

TENTAMEN CHEMICO-MINERALOGICUM

DE

G R A N A T I S,

COMPLECTENS ANALYSIN GRANATI ORIJERVIENSIS.

QUOD

CONSENSU AMPLISS. FAC. PHIL. ABOËNS.

PRÆSIDE

MAG. JOHANNE GADOLIN,

CHEMIÆ PROFESSORE PUBL. ET ORD., COLLEGII IMP. MED. ASSESSORE ET
EQUITÆ ORD. IMPER. DE ST. WOLODIM. IN IV:TA CLASSE; ACAD. IMP. SCIENT.
PETROPOL. ET SOCIET. LIB. OECONOM. PETROP. MEMBRO CORRESP., SOCIET.
IMPER. NATURÆ STUDIOSOR. MOSCOVIT., SOCIET. IMP. OECON. FENN., ACAD.
CÆSAR. NAT. CURIOS. ERLANG., REGG. ACADD. ET SOCIETT. SCIENTT. HOL-
MIENSIS, DUBLINENSIS, UPSALIENSIS, GÖTTINGENSIS, SOCIET. ANTEHAC MEG.
CHIRURG. ET PHARMAC. BRUXELLENsis, SOCIETATIS PHYSIOGRAPH. LUNDEN-
SIS, SOCIET. MINERALOG. JENENSIS, SOCIET. SCIENT. NATURAL. MAR-
BURGENSIS ET SOCIET. MINERAL. PETROPOL. MEMBRO.

PRO GRADU PHILOS.

PUBLICO EXAMINI SUBJICIT

GUSTAVUS IDESTAM,
SATACUNDENSIS.

IN AUDITORIO QUOD ATRIO, MUSICIS ATHLETI-
CISQUÆ EXERCITIIS DICATO ADJACET
DIE XXVI JUNII MDCCCXIX.

H. A. M. S.

ABOË, TYPIS FRENCKELLIANIS.

Åt

Håradshöfdingen

i

Öfre Satagunda Nedredels Härads Domsaga

Högädle

HERR JOSEPH WALLENIUS

och

Håradshöfdingskan

Högädra

FRU ULRINKA CHARLOTTA WALLENIUS

Född MÖRTENGREN

Helgar denna förgängliga gård af en evig tacksamhet

Deras

ödmjuklydigste Son

GUSTAF,

TENTAMEN MINERALOGICO-CHEMICUM

DE

G R A N A T I S.

COMPLECTENS ANALYSIN GRANATI ORFREVENSIS.

Prooemium.

Nemo facile in dubium revocabit, quin corporis cuiuscunque compositi, in quo nulla intus apparet dissimilitudo, proprietates, omnimode determinatae sint a natura & proportione partium diversarum illa constituentium. Itaque ex analysi chemica plena demum acquiretur cognitio corporis. Quo vero perfecta sit analysis, necesse est, ut certo constet, partes constitutivas per illam eratas, praeter eam, quae a mutua dependet mixtione, nullam subiisse sub operationibus analyticis mutationem.

In plurimis, quae sensus nostros feriunt, rebus, palpare nobis contingit partes ponderabiles: sed observare præterea licet alias subtiliores, quas pondere metiri nequimus, a quibus tamen præcipue affectiones dependere videntur, et per quorum diversitatem toto interdum coelo differunt, quae ex ponderabilibus substantiis iisdem formatae sunt. Luculentum exemplum nobis offert dissimilitudo omnigena inter aquam & mixtum aeriforme ex gasibus oxygenii & hydrogenii productum. Neque anceps erit interpretatio, qua ex datis quibusvis ponderabilibus substantiis per imponderabiles varie modificatis, admodum diversa progigni ponerentur corpora. Sic existimamus præcipias ortas fui se differentias corporum organicorum, quorum infinita fere diversitas ex coniunctione paucissimorum elementorum ponderabilium haberi videtur. Quae tamen elementa mutuis liberata

A

vinculis,

vinculis, constanti adeo modo affecta habentur, ut falso non nisi similes in dissimillimis compositis repræsentent partes, & per analysis detecta obscuratam magis quam elucidatam offerant corporis indolem.

Minor obest corpora anorganica cognoscentibus difficultas, in iis enim plerumque plane non mutatae esse censemur affectiones partium constitutivarum chemica arte elicitarum, saepissime certe constanti adeo lege variatae, ut eadem ubique adsint mutationum rationes. Hodie docuit experientia, adversis electricitatibus affecta esse corpora, quæ labenter inter se arcteque conjungantur, atque sub ipsa conjunctione abire partim utrinque electricitates. Hinc quidem apertum esse videtur, quod pari affectione non queant esse præditæ partes jam inter se conjunctæ. Attamen cum nunquam, nisi restituto sibi quod dimiserant, sensibus nostris nudatae compareant, atque cum invisibiliter saepissime succedat hæc reductio, ubi per alia corpora similibus affectionibus instruta laxantur vincula connexorum, factum est, ut considerent hodieque chemicorum plurimi, quemadmodum dudum pro evicto habuerunt, corpora anorganica in superficie telluris obvia ex iis terris, alkalibus, acidis, oxidis metallicis, ceterisque partibus revera composita esse, quas inde sua arte extrahere valuerunt. Quam opinionem abunde confirmare olim visa fuit synthesis, sive formatio artificio nonnumquam facta compositi similis ex partibus jam revelatis. Ut cunque vero hæc interpretanda sint, facile largimur, nihil, ex solito concipiendi modo, accessisse scientiæ chemicæ detrimenti: qui si vel erroneous esset, hucusque fere extra campum experientiæ nostræ cecidit.

Characteres physici aut extrinseci appellati, qui a forma, colore, duritate, fractura, pondere specifico, facultatibus calorificum, electricitates & magnetismum excitandi aut convehendi, ceterisque

ceterisque similibus habentur, ut ad naturam corporis pertinentes, non possunt non a compositione ejus dependere, propterea que in iis congruere, quorum eadem est partium constitutio. Et quamvis interdum a rebus circumstantibus varient, negari tamen non potest, quin omnes simul sumti, plurimi saltem, una enumerati sufficient ad corpus anorganicum quodcumque aequae exadæ describendum atque ab omnibus aliis distinguendum, ac si hoc, qua partes suas constitutivas definitum esset.

Ubi vero inter plura diversæ indolis fossilia comparatio instituenda est, et inquirendum, quænam sibi mutuo proxime cognata sint, non modo ad aliud ferendum judicium saepius ducentur, qui externas considerant notas, ad aliud, qui chemicam respiciunt analysis, sed ex utraque etiam consideratione, diversa non raro orietur sententia, prout aliis vel aliis character, alia vel alia constitutiva pars, pro norma discriminis vel convenientiæ habeatur. Sunt enim plerumque aliqua ex parte similia, quæ alio respectu vel maxime inter se differunt fossilia. Neque plenum habere potuerunt successim conatus mineralogorum ita ordinandi fossilia naturalia, ut in seriebus directis, proprius se invicem semper locata haberentur, quæ magis cognata, longius distantia, quæ dissimilia essent. Nam series rerum naturalium, nullibi directa adeo extensione a dato initio exeunt, ut statu ordine, quasi radices, trunci, rami ac surculi arboris se invicem singula excipiant corpora; sed sunt potius omnes quasi in circulis constituti, ubi unumquodque corpus in centro positum undique tangit sibi cognata, aliis pariter circumdata, ubi vero etiam remotissima quæque, nonnullis propinquitatis vinculis conjuncta sun.

Inter lapides non minimam soliditudinem mineralogis attulerunt, qui *granatorum* nomine appellati sunt, utpote in quorum aliis maxima conspicitur similitudo formæ, in aliis aliarum non

nōnullarum notarum. Inde evenit, ut multum inter se dis-senserint naturæ scrutatores, quænam ad granatorum genus jure referenda, quæ ab eodem releganda sint, ipsis aliquo respectu admodum similia fossilia. Multum certe lucis accessit scientiae ex analysibus variorum granatorum, nuper institutis; magis accessum speramus ex perseveratione in aliis investigandis. Idcirco quæ in montibus Fennicis prostant variæ granatorum species, materiam scrutatione dignissimam præbere nobis visæ sunt. Easdem, si permiserint vires, singulatim examini chemico subjicere conabimur, modo benigne interpretatum intelligamus primum, quod Publico jam offerimus, conamen granatos e cuprifodina Orijervensi nobis exhibitos describendi, & qua naturam enucleandi. Exordium vero capimus ab historia granatorum breviter exponenda.

§. I.

Adumbratio historica.

Inter gemmas dudum ob fulgorem duritiemque numerati sunt *granati*, quos nomine *carbunculi*, propter similitudinem coloris ignei, & servatum in igne colorem, designare visus est **PLINIUS**, qui varia ejus memoravit genera, *indicum*, *garamanticum* s. *carchedonicum*, *aethiopicum*, *alabandicum* & *corinthicum*, inter quæ amethystizonta, quorum igniculus in amethysti violam exeat, optima esse perhibuit: alabandicos vero ceteris nigriores & scabros a). Plura carbunculi genera fusius descriptis **GEORG. AGRICOLA** b). Recentius accepta fuit denominatio *granati* a similitudine coloris cum succo *granati* c), seu floribus fructus punicei

a) *Historia naturalis*. Lib. XXXVII. Cap. VII.

b) *de natura fossilium*. Lib. VI. Basil. 1657.

c) **FROMELL** *Inledning till kunskap om bergarter*. Altera Edit. Stockh. 1739.

punicæ granati. Hoc nomen usitatum vidimus a chemicis & physicis seculi decimi septimi SIGFR. AR. FORSIO *a*), ROB. BOYLE, qui figuram descriptis dodecaëdri rhomboidalis), OL. WORMIO *b*), JOH. JOHNSTONIO *c*), aliisque plurimis. Itaque præcipuus tum habebatur respectus coloris rubri, hyacinthini vel amethystini. Cum vero postea alio quoque sensu ipsis valde similes esse cernerentur lapides, quorum varius esset color, jam flavos, fuscos, virides, immo nigros & albos ad granatorum genus retulerunt. Magis fida visa sunt symbola formæ in rotunditatem vergentis, polyédri, aspectus vitrei fracturæ, duritiei, qua crystallos superant montanas, servati in igne rubente coloris ac pelluciditatis, & liquefientiæ in igne vehementiore. Sed pro varietate singularium notarum, diversæ natæ sunt de speciebus granatorum sententiæ.

