

Zeitschrift: Mitteilungen aus dem Gebiete der Lebensmitteluntersuchung und Hygiene = Travaux de chimie alimentaire et d'hygiène
Herausgeber: Bundesamt für Gesundheit
Band: 27 (1936)
Heft: 3

Artikel: Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz : Nachtrag
Autor: [s.n.]
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-983299>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

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. [Voir Informations légales.](#)

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. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 08.02.2025

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

Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz.

Nachtrag.

Mineralquellen Walzenhausen

682 m ü. M. Kt. Appenzell A.-Rh.

a) Waldquelle.

I. Mineralbestandteile und Gase.

<i>Mineralbestandteile.</i>	I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 ‰
Natrium Na ⁺	25,5	1,11	24,7
Kalium K ⁺			
Calcium Ca ⁺⁺	46,0	2,29	51,1
Magnesium Mg ⁺⁺	11,2	0,92	20,5
Eisen Fe ⁺⁺	0,1	0,004	0,1
Aluminium Al ⁺⁺⁺	1,4	0,16	3,6
Summe der Kationen	84,2	4,484	100,0
Chlorid Cl [']	1,6	0,05	1,2
Sulfat SO ₄ ^{''}	4,7	0,09	2,2
Hydrokarbonat HCO ₃ [']	112,2	3,74	91,7
Nitrat NO ₃ [']	1,8	0,03	0,7
Silicat SiO ₃ ^{''}	6,5	0,17	4,2
Summe der Anionen	126,8	4,08	100,0
Total	211,0	8,564	

Analyse vom Kantonalen Laboratorium St. Gallen. 1933.

II. Physikalische Eigenschaften.

Temperatur 8,7° C., Radioaktivität 2,86 M. E.

III. Klassifikation.

Chemische: Zusammensetzung: Calcium, Natrium, Magnesium, Hydrokarbonat.

Ionenkonzentration: N/1000 *Total* = 8,5.

Ca 2,3; Na 1,1; Mg 0,9; CO₃ 3,7.

Physikalische: kalt (8,7° C.), hypotonisch

Einfache, kalte Quelle (Akrotopege).

Mineralquellen Walzenhausen

682 m ü. M. Kt. Appenzell A.-Rh.

b) Hallenquelle.

I. Mineralbestandteile und Gase.

A. Mineralbestandteile.		I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 %
Ammonium	NH ₄ ⁺	0,10	0,005	
Natrium	Na ⁺	123,93	5,39	90,2
Kalium	K ⁺	8,32	0,21	3,5
Calcium	Ca ⁺⁺	5,58	0,28	4,7
Magnesium	Mg ⁺⁺	1,84	0,02	0,4
Eisen	Fe ⁺⁺	0,47	0,02	0,4
Aluminium	Al ⁺⁺⁺	0,43	0,05	0,8
Summe der Kationen		140,67	5,975	100,0
Chlorid	Cl ⁻	3,32	0,09	1,5
Sulfat	SO ₄ ^{''}	9,07	0,19	3,1
Hydrokarbonat	HCO ₃ [']	163,47	5,45	90,0
Nitrat	NO ₃ [']			
Silicat	SiO ₃ ^{''}	13,00	0,33	5,4
Summe der Anionen		188,86	6,06	100,0
Total		329,53	12,035	

Analyse von *G. Nussberger*, Chur, 1908, aus Originalzahlen umgerechnet.

Nachtrag.

B. Gase. Schwefelwasserstoff: 14,7 cm³; die Bestimmung datiert von 1908.
Neuere Bestimmungen fehlen. Der Gehalt ist heute aber erheblich geringer.

II. Physikalische Eigenschaften.

Temperatur 8,1° C., spez. Gewicht 1,000316, Radioaktivität 2,24 M. E.

III. Klassifikation.

Chemische: Zusammensetzung: Natrium, Hydrokarbonat, (HS').

Ionenkonzentration: N/1000 *Total* = 12,035.

Na 5,4; CO₃ 5,45.

Gase: Schwefelwasserstoff.

Physikalische: kalt (8,1° C.), hypotonisch.

Schwach alkalisches Schwefelwasser mit akkratischer Mineralkonzentration.

