

Zeitschrift: Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Herausgeber: Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Band: 17 (1880-1881)
Heft: 84

Artikel: Analyse de l'eau de Vernex-Dessus
Autor: Schmidt, E.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-259337>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

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. [Voir Informations légales.](#)

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. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 30.03.2025

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

