

Zur elektrolytischen Bestimmung des Kupfers

Autor(en): **Mohler, H. / Hartnagel, J.**

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **27 (1936)**

Heft 3

PDF erstellt am: **09.08.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-983296>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

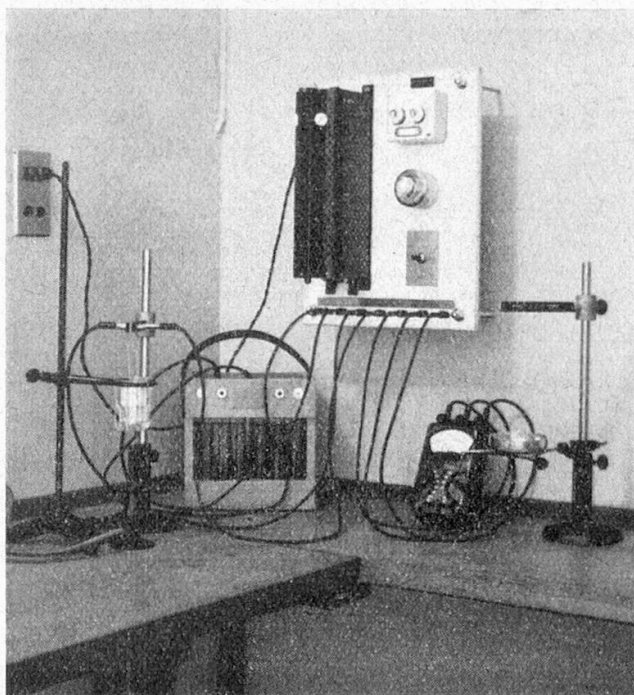
Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

Zur elektrolytischen Bestimmung des Kupfers.

Von Dr. H. MOHLER und Dr. J. HARTNAGEL.

(Mitteilung aus dem Chemischen Laboratorium der Stadt Zürich.)

Die elektrolytische Abscheidung von Metallen ist eine sichere und sauber auszuführende Methode. Nachdem sie nun auch in das neue Lebensmittelbuch aufgenommen werden soll, haben wir von Ingenieur *E. Schiltknecht*¹⁾ eine Apparatur für lebensmittelchemische Laboratorien zusammenstellen lassen. Auf einer Marmortafel sind ein regulierbarer Widerstand, ein kleiner Transformer, ein Trockengleichrichter, ein Polwender, ein Sicherungselement und Anschlussklemmen montiert. Die Apparatur dient zur Elektrolyse und zum Laden eines zweizelligen 4-Volt-Akkumulators. Ein Norma-Universalinstrument gestattet in beiden Fällen das kontinuierliche Ablesen von Stromstärke und Spannung im weitesten Messbereiche (siehe Abbildung).



Zur quantitativen elektrolytischen Bestimmung des in lebensmittelchemischen Laboratorien im Vordergrund stehenden Kupfers sind eine Reihe von Bedingungen einzuhalten, wovon die wichtigsten die Stromdichte, die Temperatur, die Acidität und die Elektrolysendauer sind.

Als geeignetste Stromdichte gibt *W. D. Treadwell*²⁾ für die Netzelektrode an, einen 2-Volt-Akkumulator direkt mit den Elektroden zu verbinden. Bei zu hohen Spannungen fällt das Kupfer leicht schwammig aus, was durch Abfallen von Kupfer zu niedrige oder durch Absorption von Elektrolytflüssigkeit zu hohe Werte liefern kann. Die Abscheidungsgeschwin-

¹⁾ Zürich, Arterstrasse 26.

²⁾ Analytische Chemie, Bd. II, S. 155.

digkeit des Kupfers ist auch eine Funktion der Temperatur, indem Erhöhung der Badtemperatur einer Beschleunigung der Ionenbewegung (grössere Stromdichte) gleichkommt. Bezüglich der Acidität ist erfahrungsgemäss eine Säurekonzentration von 2 cm³ konzentrierter Schwefelsäure auf 100 cm³ Flüssigkeit am günstigsten. Ueber die nötige Analysendauer haben wir uns an einigen Versuchen unterrichtet.

Versuche mit reinen Kupferlösungen.

Als Elektrodenanordnung wählten wir eine kräftige Platinspirale (Anode) und eine Netzelektrode (Kathode), als Stromquelle diente die eine Zelle des 4-Volt-Akkumulators (entsprechend 2 Volt). In der Tabelle 1 sind einige Versuche mit reinen Kupfersulfatlösungen bei konstanter Temperatur von 70° wiedergegeben. Bei den Versuchen 1 bis 3 wurde mit einem durch die Spirale eingeführten Rührer gerührt.

Tabelle 1.