JOH. FR. HENCKEL distinguendum esse putavit carbunculum, ceu gemmam primi ordinis, a granato, qui siliceis similis ad gemmas secundi ordinis pertineret *d*). Orientales granatos facile in igne liquefcere monuit, Bohemicos vero igni pertinaciter resistere *e*): figuram granatis plerumque competere polygonam rhomboidalem, nunquam vero prismaticam vel cubicam *f*). Metallicam nonnullorum naturam ad accidentias lapidis pertinere judicavit *g*).

B

ZOM.

a) WALLERIUS de system. mineralog. Stockholm 1768.

b) de gemmarum origine & virtutibus. latine interpr. Hamb. 1677.

c) Museum Wormianum. Amstelod. 1655.

d) Notitia regni mineralis. Lipsiæ 1661.

e) Unterricht von der Mineralogie. Dresden 1747, pag. 29.

f) de lapidum origine. Dresda & Lips. 1734. Cfr. mineralogische Schriften her ausgegeb. von Zimmermann 1744.

g) pyritologia. Leipzig 1725. pag. 174.

h) HENKELIUS in mineralogia redivivus. Ed. Stephani 1747.

JOH. GODESCH. WALLERIUS granatos definit per gemmas plus minus pellucidas, duritie octava (scil. post adamantes, rubinos, saphiros, topazios, smaragdos, chrysolithos & amethystos, & præ hyacinthis ac beryllis), colore obscure rubro in igne persistente, lapide liquescente *m*). Et observavit formam eorum esse vel quadrilateram rhomboidalem, vel varie polyedricam vel indeterminatam. Postmodum locum ipsis peculiarem in suo systemate assignavit, communi nomine lapidum granaticorum appellatis, quorum grav. spec. variet inter 3,6 & 4,4 *n*).

J. H. G. V. JUSTI tantam nobilitatem attribuit granatis, ut nonnisi facultate in igne liquecendi a rubinis differant *o*).

AXEL CRONSTEDT, qui præsertim ex habitu in igne, respiens simul formam naturalem aliosque characteres externos, de natura terrarum diversa formantium fossilia judicavit, granatos atquæ hyacinthos variii coloris, qui semper ferrum, interdum quoque stannum & plumbum contineant, propriam sibi terram fovere existimavit, donec aliud rectius doceret experientia *p*. Contendit porro ex eadem formatos esse *basaltis* s. *schoerlos* informes, spatheos, radiatos & crystallinos, qui postea nominibus schoerl, turmalin, hornblende, aliisque pro sua diversitate venerunt.

CAROLUS A LINNÉ ponens similitudines formarum etiam apud corpora anorganica typos indicare a natura factos ad discernenda genera propinquorum a remotis, figura granatorum, quantum suo tempore fieri poterat, accurate perscrutatus est et deli-

m) mineralogie. Stockh. 1747.

n) systema mineralogiae. 1772.

o) Grundriss der gesammten Mineralogie. Göttingen 1757.

p) Försök till uppställning af mineral-riket. Stockh. 1758.

delineavit, atque ad eam adductus est conclusionem, quod granati, æque ac schoerli, turmalini, plurimæque gemmæ ad genus boracis pertinerent ^{q).}

JOH. ANT. SCOPOLI ad ordinem terrarum impurarum, ob proprietatem in scorias vi ignis abeundi, adscripsit et *basaltis* genus & *granatum*, quorum compositiones factas esse putavit a terra silicea & ferro ^{r).}

CAR. ABR. GERHARD varia jam anno 1760 instituerat experimenta cum granatis Silecicis & Bohemicis ^{s).} Pluribus eorum speciebus postea diligenter examinatis, conclusit granatos omnes e terra silicea et partibus ferreis compositos esse, propterea que evidenter differre a basaltibus, qui adhuc semper magnesiam foveant; neque confundendos esse cum lapidibus, sibi ceterum similibus, stannum aut plumbum continentibus, qui minore polleant duritie; atque fusibilitate sua facile in igne distingui a *rubinis* atque *hyacintis*. Observavit porro omnes granatos in eo convenire, ut in lamellas triangulares findi queant, idque optime succedere, si igniti in frigida aqua restinguantur, neque vero sub hac operatione mutari colorem sibi proprium. Vedit partem ferream, quæ colorem granati efficit, vi acidorum fortiorum, perfide adeo extrahi posse, ut prorsus incolor fiat lapis; idemque vi aceti lentius peragi, atque sic tandem residuam manere terram siliceam puram ^{t).}

TORBERN. BERGMAN, qui tutam aperuit & stabilivit viam chemicas absolvendi analyses, certior factus est, granatos. ut et pleras-

^{q)} *Systema naturæ*. 1768.

^{r)} *principia mineralogiae systematicæ & practicae*. Vetera-Praga 1772.

^{s)} *Dissert. gradualis de granatis Silesia & Bohemia*. Fcf. ad Viedr. 1760.

^{t)} *Beyträge zur Chymie und Geschichte des Mineralreichs*. I Th. Berlin 1773.
pag. 24-46.

plerasque alias gemmas, eximiam suæ compositionis partem habere e terra argillacea, at in granatis maximam ponderis partem effici a silica, minorem ab alumina (s. terra argillacea), adhuc parciorem a calce, & ferri q. antiatatem in diversis granatis multum variare u). Similiter compositos esse invenit granatos Vesuvianos, leueitas hodie dictos, præterquam quod nihil contineant ferri, quos etiam difficilius in igne liquefcere comperit. Institutis quoque cum schoerlis & zeolithis analysibus, judicavit eos, qua compositionem tanta cum granatis conjunctos esse affinitate, ut omnes jure congeneres vocentur v). Definivit compositionem eorum ex duabus silicæ partibus, una argillæ (s. aluminæ) & pauxillo calcis effectam esse, atque judicavit vicinas, præseriūm granati & schoerli, varietates difficulter distingui posse x).

RÉMÉ DE L'ISLE quoque zeolithos judicavit multis notis evidenter differre a granatis. Comparatis vero inter se characteribus granatorum & schoerlorum, tantam invenit convenientiam, ut nullam videret rationem hasce duas fossilium species a se mutuo longius separandi. Liquefecit namque utraque in ignis gradu ad adamantem urendum & fugandum necessario. Utroque, pro primitiva, habet formam rhomboidalem parallelepipedi, cuius plana rhombica angulos comprehendunt 70° & 110° , & ubi tres rhombi, apicem crystalli formantes, angulum solidum admodum obtusum efficiunt, & alternatim semper positi inveniuntur versus plana partem crystalli oppositam terminantia. Aequale fere utriusque lapidis est pondus specificum, eadem facultas electricitatem per attritum acquirendi. Fusibilitatem in igne habent ex ferro, quod semper fere in his lapidibus tanta adest copia, ut acus magnetica ab iis attrahatur. Huc quoque granatos

u) *Opuscula physica & chemica*. Vol. II. 1780. de terra gemmarum,

v) *Opuscula* Vol. III. 1783. de productis vulcaniis.

x) *Sciagraphia regni mineralis*. Lips. & Dess, 1782.

granatos vulcanicos albos numeravit, quos ea tantum ratione mutatos censuit, ut privati suo ferro coloris expertes facti sint et detrimentum ponderis specifici fecerint, salva figura granati. Comprobata n habuit hanc mutationis rationem, cum nonnunquam in angulis, aut lateribus crystallorum polygonarum de- tegeret residui coloris rubri granatici vestigia, prætereaque ju dicaret, nihil apud granatos inconstantius esse colore, qui per omnes gradus inter obscure rubrum, lète rubrum & flavidantem variet y).

ABR. GOTTL. WERNER primum granatos in ordine lapidum magnesiacorum inter schoerlum prismaticum & hyacinthum col locavit z). Postea lapidibus siliceis annumerandos esse granatos censuerunt discipuli Werneriani, alia horum generi subtrahentes, alia addentes fossilia, prout novæ suaserint analyses. DIET. LUDV. GUST. KARSTEN orientales granatos ab occidentalibus di stinguendos esse duxit a). Ulterius partes constitutivas analysibus exploratas considerans, a genere granatorum exclusit vesuvianos, lapides cinnamonicos (*Kaneelstein*), *pyropes*, *granatos* orientales s. *almandinos*, & silicēm manganesicum; & granatos proprie dicendos esse voluit, qui notabiliore gaudeant calcis quantitate, eorumque quattuor enumeravit species: scil. *granati communis* (s. *viridis siberici*), *granati pitei* (s. *colophonitis* e *Norwegia*), *granati scoriaceti* schlackenartiger Gr. s. *melanitis*), *granati fistucati*, (splittriger Granat s. *allochroitis*) b).

ABBE HÄÜY ad granatos ab aliis fossilibus distinguendos; sequentes exhibuit nōtas characteristicas: quod habeant pondus

C	speci-
---	--------

y) Crystallographie 2:da Edit. Tom. II. 1783.

z) Axel von Kronstedts Versuch einer Mineralogie. übers. I B. 1 Th. Leipzig. 1780.

a) Mineralogische Tabellen. Berlin 1800.

b) Mineralogische Tabellen 2:te Aufl. Berlin 1803.

specificum inter 3,5578 & 4,1888, duritie quarzum superent, radios luminis simpliciter refringant, formam derivent ex primitiva rhomboidici dodecaëdri, ubi singula latera ad se invicem inclinent angulo 120° , & proportio inter diametros singuli rhombi sit ut $\sqrt{2} : 1$. (qua re a zirconiis, amphibolis & staurotidibus differant), quod in igne liquecant, (quod non contingit amphigenio s. leucito), quod varii sint granatorum colores, distinguuntur vero rubri per obscuriores tinctus etiam in politis granatis a coloribus *telesiorum* & *spinellorum*. Consideratis septem analysibus chemicis diversorum granatorum, tantam vidit discrepantiam inter partes constitutivas ibidem detectas, ut longe magis anomala ipsi videretur, quæ harum indicio fieret distributione granatorum, quam quæ e diversitatibus formarum perte-
retur). Cum vero novis analysibus illustrasset KLAFFROTH na-
turam variorum granatorum, illarum suasu commotus in tria genera dividere proposuit granatos, nempe in *almandinos*, qui nonnisi ex silica & alumina constituantur, posito quod ferrum ad partes eorum esse essentiales non pertineat; *granatos communes*, fuscos plerumque, virides aut nigros, qui præterea notabilem calcis quantitatem contineant; & *granatos granosos* (*pyropos*, qui magnesiae soveant copiam, calcis vero parum. Hanc tamen distributionem non esse omnino fidam arbitratus est, cum ani-
madverteret calcem granatorum, ubi non ultra $\frac{1}{2}$ ponderis effi-
ciat, sapissime e matrice calcarea ortum suum ducere, eaque subtracta remanere silicam et aluminam, eadem fere proportione ac in almandinis. Observavit præterea, in granatis communibus, qui magis habent calcis, tantam esse similitudinem, respectu compositionis, cum vesuvianis s. idocrasibus, ut ad unicum speciem eos referre oporteret, nisi obstaret nimia diversitas formæ crystallinæ. Neque existimavit magnesiam ad ipsum py-
roporum essentiam pertinere, quoniam hi nunquam non in ma-
trice

trice serpentinea compareant, & in iis quoque parum differat proportio silicæ & aluminæ, ab ea quæ in almandinis locum habet d). Lapidés a cinnamomo appellatos (*Kanerstein*), quos *Esonitas* nominavit, ut et a granatis & zirconis evidenter differentes, a granator m ordine separatos voluit, cum pro forma primitiva habeant prisma rectum basibus rhombicis interjacentes, pondere quoque specifico, ut et splendore, granatis sint inferiores e).

