

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

**Herausgeber:** Bundesamt für Gesundheit

**Band:** 27 (1936)

**Heft:** 6

**Artikel:** Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz. Teil 3

**Autor:** [s.n.]

**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-983311>

#### 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:** 28.01.2026

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://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.

<i>A. Mineralbestandteile.</i>	I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 %
Natrium . . . . . Na . . . . .	3,8	0,16	0,5
Kalium . . . . . K . . . . .	2,7	0,07	0,2
<b>Calcium</b> . . . . . Ca <sup>..</sup> . . . . .	437,0	21,81	76,4
<b>Magnesium</b> . . . . . Mg <sup>..</sup> . . . . .	79,5	6,54	22,9
Summe der Kationen	523,0	28,58	100,0
Chlorid . . . . . Cl' . . . . .	10,0	0,28	1,0
<b>Sulfat</b> . . . . . SO <sub>4</sub> " . . . . .	1068,5	22,25	79,6
<b>Hydrokarbonat</b> . . . HCO <sub>3</sub> ' . . . . .	329,0	5,40	19,4
Summe der Anionen	1407,5	27,93	100,0
Kieselsäure . . . . . H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> . . . . .	17,0		
Total	1947,5	56,51	
<i>B. Gase.</i>			
Gelöste Gase: Kohlensäure: 66,0 mg = 33 cm <sup>3</sup> /l.			
Analyse vom <i>Kant. chem. Laboratorium Bern.</i> 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<sub>4</sub> 22,3; HCO<sub>3</sub> 5,4.

Gase: Kohlendioxyd 33 cm<sup>3</sup>.

**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.

<i>A. Mineralbestandteile.</i>	I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 %
Natrium . . . . . Na . . . . .	9,5	0,41	1,1
Kalium . . . . . K . . . . .	1,2	0,04	0,1
<b>Calcium</b> . . . . . Ca <sup>++</sup> . . . . .	588,6	29,38	77,1
<b>Magnesium</b> . . . . . Mg <sup>++</sup> . . . . .	100,3	8,25	21,7
Summe der Kationen	699,6	38,08	100,0
Chlorid . . . . . Cl' . . . . .	5,5	0,16	0,5
<b>Sulfat</b> . . . . . SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> . . . . .	1391,0	28,96	81,5
<b>Hydrokarbonat</b> . . . . . HCO <sub>3</sub> ' . . . . .	390,4	6,40	18,0
Summe der Anionen	1786,9	35,52	100,0
Kieselsäure . . . . . H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> . . . . .	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<sub>4</sub> 28,9; HCO<sub>3</sub> 6,4.

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

Bittersalzhaltige Gipsquelle.