

Zeitschrift: Verhandlungen der Schweizerischen Naturforschenden Gesellschaft =
Actes de la Société Helvétique des Sciences Naturelles = Atti della
Società Elvetica di Scienze Naturali

Herausgeber: Schweizerische Naturforschende Gesellschaft

Band: 23 (1838)

Vereinsnachrichten: Bern

Autor: [s.n.]

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

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. [Voir Informations légales.](#)

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. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 18.03.2025

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

II.

Bericht der Berner Kantonal - Gesellschaft.

Vom 25 März 1857 bis zum 8 September 1858 wurden folgende Gegenstände in 11 Sitzungen behandelt:

I. GEOGNOSIE UND MINERALOGIE.

Herr Prof. B. Studer zeigt einige Stufen und einige Produkte eines Hochofens aus Graubünden vor.

Herr F. Meyer zeigt unter einem sehr guten Microscope die von Prof. Ehrenberg in Berlin, im Polirschiefer vom Habichtswalde bei Kassel entdeckten Infusorien.

Derselbe zeigt auch einige Petrefakten vor, die er an der neuen Strafse von Aigle nach Ormont gesammelt hat. Es sind die bei der Wimmisbrücke, an der Pfadfluh und am wilden Manne vorkommenden *Mytilus Thirriae*, *Mytilus Jurensis* und *Terebratula trilobata*, welche insofern ein besonderes Interesse darbieten, als sie das Alter der Kalkformationen am rechten Ufer der *grande eau* bestimmen, und letztere als jüngere Juragebilde charakterisiren.

Herr Prof. B. Studer liest einige Notizen folgenden Inhaltes vor: In wenigen Gegenden läßt sich die Umwandlung sedimentärer Gesteine in krystallinische, durch von Unten her wirkende Agentien in so großem Maafsstabe und in solcher Mannigfaltigkeit studiren, wie im mittlern Bündten, besonders an der langen Gebirgsmasse, die

Oberhalbstein von *Avers* und *Schams* trennt. Durch diese Umwandlung sind gewöhnliche Thon- und Mergelschiefer, in grüne, Feldspath haltende Schiefer übergegangen, die theils Chloritschiefer, theils Diorit nahe stehen. Serpentin, Gabbro und Gyps haben besonders auch an diesem Prozesse Theil genommen, ob als aktive Agentien, oder als höchste Grade der Epigenie, bleibt zweifelhaft, doch das letztere wahrscheinlicher. Auffallend trifft das Streichen des Serpentin und Gypses überein, mit dem allgemeinen N. O. Fallen der Schichten aller Gebirge von *Oberhalbstein* bis an das *Livinerthal*.

Herr Prof. Agassiz aus *Neuenburg*, der bei Behandlung obigen Gegenstandes unsere Gesellschaft mit seiner Gegenwart erfreute, sprach die Vermuthung aus, die Molasse möge auf ähnliche Weise aus plutonischen Gesteinen entstanden seyn, wie aus Glathänen ein Glasgrus sich bilde; welcher Ansicht jedoch *Herr B. Studer* nicht beitrifft, weil sie mit der Zusammensetzung dieser Gebirgsart, als eines Reibungsproduktes, unverträglich sind.

Ferner theilt *Herr Agassiz* mit, dafs er im *Oeninger Thone* Infusorien gefunden habe, während andere Gesteine der *Schweizeralpen* ihn keine solchen habe entdecken lassen; auch wird bei dieser Gelegenheit berichtet, dafs *Herr Prof. Valentin* in 50 verschiedenen *Schweizergebirgsstücken* vergeblich nach Infusorien gesucht habe.

Herr Dr. Gensler spricht den Wunsch aus, dafs einige Mitglieder der Gesellschaft, zu wissenschaftlichen Versuchen, über die rückwirkende Festigkeit der *Berner Bausteine* sich vereinigen möchten; er wird ersucht, seinen Plan schriftlich auszuarbeiten.