§. 2.

Expositio analysium.

Exeunte seculo decimo octavo analyses fossilium certius & accuratius quam eo usque instituere didicerunt chemici. Multorum deinde granatorum, aliorumque ipsis congenorum corporum natura investigata est. Quæ cum proprius considerare nostrum ferat propositum, recensebimus omnes granatos aliaque a nonnullis, nonnunquam saltem, ad granatos numerata fossilia, quorum recentius factæ analyses ad nostram venerunt cognitionem.

1. *Almandinus, granatus orientalis, alias gr. sirianus vel soorianus* appellatus, colore violaceo rubro & pondere specifico 4,085, prædictus, a MART. HENR. KLAPOTH^h chemico tentamini subjectus /) ipsi obtulit ex centenario partes constitutivas:

Silicæ p. 35,75; Oxidi ferri p. 36; Aluminæ p. 27,25;
Oxidi Manganesii p. 0,25.

2. Idem,

d) Tableau comparatif des résultats de la cristallographie, &c. Paris 1809. p. 162.

e) Traité des pierres précieuses à Paris 1817. p. 50.

f) Beyträge zur chemischen Kenntnis der Mineralkörper. II B. 1797. p. 22.

2. Idem, cuius pondus specificum 4,1554, a VAUQUELIN examinatus ^{g)}, ostendit.

Silicæ p. 36; *Oxidi Ferri* p. 41; *Aluminæ* p. 22, *Calcis* p. 3.

3. *Granatus Fehlunensis* rhombico-dodecaëdricus, colore obscure rubro-fusco, pondere specifico 4,2. Cujus superficies rhomborum obductæ fuerunt chlorite cinereo, a W. HISINGER examinatus ^{h)} porrexit.

Silicæ p. 39,66; *Oxiduli Ferri* p. 39,68; *Aluminæ* p. 19,66; *Oxidi Manganesii* p. 1,8.

4. *Granati rubri* in parvis dodecaëdris e Pic d'Eres Lids, examinati a VAUQUELIN ⁱ⁾, inveniebantur continere:

Silicæ p. 52; *Aluminæ* p. 20; *Oxidi Ferri* p. 17; *Calcis* p. 7,7.

5. *Granatus obscure fuscus*, rhomboideo-dodecaëdricus striatus secundum breviores rhomborum diagonales (*Aplome HAÜY*), e Siberia, pond. spec. 3,44, secundum analysis a LAUGIER factam ^{k)} continebat

Silicæ p. 40; *Aluminæ* p. 20; *Oxidi Ferri* p. 14,5; *Calcis* p. 14,5; *Oxidi Manganesii* p. 2; *Silicæ Ferruginosæ* p. 2; *Volatileum* p. 2.

6. *Granatus ruber* e Groenlandia, *pyropus coriaceus* (schäligter *Pyrope*) appellatus, cuius pondus specificum 3,92. Hic a

TROMMS-

g) HAÜY *Tableau Comparatif*, p. 161. Non dubitamus quin eadem sit species granati a VAUQUELIN examinati ac præcedens, cum et hoc asserat HAÜY, et idem evincat convenientias inter utraque analyses. Errorem itaque loci, de quo etiam KLAPOOTH monuit, putamus irrepsisse in descriptione VAUQUELINI, ubi dicitur *granatus ruber trapezoidalis Bohemicus*.

h) *Afhandlingar i Fysik, Kemi och Mineralogi*, IV Del, Stockh. 1815, p. 385.

i) HAÜY *Tableau comparatif*, p. 161.

k) Ibidem.

TROMMSDORFF primum examinatus putabatur pertinere ad genus hyacinthorum, quoniam ex centenario ejus obtinebantur *Silicæ* p. 50; *Aluminæ* p. 28; *Zirroniæ* p. 10 & *Oxidi ferri* p. 61). Eandem opinionem confirmatam habuit GRÜNER, qui sua analysi in hoc fossili detectas habuit *Silicæ* p. 30,75; *Aluminæ* p. 30,5; *Oxidi ferri* p. 16; *Zirconiæ* p. 11; *Calcis* p. 7; *Aqua* p. 2 m). At KLAAPROTH analysin postea suscipiens, nihil circun*nix* inibi invenit, comperit vero hoc fossile compositum esse n) ex

Silicæ p. 43; *Oxidi ferri* p. 29,5; *Aluminæ* p. 15,5; *Magnesiæ* p. 8,5; *Calcis* p. 1,75; *Oxidi manganesii* p. 0,5.

7. *Granatus granosus* s. *pyropus* e Bohemia. Pond. spec. 3,718; per analysisin KLAAPROTH o) ostendit.

Silicæ p. 40; *Aluminæ* p. 28,5; *Oxidi Ferri* p. 16,5; *Magnesiæ* p. 10; *Calcis* p. 3,5; *Acidi chromici* p. 2; *Oxidi manganesii* p. 0,25.

8. *Granatus niger* dodecaëdricus e Pic d'Eres Lids a VAV-QUELIN analysi subiectus inveniebatur continere p).

Silicæ p. 43; *Calcis* p. 20; *Aluminæ* p. 16; *Oxidi ferri* p. 16; *Aqua* & *Volatilium* p. 4.

9. *Granatus lète flavofuscus*, rhombico-dodecaëdricus cum angulis depolitis e Kimitto, (*Ronanzovitus*). Ponderis specifici

D

3,6096

i) v. CRELL Annalen 1801. I B. s. 438.

m) GILBERT Annalen 1803. XIII. B. s. 497.

n) Beytr. z. Ch. Kenntn. d. Min. k. V B. p. 131.

o) Beiträge II B. p. 16. Cfr. V B. p. 171.

p) HAÜY Tableau Comparatif p. 161.

3,6096. a N. NORDENSKJÖLD examinatus comperiebatur fove-
re q.

Silicæ p. 41,24; *Calcis* 24,76; *Aluminæ* 24,06; *Oxidi ferri* 7,02; *Magnesiæ* cum *oxido manganesii* 0,92; *Volatile* p. 0,91.

10. *Granatus flavus* informis e Corsica. Pond. spec. 3,5578.
a VAUQUELIN examinatus r) dedit.

Silicæ p. 38; *Calcis* p. 31; *Aluminæ* 20; *Oxidi Ferri* p. 10.

11. *Lapis cinnamonicus* (Kaneéstein) e Ceylon. Pond. spec. 3,53 — 3,631. examinatus a KLAAPROTH deprehendebatur conti-
nere s).

Silicæ p. 38,8; *Calcis* p. 31,25; *Aluminæ* p. 21,2; *Oxi-
di Ferri* p. 6,5.

12. *Vesuvianus* (*Idocrasus* appellatus ab HAÜY, qui ipsi tribuit formam primitivam prismatis rectangularis, cuius basis quadratum sit & habeat rationem lateris ad altitudinem prismatis ut $\sqrt{7}$ ad $\sqrt{8}$)) fuscus viridescens e Vesuvio. Pond. specif. 3,42. a KLAAPROTH examinatus ostendit u).

Silicæ p. 35,5; *Calcis* p. 33; *Aluminæ* p. 22,25; *Oxidi Ferri* p. 7,5; *Oxidi Manganesii* p. 0,25.

13. Ve-

g) Conclusionem e sua analysi deductam, quam ante biennium Academiae Imp. Scient. Petropolitanæ commisserat, benigne mihi communicavit NORDEN- SKJÖLD.

r) HAÜY *Traité de Mineralogie* T. II. p. 143.

s) *Beyträge* V B. p. 138.

t) *Tableau comparatif* p. 164.

u) *Beyträge* II. B. p. 27.

13. *Vesuvianus viridis vel flavens* e Vilui in Siberia, Pond. specif. 3,365 — 3,39 analysi KLAFROTHI comperiebatur fovere v).

Silicæ p. 42; *Calcis* p. 34; *Aluminæ* p. 16,25, *Oxidi Ferri* p. 5,5.

14. Vesuviano similem lapidem obscure olivaceo-viridem, prismaticum longitudinaliter radiatum, frictione phosphorescentem, pond. spec. 3,393, e monte calcareo Gökum prope Dan-nemora, analysi examinavit C. A. MURRAY, qui in eo detexit x).

Silicæ p. 35,87; *Calcis* p. 34,32; *Aluminæ* p. 17,87; *Oxidi Ferri* p. 6,75; *Magnesia* p. 2,78; *Oxidi Manganesis* p. 0,31; *Volatilium* p. 0,25.

15. Eundem ulterius perpendendo s. v. LOBO, qua characteres non convenire intellexit cum Vesuvianis. Pondus specificum in eo invenit 3,543², & duritatem minorem quam in quarzo. Compaginatum eum esse vidit a crystallis prismaticis quadrilateris, quæ secundum plana ad axim inclinata fini poterant. Nova analysi a BERZELIO peracta eruebantur e centenario ejus.

