# Die Heilquellen des aargauischen Mittellandes

Objekttyp: **Chapter**

Zeitschrift: **Mitteilungen der aargauischen Naturforschenden Gesellschaft**

Band (Jahr): **17 (1925)**

PDF erstellt am: **26.05.2024**

**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.e-periodica.ch**

| | Gramm |
|---|---|
| Kaliumchlorid ($KCl$) | 0,0130 |
| Natriumchlorid ($NaCl$) | 0,2308 |
| Ammoniumchlorid ($NH_4Cl$) | 0,0003 |
| Natriumhydrokarbonat ($NHCO_3$) | 0,1426 |
| Natriumsulfat ($Na_2SO_4$) | 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) ($H_2SiO_3$) | 0,0209 |
| Kohlensäure gebunden ($HCO_3$) | 0,1035 |
| | 0,9675 |
| Stickstoff ($N_2$) | 0,0319 |
| Sauerstoff ($O_2$) | 0,0021 |
| | 1,0015 |

Das frei dem Bohrrohr 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 | |
| | 999,0 cc im Liter. | |

## D. Die Heilquellen des aargauischen Mittellandes.

Meyer-Ahrens erwähnt in seinem Werke folgende Heilquellen:

1. Beinwil bei Muri, St. Burkhardsbrunnen 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 ($H_2SiO_3$) | 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 Gränichen bestehen keine brauchbaren Analysen; das Wasser beider 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:

| *Kationen* | 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 |
| | | | 6,017 |

| *Anionen* | 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) ($H_2SiO_3$) | 0,0192 | | |
| | 0,4949 | | 6,017 |

Alkalinität 5,8

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

| | Gramm |
|---|---|
| Kaliumchlorid (KCl) | 0,0067 |
| Kaliumsulfat ($K_2SO_4$) | 0,0067 |
| Natriumsulfat ($Na_2SO_4$) | 0,0049 |
| Natriumbikarbonat ($NaHCO_3$) | 0,0069 |
| Calciumbikarbonat ($Ca(HCO_3)_2$) | 0,3477 |
| Magnesiumbikarbonat ($Mg(HCO_3)_2$) | 0,1010 |
| Kieselsäure (meta) ($H_2SiO_3$) | 0,0192 |
| | 0,4931 |

## Bad Schwarzenberg, Gontenschwil.

Analytiker: Bolley vor 1867.
Erguß zirka 10 M.-L.
In 1 kg des Wassers sind enthalten:

| *Kationen* | 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 |
| | | | 5,866 |
| *Anionen* | | | |
| 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) ($H_2SiO_3$) | 0,0015 | | |
| | 0,4702 | | 5,866 |

Das Wasser entspricht in seiner Zusammensetzung ungefähr 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 |
| | 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:

| *Kationen* | 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 |
| | | | 4,462 |
| Aluminium<br>Eisen | Spur | | |
| *Anionen* | | | |
| 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 | | |
| | 0,3771 | | 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 ($Ca(HCO_3)_2$) | 0,2841 |
| Magnesiumbikarbonat ($Mg(HCO_3)_2$) | 0,0473 |
| Kieselsäure (meta) ($H_2SiO_3$) | 0,0218 |
| | 0,3775 |