Nr.	Einwaage mg Cu	Klemmensp. Volt	Stromstärke Amp.	Temperatur Grade	Zeit Min.	gefunden mg Cu
1	5,0	2,0	0,14—0,45	70	30	4,8
2	5,0	2,0	0,12—0,09	70	20	4,8
3	10,0	2,0	0,11—0,06	70	60	10,0
4	10,0	2,0	0,06—0,04	70	50	10,0
5	10,0	2,0	0,05—0,03	70	30	9,9
6	10,0	2,0	0,06—0,04	70	40	10,0

Die Versuchsreihe zeigt, dass das Kupfer bei 70° nach maximal 40 Minuten quantitativ abgeschieden wird. Rühren ist bei dieser Zeitdauer ohne Einfluss.

Bei der Unterbrechung der Elektrolyse ist wichtig, den Stromkreis durch Herausnehmen der Kathode (unter stetem Abspritzen mit Wasser) zu unterbrechen. Dadurch wird ein Auflösen des abgeschiedenen Kupfers durch das saure Bad vermieden.

Versuche mit Konserven.

Das Kupfer in Konserven (Erbsen, Bohnen, Spinat) muss vor der Elektrolyse von der organischen Substanz befreit werden. Bei Erbsen und Bohnen wird eine nach der üblichen Art³⁾ von der Flüssigkeit getrennte Durchschnittsprobe zwischen Filtrierpapier von anhaftender Flüssigkeit befreit. Bei Spinat verwendet man eine Durchschnittsprobe des ganzen Inhaltes. 100 g davon werden über Nacht bei 103 bis 105° getrocknet. Das Trockengut wird mit dem Pistill zerkleinert, verkohlt, die Asche mit Wasser ausgezogen und durch ein aschenfreies Filter filtriert. Der Filtrerrückstand wird verascht, bis eine rein-weiße Asche vorliegt. Das Filtrat versetzt man mit 2 cm³ 25%iger Schwefelsäure und nimmt damit die Asche auf. Die gesamte Lösung wird eingedampft und der Rückstand schwach abgeraucht.

³⁾ Lebensmittelbuch, S. 121.

Nach dem Erkalten setzt man etwa 50 cm³ heissen Wassers zu, filtriert von der ausgeschiedenen Kieselsäure ab und wäscht das Filter mit Wasser gut aus. In der Lösung befindet sich das gesamte Kupfer. Man versetzt sie mit 2 cm³ konzentrierter Schwefelsäure, stellt mit Wasser auf 100 cm³ ein und elektrolysiert bei 60 bis 70° etwa 40 Minuten.

In der Tabelle 2 sind eine Reihe von Versuchen wiedergegeben. Die Versuche a entsprechen der beschriebenen Anordnung, bei den Versuchen b wurde die Kieselsäure in der in unserm Laboratorium bisher üblichen Weise durch Ausfällen über Nacht aus schwefelsaurer Lösung abgeschieden und die Abscheidungsdauer statt 40 Minuten 3mal länger gewählt. Die Temperatur betrug wie bei den Versuchen a 60 bis 70°.

Tabelle 2.

Nr.	Bezeichnung der Probe	Cu mg/kg
1 a	Spinat gegrünt	102
1 b	» »	100
2 a	Grüne Bohnen	60
2 b	» »	56
3 a	Grüne Bohnen	58
3 b	» »	54
4 a	Erbsen gegrünt	64
4 b	» »	66

Die Versuche lassen erkennen, dass die Abscheidungsart der Kieselsäure auf die Kupferbestimmung ohne Einfluss ist und das beschriebene kürzere Verfahren angewendet werden kann.

Zur Bestimmung des Butterfettgehaltes in Speisefetten und allgemein in Lebensmitteln.

Von Dr. Th. von FELLEBERG.

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

Butterfett ist bekanntlich durch einen verhältnismässig hohen Gehalt an Glyceriden wasserlöslicher, flüchtiger Fettsäuren, Buttersäure und Capronsäure, charakterisiert. Es zeichnet sich daher vor allen andern Fetten und Oelen durch eine hohe, zwischen 25 und 34 schwankende Reichert-Meissl-Zahl aus. Eine Abschätzung des Butterfettgehaltes aus dieser Zahl ist aber leider nur bei Abwesenheit von Kokosfett und Palmkernfett möglich, da auch diese Fette neben einer hohen Polenske-Zahl eine ziemlich erhebliche Reichert-Meissl-Zahl, die bei Kokosfett zwischen 6 und 8 liegt, aufweisen.

Es hat nicht an Versuchen gefehlt, zahlenmässige Beziehungen aufzusuchen, welche die Bestimmung des Butterfettgehaltes auch neben Kokosfett ermöglichen. Einen grossen Fortschritt in dieser Richtung bedeutet die A- und B-Zahl von *Bertram*, *Bos* und *Verhagen*¹⁾. Hier werden aus dem ver-

¹⁾ Siehe *Kuhlmann* und *Grossfeld*, Z. U. L. 50, 340, 1925.