

#### Werk

Titel: Der Königl. Akademie der Wissenschaften in Paris anatomische, chymische und botan...

Verlag: Korn Jahr: 1751

Kollektion: Wissenschaftsgeschichte

Werk Id: PPN345189922\_0003

PURL: http://resolver.sub.uni-goettingen.de/purl?PID=PPN345189922\_0003 | LOG\_0057

### **Terms and Conditions**

The Goettingen State and University Library provides access to digitized documents strictly for noncommercial educational, research and private purposes and makes no warranty with regard to their use for other purposes. Some of our collections are protected by copyright. Publication and/or broadcast in any form (including electronic) requires prior written permission from the Goettingen State- and University Library.

Each copy of any part of this document must contain there Terms and Conditions. With the usage of the library's online system to access or download a digitized document you accept the Terms and Conditions.

Reproductions of material on the web site may not be made for or donated to other repositories, nor may be further reproduced without written permission from the Goettingen State- and University Library.

For reproduction requests and permissions, please contact us. If citing materials, please give proper attribution of the source.

#### **Contact**

Niedersächsische Staats- und Universitätsbibliothek Göttingen Georg-August-Universität Göttingen Platz der Göttinger Sieben 1 37073 Göttingen Germany Email: gdz@sub.uni-goettingen.de Es ist schon 1702 von den Wassern des Mont d'Or geredet worden, die der Herr Chomel geprüset. 1 Pfund hat ihm 12 Gran mineralischer Materie gegeben; dem Herrn du Clos aber mehr als drittehalbmal so viel. Wegen des Salzes in diesem Wasser sind sie nicht sonderlich uneins. Es ist ein Salpeter mit etwas Schwefel, und einem weinzhaften Geiste oder flüchtigen Alcali vermischet.

Aus i Pfund Wasser von la Bourboule hat der Herr Chomel fast 45 Gran mineralischer, fast ganz salziger Materie erhalten. Das Salz ist mit dem aus dem Wasser des Mont d'Or einersen. Es muß aber stärker senn, weil seiner mehr ist. Hier entsernen sich der Herr du Clos und

Chomel nicht weit von einander.

Uns 1 Pfund: Wasser von Chaudes-aigues sind dem Herrn Chomel über 8 Gran mineralischer Materie geworden. Favon war Erde. Das Salz ist ein flüchtiges alca-lisches, mit Schwefel vermischet. Der Herr du Clos hatte in gleichem Saße mehr Erde und weniger Salz gefunden. Vielleicht hatten die Grundmaterien unterwegenseine Uenderung gelitten. Das Wasser roch übel in den Flaschen.

# Von der Natur des Eisens.

## Historie.

er Herr Lemery, der Sohn, hat nunmehro dem Herrn Geoffroy geantwortet. Dieses Werk ward im vorigen Jahre angekundiget, und wir sehen voraus, daß man daselbst die Materie und Historie ihres Streites werde gelesen haben.

Der Herr Geoffroy mennete, man moge es anfangen, wie man wolle, daß man aus dem Thon Eisen ziehe, so werde

werde man doch immer viel weniger darinn finden, als wenn man ihn mit Leindle vermischet; solglich mache diese Vermischung das Eisen. Der Herr Lemery leugnet die Folge. Denn kann außer dem Eisen, das sich in dem Thon gar leicht entdecket, nicht auch noch verdorgenes darinn senn, das sich nur durch das Leindl entdecket? Es ist dieses nur eine bloße Möglichkeit, die aber zureichet, daß man nicht das Gegentheil schließe, zuwege zu bringen. Hier sind über dieses noch Beweise der Wirklichkeit.