Silicæ p. 36; *Calcis* p. 37,65; *Aluminæ* p. 17,5; *Oxidi Ferri* p. 5,25; *Magnesia* p. 2,52; *Volatilium* p. 0,36.

Non dubitavit v. LOBO, quin huic lapidi essentialiter competet magnesia constanter ibi reperta, quæ in Vesuvianis desideratur. Ipsum itaque, cum neque granatis, neque vesuvianis, neque hyacinthis, neque chrysolithis, neque schoerlis apte satis adnumerari posset, ut novam fossilis speciem consideravit,

^{x)} Ibidem pag. 33.

^{a)} Afh. i Fys. Kem. och Min. II Del. 1807. p. 173.

deravit, & ut *Gahmiti* nomine insigniretur, proposuit y). Alii eundem postea *Lophitum* appellaverunt.

16. *Colophonitus* (*Pech-Granat*) ex Arendahl Norvegiae, secundum analysis a SIMON factam z) continebit.

Silicæ p. 35; *Calcis* p. 29; *Aluminæ* p. 15; *Oxidi Ferri* p. 7,5; *Magnesiaæ* p. 6,5; *Oxidi Manganesii* p. 4,75; *Oxidi Titanii* p. 0,5; *Aquaæ* p. 1.

17. *Granatus niger*, nitens, informis, scissilis e Svappa-vara in Lapponia Torneäensi, pond. specif. 3,7073, examinatus ab HISINGER a) obtulit.

Silicæ p. 34,53; *Oxiduli ferri* p. 36,05; *Calcis* p. 24,36; *Aluminæ* p. 1; *Volatilium* p. 0,4.

18. *Granatus fuscus* e Thuringerwald, examinatus a BEC²; HOLZ prodidit b).

Silicæ p. 34; *Calcis* p. 30,75; *Oxidi Ferri* p. 25; *Oxidi Manganesii* p. 3,5; *Aluminæ* p. 2; *aquaæ* & *acidi carbonici* p. 4,25.

19. *Granatus viridis* (s. *Grossularia*) trapezeo-dodecaëdricus, inspersus in lapide viridante argillaceo, ad flumen Vilui in Siberia. Pond. specif. 3,372. Examini subjectus a KLAP-ROTH c) obtulit.

Silicæ p. 44; *Calcis* p. 33,5; *Oxidi ferri* p. 12; *Aluminæ* p. 8,5; *Oxidi manganesii* tantillum.

20. *Gr-*

y) *Afh. i Fys. Kem. och Min.* III Del. 1810. p. 276.

z) HAÜY *Tableau comparatif* p. 161. ex *Bullet. de la société philomatique* 1808 Avril.

a) *Afh. i Fys. Kem. och Min.* II Del. p. 153.

b) *n. allg. Journal d. Chemie* IV B. p. 172.

c) *Beyträge* IV, B. 1807. p. 319.

20. *Granatus niger*, *Melanitus*, s. *granatus scoriacus* (schlickigter Granat) rhombico-dodecaëdricus cum depolitis marginibus, e Frescati et Albano monte prope Romam. Pondus specif. 3,73. Qua partes constitutivas examinatus a Klaproth d)^j inveniebatur continere:

Silicæ p. 35,5; *Calcis* p. 32,5; *Oxidi Ferri* p. 24,25;
Aluminæ p. 6; *Oxidi Manganesici* p. 0,4.

21. In eodem fossili, pond. spec. 3,7916, sua analysi invenit Vauquelin e).

Silicæ p. 34; *Calcis* p. 33; *Oxidi ferri* p. 25,5; *Aluminæ* p. 6,4.

22. *Granatus festicatus* (*splittriger Granat*) s. *Allocroitus*, flavo vel fusco cinereus, informis, e Viroms Norvegiæ. Pond. specif. 3,5754. Examinatus a Vauquelin obtulit *silicæ* p. 35; *Calcis* p. 30,5; *Oxidi ferri* p. 17; *Aluminæ* p. 8; *Carbonatis Calcis* p. 6; *Oxidi Manganesii* p. 3,5; ubi subtrahito carbonate calcis, ut substantia in fossili peregrina, remanent pro centenatio fossilis puri f).

Silicæ p. 37,3; *Calcis* p. 32,5; *Oxidi ferri* p. 18; *Aluminæ* p. 8,5; *Oxidi Manganesii* p. 3,7.

23. Ex eodem sua analysi obtinuit Rose g).

Silicæ p. 37; *Calcis* p. 30; *Oxidi ferri* p. 18,5; *Oxidi Manganesii* p. 6,25; *Aluminæ* p. 5.

E

24. Gra-

d) Beyträge V. B. p. 168.

e) Ibid. ex Journ. de Physique An 8. p. 97.

f) Häüy Tableau comparatif. p. 213.

g) Ibidem. Cfr. KARSTEN Mineral. Tab.

24. *Granatus lutto-fuscus*, rhombo-dodecaëdricus planis striatis s. Rothoffitus e Långbans hyttan, pond. specif. 3,83 — 3,84, examinatus ab XM. ROTHOFF h).

Silicæ p. 35,2; *Oxidi Ferri* 26; *Calcis* p. 24,7; *Oxidi Manganesii* p. 8,6; *Sodæ* p. 1,05; *Aluminæ* p. 0,2; *Axidi Carbonici* p. 2.

25. *Granatus rubro fuscus*, trapezeo 24-edricus ex Finbo prope Fahlun. Pondere specifico 4,109. Analysi a C. A. ARRHENIO facta i) comperiebatur sovere.

Silicæ 42,08; *Oxiduli Manganesii* 19,66; *Oxiduli Ferri* 19,26; *Aluminæ* 17,75; *Calcis* 1,24.

26. *Granatus carnei coloris*, informis ex Broddbo prope Fahlun, pond. specif. 4,25. Analysi a D'OHSSON facta h) reprobatur compositus esse ex

Silica p. 39; *Oxidulo Manganesii* p. 27,9; *Oxidulo Ferri* p. 15,44; *Alumina* p. 14,3; *Oxido stanni wolframicus* 0,5; *Oxido stanni silicati* 0,5.

27. *Silex manganeticus granatiformis* ex Spessart ad Aschaffenburg. Pond. specif. 3,6. Secundum analysin a KLAFTROTH factam continet h).

Silicæ p. 35; *oxidi manganesii* p. 35; *aluminæ* p. 14,25; *Oxidi Ferri* p. 14.

28. *Granatus fuscus trapezeo-dodecaëdricus*, trapeziis striatis,

h) *Afhandl. i Fysik. Kem. och Min.* III. Del. 1810, p. 324.

i) *Afhandl. i Fys. Kem. och Min.* IV. Del. 1818, p. 219.

h) *K. Sv. Vetensk. Acad. Handlingar* 1817, p. 23.

l) *Beyträge II. B.* p. 239.

tis, ut plurimum spathio calcareo inclusus, e Dannemora. Pond.
specif. 3,902. Examinatus a C. A. MURRAY ostendit m).

Silicæ p. 34,04; *Oxidi manganesii* 23,51; *Aluminæ* 18,07;
Calcis 16,56; *Oxidi ferri* 10,03; *Magnesiz* 0,56.

29. *Leucitos* s. *Lucolithos*, pridem granatos albos & ab
maëx amphigenios appellatos, forma trapezeo 24 edrica grana-
tis similes, et frequentes in lapidibus Vulcanicis ad Vesuvium
& Pompejam examinare studuit Klaproth, qui pond. specif. eo-
rum invenit 2,455, at primo tentamine analytico non nisi 54
p. Silicæ & 24,5 p. Aluminæ e centenario elicere potuit. Rem
vero denuo per vestigans, propter opinionem detexit ibi materiam
in corporibus regni mineralis nondum repertam, scil. notabilem
potassæ copiam. i). Obtinuit namque secundum medium inter
duo experimenta apprime congruentia, instituta cum crystallis
leuciti vesuviani integrerrimis, fracturas vitreas exhibentibus,
e centenario.

Silicæ p. 53,625; *Aluminæ* p. 24,438; *Potassæ* p. 20,72.

30. Similiter tentatis *Leucitis* ex monte Albano, qui magis
flavente comparent colore, & intus majorem ostendunt pelluciditatem,
angulos autem crystallorum habent nonnihil rotundatos,
& Pondus specificum 2,49, inde extraxit,

Silicæ p. 54; *Aluminæ* p. 23; *Potassæ* p. 22.

Potassam quoque cognovit in particulis informibus gra-
natis & lamellosis leuciti inter varia fossilia inspersi, quæ vim
ignis subterranei non subiisse videbantur. Tandemque

31. Varietates *Leuciti* granosas & friabiles ex Pompeia,
quæ

m) *Afsh. i Fys. Kem. och Min.* II. Del. p. 188.

n) *Beyträge II B.* p. 39.

quæ vim ignis indubitate sustinuerunt, periculo analyseos subjecit, atque comperit etiam eas fovere.

Silicæ p. 54,5; Aluminæ p. 23,5; Potassæ 19,5.

32. Nuper AUG. ARFVEDSON in electis quibusdam leuciti crystallis invenit o).

Silicæ p. 56,1; Aluminæ 23,1; Potassæ 21,15; Oxidi Ferri p. 0,95.

Simulque aliud fossile vulcanicum in Somma repertum, prismaticum rectangulare quadrilaterum *Hyacinthi* albi vel *Mioniti* nomine notum e m analysi subjecisset, observavit hoc qua partes constitutivas apprime cum leucite convenire, præterquam quod etiam pauxillum calcis in sinu foveret. Invenit namque in ipso *Silicæ* p. 58,7; *Potassæ* p. 21,4; *Aluminæ* p. 19,95; *Calcis* 1,35; *Oxidi Ferri* p. 0,4. p). Existimavit itaque proprietatem, qua a leucito differt, vi ignis in scoriam spumosam liquecendi, venire ex inhærente illi calce, quoniam similiter omnino in igne se habet leucus cum carbonate calcis commixtus.

§. 3.

DE GRANATO ORIJEVENS.

Granatus, cujas naturam jam indagare in animum induximus, invenitur ad fodinam cupri Orijervi in parœcia Kisko Finlandiæ, ubi comparet in schisto micaceo inspersus: quin immo micam habet crystallis suis adeo intermixtam, ut difficillimum sit omnem penitus eruere.

