUNGEN**  
AUS DEM GEBIETE DER  
**LEBENSMITTELUNTERRICHTUNG UND HYGIEINE**  
VERÖFFENTLICHT VOM EIDG. GESUNDHEITSAMT

**TRAVAUX DE CHIMIE ALIMENTAIRE  
ET D'HYGIÈNE**

PUBLIÉS PAR LE SERVICE FÉDÉRAL DE L'HYGIÈNE PUBLIQUE

---

ABONNEMENT: Schweiz Fr. 10.— per Jahrgang. — Suisse fr. 10.— par année.  
Preis einzelner Hefte Fr. 1.80. — Prix des fascicules fr. 1.80.

---

BAND XI

1920

HEFT 2/3

---

**Zur Titration der Zuckerarten  
nach dem Verfahren von E. Rupp und F. Lehmann.**

Von E. ARBENZ.

(Mitteilung aus dem Laboratorium des Eidg. Gesundheitsamtes Bern,  
Vorstand: F. Schaffer.)

---

Neben den allgemein gebräuchlichen gravimetrischen Methoden zur Bestimmung der Zuckerarten finden sich in der Literatur eine grosse Anzahl von Verfahren, die auf dem rascheren Wege der Titration den Zuckergehalt ermitteln. Diese letzteren dienen hauptsächlich medizinischen Zwecken, bei denen man auch mit angenäherten Resultaten zufrieden ist, sofern sie einfach und rasch zu erhalten sind.

Die Forderung einer schnellen Ausführung, die gleichzeitig eine genügend hohe Genauigkeit bietet, erfüllt die von *E. Rupp* und *F. Lehmann*<sup>1)</sup> veröffentlichte titrimetrische Methode zur Bestimmung der verschiedenen Zuckerarten. Für das Verfahren, das auch von andern vorgeschlagen wurde, haben die Verfasser die genauen Versuchsbedingungen erforscht, unter denen brauchbare Werte erhalten werden können. Sie bestimmen in dem mit überschüssiger Fehling'scher Lösung und der zu bestimmenden Zuckerlösung unter bestimmten Versuchsanordnungen erhaltenen Reaktionsgemisch, das vom Zucker nicht reduzierte Cuprisalz. Die Bestimmung des überschüssigen Cuprisalzes beruht auf der schon 1854 von *De Haen* angegebenen titrimetrischen Kupferbestimmungsmethode, die darin besteht, dass durch Zusatz von Jodkalium zu einer geeigneten Lösung eines Cuprisalzes, Cuprojodid ausgefällt wird und dem vorhandenen Cuprisalz äquivalente Mengen Jod frei werden, die durch Titration mit Thiosulfat bestimmt und daraus die Kupfermenge berechnet

---

<sup>1)</sup> Arch. Pharm., 1909, 247, 516; Deutsche Apoth.-Ztg., 1909, 24, Nr. 8.

werden kann. Da die Reaktion zwischen Cuprisalz und Jodkalium nur unter bestimmten Bedingungen quantitativ verläuft, ist es unerlässlich, die vorgeschriebene Konzentration und Jodkaliumpmenge einzuhalten.<sup>1)</sup>

In neuerer Zeit ist die Methode durch Schowalter<sup>2)</sup> einer Nachprüfung unterzogen und gegen sie verschiedene Einwände erhoben worden. In einer Erwiderung<sup>3)</sup> halten Rupp und Lehmann an ihren Versuchsanordnungen fest und belegen dies auch mit einer Arbeit von G. Frerichs und E. Mannheim<sup>4)</sup>, wonach diese mit ihrem Verfahren speziell in Anwendung auf die Bestimmung von Traubenzucker in Harn vorzügliche Resultate erhalten haben. In diesem Streit der Meinungen schien es angezeigt, noch einige weitere, vergleichende Bestimmungen mit dieser Methode auszuführen, unter spezieller Berücksichtigung der Zwecke der Lebensmitteluntersuchung. Während Rupp und Lehmann in ihrer ersten Arbeit vom ausgeschiedenen Kupferoxydul trennen und die Titration im Filtrat vornehmen, geben sie in ihrer Erwiderung an Schowalter eine Versuchsordnung an, bei der die Titration im Reaktionsgemisch direkt ausgeführt wird. Gleichzeitig schlagen sie auch eine von Frerichs und Mannheim empfohlene genauere Berechnungsart vor.