Man nimmt in diesem Streite zu benden Theilen an, alles was der Magnet an fich zieht, fen Gifen. Man fann aber Gifen leicht in den Zuftand fegen, daß es von dem Magnet gar nicht oder kaum angezogen werde. Man darf nur die Löchlein des Eisens mit einer falzigen oder öligen Materie verstopfen, so kann die magnetische Materie nicht fren durchdringen. Der Berr Lemery hat auf eine Menge Eisenfeile etwas faures gegossen, und bamit gemachet, baß kein Magnet sie angezogen. Nachher hat er aus biefer Keile zween gleiche Theile gemachet, zu dem einen leinot gethan, und bende auf ein mittelmäßiges Reuer gleich lange Der Theil, ben dem Leinol war, ward schwarz, und bekam seine Gigenschaft, sich mit dem Magnet zu verbinden, wieder, da der andere ihrer noch beraubet und ganz rothlich war. Man brauchte auch ein großes Schmelzfeuer dazu, ihn dem ersten ähnlich zu machen. Es ift also gewiß, daß keinol, mithin alles andere Del, geschickt ift, ein verborgenes und verkapptes Eisen, das nämlich der Magnet nicht mehr annehmen will, wieder herzustellen. In des Herrn Lemery Versuch ward es durch das Saure, das seine Zwischenlöchlein verstopfete, verkappet: Und es lft sehr mahrscheinlich, daß im Thon, in dem gewiß ohne einiges Zuthun Gifen ganz entwickelt liegt, unter allerlen Materien noch mehr verborgen liege. Wir wollen hier nicht mitrechnen, daß das leinol, wie im Jahre 1707 gesaget worden, selbst Gisen in sich fasset, und also bem, bas ber Thon liefert, von dem feinigen einen Zusaß geben kann.

Hus dem also, was wir hier gesaget, ist es bochstwahrscheinlich, daß der Thon mehr verborgenes Gisen in sich balte, als sich in ihm zeiget. Es ist aber gewiß, daß eine Eisenmine, die im Schmelzen vieles von sich giebt, noch vieles in sich halte. Indessen hat der Herr Lemery eine, die im Schmelzen vieles Gifen giebt, und dem magnetischgemachten Messer weit weniger anhangt, als andere sehr arme Minen. Es ist baber außer Zweifel, bas Gifen konne in einer Materie in großer Menge, und febr verstecket, auch nicht anders als durch viele Overationen heraus zu bringen senn. Die so man anstellet, das Eisen aus feiner Mine zu bringen, find benen ganz gleich, die man machet, es aus dem Thon zu ziehen. Man seßet ein schwefeliges Schmelzmittel hinzu. Dieses thut zwo Wirfungen auf einmal, es überwindet die natürliche Schwierigteit des Cifens, zu schmelzen, und machet es von den fremden Materien los, die es gebunden hielten.

Was der Herr Lemery von der Vermischung des Thones mit dem Leindle faget, das urtheilet er auch vom Vitrioldle und Terpentindle, aus dem der Herr Geoffroy Eisen heraus gezogen. Endlich, weil der Herr Lemery erwiesen hat, es sen oft Eisen da, wo es nicht scheint, die Erde sen davon voll, und es könne sehr leicht in die Pflanzen hinauf steigen: so ist es schwer, wenn es aus irgend einer Materie kommt, nicht mit Grunde zu muthmaßen, es sen darinn. Das Vorurtheil wird allemal gegen die kunstliche Hervorbringung des Eisens und jedes Metall, und

für seine vorige Wirklichkeit senn.

Die Chymisten raumen ein, man ziehe aus den Pflanzen die vornehmsten mineralischen Salze, Seesalz, Salzpeter, Vitriol; und es ist dem Herrn Lemery genug, daß das Eisen in Form des Vitrioles in die Pflanzen steige. Warum ist es aber in ihren Sasten und in denen aus ihnen gezogenen Delen nicht zu schmecken und zu sehen? Denn man weiß aus der Erfahrung, daß ein Gran Vitriol, dessen noch nicht vierter Theil Eisen ist, wenn er in 12 Pinten Wasser aufgelöset