Herr Prof. L. Gruner aus *St. Etienne* hält einen mündlichen Vortrag über mehrere interessante geologische Verhältnisse des *Loire-Departementes*. Ferner erwähnt er

eines bis jetzt noch unbekanntes Mineral, das er in Serpentinesteinen gefunden, und das nach seiner Untersuchung ein reines Thonerdesilikat sey.

Herr F. Meyer zeigt einen Bergkrystall aus dem Grindelwaldthale vor. Es ist die, an dieser Species gewöhnlich vorkommende, Kombination des hexagonalen Prismas mit der hexagonalen Pyramide; durch unverhältnißmäßige Ausdehnung in der Richtung einer Endkante der letzteren Gestalt, hat der Krystall ein so ungewöhnliches Aussehen erhalten, dafs es zu einer richtigen Deutung seiner einzelnen Flächen einer genauen Beachtung der Streifung der Prismenflächen bedarf.

II. PHYSIK UND CHEMIE.

Herr Prof. C. Brunner macht mehrere neue Versuche mit seinem Aspirator, und zeigt dessen Anwendbarkeit bei Sublimations- und Oxydationsversuchen, ferner bei der Elementaranalyse flüchtiger Substanzen.

Herr Dr. Gensler liest eine Notiz zur Ergänzung der Theorie der Aberration des Sternenlichtes, worüber dessen *Studien zur mathematischen Naturphilosophie* zu vergleichen sind.

Herr L. R. Fellenberg theilt die Resultate einer Untersuchung eines von Herrn Dr. Haller der naturforschenden Gesellschaft zur Prüfung vorgelegten Sicherheitspapiers mit. Die Resultate waren im Ganzen:

- 1) Das Sicherheitspapier muß in der Masse mit einem schwachgefärbten (organischen?) Pigment gefärbt seyn, das durch Säuren und viele Salze blau und durch Alkalien gelblich wird.
- 2) Wird das Papier durch alle Reagentien, die die Farbe der Tinte zu verändern oder auszulöschen vermögen, in seiner Farbe bedeutend verändert und seines Leimes beraubt,

3) Ist dieses Papier in seiner Masse mit Stärke geleimt und erweist sich also hierdurch als ein kantonsfremdes Produkt.

Herr Dr. Gensler zeigt, wie man ein Stanniolblättchen benutzen könne, um einen Theil der von Schwerd erklärten Lichtbeugungsphänomene dem Auge zugänglich zu machen. Auch ein Theil von Schwerds Apparat wird vorgewiesen.

Herr L. R. Fellenberg liest eine Abhandlung über die Untersuchung des Erdöles von Peine im Hannöver'schen vor. Dieses Erdöl ist braun und dickflüssig, und kommt auf sumpfigen Lachen vor, die in einem zur Braunkohlenformation gehörenden Erdreich sich befinden. Bei der Destillation erhält man nebst Wasser ein hellgelbes, nach Naphta riechendes Steinöl, in dem, selbst nach wiederholten Destillationen und Entwässerungen, das Kalium sich nicht aufbewahren läßt. Der Rückstand der Destillation ist ein schwarzes, glänzendes, sprödes Pech, das alle Eigenschaften des Asphaltes besitzt.

Derselbe zeigt in einem Glascylinder einer argandschen Oellampe einen krystallinischen Anflug, der sich nach einer chemischen Untersuchung als Salmiaksublimat erwies.

Herr Em. Gruner liest einen umfassenden Bericht über die Bereitung und Anwendung des hydraulischen Mörtels im Loire-Departemente, und begleitet ihn mit Erklärungen sehr schöner Zeichnungen von Kalköfen. Ferner theilt er Einiges mit, über eine im Backofen geschehene Vergiftung des Brodes mit Bleioxyd: Ein Bäcker von St. Etienne hatte nämlich altes, mit Bleiweißfarbe bemaltes Getäfel zur Heizung seines Backofens benutzt, und so auf eine räthselhafte Weise sein Brod bleihaltig gemacht. Mehrere Leute, die von diesem Brode aßen, wurden krank.

