
DISPUTATIO INAUGURALIS,

D E

C A L O R I C O.

DISSERTATIO INAUGURALIS,

D E

C A L O R I C O;

QUAM,

ANNUENTE SUMMO NUMINE,

Ex Auctoritate Reverendi admodum Viri,

D. GEORGII BAIRD, SS.T.P.

ACADEMIÆ EDINBURGENÆ PRÆFECTI;

N E C N O N

Amplissimi SENATUS ACADEMICI Consensu, et

Nobilissimæ FACULTATIS MEDICÆ Decreto;

P R O

GRADU DOCTORIS,

SUMMISQUE IN MEDICINA HONORIBUS AC PRIVILEGIIS

RITE ET LEGITIME CONSEQUENDIS;

Eruditorum examini subjicit

SIMON REARDON, A. B.

HIBERNUS,

SOCIET. PHYS. REG. EDIN. SOC. ETC.

Ad diem 12. Septembris, hora locoque solitis.

EDINBURGI:

EXCUDEBAT ADAMUS NEILL CUM SOCIIS.

Digitized by the Internet Archive
in 2020 with funding from
Wellcome Library

https://archive.org/details/b31966603_0001

REVERENDO ERUDITOQUE ADMODUM VIRO,

RICARDO GRAVES, D. D.

COL. TRIN. DUB. SOCIO, &c. &c.

OB

PLURIMA IN EUM COLLATA BENEFICIA,

HOC OPUSCULUM,

GRATI ANIMI

TESTIMONIUM,

DICAT

A U C T O R.

DISPUTATIO INAUGURALIS
DE
CALORICO.

USQUE ad paucos novissimè elapsos annos, vocabulum Calor, non solum inter vulgus hominum, verum etiam inter philosophos, ut plurimum duplicem significationem habuerat: eo enim utrique designarunt cum sensationem ipsam, tum etiam principium incognitum a quo ea sensatio excitatur. Confusio oritura ex hoc terminorum abusu postulavit, ut causa et effectus diversis vocabulis exprimerentur, et hinc apud philosophos Gallicos,

A

licos,

DE CALORICO.

licos, in nupera nomenclaturæ chemicæ reformatione, principium incognitum *Calorique* adivit. Quoniam hic terminus nunc satis percrebuit, adeo ut in omnium fere ore versetur, eo in sequenti dissertatione, mutata tantum terminatione, utar ; et per Caloricum eam causam incognitam exprimere intelligar, cuius aliquos effectus investigare mihi propono.

Licet homines necessariò, in omni ævo, plurima calorici phænomena observaverint, et probè perceperint quòd natura operatione ejus indigeret, ad suas varias functiones obeundas, ad vitam ipsam fovendam, et ad vitæ necessaria suppeditanda, nostri tamen temporis philosophis contigit accuratius et plenius investigate, si non naturam, at phænomena saltem ejus et modum existentiae.

De natura calorici plurimæ jamdudum extitere controversiæ, quæ nec adhuc omnino dirimuntur ; quippe quoniam id ex effectibus suis solummodo cognoscimus, de his ipsis tantum, et de legibus quibus reguntur, pro certo

concludere

concludere licet. Nec tamen magis obstat scientiæ nostræ quoad effectus hujusce principii, quod natura ejus haud innotescit, quam investigationibus de legibus et affectionibus gravitatis, aut cohesionis, licet causæ harum potestatum densissimis tenebris involvantur. Nam si ex accurata et diligentí phænomenorum simpliciorum observatione leges certæ et stabiles erui possint, quæ ubique et in omni casu obtinere inveniantur, veræ philosophiæ consentaneum est has tanquam leges naturæ generales assumere, et earum ope phænomena magis complexa explicare.

Ex supra dictis patet, caloricum, nullis definiendum verbis, describendum tantum esse enumeratione effectuum ejus, et prout nostra notio generalis causæ ignotæ his effectionibus optimè quadrat, eam bene fundatam esse concludimus. Hi effectus sunt propè infiniti, et mihi nec est consilium, nec etiam facultas, plenam eorum enumerationem inire; sed generaliores aliquot tantum, qui majoris sunt momenti, considerabo, et his, quam dilucidè potero,

potero, explicatis, cæteri, ut spero, quamvis
naturæ magis reconditæ, intellectu faciliores
reddentur.

Ex opinionibus variis de natura calorici,
duæ tantum attentionem merentur. Secun-
dum aliquos est substantia abundè per omnia
diffusa, quæ diversâ quantitate, vel actione suâ,
plurima phænomena producit. Nonnulli vero
putant nullam talem existere substantiam, sed
calorem esse tantummodo effectum motus in cor-
poribus. Posterior opinio, licet summi VERULA-
MII, nunquam bene fundata est, nec phæno-
menorum explicationem adæquatam præbet;
et nuper inventa viderentur confirmare BOER-
HAAVII notionem, caloricum scilicet esse sub-
stantiam, sive fluidum sui generis. Confitendum
autem est quod, in præsenti notitiæ nostræ sta-
tu, utramvis harum opinionum quis admittat,
invenietur esse tantum conjectura, seu hypo-
thesis mera, nulli satis stabili rationi insistens,
quoniam res de quo agitur sensuum nostrorum
evidentiam effugit, et mentis acie solum attin-
gitur. bœup, ^{anthonij} emotes isto pœtrœ.
ogino

Attamen

Attamen inter omnes ferè hodiernos philosophos jam consensum est, caloricum esse fluidum sui generis, quod quantitate suâ diversos effectus producit, quamvis non æquè constat an hoc efficit actione suâ, an ipsum sicut cætera corpora afficitur certis potentiis, viribus scilicet attractionis et repulsionis. In hanc sententiam igitur, auctoritate tot maximi nominis virorum sustentatam, ire mecum decrevi, excerpens sedulò quæcunque mihi videntur notatum dignissima, quæque argumento quod tractandum suscepi plus luminis attulerunt.