aufgelöset ist, das ist, daß ein Theilchen Eisen mit 884736 Theilchen Wassers vermischet, die ihm gleich sind, ihnen etwas Geschmack giebt, und sie leicht roth färbet, wenn man Austösung von Galläpfeln darauf gießt. Der Herr Lemery antwortet auf diesen Sinwurf, der ihn doch nicht eigentlich angeht, die große Menge salziger, irrdischer, die ger, aller, von einander unterschiedener, und in den Sästen der Pflanzen vermischter Theile hindere es, daß der Vitriol sichtbar und merklich werde. Er hat aufgelösten Vitriol sichtbar und merklich werde. Er hat aufgelösten Vitriol in dren Gläser, und zu jedem ein besondres saures Wesen gegossen; es haben aber die Galläpfel, so viel er deren auch dazu gethan, in keines von allen drenen gewirket; ohne Vermischung aber würde diese Wirkung sehr geschwinde und

sehr deutlich gewesen senn.

Bum Beweise, daß das Gifen in den Pflanzen in vi= triolischer Korm sen, oder, welches einerlen ist, daß es in ben Pflanzen, wie im Bitriole fen, bemerfet ber Berr Les mery, daß weder der Vitriol, noch die bloß getrockneten Pflanzen Gifen geben, das fich durch den Magnet entdecket; indem ihre Zwischenlochlein noch von dem Sauren gang verstopfet sind. Damit sie also geoffnet, und zur Unnehmung des magnetischen Gindruckes geschickt gemachet werben, wird entweder ein ftarkes Schmelzfeuer, ober ein schwefeliges Zwischenmittel, nehft einem blogen Calcinir= feuer erfoderlich seyn. Denn entweder vertreibt die Hef-tigkeit des Feuers das Saure, oder die leicht versliegenden Dele nehmen es mit sich. Daher komme es, daß das bloke Calcinirfeuer bas Gifen derer Pflanzen, Die bas nothwendige schwefelige Zwischenmittel in sich haben, an das Licht bringe; endlich baß das aus den Pflanzen und dem Vi= triol gezogene Eisen sich allemal nicht so aut hammern lasse; weil es in der Arbeit mit ihm einen großen Theil seiner Schwefel verlohren hat, die, wie man weiß, ihm die Beschaffenheit, daß es sich hammern lasse, geben.

Diese Beschaffenheit ist nur zufällig. Sie beruhet auf der Dosis der Schwefel. Folglich heißt das nicht, Eisen 11 5 machen,

machen, wenn man machet, daß es gehämmert werden Kann, ba es zuvor nicht konnte. Man barf dem Gifen nur mehr Schwefel geben, als es hatte. Es ist auch nicht Eisen gemachet, wenn man eine Materie dahin bringt, baß ber Magnet in sie wirket, bas sonst nicht geschab. Es ist genug baju, baß man bas Saure, ober andere fremde Materien, die ihre Zwischenlochlein verftopfeten. heraus jaget. Daher behauptet der Herr Lemery, es fen nicht Sisen gemachet, wenn man der aus dem Gisen gezogenen Erde, davon im Jahre 1707 geredet worden, durch den Zusaß einiges Schwefels eine metallische Gestalt giebt. Sie nahm den Eindruck des Magnetes nicht mehr an, weil sie aber das große Feuer ausgestanden hatte, bas zur Calcinirung des Gifens nothig war, so hatte sie von dem Holze ober den Kohlen Saures angenommen. Nachdem man sie davon besvenet, und sie die Eigenschaft vom Magnet angezogen zu werden, wieder angenommen hatte, ließ sie sich nicht hammern. Man hat aber gesehen, daß sie dessen ungeachtet boch Eisen mar. weil man nur einigen Schwefel zuseben durfte, und fie sich alsdann gleich hämmern ließ. Also ist, nach dem Herrn Lemery, das Eisen, das man sich schmeicheln mochte hervorgebracht zu haben, nur ein etwas verdeckt gemefenes Eisen, das man wieder an das Licht bringt: Und es ist noch nicht Zeit, die angenehme Hossnung zur funstlichen Bervorbringung ber Metalle zu machen.