Derselbe theilt auch noch **Bemerkungen** mit über das Verhalten verschiedener **Metalle** und **Legirungen**, gegen **Chlorkalklösung**. **Kupfer** und **Messing**, so wie **Bronze** wurden stark angegriffen, **Zink** ebenfalls; **Blei** deckte sich mit einer **braunen Kruste** von **Hyperoxyd**; reines **Zinn** hingegen blieb unverändert.

Herr Prof. Brunner beschreibt, zum **Gebrauche** der **Insektensammler**, eine einfache **Methode** diese **Thiere** zu tödten. In eine **Flasche**, die **4—6 Unzen Wasser** fassen kann, bringt man ein **Gemenge** von zerstoßenem **Schwefeleisen** und **Weinstein**, oder doppelt **schwefelsaurem Kali**, so daß der **Boden** der **Flasche** $\frac{1}{2}$ **Zoll** hoch damit bedeckt ist. **Trocken** wirken diese **Substanzen** nicht auf einander; feuchtet man aber dieses **Gemische** an, so entwickelt sich reichlich **Schwefelwasserstoffgas**, das alle hineingebrachten **Insekten** sogleich tödtet. Um zu verhüten, daß das **Gemische** in der **Flasche** umhergeworfen werde, deckt man es mit etwas **Mousselin**, das man durch einige **Stäbchen** darüber befestigt. *Herr Apotheker Gutnick* schlägt zu dem gleichen **Zwecke** **Thymianöl** und **Nelkenöl** vor, welche beide sehr gut ihren **Zweck** erreichen.

Herr L. R. Fellenberg theilt mit, daß er mit großer **Leichtigkeit** die **Analyse** des **Kanonenmetalles** mittelst **Chlorgases** ausgeführt habe. Das **gefeilte Metall** wird in eine **Kugelhöhre** gebracht, die man durch eine **Weingeistlampe** erhitzt, und durch die man einen **Strom** von trockenem **Chlorgas** leitet. Das **Zinn** entweicht dampfförmig als **Chlorid**, und das **Kupfer** bleibt als **Chlorürchlorid** in der **Kugelhöhre** zurück.

Herr Em. Gruner theilt das **Resultat** einer **chemischen Untersuchung** eines **Zahnes** mit (etwa eines **Pachydermen**), den er im **Muschelkalke** von **Emmendingen** im **Großherzogthum Baden** gefunden hatte.

Dieser fossile Zahn enthielt:

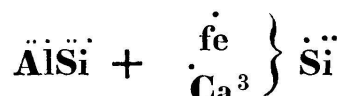
Phosphorsaure Kalkerde und Talkerde	81,005
Kohlensaure Kalkerde	17,598
Knorpelsubstanz	0,2795
Natron und Verlust	1,1175
	<u>100,0000</u>

Herr Prof. Brunner erklärt die unlängst von Marsh angegebene Methode, Arsenik zu entdecken, und erläutert sie durch Vorzeigen des Marsh'schen Apparates, und einiger damit angestellter Versuche.

Herr L. R. Fellenberg liest die Analyse eines von *Herrn Prof. Studer* in Graubünden gefundenen, als Knauer in dem Serpentin der Schmilalp oberhalb Stalla vorkommenden Mineralen. Sein spezifisches Gewicht bei 10°—12° C bestimmt, ist = 3,14; seine Zusammensetzung aber ist folgende.

		Sauerst.
Rieselerde	50,50	2,61
Kalkerde	17,60	0,49
Thonerde	19,80	0,91
Eisenoxydul	10,95	0,24
Verlust und Wasser	1,55	
	<u>100,00</u>	

und möchte am nächsten, als ein Kalk- und Eisenoxydul-epidot, mit folgender Formel bezeichnet werden können:



Ferner theilt *Herr L. R. Fellenberg* noch das Resultat der Analyse eines süd-amerikanischen Eisenerzes, das sich durch seine Reichhaltigkeit auszeichnet, mit. Dieses enthält:

Eisenoxyd	85,66
Rieselsand und ein Silikat	15,66
Verlust	0,68
	<u>100,00</u>

Herr Prof. Brunner theilt in einem Vortrage die von **Berzelius** verbesserte Methode mit, nach dem **Marsh'shen** Verfahren **Arsenik** in einer Flüssigkeit zu entdecken. Statt das **Arsenik** enthaltende **Wasserstoffgas** frei zu entzünden, und die Flamme an eine Glasscheibe zu halten, wird das **Gas** durch eine glühend gehaltene **Glasröhre** geleitet, wo es dann zersetzt wird und **metallisches Arsenik** absetzt, das nun leicht untersucht und erkannt werden kann.