Die auch von mir benutzte Versuchsanordnung beschreiben die Verfasser in der oben zitierten Erwiderung wie folgt:

30 cm<sup>3</sup> Fehling'sche Lösung werden im Erlenmeyerkolben mit 10 cm<sup>3</sup> der höchstens 1%igen Zuckerlösung und 20 cm<sup>3</sup> Wasser versetzt, die Mischung unter gelegentlichem Umschwenken zum Sieden erhitzt, 2 Minuten gekocht und sofort durch Einstellen in kaltes Wasser gekühlt. Nach Zugabe von 2,5 gr Jodkalium und 25 cm<sup>3</sup> verdünnter Schwefelsäure (1+5) wird mit  $\frac{1}{10}$  N-Thiosulfat und Stärkelösung titriert. Gleichzeitig wird in einem blinden Versuch der Titer der Kupfersulfatlösung bestimmt.

*Berechnungsbeispiel.*                                     $\frac{1}{10}$  N - Thiosulfatlösung

Titer der 30 cm <sup>3</sup> Fehling'scher Lösung . . . . .	40,8 cm <sup>3</sup>
---	----------------------

Zurücktitriert nach Reduktion mit 10 cm <sup>3</sup> Zuckerlösung	<u>21,06</u> »
---	----------------

Folglich durch Zucker verbraucht	19,74 cm <sup>3</sup>
----------------------------------	-----------------------

und bezogen auf 50 cm<sup>3</sup> Fehling'sche Lösung  $5/3 \times 19,74 = 32,9$  »

$1 \text{ cm}^3 \frac{1}{10} \text{ N-Thiosulfatlösung} = 6,36 \text{ mg Cu}$ , also  $32,9 \text{ cm}^3 \frac{1}{10} \text{ N-Thiosulfatlösung} = 209,2 \text{ mg Cu} = 111,4 \text{ mg Invertzucker}$  (laut Tabelle)

$111,4 \times 3/5 = 66,8 \text{ mg Invertzucker in } 10 \text{ cm}^3 \text{ angewandter Lösung.}$

Zur Ausführung der Bestimmung ist noch folgendes zu bemerken:

Die Zusammensetzung der Fehling'schen Lösung ist die gleiche, wie sie für die gravimetrische Zuckerbestimmung nach Allihn allgemein eingeführt und für jede Zuckerart speziell vorgeschrieben ist. Dasselbe gilt für die Kochdauer, die je nach Vorschrift 2—6 Minuten beträgt. Ebenso können auf

<sup>1)</sup> Näheres: Bekurts, Methoden der Massanalyse, 1910, 1. Abt., 369.

<sup>2)</sup> Z. U. N. G., 1918, 36, 180.

<sup>3)</sup> Z. U. N. G., 1919, 37, 162.

<sup>4)</sup> Arch. Pharm., 1916, 254, 138.

Grund des Berechnungsbeispiels die für die gravimetrische Methode und für jede Zuckerart ausgearbeiteten Tabellen benützt werden. Um die etwas umständliche Berechnung zu vereinfachen, empfiehlt es sich, für jede Zuckerart die Tabelle zu berechnen, aus welcher nach der verbrauchten Menge  $\text{cm}^3$  Thiosulfat, die Zuckermenge in mg direkt abgelesen werden kann.

Da es sich bei dieser Methode um eine Kupferbestimmung handelt, muss die Kupfersulfatlösung für den eigentlichen Versuch und für die Titerstellung mit der genauen Pipette gemessen werden. Die Feststellung des Titers hat nicht nach jeder Bestimmung zu erfolgen, da die frisch bereitete Kupferlösung monatelang unverändert bleibt, sofern von einem eventuell entstandenen Niederschlag nach einigen Tagen abdekantiert wird. Der Farbenumschlag des anfänglich dunkelbraunen und nach Zugabe von Stärkelösung schmutzigblauen Reaktionsgemisches erfolgt schliesslich von blau auf rötlich-weiss. Die Titration auf milchweiss, wie sie *Rupp* und *Lehmann* beschreiben, führt auch nach Angaben von anderer Seite zur Uebertitration.