Variæ hypotheses nuperæ de natura et compositione calorici, quamvis ingeniosæ et apprimè confictæ, parum quidem profundunt, et delectationem potius quam scientiam promovent. Hæc materies subtilis forsitan nostras investigationes perpetuò effugiet. Hoc tamen ex quotidiana experientia apparet, quod solis radii calorem edunt actione sua, quoeverque modo hoc sit; et quod calor et lux viderentur esse effectus calorici, si modo quantitas ejus, vel actio, fatis aucta sit. Ex priore observatione deducitur, quod sol est origo

origo et fons calorici, et hoc; adeo experientiæ nostræ consentaneum, in omni ævo creditum est. Hæc opinio confirmari videtur actione speculi concavi, in cuius foco radii solares calorem quam maximum, seu actionem violen-
tissimam, excitant. Observandum est tamen,
quòd radii solares vix ullam actionem produ-
cunt, vel transeuntes per medium transparens,
sicut aërem, aquam, &c. vel etiam in foco spe-
culi, ni in corpus opacum impingant. Nam
licet varia corpora statim comburantur, vel
dissipentur, in foco speculi, a quo radii solares
colliguntur, tamen nec aër ipse afficitur, nec e-
tiam aqua, donec lignum vel quodvis corpus
opacum in foco ponatur, et tunc aër rarefit et
aqua bullit. Ex hoc concludere licet caloricum
ipsum non præexistere in radiis solaribus, et
veræ philosophiæ magis congruit inferre, quòd
lux, operatione suâ in corpora opaca, vel calo-
ricum combinatiōne quavis generat, vel fal-
tem actionem ejus excitat. Priorem opinio-
nem protulit Dōminus Dē Luc, qui conjicit
caloricum componi ex luce et basi ignota.—
Hanc compositionem ex hoc probare conatur,
quòd

quod in eodem loco, per idem anni tempus, vel in diversis locis ejusdem latitudinis, manifestae temperiei differentiae existunt; et has oriri putat ex variabili quantitate hujuscē basi in eodem loco, et magis etiam in diversis locis ob soli varietates. Conjicit præterea caloricum hoc novum formari in platis inferioribus atmospheræ, et ob variabilem hujuscē statum, augeri vel minui quantitatem dictæ basi, et exinde etiam productionis calorici.

Ex iisdem causis quoque, secundum hunc virum ingeniosum, ratio petenda est minoris temperiei partium superiorum atmospheræ. Sed confitendum est hanc compositionem esse tantum conjecturalem, et vix ullis argumentis probabilibus fundatam. Nam nec existentia basis hujuscē probatur, nec etiam ex analogia quāvis inferri potest. Argumenta ab eo allata nihil probant, nam phænomena explicationem multo faciliorem admittunt, quam ut ad basi ignotæ variationem imaginariam decurramus.

Haud ab hac multoperè absimilem theoriam efformavit cel. Doctor HUTTON, qui opinatur lucem in corpora receptam commutari in calorem, nam secundum illum calor est combinatio substantiæ solaris cum materia gravitante. Quis non h̄ic agnoscit consimilem prolem ac *phlogiston* illud decantatum, toties jaētatum, tot variis formis donatum, nuper vero tam acerimè oppugnatum? Ambo, uti videretur, simili fatō edita sunt in lucem, ambo æquè immaturā morte peritura. Argumenta ejus, quamvis speciosa, principio haud fatis valido insistunt; nam gratis sumit hanc commutationem mutuam lucis et caloris: quinetiam ex experimento quodam, nec quidem fatis accurato, infert, ex speciebus lucis homogeneæ, lucem rubram facilius hanc commutationem pati, omnium vero facillimè lucem quam dixit *invibilem*. Hæc omnis ratiocinatio sanè videretur esse petitio principii, quo denegato tota fabrica corruerit. Si vero secundum philosophos ferè omnes hujuscæ ævi admittamus caloricum esse substantiam fluidam, data quantitas hujuscæ substantiæ eodem effectus semper producet, variâ distribu-

tione

tione vel actione sua; nec erit necesse ut defectus ejus, potius quam ullius aliis materiali, perpetuò supplatur nova productione, quum non interitum, sed novas combinationes, subit. Hoc magis convenit simplicitati legum naturæ. In pluribus certè operationibus, ut combustionē, iniuria, frictione, congelatione aquæ, &c. uti infra videbimus, magna quantitas calorici evolvitur, ac sensibilis fit; et vix quisquam nunc putat hujuscē ullam partem produci de novo, sed ex sede suā tantum pelli, ad novas combinationes formandas. Si autem radii solares inveniantur aliquid tale elicere, quamvis in minore gradu, eo modo, omnia phænomena explicationem facilem admitterent. Ex compluribus verò experimentis a Doctore PRIESTLEY, Dominis. INCEN HOUZ, BERTHOLET, SCHEELE, &c. institutis, patet quod lux directè agit in corpora, et in iis miras mutationes inducit. Inde plantarum color, actiones variae et phænomena. Quo modo hæc siunt haud adhuc compertum est: res tamen ipsa admittitur, nec ullam omnino dubitationem movet. Experientia quotidiana quoque

quoque demonstrat, actionem radiorum solis in corpora pleraque comitari augmentatione temperiei, et supra ostendimus quod hi radii, utcunque collecti et condensati, nec caloricum fiebant, nec phænomenon ullum producere valebant, nisi cum in corpus opacum inciderent.

