

Zeitschrift: Mitteilungen der aargauischen Naturforschenden Gesellschaft
Herausgeber: Aargauische Naturforschende Gesellschaft
Band: 17 (1925)

Artikel: Die Mineral- und Heil-Quellen des Kantons Aargau : ihre geologischen und chemischen Verhältnisse
Autor: Hartmann, Ad.
Kapitel: D: Die Heilquellen des aargauischen Mittellandes
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-172041>

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: 07.01.2026

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

	Gramm
Kaliumchlorid (KCl)	0,0130
Natriumchlorid (NaCl)	0,2308
Ammoniumchlorid (NH ₄ Cl)	0,0003
Natriumhydrokarbonat (NHCO ₃)	0,1426
Natriumsulfat (Na ₂ SO ₄)	0,3799
Calciumsulfat (CaSO ₄)	0,0026
Calciumhydrokarbonat (Ca(HCO ₃) ₂)	0,0645
Magnesiumhydrokarbonat (Mg(HCO ₃) ₂)	0,0051
Eisenhydrokarbonat (Fe(HCO ₃) ₂)	0,0024
Aluminiumsulfat (Al ₂ (SO ₄) ₃)	0,0019
Kieselsäure (meta) (H ₂ SiO ₃)	0,0209
Kohlensäure gebunden (HCO ₃)	0,1035
	<hr/> 0,9675
Stickstoff (N ₂)	0,0319
Sauerstoff (O ₂)	0,0021
	<hr/> 1,0015

Das frei dem Bohrrrohr entströmende Gas bestand aus:

Kohlendioxyd (CO ₂)	19,5 cc im Liter	} bei 17,5° 730,6 mm
Sauerstoff (O ₂)	76,3 cc im Liter	
Stickstoff (N ₂)	903,2 cc im Liter	
	<hr/> 999,0 cc im Liter.	

D. Die Heilquellen des aargauischen Mittellandes.

Meyer-Ahrens erwähnt in seinem Werke folgende Heilquellen:

1. Beinwil bei Muri, St. Burkhardbrunnen im Jahre 1680 zum Trinken verwendet
2. Brestenberg am Hallwylersee bei Seengen, zur Trink- und Badekur verwendet
3. Gontenschwil 1641, zum Trinken verwendet
4. Gränicher Bad, erdige Stahlquelle, im Bad verwendet
5. Moosleerau, erdige Quelle, im Bad verwendet
6. Muri, alkalisch-erdige Quelle, im Bad verwendet
7. Niederwil, heutiges Rothrist, im Bad verwendet
8. Schwarzenberg bei Gontenschwil, erdige Schwefelquelle, zum Baden und Trinken verwendet
9. Zofingen, Römerbad, zum Baden und Trinken verwendet.
10. Unterentfelden, erdige Quelle, im Bad verwendet.

Die meisten dieser früheren zum Trinken und Baden verwendeten Heilquellen haben heute keine Bedeutung mehr, und einzelne sind nicht mehr bekannt. Wie aus dem Abschnitt über die geologischen Verhältnisse des Mittellandes hervorgeht, kann es sich auch nicht um eigentliche Mineralquellen handeln; denn alle die Quellen stammen aus wenig tiefen **tertiären** oder glacialen Ablagerungen. Diese Auffassung wird bestätigt durch einige teils alte, teils neue Analysen.

Wasser des Kurortes Brestenberg und des Bades Muri.

Analytiker: Chem. Lab. d. Kts. Aargau.

	Brestenberg	Muri
Kalium (K)		0,0039
Natrium (Na)		0,0160
Calcium (Ca)	0,1620	0,0859
Magnesium (Mg)	0,0103	0,0031
Aluminium (Al)	0,0013	
Eisen (Fe)		0,0008
Chlor (Cl)	0,0170	0,0029
Schwefelsäurerest (SO ₄)	0,0380	0,0049
Kohlensäurerest (HCO ₃)	0,1860	0,3029
Kieselsäure (H ₂ SiO ₃)	0,0094	0,0072
Total	0,4240	0,4276

Beide Proben sind erdige Calcium- und Magnesiumbikarbonat haltende Wasser.

Über die heute noch benützten Quellen des Bades Gräni-chen bestehen keine brauchbaren Analysen; das Wasser bei-der Quellen ist radioaktiv; eine hat 7,56, die andere sogar 10,86 Mache-Einheiten.

Bad Moosleerau.

Analytiker: Ad. Hartmann, 1911.

Temperatur 9,2°. Erguß 8 M.-L.