Herr Prof. Brunner theilt ferner einige Notizen mit, über eine neue einfachere **Bereitungsart** des **Neapelgelbes**. Eine **Legirung** aus gleichen **Gewichtstheilen** **Blei** und **Antimon** wird granulirt und fein gerieben, mit ihrem gleichen **Gewichte** **Salpeter** und dem doppelten an **Kochsalz**, bis zum **Glühen** und anfangenden **Schmelzen** erhitzt. Die erkaltete **Masse** wird mit **Wasser** ausgezogen, und was zurückbleibt, ist **Neapelgelb** in äußerst fein zertheiltem **Zustande**. Die **Analyse** dieses **Präparates** nahm **Herr Brunner** auf folgende **Weise** vor:

- a) Durch **Reduzieren** einer gewogenen **Menge** **Neapelgelbes** im **Wasserstoffgas**; der **Verlust** ist **Sauerstoff**, der **Rückstand** giebt das **Gesammtgewicht** der im **Neapelgelb** enthaltenen **reinen Metalle**;
- b) durch **Erhitzen** des **Präparates** in einem **Strome** von **Schwefelwasserstoffgas**, durch den es in **Schwefelmetalle** verwandelt wird, die leichter zu analysiren sind, als das **Neapelgelb**;
- c) durch **Glühen** einer gewogenen **Menge** von **Neapelgelb** mit dem **4fachen** **Gewichte** **Schwefel** und dem **8fachen** **kohlensauren Kalis**. Dabei bildet sich eine **Verbindung** von **Schwefelkalium**, **Schwefelantimon** und **Schwefelblei**. Beim **Auskochen** dieses **Gemenges** mit **reinem Wasser** bleibt **reines, schwarzes Schwefelblei** zurück, während alles **Antimon** in der **Heparlösung** sich befindet,

aus der es nun durch Essigsäure oder verdünnte Salzsäure abgeschieden, und nach bekannten Methoden besonders analysirt und dem Gewichte nach bestimmt werden kann. Das Resultat dieser Analysen ergab, daß das Neapelgelb aus Bleioxyd und Antimonsäure bestehe.

Herr Prof. Brunner theilt noch eine einfache Methode mit, Arsenik und Kupfer zu trennen, die er bei Anlaß einer Vergiftung mittelst *Scheeleschem Grün* versuchte. Die Angabe von *H. Rose*, diese beiden Metalle lassen sich durch Schwefelammonium trennen, ist nämlich unrichtig. Nach des Referenten Methode wird die Verbindung in Salzsäure gelöst, mit Schwefelwasserstoffgas als Schwefelmetall gefüllt, und nun eine genau abgewogene Menge dieser Schwefelmetalle mit ihrem 4 bis 5fachen Gewichte eines Gemenges von Salpeter und kohlensaurem Kali geglüht. Beim Auflösen dieser Masse in kochendem Wasser bleibt das Kupfer als reines Oxyd zurück, das nun dem Gewichte nach bestimmt werden kann; in der Lösung befinden sich der Schwefel und der Arsenik als höchste Säuren, und können nun leicht daraus abgeschieden und dem Gewichte nach bestimmt werden.

Derselbe theilt mit, daß nach seinen Untersuchungen die schöne, in Paris unter dem Namen *jaune de Naples* verkaufte Farbe nichts anders, als ein Gemenge von Bleiweiß und Schwefelkadmium sey. Ueber die Dauerhaftigkeit dieser Farbe, und ihr Verhalten zu andern in der Malerei gebrauchten Farben fehlt es noch an Proben, um über ihren Werth oder Unwerth entscheiden zu können.