Co.

o) *Afh. i Fys. Kem. och Min.* VI Del. p. 260.

(p) *Ibid.* p. 255. Cfr. HAUSMANN *Handb. d. Mineralogie* II B. p. 149.

Color ejus nigrescente fuscus nonnihil variat, & plerumque obscure rufescit.

Forma genuina semper est regularis dodecaëdri rhomboidalis, cuius singulorum rhomborum diametri rationem habent inter se ut $\sqrt{2}$ ad 1. Interdum truncatae comparent crystalli viginti quattuor lateræ. Rarius videntur truncaturæ longitudinaliter striatae.

Magnitudo crystallorum variat. Maximum, quod nobis contigit videre, specimen perfecte regulare sesqui alterius pollicis diametrum habuit. Sunt vero etiam quarum diameter non nisi quartam pollicis, vel adhuc minorem, efficit partem.

Fraætura inæqualis est.

Translucent ex toto frusta minora. Majora vero in marginibus tantum.

Nitor tam in superficie crystalli, quam etiam in fraætura est vitreus.

Duritie quarzum nonnihil superat. Chalybe allisus scintillas edit, nec limæ cedit.

Pulvis rubro semper tinctus colore, quo subtilior, eo est albidior.

Magneti non obedit. Acum vero magneticam mobilissimam parum deflebit.

Phosphorescentiam nullam, neque pulveris in prunam conjetti, neque frusti in tenebris chalybe attriti observare potuimus.

Pondus specificum crystalli integræ erat 4,089, frustuli vero, in quo nihil micæ cerni poterat 4,127.

Flamma tubi ferruminatorii admota, frustula in vitrum abierrunt fere nigrum opacum. Simile fere dederunt cum subborate sodæ sed paullulum viridescens. Cum subcarbonate sodæ massam formarunt cinerescenti viridem.

Ex frustis granati nostri a mica exactissime depuratis, deindeque magis comminutis sumebantur 100 libræ docimastice, quæ in pisone achatino sub aqua terendo ad subtilissimum redigebantur pollinem. Hunc rite siccatum iterumque ponedatum observavimus nihil acquisivisse incrementi.

A. Pulvis hic tenuissimus cum triplici pondere subcarbonatis potassæ exacte commixtus in tigillo platineo aqua humedabatur, &c, hac ad siccitatem evaporata, per duas deinde horas & dimidiā igne candescente urebatur. Massa nondum liquefacta, tota quanta viridis, in acido muriatico solvebatur. Obtinebatur liquor flavi coloris, qui evaporatione ad siccitatem redigebatur. Adfundebatur deinde aqua acido muriatico acuta. Qua cum omne salinum solutum esset, remansit *Silica* pura, quæ in filtro perfede elota, dein siccata & ignita pondere æquavit 35,10 libras,

B. Ex liquido sub segregatione silicæ per filtrum trajecto, præcipitabatur, ope ammoniacæ causticæ, pulvis flavo fuscus, qui charta bibula acceptus exactissime lavabatur.

C. Præcipitatum elotum *B* acido muriatico solvebatur et admiscebatur solutioni muriatis ammoniacæ, quo ex magnesia, quam fossili nostro inesse anteriori tentamine comperimus, formaretur sal ammoniaco magnesiacus. Tum efficiebatur præcipitatio

pitatio per additum subcarbonatē ammoniacā, & præcipitatū lavabatur.

D. Massæ præcipitatæ *C* adhuc madidæ superfundebatur potassa causticā aquosa, quæ cum illa in vase argenteo coquebatur. Liquore limpido in aliud vas defuso, repetebatur cōditio cum nova potassa, usque quo ex lixivio hocce parum dejicere valeret acidum muriaticum. Omne liquidum alcalinum deinde acido muriatico præcipitavimus, et ab eodem acido uberioris addito solvi fecimus. E solutione, vi subcarbonatis ammoniacā secernebatur pulvis, qui rite elotus, siccatus & ignitus pondere efficit 22,32 libras. Hic cum acido sulphurico digestus materiam reliquit non solutam 0,5 librarum, quæ in flamma tubi ferruginatorii per se in vitrum abiit albidum, de cetero vero ob exiguum copiam non potuit satis investigari. Naturam Gypsi prodere videbatur. Suspicamur calcis portiunculam ex copiose adhibitis alkalibus causticis forte accessisse. Cum autem 0,5 libræ sulphatis calcis contineant 0,21 libras calcis puræ, has a tota quantitate pulveris præcipitati 22,32 libr. subtrahendo residua habemus 22,11 libras, quantitatem aluminæ puræ dejecitæ significaturas.

E. Cuæ in potassa causticā remansit massa non soluta, ab acido nitro muriatico solvebatur et coquendo oxidabatur. Solutioni dein ammoniacā causticā saturata, usque dum sub digestione tantilla pars ochræ intacta restaret, addebatur succinas ammoniacā, quo omnis dejiciebatur Oxidum Ferri. Succinatem ferrī lavatum et siccatum ustulavimus; & ex hoc excandefacto purum accepimus *oxidum ferri*, 32,79 libris aquale.

F. Separato oxido ferrī, residuam solutionem *F* subcarbonatē ammoniacā dejecimus. Præcipitatum ab acido muriatico sol-

solvebatur, & præcipitabatur iterum ope potassæ causticæ. Sic accepimus *Oxidum manganesii* 0,33 libris æquale. E liquore alkalino, cum muriate ammoniacæ digesto, aluminæ adhuc se crevimus libram unam.

G. Liquidum, post præcipitationem cum ammoniacæ caustica factam, *B*, residuum oxalatæ ammoniacæ præcipitavimus. Obtinuimus inde oxalatem calcis 1,87 libris æqualem: qui calcis puræ 0,82 libras indicant.

H. Remanens solutio *G*, cum liquido, post peractam præcipitationem vi subcarbonatis ammoniacæ, in *C* residuo, commixta præcipitabatur ope potassæ. Liquidum ad siccitatem evaporabatur, et solutis partibus salinis ab aquâ accipiebatur præcipitatum, quod lavatum & ignitum æquale erat 8,99 libris. Hoc vero colore suo griseo prodidit oxidum manganesii sibi immixtum esse. Itaque ipsi adjecimus acidum sulphuricum aqua sufficiente dilutum, quod *oxidum manganesii* pondere 1,46 libras efficiens intactum reliquit.

I. Liquor acidulus *H* ad siccitatem evaporatus, iterum addita parva aquæ quantitate non solutas reliquit gypsi 2,46 libras in quibus pondus calcis puræ æquale est 1,02 libris. Liquor a Gypso separatus evaporatione convertebatur in sulphatæ magnesiæ purum prismaticum. Igitur fuit quantitas magnesiæ $8,99 - 1,46 - 1,02 = 6,51$.

Per experimenta jam allata ex centumpondio granati orijerviensis obtinuimus.

<i>Silicæ (A)</i>	p. 35,10.
<i>Aluminæ (D, F)</i> —	23,11.
<i>Oxidi Ferri (E)</i> —	32,79.

Mag.

<i>Magnesiae</i> (I)	p. 6,51
<i>Oxidi Mangan.</i> (F, H)	— 1,79
<i>Calcis</i> (G, I)	— 1,84
	<hr/>
	101,14.

Sic quidem libris 1,14 excederet summa partium constitutivarum pondus ipsius granati examinati. At si ponitur ferrum ibidem fuisse minus oxidatum, & ut videtur sub forma oxidi ferroso-ferrici, habebitur ea partium proportio, ut sint quantitates in centenario.

<i>Silicæ</i>	— 35,10
<i>Aluminæ</i>	— 23,11
<i>Oxidi ferroso ferrici</i>	— 31,67
<i>Magnesiae</i>	— 6,51
<i>Calcis</i>	— 1,84
<i>Oxidi Manganesii</i>	— 1,79
	<hr/>
	100,02.

§. 4.

Conspectus generalis.

Ex analysibus jam memoratis patet, quod in omnibus illis fossilibus, quæ granati nomine generali nuncupavimus, maximam partem constanter fere efficiat *silica*; quod *alumina* plerumque secundum post silicam teneat locum, nonnunquam remotorem habeat, & interdum deficiat; quod *oxidum ferrum* non raro magna adsit copia, interdumque silicam pondere superet, alibi parcius reperiatur, immo nonnunquam fere desit; quod in nonnullis granatis *silicæ* fere æqualis sit quantitas *calcis*, immo eidem alicubi major, in aliis secundum occupet pondus locum, in aliis minorem efficiat partem & in nonnullis prorsus desideretur; quod *oxidum manganesii* rarius quidem insignem constitutat granatorum partem, alicubi tamen etiam cum *silica* de quantitate æmuletur; quod denique *magnesiae*

atque potassæ in nonnullis tanta adsit copia, ut has quoque substantias seu partes eorum essentiales considerare oporteat, quamvis nullibi superiorem quam tertium aut quartum, respectu ponderis sui, locum occupent. Nonnullas materias, quæ nonnisi parva quantitate alicubi observatae fuerunt, ut *acidum chromicum*, *acidum carbonicum*, *soda*, *oxidum titanii*, *oxidum stanni* & *aqua*, pro accidentiis habemus, donec evidetum fuerit, utrum harum aliquæ ad speciem granati ejusdam formandam sint necessariae.

Solutum fuit mineralogis, qui fossilia secundum principia chemica ordinare studuerunt, ut characterem generis desumarent a natura partis, quæ in unoquoque ceteris partibus quantitate antecellit. Atque sic granatos omnes ad siliceum genus numeraverunt plurimi. Animadvertisit autem dudum BERGMAN^{q)}, dominari non raro in compositis corporibus qualitates partis ejusdam, quæ ceteris pondere est inferior, proprieaque, q' o naturali ordine disponantur fossilia, rationem habendam esse non solum ponderis singularum partium consociatarum, sed simul quoque intensitatis proprietatum in unaquaque. Eadem sententiam amplexi sunt recentiores, potissimum cum viderent, oxidum ferri, inæquali sua quantitate magnam sæpius efficiere varietatem compositionum, rarius vero æque notabilem producere diversitatem indolis fossilium.