Quare ergo non hīc attribuimus et auctam temperiem, ut et cætera phænomena, actioni radiorum solis, quibus corpora ita afficiuntur ut caloricum, quod plurimum continebant, evolvantur, licet modum quo hoc sit ignoremus? Corpora pleraque radios solis recipiunt intra particulas suas, et ex his plura obseruantur lucem emittere in tenebris, et multo magis dum calefiunt. Anne igitur caloricum et lux se multò expellunt? vel anne minuitur capacitas corporum, quâ caloricum inter particulas suas continent, in ratione directa quantitatis lucis ab iis receptæ? Hæc alijs consideranda relinquo, dum ad res magis compertas transeo.

Ex experientia fatis ampla innotescit pleraque corpora triplicis status existentiæ capacia

pacia esse, soliditatis nempe fluiditatis et vaporis : ex phænomenis autem quibusdam observatis, in conversione statū corporum, ill. BLACK bifariam distinxit caloricum, vel, sicut ille nominavit, calorem, in latentem scilicet et sensibilem.

De his mox dicendum est, hīc tantūm observarem, ex hujuscē summi philosophi experimentis evidentissimē constare, quod hæ diversæ modificationes corporum pendent ex varia proportione, in quā cum calorico combinantur, vel saltem id inter particulas suas continent : sic glacies, auctā quantitate calorici, aqua fit, et similiter aqua, auctā etiam ejusdem quantitate, vapor fit. Et licet ad has mutationes efficiendas additio vel separatio magna quantitatis calorici requiratur, tamen præsens an absens, haud effectibus usitatis detegitur, uti infra fusius ostendam. Hæc fuit causa quare cel. Inventor caloricum *latens* appellare voluit, nomen certè non abs re inditum, quamvis a quopiam objici possit caloricum, etiam in hoc casu, nullo modo latere, quum ei corpora debent statum suum existentiæ, eo enim detracto, status

tus illicò mutatur. Quamvis hoc sit verum, nihilominus confiteri necesse est, caloricum nulla phænomena obvia edere, nisi quum transfit ab uno ad aliud corpus, aut quum motum subit. Varii autem sunt modi, infra partim enumerandi, quibus locum vel combinationem suam mutare cogatur, et tunc *sensibile* fit, hoc est, impressionem sensibus nostris facit, aut tandem mutationem in aliis corporibus inducit, ut sensationēm a priore diversam producant. Et profectò talis est natura calorici, ut non patetur se accumulari in ullo corpore, adeo ut ibi aliquamdiu restet, nec evolet ad corpora cingentia, ut sese per ea diffundat, donec ad equilibrium reducatur. Ill. BOERHAAVIUS olim hoc equilibrium calorici probavit, et nunc tam bene innotescit, ut mihi non sit necesse tempus terere, in rationibus reddendis ad ei majorem fidem dandam: facile verò constabit, ex hoc solo plurima calorici phænomena pèndere, uti infra passim videre erit. Si vero caloricum hujusmodi esset naturæ, ut nullum talem motum subiret, tunc existentia ejus nos omnino lateret, et propriè dici possit existere, in hoc casu,

caloricum

caloricum latens; et si aliqua pars ejus adeò moveretur ut effectus sensibiles produceret, ex his effectibus existentiam hujuscē partis perciperemus, et nullius præterea; et quidem ex nuperis experimentis solum colligimus, caloricum abundè existere, etiamsi nullam obviam operationem producat.

Temperies corporum est mensura calorici thermometro designata. Ex experimentis constat, corpora heterogēna requirere quantitates inequales calorici, ut eleventur ad eundem gradum temperie, quamvis ejusdem sint ponderis vel magnitudinis. Exinde sequitur inesse differentias aliquas essentiales in natura corporum, unde eveniat ut eorum nonnulla possint colligere et retinere hoc principium, in majore quantitate quam alia. Hæ potentiae differentes nominatæ sunt *capacitates* corporum. Tota quantitas calorici contenti in corpore ullo; si comparetur cum quantitate totali in alio corpore, naturæ diversæ, ejusdem verò ponderis et temperiei, designatur *caloricum specificum* ejus. Termini, temperies,

temperies, capacitas et caloricum specificum, relationem quamdam includunt, et ideo exprimuntur numeris abstractis, quibus rationes et mensuræ comparativæ commodiùs notentur.

Calor æstimatur intensitate sensationis; nostræ verò sensationes caloris et frigoris sunt relativæ; pendent enim, cum ex æquilibrio temperiei, tum etiam ex statu organi sensus. Hinc corpus idem possit, uno eodemque tempore, producere oppositas sensationes caloris et frigoris in manibus ejusdem, si modò sint temperiei diversæ, vel si nervos tactûs habeant variè prædispositos. Ob hanc imperfectionem sensationis, alia magis certa calorici sensibilis mensura requiritur, quam nobis suppeditat thermometrum, quo corporum *temperiem* metimur.

