Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz. Teil 3

Autor(en): **[s.n.]**

Objekttyp: **Article**

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

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

Heft 6

PDF erstellt am: **25.05.2024**

Persistenter Link: https://doi.org/10.5169/seals-983311

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.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek*
ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

http://www.e-periodica.ch

Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz.

III. Teil.

Mineralquelle von Meltingen

637 m ü. M. Kt. Solothurn.

a) Alte Quelle.

I. Mineralbestandteile und Gase.

A. Mineralbestandteile.		I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 %
Natrium	$Na^{\cdot}$	3,8	0,16	0,5
Kalium	$K^{\cdot}$	2,7	0,07	0,2
Calcium	$Ca^{\cdot\cdot}$	437,0	21,81	76,4
Magnesium	$Mg^{\cdot\cdot}$	79,5	6,54	22,9
Summe der Kationen		523,0	28,58	100,0
Chlorid	Cl'	10,0	0,28	1,0
Sulfat	SO_4''	1068,5	22,25	79,6
Hydrokarbonat	HCO_3'	329,0	5,40	19,4
Summe der Anionen		1407,5	27,93	100,0
Kieselsäure	H_2SiO_3	17,0		
Total		1947,5	56,51	

B. Gase.

Gelöste Gase: Kohlensäure: 66,0 mg = 33 cm^3/l.

Analyse vom *Kant. chem. Laboratorium Bern.* 1932.

II. Physikalische Eigenschaften.

Temperatur: 13,4° C.

III. Klassifikation.

Chemische: Zusammensetzung: **Calcium, Magnesium, Sulfat, Hydrokarbonat.**
Ionenkonzentration N/1000 *Total* = **56,5.**
Ca 21,8; Mg 6,5; SO_4 22,3; HCO_3 5,4.
Gase: Kohlendioxyd 33 cm^3.

Physikalische: kalt (13,4° C.), hypotonisch.

Bittersalzhaltige, am Ursprung eisenhaltige Gipsquelle.

Mineralquelle von Meltingen

637 m ü. M. Kt. Solothurn.

b) Neu gefasste Quelle.

I. Mineralbestandteile und Gase.

A. Mineralbestandteile.		I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 %
Natrium	$Na^{\cdot}$	9,5	0,41	1,1
Kalium	$K^{\cdot}$	1.2	0,04	0,1
Calcium	$Ca^{\cdot\cdot}$	588,6	29,38	77,1
Magnesium	$Mg^{\cdot\cdot}$	100,3	8,25	21,7
	Summe der Kationen	699,6	38,08	100,0
Chlorid	Cl'	5,5	0,16	0,5
Sulfat	SO_4''	1391,0	28,96	81,5
Hydrokarbonat	HCO_3'	390,4	6,40	18,0
	Summe der Anionen	1786,9	35,52	100,0
Kieselsäure	H_2SiO_3	6,8		
	Total	2493,3	73,60	

Analyse vom *Kant. chem. Laboratorium Bern.* 1934.

II. Physikalische Eigenschaften.

Temperatur: 10,2° C.

III. Klassifikation.

Chemische: Zusammensetzung: **Calcium, Magnesium, Sulfat, Hydrokarbonat.**
Ionenkonzentration: N/1000 *Total* = **73,6.**
Ca 29,4; Mg 8,3; SO_4 28,9: HCO_3 6,4.

Physikalische: kalt (10,2° C.), hypotonisch.

Bittersalzhaltige Gipsquelle.