Ne vero a vano aut fallaci arbitrio supputaretur inæqualitas corporum æquiponderantium aptitudo ad virtutes sibi proprias ostendendas, quærenda fuit in unoquoque alia mensura quantitatis, pro dato effectu producendo, necessariæ, quam quæ a pondere ejus derivaretur. Huic curæ subsidio chemicis, nostro

^{q)} *Meditationes de systemate fossilium naturali. Opusc. Vol. IV. p. 180.*

nostro maxime vero, fuit attenta consideratio phænoménorum saturationis. Compertum enim est, quod in formationibus salium, multisque aliis connubis, datis inter se proportionibus ut plurimum conjungerentur duæ substantiæ. Et svasit analogia ut poneretur terras etiam simili conditione inter se conjugi. Probabilitatem hujus positionis auxit analysis chemica nonnullorum fossilium e terris compositorum, quorum regularis forma crystallisationis ceteraque notæ identitatem speciei sat testaræ sunt; in quibus talis patescere fuit proportio quantitatum terræ alkaliniæ, ad aliam cum ea conjunctam terram, quam in sale neutro habere cognoscetur basis ad acidum. Itaque fas esse videbatur concludere, quod ubicunque plures inter se conjunctæ sint terræ, harum aliae vices teneant acidorum, aliae basium salinarum, quæ pariter ac in salium formatione, saturationem inter se, fixis & definitis quantitatibus proportionibus obtinendam affectent. Inde orta fuit theoria corporum equivalentium, secundum quam experimentis analyticis explorandum fuit, quantum ponderis ex unaquaque substantia, ad efficiendas conjunctiones chemicas, æqualiter pollet, ac datum aliis alicujus substantiæ pondus. Quæ si exacte satis ubique indagatae fuissent rationes, ad fidem valde prouum fuit, genus eujusque fossilis melius significari expositione proportionis equivalentium, quam earum, quæ ex ponderibus partium estimantur, quantitatum: atque ex analysi lapidis cujusque manifestum mox fieri, utrum formatus sit ex terris inter se saturatis, an in eo ita excedat pars alterutra, ut habeat similitudinem salis acidi aut basici, an, ad modum salium multiplicium, compositus sit ex pluribus binis stata lege inter se consociatis.

Insuper illustratam esse theoriam conjunctionum existimaverunt chemici ex experimentis in varia gasa institutis. Observaverunt enim gasa tum plerumque ad saturationem inter

ter se conjungi, cum aut æqualibus voluminiis commixta actiones in se invicem exserant, aut cum volumen unius multiplum sit voluminis alterius; atque productum ex duobus gasibus, similiterque quod ex alio quodam corpore vi gasis soluto nascitur gasiforme, volumine esse æquale, multiplum aut submultiplum gasis solventis. Effinxerunt in corporibus atomos, sive partes admodum parvas indivisibles, pro diversitate corporum pondere differentes, quæ vero, ad formam gasis redactæ, æqualia acquirant volumina, & quæ, sub conjunctionibus corporum, ita consocientur, ut unus corporis unius atomus potissimum adunetur cum uno, binis, aut pluribus atomis integris alterius, rariusque in rati ne 2 ad 3 inter se coeant. Interdum ex directis experimentis deduci videbatur ratio atomorum, cum certius patet, Æda evaderet proportio partium in corporibus compositis; saepius vero consulenda erant plura conjunctionum phænomena: inter quæ præcipua fuerunt, quæ oxygenium concernunt. Hoc enim principium aut partem efficere existimatur aliorum corporum quorunque, aut cum iis conjunctionum nova producere composita. Ex phænomenis salum innotuit ratio oxygenii in partibus salinis, & quantitas ejus computatione habebatur detecta in iis corporibus, ubi experiendo non poterat explorari. Ex indagata vero oxygenii quantitate judicaverunt de numeris atomorum proportionatis.

Pro diverso phænomena interpretandi modo, in æstimatione atomorum nonnihil inter se dissenserunt chemici. Ne vero multorum percensendo sententias nimis simus prolixii, ex recentissimis duorum tantum jam memorabimus documenta, excerpturi, quæ materiam nostram proxime tangunt: alterum a JOH. LUDV. GEORG. MEINECKE datum :) ubi in compositis sat ratig

r) Erläuterungen zur chemischen Messkunst. Halle u. Leipzig. 1817.

ratis æquales plerumque adesse ponuntur numeri atomorum utriusque partis: alterum JACOBI BERZELII novissimis innixum tentaminibus s).

Substantiarum, quæ, secundum experimenta §:phi præcedentis ut partes granatorum essentiales considerandæ sunt, habentur, duce MEINECKE, posito pondere unius atomi in oxygenio = 1, pondera atomi

in <i>silica</i> ,	una cum atomo sui oxygenii,	=	2,000
in <i>alumina</i>	similiter	—	2,125
in <i>magnesia</i>	similiter	—	2,500
in <i>calce</i>	similiter	—	3,500
in <i>oxidulo ferri</i> similiter	—	—	4,500
in <i>oxido ferri</i> , cum sesquialtero atomo oxygenii			5,000
in <i>oxidulo manganesit</i> , cum atomo oxygenii			4,500
in <i>oxido mangan.</i> cum sesquialtero oxygenii atomo			5,000
in <i>potassa</i> , cum atomo oxygenii	—	—	6,000

Atque secundum BERZELII doctrinam, posito pondere atomi in oxygenio = 100, sunt pondera atomi

in <i>silica</i> , cum tribus ibi comprehensis atomis oxygenii	=	596,42,
in <i>alumina</i> similiter	—	642,33,
in <i>mangnesia</i> , cum duobus oxygenii atomis	—	516,72,
in <i>calce</i> — similiter	—	712,06,
in <i>oxido ferroso</i> similiter	—	878,43,
in <i>oxido ferrico</i> , cum tribus oxygenii atomis,	—	978,43,
in <i>oxidulo manganesit</i> , cum duobus atomis oxygenii,		911,57,
in <i>oxido manganesit</i> , cum tribus atomis oxygenii,		1011,57,
in <i>potassa</i> , cum duobus oxygenii atomis,	—	1179,83.

MEINECKE ad naturam corporis compositi exprimendam ita designatas habere voluit ejus partes constitutivas, ut unius-cujusque quantitas numero potius atomorum, quam ponderum valore repræsentaretur.

PERZELIUS insuper repræsentaturus rationem formationis fossilium, aptis formulis indicare studuit connubia, inter quasvis binas partes, elektropositivam & elekronegativam, inita. Pro fossilibus inflammabilibus & salinis adhibuit numeros atomorum integrorum ad formularum constructiones. Cum vero idem æquali certitudine fieri non videretur in expositione fossilium lapideorum seu terreorum, ibidem nonnisi quantitates oxygenii singularum partium respexit. Neque aliam consideravisse videtur legem, quæ generaliter in his compositis valeret, ubi plura bina consociata sunt (inter quæ non raro inæqualiter saturata juxta se invicem exhibentur), quam quod oxygenium substantiæ basicæ minimæ in toto mixto pro unitate habendum, repræsentatis oxygeniis reliquarum per numeros integros, atque quod hæc multipla raro duodecuplo majora sint.

In sequenti §:pho expromere conabimur formulas, ad indicandam granatorum diversitatem, ex duabus hisce methodis deductas, easque cum formulis ex consideratione ponderis partium, quam pro norma in ordinanda specierum serie sumimus, derivatis comparabimus.

§. 5.

Granatorum Species.

Ad eandem *speciem* referimus granatos, qui similes continent partes, simili ordine, respectu ponderum, inter se sociatas. Designamus eam litteris initialibus vocabulorum pari ordine

dine juxta se invicem positis: denotante A cluminam, C calcem,
F ferrum oxidatum, M magnesiam, Mg manganeseum oxidatum,
P potassam, S silicam.

Varistates nobis offerunt analyses in §. 3 recensitæ, ex
quarum consecutionibus partes constitutivas litteris memoratis,
& quantitates ponderum, numeris ad superiorem litteræ¹ ejus-
vis partem positis, indicamus. Aliam formulam juxta posui-
mus, in qua, neglegitis partibus, quæ ad fossile constituendum
minus necessariæ visse sunt, loco numerorum vera pondera in-
dicantium, minores notavimus at integros, proportionem illo-
rum quam proxime servantes, quo sic facilius promittusque
conspici possit propinquitas fossilium diversorum. Adjunximus
porro formulas ex numeris atomorum MEINECKII derivatas, in
iis itidem numeros minores integros, veris quam proxime pro-
portionales adhibentes. Similiter proportiones atomorum BER-
ZELII significavimus. Annotavimus deinde rationes oxygenii
secundum BERZELIUM & formulas Berzelianas ex iis constru-
tas, additis nonnunquam comparationis ergo formulis a BER-
ZELIO aliisque exhibitis, sicubi a nostra computatione discre-
parent, observantes majorem illarum concinnitatem rarius nisi
per ulteriores correctiones consequitorum ab experimentis de-
ductorum obtentam fuisse.

