

Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz : Nachtrag

Autor(en): [s.n.]

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **28 (1937)**

Heft 1-2

PDF erstellt am: **13.09.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-982887>

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.

Die Mineral- und Heilquellen der Schweiz.

Nachtrag.

Mineralquelle von Riedbad

695 m ü. M. Bei Schwarzenburg, Kt. Bern.

I. Mineralbestandteile und Gase.

<i>A. Mineralbestandteile.</i>		I. S. M. mg/l	N/1000	N/1000 %
Natrium	Na ⁺	7,36	0,320	6,2
Calcium	Ca ⁺⁺	65,27	3,258	63,3
Magnesium	Mg ⁺⁺	19,11	1,572	30,5
Eisen	Fe ⁺⁺	Spur		
Summe der Kationen		91,74	5,150	
Chlorid	Cl [']	11,34	0,320	6,2
Hydrokarbonat	HCO ₃ [']	294,62	4,830	93,8
Summe der Anionen		305,96	5,150	
Total		397,70	10,300	
<i>B. Gase.</i>				
Gelöste Gase: Kohlendioxyd: 42,5 mg/l = 21,5 cm ³ /l				

Analyse von *E. Bürgi*, Pharmakol. Institut Bern. 1924.

II. Physikalische Eigenschaften.

Temperatur 10° C., Radioaktivität 3,2 M. E.

Aussehen: klar.

III. Klassifikation.

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

Ionenkonzentration: N/1000 *Total* = 10,3.

Ca 3,26; Mg 1,57; HCO₃ 4,83.

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

Einfache, kalte Quelle mit akkratischer Mineralkonzentration.