

Mesure de la dureté temporaire de l'eau du lac de Neuchâtel par la conductibilité

Autor(en): **Portner, C.**

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **42 (1951)**

Heft 4

PDF erstellt am: **13.09.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-982460>

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.

Mesure de la dureté temporaire de l'eau du lac de Neuchâtel par la conductibilité

Par C. Portner, Neuchâtel

(Laboratoire de chimie-physique de l'Université de Neuchâtel)

Nous avons cherché par une méthode simple et rapide à déterminer la dureté temporaire de l'eau du lac de Neuchâtel, en montrant qu'il existe une correspondance entre sa valeur et celle de la conductibilité électrique.

Nous définirons la dureté temporaire comme étant due aux bicarbonates et carbonates de calcium et de magnésium dissous. Sa valeur est égale au poids de carbonate de calcium contenu dans un litre d'eau, si l'on remplace les molécules de bicarbonate de calcium, de bicarbonate de magnésium et de carbonate de magnésium par des molécules de carbonate de calcium *).

La valeur de la dureté temporaire est obtenue par la méthode suivante: une quantité d'eau est traitée par un volume connu d'une solution n/50 d'acide chlorhydrique. Après une courte ébullition, l'excès d'acide chlorhydrique est titré en retour par une solution de soude caustique n/50. Le point de neutralisation est déterminé par la méthode conductimétrique. On calcule le poids de carbonate de calcium contenu dans l'eau à partir de la quantité d'acide chlorhydrique employé, d'après l'équation:



Nous montrerons tout d'abord que la conductibilité de l'eau du lac de Neuchâtel est due presque entièrement aux bicarbonates et ensuite nous vérifierons la constance du rapport *Conductibilité / Dureté temporaire*.

I. Calcul de la conductibilité de l'eau du lac de Neuchâtel

La conductibilité spécifique de l'eau du lac est donnée par la somme des produits de la conductibilité équivalente des sels dissous multipliée par leur concentration. D'après les données de H. Sollberger ²⁾, les bicarbonates forment environ les 80 % du poids total des corps dissous dans l'eau du lac de Neuchâtel. La conductibilité totale de l'eau va donc dépendre principalement de leur concentration. A côtés d'eux, seuls les sulfates et les chlorures l'influenceront d'une manière appréciable.

W. Nümann ⁵⁾ montre que les substances organiques et silicatées ne sont pas sous forme ionisée et ne contribuent pas au transport du courant.

Les analyses chimiques de l'eau que nous avons prélevée le 28 septembre 1949 à une profondeur de 40 m devant le port de Neuchâtel, montrent que l'eau du lac contient:

*) Le nombre des ions CO_3^{-2} représente environ les 2 % de celui des bicarbonates ¹⁾.

1,370 millimoléculegramme de bicarbonates par litre d'eau
 0,118 millimoléculegramme de sulfates par litre d'eau
 0,056 millimoléculegramme de chlorures par litre d'eau *)

Supposons, en première approximation, que les sels dissous dans l'eau soient les trois sels suivants:

Bicarbonate de calcium — sulfate de calcium — chlorure de potassium.

La conductibilité spécifique de l'eau est alors la somme des conductibilités spécifiques de chacun des sels dissous. Le calcul est donné dans le tableau 1.

Tableau 1

Calcul de la conductibilité de l'eau du lac de Neuchâtel à partir de la concentration et de la conductibilité spécifique des sels dissous.

Sels dissous	Conc. m-mole	Conductibilité équivalente (25°)	Conductibilité spécifique
(CO ₃ H) ₂ Ca	1,37	197,4 10 ⁻⁶ (pour une conc. de 1,25 m-mole/l.) ⁶⁾	270 10 ⁻⁶
SO ₄ Ca	0,118	273 10 ⁻⁶ (pour une conc. de 0,1 m-mole/l.) ⁷⁾	32
ClK	0,056	147 10 ⁻⁶ (pour une conc. de 1 m-mole/l.) ⁸⁾	8
Conductibilité calculée			310
Conductibilité mesurée			292

La valeur de la conductibilité mesurée est légèrement inférieure à la valeur calculée. La différence, de l'ordre de 6 %, est due en partie du moins à la présence dans l'eau du lac de ions magnésium (1 ion Mg⁺² pour 5 ions Ca⁺²) qui ont été assimilés pour le calcul, à des ions calcium. La conductibilité des ions magnésium étant plus faible que celle des ions calcium, la valeur de la conductibilité calculée, donnée dans le tableau 1, est donc supérieure à celle calculée en tenant compte des ions magnésium.

Le calcul approximatif montre dans quelle mesure la valeur de la conductibilité de l'eau du lac de Neuchâtel dépend de la présence des composants de la dureté temporaire et de celle des sulfates et des chlorures.

