Zeitschrift: Jahresbericht der Naturforschenden Gesellschaft Graubünden

Herausgeber: Naturforschende Gesellschaft Graubünden

**Band:** 49 (1906-1907)

**Artikel:** Die chem. Zusammensetzung der Mineralquelle bei Tomils

Autor: Nussberger, G.

**DOI:** https://doi.org/10.5169/seals-594642

### 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:** 16.12.2025

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



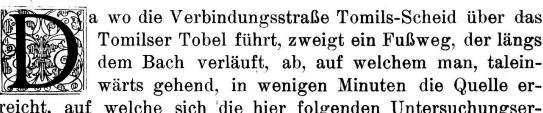
# Die chem. Zusammensetzung

der

## Mineralquelle bei Tomils

von

Dr. G. Nussberger.



reicht, auf welche sich die hier folgenden Untersuchungsergebnisse beziehen. Diese Quelle entspringt links vom Bache aus kohligem, grauschwarzem Bündnerschiefer, und bildet einen starken, weißen und rotgelben Absatz.

Die Wassermenge der Quelle beträgt 400 cm³ in 1 Minute, also in einer Stunde 24 Liter. Temperatur, Eisen, Kohlensäure und die Alkalinität des Wassers wurden an Ort und Stelle am 29. Mai 1906 bestimmt.

Die Menge der übrigen Quellbestandteile wurden durch Untersuchungen im Laboratorium ermittelt.

Das Wasser ist klar, perlt leicht im Glase, schmeckt erfrischend und ganz leicht astringierend.

### Zusammenstellung der Ergebnisse.

I. In Jonen ausged	rückt:	10,000 gr. Wasser en	thalten in gr.:		
Kalium		. 0,066	1		
Natrium		. 0,282	0		
Lithium		. in Spure	9		
Ammonium		. 0,004	4		
Calcium		. 3,748	0		
Strontium		. 0,013	8		
Magnesium		. 1,291	7		
Aluminium		0,008	1		
Eisen		. 0,048	4		
Chlor		. 0,010	1		
${f Schwefels\"{a}ure}$ .	, . · ·	. 2,185	8		
Kieselsäure	·	. 0,142	1		
Kohlensäure .		. 7,831	2		
Summe der fest	ten Bestand	lteile 15,631	7		
Freie und halbgebundene Kohlensäure,					
bei $0^{\circ}\mathrm{C}$ und $760~\mathrm{m}$	8898,5 0	em³			
Freie Kohlensäure bei 0° (	C u. 760 mm	Druck 5977,8	"		
Alkalinität für 100 cm³ 7	Wasser .	26,5	$\frac{n}{10}$ Säure		
Temperatur					
Spezifisches Gewicht .		× 62	260		

## II. In Salzen ausgedrückt:

Die kohlensauren Salze als neutrale Salze gerechnet.

In 10,000 gr. Wasser sind enthalten gr.: Chlorammonium . 0,0130 Chlorkalium 0,0031 Schwefelsaures Kalium . 0,1436 Schwefelsaures Natrium. 0,8696 Schwefelsaures Calcium. 1,7522 Kohlensaures Calcium. . . 8,0822 Kohlensaures Strontium · 0,0232 Kohlensaures Magnesium 4,4734

Kohlensaures	Ei	sen	ox	ydı	ul	•			0,1002
Tonerde	•				•				0,0152
Kieselsäure.	•	•		•	•	•			0,1249
Die übrigen I	3es	tan	dte	eile	W	rie	bei	I.	

Das untersuchte Wasser ist somit ein gipshaltiger Eisensäuerling, der sich infolge seines angenehmen Geschmackes als Tafelwasser gut eignet. In Bezug auf seine Zusammensetzung steht der Tomilser Eisensäuerling dem Belvedrawasser aus Passugg nahe.

