

# Analyse de l'eau de Vernex-Dessus

Autor(en): **Schmidt, E.**

Objekttyp: **Article**

Zeitschrift: **Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles**

Band (Jahr): **17 (1880-1881)**

Heft 84

PDF erstellt am: **25.05.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-259337>

## 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.library.ethz.ch)

<http://www.e-periodica.ch>

## ANALYSE DE L'EAU DE VERNEX-DESSUS

par E. SCHMIDT, pharmacien, à Vernex-Montreux.

---

Il existe à Montreux une fontaine dont l'eau passait anciennement pour posséder des propriétés médicales et était fréquemment employée par les gens de l'endroit dans une foule de maladies. Ces dernières années, nombre de personnes malades ou valétudinaires ayant eu connaissance de la tradition qui se rapportait à cette eau, l'employèrent en boisson d'une manière rationnelle, et les résultats vinrent confirmer l'ancienne réputation.

Depuis assez longtemps les médecins de Montreux la prescrivent dans les cas où les eaux alcalines sont indiquées et n'ont eu qu'à se louer des bons résultats.

Ce sont ces circonstances qui m'ont engagé à faire une analyse complète, que j'ai l'honneur de vous communiquer.

*Température de l'eau au goulot d'observations :*

1873.	19 octobre	+ 11,2.	Tempér. de l'air	+ 13 centigrades.
1874.	8 janvier	+ 11,2	»	+ 1 »
1875.	8 juillet	+ 11,4	»	+ 19,8 »
Id.	3 août	+ 11,4	»	+ 19,4 »
1880.	mai	+ 11,2	»	+ 16 »

Un litre d'eau contient 0,496 de matière solide.

Azote à la température et pression normale, 27,96 C. C.

Oxygène id. id. 10,17 C. C.

Acide carbonique libre, 0,056.

N° 1. *En supposant les carbonates neutres :*

Sulfate de calcium . . . . .	0,0431828
Carbonate de calcium . . . . .	0,307785
»    de magnésium . . . . .	0,04767
»    de potassium . . . . .	0,017872
»    de sodium . . . . .	0,03074
Chlorure de sodium . . . . .	0,024681
Phosphate tricalcique . . . . .	0,002015
Oxyde ferrique . . . . .	0,0012
»    manganique . . . . .	traces.
Alumine . . . . .	0,0034
Silice . . . . .	0,01105
Acide azotique . . . . .	traces.
	<hr/>
	0,4895958

N° 2. *En admettant des bicarbonates :*

Sulfate de calcium . . . . .	0,0431828
Bicarbonate de calcium . . . . .	0,44291
»    de magnésium . . . . .	0,0726
»    de potassium . . . . .	0,022094
»    de sodium . . . . .	0,04346
Chlorure de sodium . . . . .	0,024681
Phosphate tricalcique . . . . .	0,002015
Oxyde ferrique . . . . .	0,0012
»    manganique . . . . .	traces.
Alumine . . . . .	0,0034
Silice . . . . .	0,01105
Acide azotique . . . . .	traces.
	<hr/>
	0,6665928

Juin 1880.