Species 1. F S A.

a) <i>Almandinus</i> s.	$F^{36} \cdot S^{35,75} \cdot A^{27,25} \cdot Mg^{0,25}$	s. $F^4 \cdot S^4 \cdot A^3$.
<i>Granatus orientalis</i>	<i>Atomi Meineckii</i>	$S^7 \cdot A^5 \cdot F^3$.
P. sp. 4,085.	<i>Atomi Berzelii</i>	$S^{10} \cdot A^7 \cdot F^6$.
a KLAPROTH.	inde formula	$7AS + 3F^2S$.

b) idem? (F S A C)

P. sp. 4,1554.	$F^{41} \cdot S^{36} \cdot A^{22} \cdot C^3$	s. $F^{14} \cdot S^{12} \cdot A^7 \cdot C$.
----------------	--	--

a VAUQUELIN.

ubi si calx sit partibus adnumeranda habentur
Atomi Meineckii — $S^{12}, A^{12}, F^{10}, C,$
Atomi Berzelii — $S^{14}, F^{10}, A^8, C,$
& formula Berzeliana $12AS + 7F^2 S + CS,$
 vel — $12AS + 8fS + CS.$

c) *Granatus*

Fahlunensis. $Fe^{39.68}, Si^{19.66}, A^{19.66}, Mg^{1.8}$ s. $fe^7, S^2, A,$
P. sp. 4.2. *At. Meineck.* — $S^2, fe, A,$
 ab *HISINGER.* *At. Berzel.* — $S^{22}, fe^{15}, A^{10},$
ratio oxygenii — $S^{20}, fe^9, A^9.$

ex qua, neglecta circiter parte
 10:1 oxygenii silicæ, obtine-
 tur formula a BERZELIO exhi-
 bita — — — $AS + feS.$

Species 2. SAFC.

a) *Granatus ruber* $S^{52}, A^{20}, F^{17}, C^{7.7}$ s. $S^{13}, A^5, F^4, C^3,$
e Pie d'Eres-Lids *At. Meineck.* — $S^{24}, A^9, F^3, C^2,$
 a VAUQUELIN. *At. Berzel.* — $S^{15}, A^9, F^5, C^3,$
inde formula $9AS^2 + 5FS + 2CS.$

b) *Gra-* $S^{40}, A^{20}, F^{14.5}, C^{14.5}, Mg^2, S+F^2, Vol.^2,$ s. $S^8, A^4, F^3, C^3,$
natus obscure *At. Meineck.* — $S^{15}, A^7, C^3, F^2,$
fusca e Siberia, *At. Berzel.* — $S^{13}, A^6, C^4, F^3,$
s. Aplone H. *inde formula fere* $9AS + 4FS^2 + 4CS,$
P. sp. 3.44. s. post ulteriore
 a LAUGIER. correctionem, for-
mula BERZELII $2AS + FS + CS.$

Species 3. SFAMC v. SAFMC.

a) *Pyropus* $S^{43}, F^{29.5}, A^{15.5}, M^{8.5}, C^{1.75}, Mg^{0.5}$ s. $S^{10}, F^{11}, A^7, M^4, C,$
Grönlandicus. *At. Meineck.* — $S^{14}, A^{15}, F^{12}, M^7, C,$
P. sp. 3.92. *At. Berzel.* — $S^{10}, F^{12}, A^{10}, M^6, C,$
 a KLAPROTH. *ratio oxygenii* $S^{43}, F^{18}, A^{14}, M, C.$

b) *Gra-*

- b) *Granatus o-* $S^{35.1} F^{32.79} A^{23.11} M^{6.51} C^{1.84} Mg^{1.79}$.
rifervi nsis. s. $S^{19} F^{17} A^{13} M^4 C$,
 P. sp. 4,127. At. Meineck. — $S^{13} A^{20} F^{12} M^5 C$.
 ab IDESTAM. At. Berzel. — $S^{23} A^{14} F^{13} M^5 C$.
- si ponatur Ferrum latere
i oxido Ferroso-ferrico,
habetur ratio oxygenii $S^{34} A^{20} F^{18} M^5 C$,
& formula $10A^2S + 18FfS + 5MS + CS$.
 Si negligatur calx, erit
ratio oxygenii fere $S^7 A^4 F^4 M$,
& formula — $4AS + 2F^2S + MS$.
- c) *Pyropus gra-* $S^{40} A^{18.5} F^{16.5} M^{10} C^{3.5} Chr^2 Mg^{0.25}$
nosus e Bohe- s. $S^{12} A^8 F^5 M^3 C$,
mia. At. Meineck. — $S^{20} A^{13} M^4 F^3 C$.
 P. sp. 3,718. At. Berzel. — $S^{14} A^9 M^4 F^3 C$,
 a KLAUROTH. ratio oxygenii $S^{20} A^{13} M^4 F^4 S C$.

Species 4. SCAF.

- a) *Granatus ni-* $S^{4.3} C^{2.0} A^{1.6} F^{1.6} Aq^3$ s. $S^{11} C^5 A^4 F^4$,
ger e Picd'E- At. Meineck. — $S^{12} A^4 C^3 F^2$,
res-Lids. At. Berzel. — $S^{1.8} C^7 A^6 F^4$,
 a VAUQUELIN. ratio oxygenii — $S^{2.3} A^9 C^7 F^6$,
 inde formula — $9AS + 7CS + 6FS^2$.
- b) *Romanzovitus* $S^{41.24} C^{24.76} A^{24.06} F^{7.01} M \frac{1}{2} Mg^{0.92} Vol. 0.91$
e Kunitto, s. $S^{1.2} C^7 A^7 F^2$,
 P. sp. 3,6096. At. Meineck. — $S^{1.5} A^9 C^5 F$,
 a NORDENSKIÖLD At. Berzel. — $S^{1.0} C^5 A^5 F$,
 ratio oxygenii — $S^{2.9} A^{16} C^{10} F^3$,
 inde formula — $16AS + 10CS + 3FS$,
 formula a NORDENSKIÖLD data $5AS + 3CS + FS$.
- c) *Granatus flavus* $S^{1.8} C^{3.1} A^{2.0} F^{1.0}$ s. $S^{1.5} C^{1.2} A^8 F^4$,
e Corsica. At. Meineck. — $S^{1.0} C^5 A^5 F$,
 I P. sp.

P. sp. 3,5578. a VAUQUELIN.	At. Berzel. — ratio oxygenii & formula	S ⁶ . C ⁴ . A ³ . F. S ¹⁸ . C ⁸ . A ⁹ . F. 9AS + 8CS + FS.
d) <i>Granatus cinnamomicus</i> , e Ceylon.	At. Mineck. —	S ¹⁰ . C ¹⁶ . A ¹¹ . F. S ¹⁹ . A ¹⁰ . C ⁹ . F.
P. sp. 3,53 - 3,63. a KLAPROTH.	At. Berzel. — ratio oxygenii inde formula	S ⁶ . C ⁴ . A ³ . F. S ²⁰ . A ¹⁰ . C ⁹ . F. 10AS + 9CS + FS.
e) <i>Vesuvianus</i> e Vesuvio.	At. Meineck. — At. Berzel. — ratio oxygenii inde formula	S ¹⁸ . C ¹⁷ . A ¹¹ . F. S ¹² . A ⁷ . C ⁶ . F. S ¹⁶ . C ¹² . A ⁹ . F. S ¹⁵ . A ⁹ . C ⁸ . F. 9AS + 4C ² S + 2FS.
f) <i>Vesuvianus</i> e Siberia.	S ¹² . C ¹⁴ . A ¹⁶ . F. At. Meineck. — At. Berzel. — ratio oxygenii inde formula	S ¹⁵ . C ¹² . A ⁶ . F. S ¹² . C ¹⁰ . A ⁸ . F. S ²⁵ . C ¹⁷ . A ⁹ . F. S ²⁴ . C ¹¹ . A ⁹ . F. 11CS + 9AS + 2FS. formula BERZELIUS 5AS + 4CS + FS.

Species 5. SCAFM v. CSAFM.

a) <i>Lobotius</i> e Gökum.	S ¹⁵ . S ⁷ . C ³⁴ . A ¹⁷ . F ⁵ . M ² . V ⁰ . P. sp. 3,393 a MURRAY.	S ¹⁸ . C ¹⁷ . A ¹⁴ . F ⁵ . M ² . S ¹⁶ . C ⁹ . A ⁸ . F. M. S ²¹ . C ¹⁸ . A ¹⁰ . F ² . M. S ¹⁹ . C ¹⁰ . A ⁹ . F ² . M. 10CS + 9AS + MF ² .
b) idem.	C ³⁷ . S ³⁶ . A ¹⁷ . F ⁵ . M ² . V ⁰ . P. sp. 3,5432.	S ¹⁶ . C ¹⁵ . A ⁷ . F ² . M. S ¹⁸ . C ¹¹ . A ⁸ . F. M. S ¹² . C ¹⁰ . A ⁵ . F. M.

2 BER-

a BERZELIO.

ratio oxygenii $S^{13}, C^{14}, A^{10}, F^2, M,$
inde formula $14CS + 9AS + AF + MP.$

formula a BERZELIO

exhibita $15CS + 12AS + 2FS + MS.$ *Species 6. SCAFMMg.*

<i>Colophonitus</i>	$S^{15}, C^{29}, A^{15}, F^{7.5}, M^{6.5}, Mg^{4.75}, Ti^{0.5},$	Aq.
<i>ex Arendahl.</i>	s. $S^{12}, C^{18}, A^2, F^5, M^2, Mg^2,$	
P. sp. 4.	<i>At. Meineck.</i> — $S^{13}, C^{16}, A^4, M^5, F^3, Mg^2,$	
a SIMON.	<i>At. Berzel.</i> — $S^{12}, C^9, A^5, M^3, F^2, Mg,$	
	<i>ratio oxygenii</i> $S^{15}, C^{16}, A^{14}, M^5, Fe^2, Mg^3,$	
	inde formula $16CS + 14AS + 5MS + 3Vg. fe,$	

Species 7. FSC vel SCF.

a) <i>Granatus</i>	$Fe^{36.05}, S^{34.53}, C^{24.36}, A^2, Vol. 0.5,$	s. $Fe^3, S^1, C^2,$
<i>niger e Swap-</i>	<i>At. Meineck.</i> —	$S^{17}, F^8, C^7,$
<i>pavara.</i>	<i>At. Berzel.</i> —	$S^{10}, F^7, C^6,$
P. sp. 3,7073.	<i>ratio oxygenii</i> —	$S^{15}, Fe^2, C^6,$
ab HISINGER.	inde formula	$7FS + 2FeS + 6CS,$
	s. <i>proxime</i>	$3FS + FeS + 3CS,$

b) <i>Gra-</i>	$S^{34}, C^{30.75}, F^{25}, Mg^{3.5}, A^2, Aq + Cd^{4.25},$	s. $S^8, C^7, F^6,$
<i>natus fuscus</i>	<i>At. Meineck.</i> —	$S^{14}, C^7, F^4,$
e Thuringerwald,	<i>At. Berzel.</i> —	$S^9, C^7, F^4,$
a BUCHOLZ.	<i>ratio oxygenii</i> —	$S^{49}, C^{26}, F^{23},$
	inde formula	$26CS + 23FS,$
	form. BERZELII	$CS + FS.$

Species 8. SCFA.

a) <i>Granatus viridis</i>	$S^{44}, C^{33.5}, F^{12}, A^{8.5}$	s. $S^{10}, C^8, F^3, A^2,$
s. <i>Grossularia</i>	<i>At. Meineck.</i> —	$S^9, C^4, A^2, F,$
e Siberia.	<i>At. Berzel.</i> —	$S^6, C^4, F, A,$
		P. sp.

