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 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: 22.11.2025

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

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.

boisson d'une manière rationnelle, et les résultats vinrent

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>> **»** + 19,8+11,48 juillet 1875. + 11,4 » » 3 août +19,4Id. +11,2 » +161880. mai >>

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.

confirmer l'ancienne réputation.

Nº 1. En supposant les carbonates neutre	28	:
--	----	---

Sulfate de calcium	•	•	٠		•	0,0431828
Carbonate de calcium	10	•		(•)	2 • 2	0,307785
	•					0,04767
» de potassium	٠		٠	•	•	0,017872
» de sodium		110		•	•	0,03074
Chlorure de sodium	•		٠	•	•	0,024681
Phosphate tricalcique				•	•	0,002015
Oxyde ferrique	3 65	•	•		•	0,0012
» manganique	•	•	•	•		traces.
Alumine		•	•			0,0034
Silice	•	•		•	•	0,01105
Acide azotique	•	•	٠	• •	•	traces.
						0,4895958
						0,200000
Nº 2 En admettant d	es T	ica	rhe	ากก	tes	•
N° 2. En admettant d	es t	ica	rbc	ma	tes	
N° 2. En admettant de Sulfate de calcium	es t	ica	rbc	na	tes •	0,0431828
	es t	rica	rbe •	ona •	tes •	
Sulfate de calcium	•	•	•	•		0,0431828 0,44291 0,0726
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium de magnésium .	•	•	•	•	•	0,0431828 0,44291
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium de magnésium .	•	•	•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium de magnésium de potassium .		•	•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium » de magnésium . » de potassium . » de sodium		•	•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium » de magnésium . » de potassium . » de sodium Chlorure de sodium		•	•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346 0,024681
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium » de magnésium . » de potassium . » de sodium Chlorure de sodium Phosphate tricalcique			•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346 0,024681 0,002015
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium			•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346 0,024681 0,002015 0,0012
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium			•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346 0,024681 0,002015 0,0012 traces.
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium			•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346 0,024681 0,002015 0,0012 traces. 0,0034
Sulfate de calcium Bicarbonate de calcium			•	•	•	0,0431828 0,44291 0,0726 0,022094 0,04346 0,024681 0,002015 0,0012 traces. 0,0034 0,01105

Juin 1880.