Capacitas corporum æstimari potest duobus modis, 1mo, includendo corpora æquè calefacta in sphæra cava glaciei, ac aquam formatam colligendo, capacitates erunt ut quantitates glaciei liquefactæ: vel, 2do, miscendo corpora heterogenea

rogenca ejusdem ponderis, temperiei vero diversæ, et notando temperiem mixturæ, capacitates erunt in ratione inversa mutationum temperici, quod sequenti modo demonstrari possit. Sit x capacitas et in temperies corporis cuiusvis (A); sit y capacitas et in temperies aliûs corporis (B), ejusdem ponderis, et sit c temperies communis eorum post mixturam, totum caloricum corporis A erit ut xm , et caloricum corporis B erit ut yn , quæ post mixturam sient xc , yc ; sed $xm + yn = xc + yc$, inde habemus $xm - xc = yc - yn$; hæc equatio ad analogiam redacta dabit $x : y :: c - n : m - c$, id est, capacitates erunt in ratione inversa mutationum temperici. Hæc ratiocinatio sequenti experimento confirmatur, mihi catur libra glaciei ad 32° ($=n$) cum libra antimonii calcinati ad 17° ($=n$), mixturae temperies erit ferè 29° ($=c$); habemus nunc $x : y :: c - n : m - c$; hoc est, $x : y :: 29 - 17 : 32 - 29$ ($=3$). ergo $x : y :: 12 : 3$, seu ut $4 : 1$; capacitates ergo glaciei et antimonii calcinati sunt ut $4 : 1$. Simili modo inveniantur rationes quas capacitates corporum quorumvis habent inter se.

Quantitas

Quantitas calorici quam continet corpus quodvis pendet ex capacitate et temperie ejus ; nam si detur temperies, caloricum erit ut capacitas, et si capacitas detur, erit ut temperies, ergo neutro dato, erit ut numerus qui prodit ex multiplicatione capacitatis et temperiei ; quod itaque supra assumitur. Cuivis obvium erit calorificum specificum (xc) corporis A, fore ad calorificum specificum (yc) corporis B, ut capacities eorum $x : y$. Nam $xc : yc : x : y$. quod etiam obtinet universaliter, quoniam differentiæ h̄ic pendent omnino ex capacitatibus, et effectus erunt semper ut causæ eorum. Ob has capacitatum differentias, æquales quantitates calorici non sufficient elevare, per totidem gradus temperiei, corpora diversæ naturæ et ejusdem ponderis : mutationes autem productæ in eorum temperie erunt in ratione inversa capacitatis eorum. Sint enim capacities x, y , et sint m, n , mutationes temperiei, tum $mx = ny$ et $m : n :: y : x$.

Temperies corporum pendet ex quantitate calorici ab eis contenti, et quoque ex capacitate eorum ; nam, calorico dato, temperies augetur

augetur aut minuitur, prout capacitas minuitur
aut augetur, et capacitatem data, temperies aug-
etur in eadem ratione quam caloricum augetur,
temperies ergo erit ut quotum calorici divisi per
temperiem. Sit temperies T , caloricum C , et ca-
pacitas B , data C , T erit inversè ut B , et data B ,
 T erit ut C , neutrâ vero data, T erit ut $\frac{C}{B}$; C
ergo erit ut $T \times B$. Si ergo duo quævis corpora
(A. a.), ejusdem masse, æquales contineant
quantitates calorici, habebunt temperies et ca-
pacitates suas reciprocè proportionales: nam
cum $C = c$. $T \times B = t \times b$. ergo $T : t :: b : B$.

Ex his que supra exposuimus patet, tempe-
ries corporum variari posse vel mutatione na-
tureæ eorum, aut, quod eodem redit, capacita-
tis, vel augendo aut minuendo caloricum ab
iis contentum. Ideoque si, secundum cel. Doc-
torem CRAWFORD, capacitates corporum sint
eadem, quamdiu statum suum existentiae im-
mutatum retinent, sequetur quod in corporibus
quibusvis, quantitas calorici variari potest in
infinitum, statu manente, sine variata capa-
citate, et temperies quoque passibus æquis

cum calorico progredientur. Hæc Doctoris CRAWFORD opinio, respectu capacitatum immutabilitatis, statu manente, deducta ab illo ex experimentis quibusdam, satis quidem accuratè institutis, mirum in modum auxiliatur investigationibus nostris super his rebus; ei enim præcipue innituntur plurimi calculi, quibus corporum capacitates, gradum absolutæ calorici privationis, et multas alias perutiles quæstiones, id genus, eruere conamur. Hæc tamen capacitatis immutabilitas, statu manente, non adhuc probatur obtainere in altioribus vel inferioribus gradibus temperiei, et certè pluribus experimentis stabiliri debet, antequam admittatur tanquam principium generale.

Utcunque hoc sit, probatur citra omnem dubitationem, corpora, in solita temperie atmosphæræ, continere permagnam quantitatem calorici, et etiam eam augeri vel minui posse, multò magis quàm cuivis, primo aspectu, credere fas sit. Doctor PALLAS renunciat quòd argentum vivum congelatum est in desertis Siberiæ, et ex observationibus Domini HUTCHINS
apud

apud oram HUDSONI factis patet, quod argentum vivum gelascit in aëre refrigerato ad -40° ; et major etiam frigoris gradus arte productus est; nam cum apud oram HUDSONI spiritus vini, aëri frigido expositus, decidisset in thermometro ad -42° , ope mixturae ex nive et acido sulphurico vel ad -80° subsedit. Et longè tamen abest ut, hoc modo, totam calorici privationem efficeremus, nam ex calculis Doctoris CRAWFORD, in aëre puro privatio absoluta calorici est 1500 fere gradus thermometri FARENHEITEANI infra ZERO. Quinetiam patet, non solum ex calculis cel. NEWTONI, sed evidenter etiam ex inventione perutili ingeniosi Domini WEDGWOOD, cui acceptum referre debemus, quod nunc possumus æstimare temperiei gradus altiores, rem ante omnino incognitam, patet, inquam, caloricum posse accumulari in corporibus ad multò majorem gradum quam quis a priori suspicaretur.