*) La valeur de la dureté temporaire que nous avons obtenue est comprise entre celles données par *H. Sollberger* ²⁾ (p. 91) (1,18—1,45 m-mole/l.); celle de la teneur en sulfate est presque la même que celle obtenue par *J. Zender* ³⁾ (p. 37) (0,104 m-mole/l.) et la valeur de la concentration des chlorures coïncide avec les valeurs obtenues par *F. Conne* ⁴⁾.

II. Calcul du rapport «Dureté temporaire / Conductibilité»

D'après *E. Wasmund* ⁹⁾ (p. 124), la valeur de la conductibilité de l'eau d'un lac est proportionnelle au poids des sels dissous. Dans le lac de Neuchâtel, plus des 80 % en poids de ces derniers sont des constituants de la dureté temporaire; on peut s'attendre à trouver une bonne correspondance entre cette dernière valeur et celle de la conductibilité.

Tableau 2
Détermination de la valeur du rapport:
Dureté temporaire / Conductibilité

Date	Profondeur du lieu de prélèvement*)	Dureté temporaire	Conductibilité mesurée	Rapport
28. 7. 1949	5 m	120 ± 1	257 10 ⁻⁶ cm ² /Ω	0,467 10 ⁶
	10	120	258	0,465
	15	131	282	0,465
	40	135	289	0,468
31. 7. 1949	5	115	245	0,469
8. 9. 1949	5	111	239	0,464
	60	137	293	0,468
13. 3. 1950	0,01	137	291	0,471
	30	137	292	0,470
Moyenne				0,467
Erreur quadratique moyenne				0,001

*) Devant la ville de Neuchâtel.

Conclusions:

Le rapport *Dureté temporaire / Conductibilité* est constant pour des eaux prélevées à différentes profondeurs et des époques différentes. La valeur de la dureté temporaire est liée à celle de la conductibilité de l'eau du lac de Neuchâtel, par la relation:

$$\begin{array}{ccc} \text{Dureté temporaire} & = & 0,467 \cdot 10^6 \cdot \text{Conductibilité} \\ \text{(g. CO}_3\text{Ca/l.)} & & \text{(g. CO}_3\text{Ca } \Omega\text{/cm}^2 \cdot \text{l.)} \quad \text{(cm}^2\text{/} \Omega\text{)} \end{array}$$

Il est donc avantageux de remplacer la mesure de la dureté temporaire par une mesure de conductibilité car il en résulte à la fois, un gain de temps et une augmentation de la précision des résultats.

Schlussfolgerungen:

Das Verhältnis vorübergehende Härte / Leitfähigkeit bleibt bei aus verschiedenen Tiefen erhobenen Wässern konstant. Aus folgender Gleichung ergibt sich der Zusammenhang zwischen «vorübergehende Härte» und «Leitfähigkeit» des Wassers vom Neuenburgersee:

$$\begin{array}{rcccl} \text{Vorübergehende Härte} & = & 0,467 \cdot 10^6 & \cdot & \text{Leitfähigkeit} \\ (\text{g CO}_3\text{Ca/l}) & & (\text{g CO}_3\text{Ca } \Omega/\text{cm}^2 \cdot \text{l}) & & (\text{cm}^2/\Omega) \end{array}$$

Es ist deshalb von Vorteil, die Messung der vorübergehenden Härte durch diejenige der Leitfähigkeit zu ersetzen, denn es können auf diese Weise Zeit gewonnen und bessere Resultate erzielt werden.

Bibliographie

- 1) *H. Schmassmann*. Die theoretischen Grundlagen bei der Bestimmung und Berechnung von aggressiver CO_3Ca in natürlichen Wässern. Schweiz. Archiv angew. Wiss. und Technik **13**, No 9, p. 275—283 (1947).
- 2) *H. Solberger*. Analyses d'eaux du lac de Neuchâtel. Trav. de chimie alimentaire et hygiène **37**, p. 84—91 (1946).
- 3) *J. Zender*. Sur la composition chimique de l'eau et des vases des grands lac de la Suisse. Thèse. 65 pages (Genève) (1908).
- 4) *F. Conne*. La valeur de l'eau du lac de Neuchâtel pour l'alimentation. Bull. Soc. neuch. Sc. nat. **32**, p. 215—220 (1904).
- 5) *W. Nümann*. Die Leitfähigkeit des Kalciumbicarbonates und die Bestimmung der Sulfate und Gesamthärte in natürlichen Gewässern mit Hilfe der elektrischen Leitfähigkeit. Naturwiss. **24**, fasc. 44, p. 693—696 (1936).
- 6) Intern. Crit. Tables VI, p. 246.
- 7) Intern. Crit. Tables VI, p. 236.
- 8) Intern. Crit. Tables VI, p. 231.
- 9) *E. Wasmund*. Lakustrische Unterwasserböden. Handbuch der Bodenlehre **5**, 97—189. Springer-Verlag Berlin (1930).