Endlich theilt *Herr Prof. Brunner* das Ergebniß vieler Versuche mit, die er vorgenommen, um die organische Elementaranalyse zu vereinfachen. Diese beruht auf einer Verbrennung des zu untersuchenden Körpers, in einem Strome atmosphärischer Luft, weleher durch den Aspirator erregt,

über die in einer Glasröhre befindliche Substanz geleitet wird. Die Produkte der Verbrennung werden durch Kupferoxyd geleitet, welches in einem Flintenlauf glühend erhalten wird, um daselbst vollständig in Wasser und Kohlensäure oxydirt zu werden. Er beschreibt die Modifikationen, welche der Apparat und die Anstellung des Versuches selbst für die verschiedenen Körper erfordern. Die Vorzüge dieser Methode glaubt er in folgenden Punkten begründet:

- 1) Dieselbe ist leicht ausführbar und sicher. Ist auch der Apparat etwas zusammengesetzt, so sind alle einzelnen Theile leicht anzufertigen und anzupassen.
- 2) Die hygroskopische Eigenschaft des Kupferoxydes kommt in keinen Betracht.
- 3) Die Verbrennung kann genau beaufsichtigt und regulirt werden.
- 4) Man kann viel gröfsere Quantitäten, als bei den jetzt üblichen Verfahrensarten der Untersuchung unterwerfen.
- 5) Die Operation erfordert wenig Zeit. Ist der Apparat einmal aufgestellt, so können mehrere Versuche unmittelbar nach einander ausgeführt werden.

Herr L. R. Fellenberg zeigt einen Destillationsapparat von Platin, bestehend aus einem gewöhnlichen Platintiegel, auf den ein Deckel gesetzt wird, der mit einem gekrümmten Rohre von Platin versehen ist. Der Helm dieses Apparates wird wie ein Tabaksdosendeckel auf den Tiegel gesetzt. Das bei Destillationen von Flufssäure angewandte Lutum besteht aus einem schmierigen Gemenge von geschmolzenem Kautschuk und gebranntem Gyps, welches über die Fugen gestrichen wird und so vollkommen dicht hält, dafs die Destillation von Flufssäure vollkommen ohne Unannehmlichkeiten geleitet werden kann.

Herr L. R. Fellenberg trägt das Resultat einer Analyse einer von *Herrn Prof. Studer* aus Bündten mitgebrachten Schlacke vor, die zusammengesetzt ist aus:

Rieselerde	61,520
Thonerde	1,726
Kalkerde	15,553
Talkerde	3,512
Eisenoxydul	1,117
Manganoxydul	14,121
Kali	1,956
	<hr/>
	99,485
Verlust	0,515

Nach den Sauerstoffmengen der in dieser Verbindung enthaltenen Substanzen, läßt sich keine genau passende Formel ableiten, was übrigens bei einem Schmelzungsprodukte ziemlich natürlich erscheint.

Endlich legt derselbe noch eine Arbeit vor, über eine Reihe von Versuchen, die er angestellt hatte, um die Wirkung des Kupferoxydes auf das reine, kohlen-saure Kali zu prüfen. *Berzelius* giebt nämlich in *Schweiggers Journal*, Band XXX. pag. 19, A.^o 1820 an, wenn man kohlen-saures Kali mit Kupferoxyd glühe, so verliere es einen Theil seiner Kohlensäure. Die ange-stellten Versuche bestätigten aber keineswegs die Angabe von *Berzelius*, sondern ergaben als allgemeines Resultat, daß das Kupferoxyd bei keiner in den Elementaranalysen anwendbaren Hitze, das reine kohlen-saure Kali weder ganz noch theilweise zu zersetzen vermöge.