Experiēntia quotidiana docet, quod caloricum pleraque corpora expandit, et molem eorum majorem reddit: huic effectui perpaucæ occurunt

currunt exceptiones, et quæ videntur esse, ut plurimum apparentes tantum sunt; diminutio enim voluminis oritur ex dissipazione partium volatilium, vel ex structura mutata. Huic proprietati innititur inventio thermometri, quo corporum temperiem metimur. Quoniam enim, uti antea diximus, ea est calorici natura ut æqualiter sese per omnia corpora diffundat, donec ejusdem fiant temperiei; et codem tempore, ob majorem vel minorem quantitatem ejus quam corpora continent, moles eorum augetur aut minuitur, patet quòd temperiei differentiæ, in corporibus, æstiniari possint applicatione ejusdem corporis, et mutationibus in mole ejus. Usu compertum est fluida, uti argentum vivum et spiritus vini, optimè huic consilio inservire.

Dominus DE LUC primus accurate investigavit nexus, inter calorici augmentum et expansionem fluidorum e quibus thermometra fiunt: nam in miscendo aquam gelidam et calidam invenit, postquam excessus calorici sese per totum æqualiter diffudisset, quòd thermometrum

thermometrum indicaret medium arithmeticum. Doct^r CRAWFORD repetit experimenta domini DE LUC, summa cum cura et judicio, ac conclusiones ejus comprobavit. Obslendit nempe thermometrum ex argento vivo esse fatis accuratam mensuram temperie, inter puncta, quibus aqua solet gelare et ebullire. Supra vero vel infra hæc puncta magnis variationibus et erroribus obnoxium esse probatur, et eo magis quo remotior ab his temperies. Thermometro autem nec calorem metimur; hic enim est sensatio, et diversa oriri possit ex corporibus variis, marmore puta et ligno, ejusdem licet temperiei: nec totum calorificum; nequaquam enim novius totum calorificum etiam in thermometro ipso. Sed eo designantur tantum temperiei varictates per gradus certos, qui limitantur, ad summum, spatio inter congelationem fluidi et vaporationem ejus. Corpora calefacta, dum medio frigidiori exponuntur, gradatim refrigerari observantur; thermometri autem inventioni debemus, quod possumus rationem invenire, secundum quam hæc refrigeratio procedit. Cl.

NEWTONUS,

NEWTONUS, ex experimentis optimè quidem institutis calculis subductis, invenit seriem refrigerationis, in temporibus æqualibus, esse *continuè proportionalem*. Dr MARTINE partim assentitur opinioni NEWTONI; sed ex experimentis suis infert seriem, temperie versus æquilibrium vergente, *arithmeticam* fieri.

Quamvis omnia corpora refrigerentur secundum hanc legem, tempus tamen, quo duo vel plura corpora, ejusdem temperiei, rediguntur ad temperiem frigidioris medii ambientis, admodum variatur; nam pendet partim ex natura eorum, partim ex forma et quantitate materiæ. In corpore quovis, materiæ quantitate datâ, tempus refrigerationis erit inversè ut superficies, et superficie datâ, erit directè ut quantitas materiæ, ergo neutro dato, erit ut quotum quantitatis materiæ divisiæ per superficiem. Sint x , y , diametri corporum duorum quorumvis similium (A , B ,) ejusdem naturæ et temperiei, quantitates materiæ erunt ut $x^3 : y^3$; et superficies erunt ut $x^2 : y^2$, ergo, tempora refrigerationis erunt ut $\frac{x^3}{x^2} : \frac{y^3}{y^2}$ vel,

vel, ut $x : y$, hoc est, ut diametri eorum. Ponatur e. g. A, B, esse cubos, et sit x, diameter prioris A, = 1, et y, diameter alterius B, = 2; tempora refrigerationis, $\frac{x^3}{x^2} : \frac{y^3}{y^2}$, erunt $\frac{1}{4} : \frac{8}{4}$ seu 1 : 2; ergo tempus, quo temperies B redigetur ad normam ambientis medii, duplum erit temporis, quo temperies A eandem mutationem patietur. Ill. NEWTONUS suspicatus est, hanc fermè esse rationem temporum, in quibus similia corpora, ejusdem materialiæ et temperiei, refrigerentur, in uno eodemque medio frigidiori, et id ita obtinere probatur experimentis Doctoris MARTINE.

Quod ad naturam corporum attinet, tempora quibus æquales massæ corporum, diversæ naturæ, ab iisdem potentiis aut calefiant, aut refrigerentur, admodum varia inveniuntur: quippe quæ pendent omnino ex capacitatibus, et nullus nexus (quoad hactenus detegi potest), intercedit inter capacities et cæteras proprietates corporum, ut densitates, duritiem, gravitatem

vitatem specificam, &c. sed hæ experientia sola inveniendæ sunt.