In 1 kg des Wassers sind enthalten:

<i>Kationen</i>	Gramm	Milli-Mol.	Milligramm-äquivalente
Kalium-Ion (K)	0,0066	0,169	0,169
Natrium-Ion (Na)	0,0035	0,152	0,152
Calcium-Ion (Ca)	0,0859	2,148	4,296
Magnesium-Ion (Mg)	0,0168	0,700	1,400
			<hr/> 6,017

<i>Anionen</i>	Gramm	Milli-Mol.	Milligramm- äquivalentn
Chlor-Ion (Cl)	0,0032	0,091	0,091
Sulfat-Ion (SO ₄)	0,0065	0,068	0,136
Hydrokarbonat-Ion (HCO ₃)	0,3532	5,790	5,790
Kieselsäure (meta) (H ₂ SiO ₃)	0,0192		
	<u>0,4949</u>		<u>6,017</u>

Alkalinität 5,8

Das Wasser entspricht in seiner Zusammensetzung unge-
fähr einer Lösung, die in 1 kg enthält:

	Gramm
Kaliumchlorid (KCl)	0,0067
Kaliumsulfat (K ₂ SO ₄)	0,0067
Natriumsulfat (Na ₂ SO ₄)	0,0049
Natriumbikarbonat (NaHCO ₃)	0,0069
Calciumbikarbonat (Ca(HCO ₃) ₂)	0,3477
Magnesiumbikarbonat (Mg(HCO ₃) ₂)	0,1010
Kieselsäure (meta) (H ₂ SiO ₃)	0,0192
	<u>0,4931</u>

Bad Schwarzenberg, Gontenschwil.

Analytiker: Bolley vor 1867.

Erguß zirka 10 M.-L.

In 1 kg des Wassers sind enthalten:

<i>Kationen</i>	Gramm	Milli-Mol.	Milligramm- äquivalente
Kalium-Ion (K)	0,0025	0,062	0,062
Natrium-Ion (Na)	0,0058	0,25	0,25
Calcium-Ion (Ca)	0,0939	2,34	4,68
Magnesium-Ion (Mg)	0,0064	0,266	0,532
Aluminium-Ion (Al)	0,0020	0,074	0,222
Eisen-Ion (Fe)	0,0034	0,060	0,120
			<u>5,866</u>

<i>Anionen</i>	Gramm	Milli-Mol.	Milligramm- äquivalente
Chlor-Ion (Cl)	0,0018	0,051	0,051
Sulfat-Ion (SO ₄)	0,0064	0,067	0,134
Hydrokarbonat-Ion (HCO ₃)	0,3465	5,681	5,681
Kieselsäure (meta) (H ₂ SiO ₃)	0,0015		
	<u>0,4702</u>		<u>5,866</u>

Das Wasser entspricht in seiner Zusammensetzung unge-
fähr einer Lösung, die in 1 kg enthält:

	Gramm
Kaliumsulfat (K_2SO_4)	0,0055
Natriumsulfat (Na_2SO_4)	0,0055
Natriumchlorid ($NaCl$)	0,0030
Natriumkarbonat (Na_2CO_3)	0,0110
Aluminiumhydrokarbonat ($Al(HCO_3)_3$)	0,0164
Ferrobikarbonat ($Fe(HCO_3)_2$)	0,0108
Calciumbikarbonat ($Ca(HCO_3)_2$)	0,3702
Magnesiumbikarbonat ($Mg(HCO_3)_2$)	0,0391
Kieselsäure (meta) (H_2SiO_3)	0,0015
	<hr/> 0,4630

Alkalinität einer Probe vom April 1925 6,0. Der Eisengehalt des Wassers ist aber jetzt bedeutend geringer.

Römerbadquelle in Zofingen.

Analytiker Ad. Hartmann 1910.

Temperatur: 10° bei 6° Luft.

Erguß: 31 M.-L.

In 1 kg des Wassers sind enthalten:

<i>Kationen</i>	Gramm	Milli-Mol.	Milligramm-äquivalente
Kalium-Ion (K)	0,0028	0,072	0,072
Natrium-Ion (Na)	0,0053	0,23	0,23
Calcium-Ion (Ca)	0,0702	1,755	3,510
Magnesium-Ion (Mg)	0,0078	0,325	0,650
			<hr/> 4,462
Aluminium			
Eisen	Spur		
<i>Anionen</i>			
Chlor-Ion (Cl)	0,0030	0,086	0,086
Sulfat-Ion (SO_4)	0,0029	0,030	0,06
Hydrokarbonat-Ion (HCO_3)	0,2633	4,316	4,316
Kieselsäure (meta) (H_2SiO_3)	0,0218		
	<hr/> 0,3771		<hr/> 4,462
Alkalinität 4,1			

Das Römerbadwasser entspricht in seiner Zusammensetzung ungefähr einer Lösung, die in 1 kg enthält:

	Gramm
Kaliumchlorid (KCl)	0,0056
Natriumsulfat (Na_2SO_4)	0,0043
Natriumbikarbonat (NaHCO_3)	0,0144
Calciumbikarbonat ($\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$)	0,2841
Magnesiumbikarbonat ($\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$)	0,0473
Kieselsäure (meta) (H_2SiO_3)	0,0218
	<u>0,3775</u>

=====