III. BOTANIK UND ALLGEMEINE NATUR- GESCHICHTE.

Herr Apotheker *Gutnick* liest einige Bemerkungen über *Erysimum lanceolatum* R. Br.; *E. ochroleucum* DC.; *E. helveticum* DC.; *rhæticum* DC.; und *pumilum* Gaud.; nach denen, unter den von Koch unter dem Namen *E. pallens* zusammengezogenen Arten, *E. helveticum*, *rhæticum* und *ochroleucum* DC., nur die beiden erstern, nämlich *E. helvet.* und *rhæt.* zusammengehören; *E. ochroleucum* dagegen davon getrennt werden muß. Dersgleichen ist nach des Referenten Ansicht *E. lanceolatum* irrigerweise von Dr. Koch mit *E. pumilum* als synonym angesehen worden, während letztere Art nach vorgebrachten Gründen nur als eine Varietas minor von *E. helveticum* angesehen werden muß.

Herr Dr. *Wylder* liest einen Aufsatz vor, welcher die Bearbeitung einer naturhistorischen Topographie des Kantons Bern, als Zweck der naturforschenden Gesellschaft, andeutet, und der seiner Wichtigkeit halber an eine aus den Herren Dr. *Wylder*, Prof. *Brunner* und Prof. *Studer* bestehenden Kommission, zur Untersuchung und Berichterstattung, überwiesen wurde. Der Bericht dieser Kommission geht dahin, daß dieser Vorschlag alle Berücksichtigung verdiene, und daß es am zweckmäßigsten wäre, wenn ein Mitglied der Gesellschaft eine Zusammenstellung der noch vorhandenen ältern naturhistorischen Arbeiten und Materialien über den Kanton Bern sammeln und systematisch ordnen und zu einem Ganzen vereinigen würde. Herr Dr. *Wylder* wird ersucht, diese Arbeit zu übernehmen, wozu er sich auch bereitwillig erklärt.

Herr *L. R. Fellenberg* zeigt einen von Hamburg mitgebrachten Büschel von Fasern von *phormium tenax*, der mit andern Landesprodukten auf einem Schiffe von Neu-Seeland nach Hamburg gebracht worden war. In England

wird dieser Faserstoff seiner Stärke wegen zur Fabrikation von Stricken, Bindfaden und Netzwerken verwendet.

Herr Dr. Wydler macht auf ein noch unbekanntes Verhältniß bei der Fortpflanzung der *Utricularia* aufmerksam.

Herr Prof. Brunner liest einige Stellen botanischen und allgemein naturgeschichtlichen Inhaltes aus einem Briefe, den er von seinem Bruder, Herrn *Dr. Sam. Brunner*, aus St. Louis am Senegal, erhalten hatte. Der Brief ist von einer Schachtel mit merkwürdigen afrikanischen Insekten und Käfern begleitet, welche vorgezeigt wurden.

Herr Schuttleworth meldet die Entdeckung mehrerer neuer Algen und einiger bisher noch nicht gefundener Phanerogamen im Kanton Bern.

Herr Dr. Otth theilt eine Uebersicht seiner Reise mit, welche er in den Monaten April, Mai und Juni 1837 nach Minorka, Algier und Bugia gemacht hatte. Der beschreibende und malerische Theil dieser Reiseskizze war durch eine ausgezeichnet reich ausgestattete Reihe von einigen achtzig Handzeichnungen begleitet, welche in treuer Darstellung der empfangenen Eindrücke die Eigenheiten und Schönheiten der afrikanischen Natur dem Auge zugänglich machten.

Für die Bodenverhältnisse der *Berberey* bemerkte Herr Referent, daß eine Trennung des Atlas in einen großen und kleinen im gewöhnlichen Sinne nicht Statt finde; den Namen des großen Atlas verdienen nur 3 weit von einander gelegene Gebirgsstöcke: der eine an der Grenze von Marocco, dann der süd-östlich von Algier liegende Dschurschuwa, und endlich die schneebedeckten Gipfel bei Bugia; das Uebrige sey theils ein hügeliges Vorland, theils eine von Westen nach Osten laufende Gebirgsreihe, dem schweizerischen Jura an Höhe und Form sehr ähnlich, welchem jene höhern Gebirgsstöcke beigeordnet sind.