Hic haud absonum erit pauca dicere de illa facultate, quâ corpora trajiciunt caloricum, ad æquilibrium efficiendum, seu quâ *conductores* (ut nominantur) calorici fiunt. Hæc facultas videretur sequi rationem densitatis corporum; nam quo major densitas corporis cujusvis, eo celerius caloricum transmittere comperitur. Inde cernere est quare corpora rara, spongiosa, moleculas suas longè diffitas habentia, tam lente mutationes inducant, seu in augendo, seu minuendo, temperiem corporum quibus applicantur. Ob hanc causam, panni lanei, quibus falsò attribuitur calor ille gratus, aquilone asperiùs ingruente, diu servant, quò minùs solutum fuerit, frustum glaciei ab ipsis involutum, etiam in cubiculo calido. Verior ratio est, talia malè caloricum transmittere, unde evenit ut potius impedimento fint, quò minùs calor a corpore ipso genitus (ut quidam loqui volunt) nimia quantitate impertiatur medio ambienti; ut etiam officiunt æquilibrio temperiei

perici orituro inter aërem calidum cubiculi et glaciem, quo obtinente, hæc prius liqueficeret. Sic provida rerum parens cavit, ne omnis vita vegetabilis interiret in “ pigris ubi nulla ‘ campis arbor æstivà recreatur aurà,” quum eis, tempore quo peritiat intradibilis bruma, nivem obduxit, quæ rara, mollis, levis, malus calorici conductor, efficit ne terra nimium rigida gelu fiat, calorico nempe plurimo aëri frigidissimo impertito.

Fluida quidem observantur caloricum transmittere multò celerius quam pro ratione densitatis eorum: sic aér ipse, omnium fere corporum rarissimum, est calorici conductor minime inhibilis; quoniam interventu atmosphære æstus servidus regionum calidarum diffunditur per loca a sole nimium distantia. Hanc verò non agnoscimus tanquam exceptionem legi suprà memoratię: fluida enim transmittunt caloricum longè alia ratione ac corpora solida. Hæc differentia pendet, tum ex natura fluiditatis, tum etiam ex illa proprietate calorici quâ corpora expandit. Iis qui physices studio vel

minimum incubuerunt bene notum est, corpora immersa in fluida imum petere, si modò majoris sint densitatis, sin minùs æqualis vel minoris densitatis sint, uspiam restant, vel ad superiora tendunt. Utraque oriuntur ex eadem causâ, inæqualitate nempe pressuræ; fluida enim æqualiter premunt quoquoversus, et in quacunque directione fiet inæqualitas pressuræ, illac motus subsequetur. Rebus ita constitutis, líquidò patet quare moleculæ fluidi expansæ a calorico ascendere cogantur, utpote leviores; ut etiam moleculæ condensatæ a frigore petant inferiora, quippe graviores. Ope hujuscce circulationis, variæ partes fluidi ad eandem temperiem reducuntur, seu fit additio, seu separatio calorici in quavis parte ejus, celeritate mirè quidem majore quàm aliter fieri posset. Ni effet hæc circulatio, non desunt argumenta cur credamus quòd fluida sequentur legem generalem in calorico transmittendo, nempe pro ratione densitatis eorum. Si verò res se ita haberet, cuvis paulum modò cogitanti occurret, quanta quamque gravia incommoda inde provenerint. Ut enim alia omittam,

omittam, æstate omnia fervore vehementi pariter æstuent, aëre tardiùs deferente immensam quantitatem calorici tunc temporis evolutam: hyeme verò cum semel temperies aëris descendisset ad gradum 32 thermometri, nempe gradum congelationis aquæ, maria, flumina, omnes aquæ, superficie tenus, gelu constiterint acuto; omnia pariter rigida fierent quoniam venti frigidi non temperarentur illa ingenti copia calorici quam continet aquarum magna vis, transmissione calorici nimis tardè procedente ob defeculum circulationis.

Ex experientia satis generali apparet quod corpora fluida statum eorum debent calorico; nam pleraque corpora solida, applicatâ satis magnâ quantitate calorici, fluida fiunt, et fluida vicissim, detractâ portione calorici, solida evadunt. Exinde concludere liceat quod calorificum est causa fluiditatis, ut sequenti experimento patebit. Si duæ libræ aquæ, una temperiei 32° , altera 172° , misceantur, temperies mixturæ erit 102° , medium arithmeticum. At si libra glaciei ad 32° , et libra aquæ ad

172°, misceantur, temperies misturæ erit 32° et glacies liquefit. Hinc patet quòd quantitas calorici, quæ libram aquæ elevabit per gradus 140, requiritur ad liquefactionem æqualis quantitatis glaciei, fine ullo temperiei incremento. Magnam hanc absorptionem calorici a corporibus inter liquendum, fine aucta temperie, cel. Doctor BLACK primus detexit, et quòd hoc caloricum haud existere desiit, idem summus philosophus abunde probavit, ostendendo quòd eadem quantitas calorici denuò apparuerat, dum corpora reverterentur ad flatum solidum; quod, inter varia alia argumenta, uno, ex experimento sequenti ducto, probatur. Misceantur æqualia pondera aquæ et glaciei, et sit temperies aquæ 32°; et temperies glaciei 4°, quinta pars fere aquæ congelabitur, et misturæ temperies erit 32°. Inde patet quòd, in congelatione quintæ partis libræ aquæ, quantitas calorici evolvetur quæ libram glaciei elevare valeat per gradus 28, ergo, in eadem ratione, quantitas evoluta in congelatione libræ aquæ elevabit temperiem libræ glaciei per gradus 140. Notandum est quòd

hæc

hæc proportio non est ad amissim accurata, sed ad faciliorem illustrationem ita assumitur. Dominus LAVOISIER suis experimentis probavit, quod libra aquæ ad 167° liquefaciet libram glaciei ad 32° , et quod mixturae temperie erit 32° . Inde colligi potest conclusio generalis, quod quantitas calorici, quæ requiriatur ad glaciem solvendam, æqualis erit $\frac{3}{4}$ ejus, quæ elevare potest æquale pondus aquæ, ejusdem ac glacies temperiei, ad solidam temperiem aquæ bullientis. Ex his experimentis collatis sequitur, quod dum aqua congelascit, vel glacies liquefit, non solum magna quantitas calorici, verum etiam in pari ratione, evolvitur aut absorbetur. In utroque casu temperies manet eadem, dum mutatio procedit: nam cum in congelatione aquæ, *e.g.* evolutio calorici pendet ex congelatione, proportionalis erit quantitati aquæ congelatæ, sed quoniam congelatio pendet ex potestate refrigerante medii cingentis, quantitas congelata erit ut hæc potestas; itaque evolutio calorici erit semper ut absorptio, hoc est, mixtura aquæ et glaciei semper eandem habebit temperiem. Ob

similes

similes rationes, glacies inter liquefendum, aqua bulliens, et vapor dum condensatur, temperiem immutatam habebunt. Et conversim, cum corpora diversis quantitatibus calorici exposita, inter statum eorum mutandum, temperiem fixam retinent, vel absorbent vel communicant caloricum.