In allen Fällen, in denen wie z. B. bei der Bestimmung des Zuckers in Wein nach Neutralisation und Entgeistung, eine Vorbehandlung mit Bleisalzen stattfindet, wirken die Bleisalze infolge Bildung von Bleijodid störend auf den Farbenumschlag ein. Unter diesen Umständen empfiehlt es sich, die Bleisalze vorher durch gesättigte Natriumsulfatlösung zu entfernen, wie dies früher bei den gravimetrischen Zuckerbestimmungen vorgeschrieben war.<sup>1)</sup>

Bei sehr geringen Zuckermengen ist zu empfehlen, statt  $10 \text{ cm}^3$ ,  $25 \text{ cm}^3$  Zuckerlösung zu verwenden und dementsprechend, um gleiche Konzentrationsverhältnisse zu schaffen, nur  $5 \text{ cm}^3$  Wasser zuzufügen.

Die nach der beschriebenen Versuchsanordnung erhaltenen Resultate finden sich in der folgenden Tabelle zusammengestellt. Die gravimetrischen Bestimmungen erfolgten nach der Methode von Allihn durch wägen des Kupferoxyduls.

Nr.	Untersuchungsmaterial	Zuckerart	Bestimmungsart	
			gravimetrisch	titrimetrisch
1	Malaga I. . . . .	Invertzucker	111 %	111 %
2	Malaga II . . . . .	»	100 »	98 »
3	Birnensaft, unvergoren I .	»	48 »	49 »
4	Birnensaft, unvergoren II .	»	32 »	31 »
5	Küschnacher, Weisswein . .	»	0,2 »	0,2 »
6	Spanischer Rotwein . . .	»	0,6 »	0,6 »
7	Weisswein, Fendant . . .	»	0,7 »	0,7 »
8	Spanischer Rotwein . . .	»	0,9 »	0,9 »
9	Rotwein, ohne Bezeichnung	»	1,0 »	1,0 »
10	Spanischer Weisswein . . .	»	1,1 »	1,1 »
11	Spanischer Rotwein . . .	»	1,4 »	1,4 »
12	Rotwein, ohne Bezeichnung	»	1,7 »	1,6 »

<sup>1)</sup> Schweiz. Lebensmittelbuch, II. Aufl., 216.

Nr.	Untersuchungsmaterial	Zuckerart	Bestimmungsart	
			gravimetrisch	titrimetrisch
13	Rotwein, ohne Bezeichnung	Invertzucker	1,7 %	1,7 %
14	Spanischer Rotwein . . .	»	1,9 »	1,9 »
15	Rotwein, verschnitten . . .	»	2,2 »	2,2 »
16	Spanischer Rotwein . . .	»	3,3 »	3,3 »
17	Malaga III . . . . .	»	a) 132 » b) 132 »	a) 134 » b) 134 »
18	Marsala . . . . .	»	a) 39 » b) 40 »	a) 40 » b) 40 »
19	Kondensierte Milch . . .	Milchzucker	a) 13,14 % Rohrzucker	a) 13,06 % b) 13,06 »
			a) 39,91 » b) 39,94 »	a) 39,81 » b) 39,81 »
20	Frische Milch . . . . .	Milchzucker	a) 4,99 » b) 4,97 »	a) 5,02 » b) 5,02 »
21	Bier, hell . . . . .	Rohmaltose	1,00 »	0,99 »
22	Bier, dunkel . . . . .	»	1,21 »	1,20 »
23	Stärkesirup I . . . . .	Traubenzucker	34,99 »	34,73 »
24	Stärkesirup II . . . . .	»	45,56 »	45,33 »
25	Traubenzucker . . . . .	»	88,10 »	88,20 »
26	Rohrzucker . . . . .	ber. Rohrzucker	98,51 »	98,80 »
27	Milchzucker . . . . .	Milchzucker	99,50 »	99,95 »

Die Zuckerbestimmung nach *Rupp* und *Lehmann* besitzt als titrimetrische Methode gegenüber den gewichtsanalytischen Verfahren den grossen Vorteil bedeutender Zeitersparnis, da eine Bestimmung nach Vorbehandlung in weniger als einer halben Stunde erledigt werden kann. Auch die Kosten der Ausführung stellen sich trotz des relativ hohen Jodkaliumverbrauchs (2,5 gr kosten zur Zeit 17 Cts.) unter diesen Umständen immer noch billiger als beim gravimetrischen Verfahren. Die von den Verfassern empfohlene Versuchsanordnung erlaubt die für die gravimetrische Zuckerbestimmung überall gebräuchliche Zusammensetzung der Fehling'schen Lösung zu verwenden und die in den offiziellen Zuckertabellen festgelegten Zahlenwerte zu benutzen.