Die *Vegetation* von Algier erhält ihren üppigen Charakter durch die *Agave americana*, mit 15'—20' hohen Blütenstengeln, und eben so hohes üppiges Gebüsch von *Cactus ficus indica*. Die Wiesen sind mit mannshohen Futterkräutern, mit wenigen Gramineen, mit *Anthemis chrysanthemum*, *Cintaneca*, mit riesenhaften Doldenpflanzen bedeckt, Alles durchschlungen von *Convolvulus*-Arten. In den vor den Seewinden geschützten Thälern finden sich Oliven, Ceratonien, Feigen und Eichen, mit Schlingpflanzen üppig behangen; die den Seewinden ausgesetzten Abhänge sind mit Gesträuch von *Genista*, *Spartium*, *Pistacia lentiscus* und *Chamærops humilis* besetzt; in den Gärten finden sich Orangen- und Citronenbäume, und bei den Gräbern und Moscheen hohe schöne Dattelpalmen; längs der Bäche Oleandersträucher.

Von *Land- und Süßwasser-Mollusken* hat Ref. viele mitgebracht, worunter neue Species; aber sehr wenig Seemollusken. Die Seemuscheln stimmen meist mit denen der Südküste von Frankreich überein. Von unbeschalteten Seemollusken sah Ref.: Physalien, Medusen, Actinien und sehr große Sepien, die auf dem Markte in Algier feil geboten wurden, wo er eine *Soligo sagittata* sah, deren Leib bei 3 Fufs Länge maß.

Von *Reptilien* sah Ref.: *Testudo mauritanica*, *Nothopholis Edwardsiana*, *Gongylus ocellatus*, *Podarcis hieroglyphica*, *Lacerta viridis* und eine *Platydactylus fascicularis*; seltener *Hemidactylus verrunculatus*. Von Schlangen gab es *Coclopeltis lacertina*, *Zameus hippocrepis*, eine neue Art: *Zacholus bitorquatus*, Otth. Von Batrachiern fanden sich: *Discoglossus pictus*, Otth; *Rana algira*, Otth; *Bufo barbarus*, Otth; Chamäleon sollen im spätern Sommer häufig auf Oleandersträuchern gefunden werden.

Die *Fische* scheinen mit denen des südlichen Europa's identisch zu seyn, wie Thunfische, kleine Hayen, Squalina, Zyana etc.

Von *Vögeln* fanden sich Rebhühner (*Pertis petraea*), kleine Trappen (*Otis letrax*), der Aasgeier (*Cathartis percnopterus*) und selten der Vultur cinereus.

Von *Säugethieren* sind einheimisch das Stachelschwein, kleine Hasen, Wildschweine und Mus barbarus. Im Winter kommen Hyänen und große Katzenarten bis nahe an Algier. Schakals, die sehr häufig sind, zeigen sich nur nächtlicherweile. Von *Hausthieren* sind zu bemerken die einhöckerigen Kameele und die schönen arabischen Pferde.

IV. ZOOLOGIE, PHYSIOLOGIE, ANATOMIE.

Herr Prof. Studer legt ein Probeblatt der zu Neuenburg ausgearbeiteten lithographischen Tafeln zur Fauna helvetica vor.

Herr Dr. Wydler zeigt einen lebenden, in einem Glas Wasser schwimmenden Polypen (*Hydra viridis*) vor.

Herr Prof. Valentin hält einen Vortrag über die frühzeitige Ausbildung der Fortpflanzungsorgane beim weiblichen Geschlechte des Menschen, und berührt dabei, daß sie beim Manne erst mit dem Eintritte der Mannbarkeit vollendet sey.

Herr Dr. Otth zeigt eine lebende Schildkröte, *Testudo mauritanica*, die er nebst verschiedenen in Weingeist verwahrten Schlangen, Fröschen, Eidechsen und monströsen Kröten, während seiner Reise in Algier gesammelt hatte.

Von neuen Mitgliedern hat die Berner naturforschende Gesellschaft in diesem Jahre drei angenommen, nämlich: Herrn Prof. *Valentin*, Herrn Apotheker *Wytttenbach* und Herrn Dr. *Gistl* von München.