P. sp. 3,372. ratio oxygenii $S^{27} \cdot C^{12} \cdot A^5 \cdot Fe^4$.
 a KLAAPROTH, inde formula $12CS + 5AS^2 + 3FS + FeS^2$.
 form, BERZELII $12CS + 4AS + 3FS + FeS$.

b) *Granatus* S₃₅,₅, C₃₂,₅, Fe₂₄,₂₅, A⁶, Mg⁰,₄, s, Si₂, Cu, F⁸, A².
niger e Fre- At, Meineck, — S⁷, C³, Fe², A.
scati & Mon- At, Berzel, — S¹³, C¹⁰, Fe⁶, A²,
te Albano. ratio oxygenii — S¹⁹, C¹⁰, Fe⁶, A³.
 P. sp. 3,73. inde formula — $10CS + 6FeS + 3AS$.
 a KLAAPROTH. form, BERZELII $6CS + 3FS + FeS + 2AS$.

c) idem. — S₃₄, C₃₃, F₂₃,₅, A⁶,₄, — s, S⁵, C⁵, F⁴, A.
 P. sp. 3,79,₂₆. At, Meineck, — S⁶, C³, F², A.
 a VAUQUELIN. At, Berzelii, — S¹¹, C⁹, F⁵, A².
 ratio oxygenii S¹¹, C⁶, F⁵, A².

Species 9. SCFAMg v. SCFMgA.

a) *Allo-* S₃₇,₃, C₃₂,₅, F₁₈, A₈,₅, Mg₃,₇, s, S¹⁰, C⁸, F⁵, A², Mg.
chroitus At, Meineck, — S¹², C⁵, F², A², Mg⁰,₂.
e Norvegia. At, Berzel, — S¹⁹, C¹¹, F⁵, A⁴, Mg.
 P. sp. 3,5754. ratio oxygenii S²⁰, C⁹, F⁵, A⁴, Mg.
 a VAUQUELIN. inde formula $9CS + 5FS + 4AS + MgS^2$.

b) idem S₃₇, C₃₀, F₁₈,₅, Mg₆,₂₅, A⁵, s, S₃₀, C₂₀, F₁₅, Mg⁵, A⁴.
 a ROSE, At, Meineck, — S¹⁸, C⁸, F³, A², Mg.
 At, Berzel, — S²⁴, C¹⁶, F⁷, A³, Mg².
 ratio oxygenii S¹⁵, C⁷, F⁴, A², Mg.
 inde formula $7CS + 4FS + 2AS + MgS^2$.
 form, BERZELII $6CS + 3FS + FeS + AS + mgS$.

Species

Species io. SFCMg.

<i>Ro.</i>	$S^{35,2}, F^{26}, C^{24,7}, Mg^{8,6}, Ni^{1,05}, Cd^{2}, A^{9,2}$.	s.	$S^{18}, F^{13}, C^{12}, Mg^{4},$
<i>thoffltus</i>	<i>At. Meineck.</i>	—	$S^{10}, C^{4}, F^{3}, Mg,$
<i>e Långbanshyttan</i>	<i>At. Berzel.</i>	—	$S^{7}, C^{4}, F^{3}, Mg,$
<i>P. sp. 3,83.</i>	<i>ratio oxygenii</i>	—	$S^{28}, F^{13}, C^{11}, Mg^{4},$
<i>a KLOTHOFF.</i>	<i>inde formula</i>		$13FS + nCS + 4MgS.$

Species ii. SMgFA vel SMgAF.

<i>a) Grana-</i>	$S^{42,08}, mg^{19,66}, fe^{19,26}, A^{17,75}, C^{1,24}$.	s.	$S^{22}, mg^{10}, fe^{10}, A^{9},$
<i>tus rubro-fuscus</i>	<i>At. Meineck.</i>	—	$S^5, A^2, mg, fe,$
<i>e Finbo.</i>	<i>At. Berzel.</i>	—	$S^{13}, A^5, fe^4, mg^4,$
<i>P. sp. 4,109.</i>	<i>ratio oxygenii</i>	—	$S^{39}, A^{15}, fe^8, mg^8,$
<i>ab ARRHENIO.</i>	<i>inde formula</i>		$15AS + 8feS + 8mgS^2,$
			<i>form. ARRHENII</i> $2AS + feS + mgS.$

<i>b) Granatus</i>	$S^{39}, mg^{27,9}, fe^{15,44}, A^{14,3}.$	s.	$S^{20}, mg^{14}, fe^8, A^7,$
<i>carnei coloris</i>	<i>At. Meineck.</i>	—	$S^6, A^2, mg^2, fe,$
<i>e Broddbo.</i>	<i>At. Berzel.</i>	—	$S^{12}, mg^6, A^4, fe^3,$
<i>P. sp. 4,25.</i>	<i>ratio oxygenii</i>	—	$S^6, mg^2, A^2, fe,$
<i>a D'OHSSON.</i>	<i>inde formula</i>	—	$2mgS + 2AS + feS^2.$

<i>c) Silex mangane-</i>	$S^{35}, mg^{35}, A^{14,25}, fe^{14}.$	s.	$S^5, mg^6, A^2, fe^2,$
<i>sicus granatifor-</i>	<i>At. Meineck.</i>	—	$S^{25}, Mg^{10}, A^{10}, F^4,$
<i>mis, e Spessart.</i>	<i>At. Berzel.</i>	—	$S^5, Mg^3, A^2, F,$
<i>P. sp. 3,6.</i>	Quod si ferrum esset sub		
<i>a KLAPROTH.</i>	forma oxidiferosi, habentur		
	<i>At. Meineck.</i>	—	$S^4, A^3, mg^2, fe,$
	<i>At. Berzel.</i>	—	$S^{13}, mg^{10}, A^6, fe^4,$
	<i>ratio oxygenii</i>	—	$S^{18}, mg^8, A^7, fe^3,$
	<i>inde formula</i>	—	$8mgS + 7AS + 3feS.$

K

Sp.

Species 12. SMg AGF.

<i>Granatus fuscus</i>	S ₃₄ , 04, Mg ^{13,51} , A ^{18,07} , C ^{16,56} , F ^{10,03} , Mo ⁵⁶ .	
<i>e Dannemora.</i>		s. S ¹¹ , Mg ⁷ , A ⁶ , C ⁵ , F ⁴
P. sp. 3,902.	<i>At. Meineck.</i> —	S ¹⁴ , A ⁷ , Mg ⁴ , C ⁴ , F ²
a MURRAY.	<i>At. Berzel.</i> —	S ¹³ , A ¹¹ , Mg ⁸ , C ⁸ , F ⁴
	<i>ratio oxygenii</i>	S ¹⁰ , A ⁵ , Mg ⁴ , C ³ , F ²
	<i>inde formula</i>	4MgS + 3AS + 3CS + 2AF.
	<i>form. BERZELII</i>	M ₃ S ₁ + 2AS + CS + FS.

Species 13. SAP.

a) <i>Leucitus</i>	S ₅₃ , 62, A ^{24,44} , P ^{20,72} ,	—	s. S ¹⁸ , A ⁸ , P ⁷ ,
<i>e Vesuvio.</i>	A ¹ , Meineck,	—	S ¹⁶ , A ⁷ , P ² ,
P. sp. 2,455.	<i>At. Berzel.</i>	—	S ⁵ , A ² , P,
a KLAPROTH.	<i>ratio oxygenii</i>	—	S ¹⁵ , A ⁶ , P ² ,
	<i>inde formula</i>	—	6AS ² + 2PS ^{1,5} .
b) <i>Leucitus</i>			
<i>e Monte Albano.</i>	S ₅₄ , A ²³ , P ²² ,		
P. sp. 2,49.	<i>At. Meineck.</i>	—	S ¹⁵ , A ⁶ , P ² ,
a KLAPROTH.	<i>At. Berzel.</i>	—	S ⁵ , A ² , P,
c) <i>Leucitus</i>	S ₅₄ , 5, A ^{23,5} , P ^{19,5} ,	—	s. S ¹⁴ , A ⁶ , P ⁵ ,
<i>e Pompeja.</i>	<i>At. Meineck.</i>	—	S ²⁵ , A ¹⁰ , P ³ ,
a KLAPROTH.	<i>At. Berzel.</i>	—	S ⁵⁰ , A ¹⁰ , P ⁹ ,
	<i>ratio oxygenii</i>	—	S ²⁵ , A ¹⁰ , P ³ ,
	<i>inde formula</i>	—	10AS ² + P ¹ , S ⁵ ,
	<i>form. BERZELII</i>	—	5AS ² + PS ² .
d) <i>Leucitus</i>	S ₅₆ , 1, A ^{23,1} , P ^{21,15} , F ^{0,95} ,	s. S ²⁷ , A ¹¹ , P ¹⁰ ,	
ab ARFVEDSON.	<i>At. Meineck.</i>	—	S ⁸ , A ³ , P,
	<i>At. Berzel.</i>	—	S ⁵ , A ² , P,

His inspectis consideratisque formulis facile quidem intelligimus, nonnihil interdum variatum haberi ordinem partium in

in granatis constitutivarum, pro diverso rationes earum computandi fundamento, at nondum perspicuum esse, quod aptior aut naturæ convenientior fiat distributio specierum & variatum, sive indicentur quantitates partium per numeros atomorum alia aut alia ratione imaginatos & inter se comparatos, sive pro modulis earum sumantur quantitates oxygenii, quam si fiat dispositio secundum indicia ponderum. Itaque cum neque aliud commodi ex novis quantitatibus mensuris obtentum adhuc esse videamus, non habemus, quin veterem quantitatem estimationem ex ponderibus petiam, ut & simplicissimam & indubius observationibus nixam, præ aliis preferendam esse censeamus. Futura autem ostendent experimenta, utrum ad minorem numerum reducendas sint presentatæ jam tredecim granatorum species, an per constantes alicubi varietatum diversitas augendus sit specierum numerus.

Corrigenda.

in Titulo. lin.	loco	lege
pag. 1	4	ORIJERVIENSIS
—	8	proprietates,
—	17	quorum
—	12	Orijervensi
—	24	figura
—	9	Silecieis
—	6	leucitas
—	22	coriaceus
—	—	schaligter
—	2	schlackigter
—	11	leucite
—	12	Fractura inæqua-
		lis est,
		nusve imperfede conchæformis.