Quoniam eadem quantitas calorici non sufficit liquefactioni omnium corporum, ejusdem temperiei et ponderis, hæc dispositio diversa respectu fluiditatis, oriatur necesse est ex peculiaritate aliqua ignota in corporibus. De causa absorptionis calorici, in liquefactione vel fusione, haud certò constat. Doctor CRAWFORD, opinionibus doctoris IRVINE adductus, sentit oriri solum ex capacitatem aucta. Hæc verò suppositio haud omnino explicat causam auctæ capacitatis. Ab aliis putatur oriri ex combinatione formata cum calorico. Hæc duæ causæ forsan absorptionem promovent, nam combinatio calorici cum moleculis corporum majorēm capacitatem producat, et hæc major capacitas calorici residuum requiret.

Ex hoc eodem principio ingeniosus inventor plura naturæ phænomena explicat: conjicit quòd malleabilitas metallorum pendet ex eorum combinatione cum calorico. Metalla excudata incandescunt, sed ictibus iteratis, fragilia sunt rimisque satiscant; nec amplius malleum sustinere valent donec igne califiunt. **FABER** ferrarius, BoERII AVII hortatu, ferrum incandescere fecit crebris mallei ictibus, sed idem denuò efficere haud potuit, donec idem ferrum prius in igne candens factum est. Hoc idem ostendit causam, quare aqua nec congelascit, nec gelu solvit, subitò, sed potius lentis passibus; quæ utraque, si contigissent, magna incommoda, vel etiam periculum maximum, inferrent. Hoc modo res explicatur, cum tota aqua refrigeratur ad 32° , tunc pars ejus congelascit, et ex hac parte, dum eam mutationem subit, certa quantitas calorici evolvitur, quæ reliquæ aquæ temperiem auget; nec congelatio procedit, donec, hæc quoque međio refrigeranti impartitur: hoc modo réfrigeratio et congelatio successivè producuntur, donec tota aqua, nisi altitudinis magnæ, congelatur;

gelatur; et interea misturæ temperies semper eadem manebit, uti antea explicatum est.

Similiter, glacies non potest cingi medio temperiei altioris, quin liquifcat, et caloricum absorbeat ob auctam capacitatem, et dum hoc fit, mistura temperiem fixam habebit, et liquefactio lentè procedet. Ob hanc causam, absorptio hæcce et evolutio calorici observationem nostram effugere solent. Id verò optime percipi possit ex sequenti experientia, primùm a FAREINHEIT instituto, et postea ab ill. BLACK luculenter explicato. Si aqua, e quâ aër extricatus est, aëri valde frigido exponatur, ita ut nullam, agitationem patiatur, temperies ejus minuetur etiam per septem gradus infra 32° ; nec tamen congelabitur aquæ pars ulla; sed si agitetur, portio ejus subitò gelascere comperietur, et nunc temperies misturæ ex aqua et glacie surget ad 32° . Hoc quoque explicat qua ratione misturæ quædam, sicut nivis et salium, aquæ et acidi vitriolici, &c. temperiem auctam vel frigus producunt; nam in priori exemplo, mistura, inter liquefcendum,

scendum, caloricum requiret, vel ad liquefactionem, vel ob capacitatem aquam; hoc autem caloricum necessariò suppeditabitur a corporibus adjacentibus, et hoc modo frigus, intensitatis quam novimus maximæ, productum est. In altero exemplo, aquæ scilicet et acidi vitriolici, hujuscce contrarium fere accidit, nam capacitas mixturæ videretur esse minor summâ capacitatum aquæ et acidi separatis, quum mixturam evolutio calorici plurimi comitatur, adeò ut temperies ejus permultùm augeatur.

Doctor BLACK comperiit quoque quòd, in conversione aquæ in vaporem, magna quantitas calorici requiritur ad ei dandam formam fluidi elastici, nec inde temperies afficitur. Vapor, sicut fluiditas, producitur temperiem augendo, et similiter destruitur abstractione calorici. Sed productio vaporis in hoc maximè differt a productione fluiditatis, quòd illa multùm afficitur pressurâ, ut evidenter patet ex machina PAPINI, in quâ aqua ad gradum temperiei solito multò altiorem elevari potest,

ob pressuram auctam; apparet quoque ex eo quòd aqua tepefacta inclusa in recipulo antliæ pneumaticæ, aëre educto, ebullire incipit. In summis etiam montibus aqua requirit minorem gradum temperiei ad bulliendum, quàm in locis inferioribus. Absorptio calorici inter evaporandum optimè probatur experimento cum machina PAPINI. Postquam aqua in hac machina ad gradum temperiei multùm supra 212 elevatur, si tunc operculum removeatur, vapor violenter exit, et temperies aquæ subitò reducitur ad gradum 212; nec interea caloricum in vapore detegitur, nam ei thermometrum applicatum indicat tantùm gradum 212. Idem plurimis aliis experimentis probatur, et etiam ex eo præcipuè quòd, in vaporis condensatione, eadem quantitas calorici, ac quæ antea dispauperat, evolvitur et sensibilis fit. Nam ex experimentis domini WATT apparet, quòd quantitas calorici producta in condensatione quantitatis cuiusvis vaporis, elevare valeat æquale pondus substantiæ non evaporabilis, ejusdem ac aqua capacitatis, per gradus 943.

