

Eine solche Zusammenstellung der berechneten Bestandtheile dieses Wassers wird jedoch unterlassen, indem sich bei der nun folgenden Betrachtung der Art, in welcher sämmtliche Stoffe in dem Wasser wirklich verbunden seyn möchten, doch eine andere Combination derselben ergeben wird.

Viertes Capitel.

Art der Verbindung der aufgefundenen Bestandtheile in dem Wasser vor der Zerlegung.

Anerkannt ist die Erfahrung, dass man bei Zerlegung von fast einem jeden Mineralwasser ganz andere unmittelbare Bestandtheile findet, als in dem Wasser eigentlich vorhanden sind; d. h. dass die Stoffe, welche in ihrer Verbindung die Bestandtheile des Wassers darstellen, oft auf eine andere Weise vereinigt gefunden werden, als sie in dem Wasser selbst vorher vereinigt sind; was seinen Grund hat in dem Eintritte neuer, durch die Abdampfung oder andere Zerlegungsmethoden bedingter Verwandtschaftsverhältnisse. — Wie wichtig dieser Umstand ist, leuchtet von selbst ein; denn nicht die Art und Menge der *gefundenen*, sondern die der *wirklich vorhandenen* Bestandtheile eines Mineralwassers bestimmen dessen Heilkräfte.

Bis jetzt ist jeder Versuch, diesen Punkt der Mineralwasseranalyse zu erörtern, ohne glücklichen Erfolg gewesen, weil man gewöhnlich in Extremen verfuhr, welche, einseitig wie immer, jeden Versuch scheitern liessen.

Nach dem Verfahren *Murray's* werden die Säuren und Basen so verbunden angenommen, dass stets die leichtlöslichsten Salze herauskommen. Mehrere Chemiker befolgen noch dieses Verfahren. Wollte man es in dem vorliegenden Falle anwenden, so würde man als Bestandtheile dieses Mineralwassers, statt des kohlensauren Kalks, der kohlen-

sauren Bittererde und des Kochsalzes, welche gefunden worden sind, den leicht löslichen *salzsauren Kalk*, *salzsaure Bittererde* und *kohlensaures Natron* zu berechnen haben. Allerdings würden hierdurch ebensowohl sehr wirksame Bestandtheile angeführt, allein ganz bestimmt *gegen* das wirkliche Verhalten dieser Stoffe, also — *gegen die Wahrheit*. Denn die leichtlösliche *salzsaure Kalk-* und *Bittererde* werden durch die Vermischung mit *kohlensaurem Natron* jederzeit zersetzt, *salzsaures Natron* (Natriumchlorid und Wasser) und *kohlensaure Kalk-* und *Bittererde* werden gebildet, welche niederfallen, falls keine hinlängliche Menge von *Kohlensäure* vorhanden ist, durch deren Ueberschuss sie aufgelöst erhalten werden. Bei sehr grosser Verdünnung durch Wasser können diese Salze wohl *in einer Spur* unzersetzt als *kohlens. Natron* und *salzsaure Erden* *neben einander* gelöst bleiben; allein kommt eine Auflösung jener *kohlensauren Erden* in Wasser und überschüssiger *Kohlensäure* mit *Kochsalz* zusammen, so bleiben diese Salze durchaus als solche *neben einander* aufgelöst. Dass aber wirklich Salze auf diese Weise *neben einander* bestehen können, ohne die geringste Zersetzung zu erleiden, bezeugt der schon bei einer andern Gelegenheit angeführte Fall, in welchem die Lösungen von *Quecksilbersublimat* (sogenanntem *salzsaurem Quecksilberoxyd*) und von *schwefels. Kali* und *Natron* sich bestimmt so verhalten; sie zersetzen sich nicht in *schwefelsaures Quecksilberoxyd* und *Kalium-* oder *Natriumchlorid*. Umgekehrt löst aber eine Lösung von diesen beiden Salzen das so sehr schwer lösliche *schwefelsaure Quecksilberoxyd* auf unter vollkommener Umwandlung in *Quecksilberchlorid* und *schwefels. Kali* oder *Natron*. — Dieser Versuch spricht denn zugleich auch gegen die Annahme einiger Chemiker, worunter auch *Berzelius*, dass in den gemischten Lösungen *zweier* Salze stets *vier*, in den von *dreien* stets *neun* Salze etc. vorhanden seyen, indem sich diese zwei oder drei Basen und Säuren stets auf alle Säuren und auf alle Basen vertheilen. Dieser Fall muss sich allerdings mitunter ereignen, und zwar jedes Mal, wenn die zwei oder drei gegebenen Salze *sich* nicht

nur zersetzen können, sondern auch die durch diese Zersetzung gebildeten Salze durch einander zersetzbar sind; wie sich z. B. nicht nur schwefelsaures Natron und salzsaure Bittererde, sondern auch salzsaures Natron und schwefelsaure Bittererde zersetzen. Wie also auch diese oder jene beiden Salze zusammenkommen: in der gleichförmigen Mischung beider müssen stets schwefelsaures Natron, schwefelsaure Bittererde, Kochsalz und salzsaure Bittererde vorhanden seyn.

Einen wichtigen Umstand hat man aber hierbei übersehen, nämlich, dass die Mischungen der in Mineralwässern vorkommenden Salze auch *Doppelsalze* von ganz eigenthümlicher Wirksamkeit enthalten können. — Wie schon angeführt, enthält unser Mineralwasser ganz gewiss ein *Doppelsalz von kohlensaurer Kalkerde und von kohlensaurer Bittererde*. — Auch scheint es, dass der durch Behandlung des Salzurückstandes mit Weingeist ganz mit Natron verbundene Antheil von Schwefelsäure ursprünglich mit Bittererde verbunden gewesen ist, *in dem Wasser selbst aber noch zwischen proportionalen Mengen Natron und Bittererde vertheilt, und beide Salze — schwefelsaures Natron und schwefelsaure Bittererde — zu dem bekannten Doppelsalze vereint vorkommen.*

Nun sind $1^{04055}/2 = 0,520275$ Gr. Schwefelsäure = 0,7885 schwefelsaure Bittererde, welche mit $1^{8528}/2 = 0,9264$ schwefelsaures Natron, 1,7149 wasserleerem schwefelsaurem Bittererdenatron verbunden seyn müssen. —

Weiter ist nicht daran zu zweifeln, dass die salzsaure Bittererde, wenigstens in im Wasser aufgelösten Zustande, ebenso wie mit dem Kaliumchlorid, auch mit dem Natriumchlorid sich verbinden kann; *wesshalb nicht nur ein jenem schwefelsauren Doppelsalze proportionaler, sondern auch ein der übrigen gefundenen salzsauren Bittererde entsprechender Antheil von wasserleerem salzsaurem Bittererdenatron oder Natrium-Magniumchlorid in Rechnung gebracht*

wird. — Hiernach muss sich die Menge des als solches in Rechnung zu bringenden Kochsalzes in etwas vermindern.

Nämlich die Bittererde des nun zu berechnenden schwefelsauren Bittererdenatrons muss der salzsauren Bittererde abgerechnet werden, und es sind $0,7885$ schwefelsaure Bittererde $= 0,7885 - 0,5202 = 0,2683$ Bittererde, welche $0,6245$ Magniumchlorid entsprechen. Oben wurden nun $3,5505$ Gr. von diesem in Rechnung gebracht, folglich bleiben noch $3,5505 - 0,6245 = 2,9260$ Gr. übrig, welche, mit der entsprechenden Menge von Kochsalz $= 3,5712$ Gr. verbunden, $6,4972$ Gr. salzsauren Bittererdenatrons oder Natrium-Magniumchlorids darstellen müssen. Zieht man nun $3,5712$ von der oben gefundenen Menge Kochsalzes $= 53,3899$ Gr. ab, so bleiben $49,8187$ Gr., und wird diesen wieder ein der berechneten Menge schwefelsaurer Bittererde proportionaler Antheil von Kochsalz $= 1^{5247/2} = 0,7623$ Gr. (vergl. oben S. 30) zugefügt, werden endlich $50,5810$ Gr. desselben erhalten. —

Nach diesen Grundsätzen ist nun die folgende Tabelle, der Wahrheit bis auf unvermeidliche, schon in den Grundversuchen gelegene Fehler angemessen entwickelt worden. Und sollte auch in den theoretischen Voraussetzungen noch irgend ein anderer Irrthum obwalten, so entsprechen sie doch am meisten den hier gemachten Erfahrungen und aufgestellten festen Thatsachen.

Gasförmig abscheidbare und fixe Bestandtheile im wasserfreien Zustande.		25780 Grane enthalten:	Ein Civilpfd. enthält:	10000 Grane enthalten:
Kohlensäuregas, durch Erhitzung abscheidbar		Kubikzolle 130,7813	Kubikzolle 38,9614	Kubikzolle 50,7309
Atmosphärische Luft*)		1,6713	0,4979	0,6483
Summe		132,4526	39,4593	51,3792
Kohlensäure, in Wasser aufgelöst		Grane 40,2068	Grane 11,9778	Grane 15,5960
Doppeltkohlensaure Kalkbittererde		87,3883	26,0274	33,8898
Kochsalz		50,5810	15,0683	19,6202
Salzsaures Bittererdenatron		6,4972	1,9355	2,5202
Schwefelsaures Bittererdenatron		1,7149	0,5109	0,6652
— Kali		1,6178	0,4819	0,6274
Kieselerde		0,5625	0,1675	0,2181
Extractivstoff		Spur	Spur	Spur
Summe		188,5685	56,1693	73,1369

*) Vergl. oben S. 18 Anmerkung und S. 28.

Dear Sir,
I have the honor to acknowledge the receipt of your letter of the 10th inst. in relation to the above named matter. I am sorry to hear that you are not satisfied with the result of the investigation. I have, however, no objection to your making such use of the facts as you may think proper. I am, Sir, very respectfully,
Your obedient servant,
J. B. Thompson

Dear Mr. [illegible]

[Faint, mostly illegible handwritten text, likely bleed-through from the reverse side of the page.]

Very respectfully,
[illegible signature]

Liebe die Sie geseht!

daß Sie gefallen möge, den Ludwigskümmenwasser
Anwendung in Ihrer Praxis, so wie überhaupt Ihre
gütige Zuspruchung zu Theil werden zu lassen:
müß ich es annehmen und zum Besten willens zu sein, da die Anwendung
nicht ausgeführt worden.

In dieser angenehmen Hoffnung und indem wir Sie in
unsern besten Dankbarkeit und Wunsch annehmen, haben wir die
Ihre mit allermehrster Zuspruchung zu empfangen
für Ihre Freundschaft

Ludwigskümmen St. Frankfurt am

den 1. April 1845.

angefangen
Die Verwaltung des Ludwigskümmens

in dem Namen

(Edelmann)

[Faint, illegible handwritten text, likely bleed-through from the reverse side of the page. The text is mirrored across the fold.]

[Faint, illegible handwriting, likely bleed-through from the reverse side of the page. The text is arranged in approximately 10 horizontal lines.]