Hæc

Hæc absorptio calorici, inter evaporandum, plurima naturæ phænomena explicat, ut nempe frigus magnum productum evaporatione; nam vapor, dum formatur, absorbet caloricum a corporibus adjacentibus. Hoc phænomenon primò observatum est in experimentis quibusdum ab ill. CULLENO institutis. Thermometrum ex fluidis sublatum magis subseditio apparuerat, quàm ex differentiis temperaci aliquis a priori computaret. Id postea comperatum est oriri ex evaporatione guttule fluidi, quæ bulbo instrumenti adhaeserat. Magis conspicuè autem ex sequenti experimento idem apparebit. Æther, in recipulo exantato machinæ pneumaticæ inclusus, ebullire observatur, et inter evaporandum, talis frigoris gradus productus est, ut aqua, in quam vas ætherem continens immersum est, magna ex parte congelata fuerit. Ex hoc experimento docemur quòd ætherem, in adeisset pressura atmosphæræ, nunquam sub forma fluidi haberemus, ut etiam magnam quantitatem calorici disparere in evaporatione fluidorum. Ex dictis verò cuivis facile apparebit, evaporationem inter et eas,

quæ

quæ dicuntur mixturae congelantes, analogiam quandam obtinere; nam ab utrisque diminutio temperiei vel frigus producitur, dum calorificum ex corporibus vicinis abstractum.

Eodem modo explicatur quâ ratione sudor in vaporem conversus mitigat calorem illum ingentem, ab exercitatione, vel aëre nimis calido, vel aliis rebus interne vel externe adhibitis, productum iri.

Exinde etiam rei, quæ patribus nostris prorsus incredibilis appareret, sed quæ nunc experimentis plurimis confirmatur, causa in aprico est: hominem scilicet posse remanere illæsum, per aliquot temporis minuta, in aëre calefacto vel supra gradum aquæ bullientis. Cl. Du HAMEL primo contigit notare rem adeò miram: observabat nempè puellas manere, sine ullo incommodo, per quinque horæ minuta in furnis calefactis ad gradum 240 thermometri. Hoc idem, non ita pridem, experimentis saepius iteratis cl. FORDYCE, BANKS, BLAGDEN, et SOLANDER, confirmârunt. In temperie ta-

li sudor copiosus citè prorumpit, qui, dum e corpore diffuit, aliquantum forsan imminuat calorem ejus; sed hoc præcipue efficit successivâ ejus conversione in vaporem, in temperie tam alta; nam ob auctam tunc capacitatem magna quantitas calorici abstrahitur, non solum ex superficie corporis, sed etiam ex aëre id immediatè ambiente. Hoc modo corpus ipsum non solum refrigeratur vapore inter formandum, sed etiam amicitur quasi atmosphæra frigidiore, densiore, quæ, ob causas supra allatas, arcebit aërem fervidissimum, importunissimum, citissimè nocitum. Quòd hic foret rerum status probatur etiam ex experimentis ipsis; nam si quando membra ejus agitare auderet inclusus homo, illicè caloris sensus ingratissimus subsecutus esset; at flatum e folle emissum tolerare vix, aut ne vix quidem, possibile foret; corporis nempe initi, aëreo vestitu agitatione exuto, et fervidi aëris majore copia applicatâ. Evaporatio e pulmonibus quoque temperat calorem ibi sentitum iri: quinetiam doctor CRAWFORD conjectit ex experimentis suis, multò minorem quantitatem caloris producnam

ductam fore a corpore ipso in altâ temperie ; sed an hoc sit verum, an aliter, parùm quidem refert in præsenti casu, quoniam totum ferè periculum timendum esset ex actione calorici externi.

Ex experimentis constat quòd omnia fluida bulliunt in vacuo, in gradu temperiei ad minimum 120° infra eum gradum quo solent sub pressura solita atmosphæræ : quinimo a multis putatur ni adesset pressura, nulla existeret fluiditas, sed subita esset transitio a statu soliditatis ad statum vaporis. Id certe fit in quibusdam corporibus, ut camphora, ammonia, arsenico, &c. ; nam camphora, temperie auctâ, immediate vapores emittere incipit, at pressurâ sufficiente factâ, fluit sicut oleum, et ita optime ostendit pressuræ effectum. Licet per pauca corpora resistere valeant actioni calorici, nec in fluida aut vapores se mutari sînant, utpote terræ quædam, attamen ex analogia concludimus quòd etiam hæ hanc mutationem subirent, ni incapaces essemus producendi intensitatem necessariam calorici. Ex eadem

eadem analogia sequi videretur quod omnia fluida, etiam aer ipse, statum suum existentiae debent calorico, et quod solida fierent, si hujusce fatis magna quantitas subtrahij possit.

Est quoque alias generis vapor, qui in minore temperiei gradu formatur, et evaporatio spontanea nominatur, quum nulla omnino agitationis signa, sicut ille prior, exhibet. Hujusce evaporationis plurima quidem corpora indicia edunt, et inde molis eorum immisionem quamvis lentam subeunt. Sic aquam aeris vasis apertis expositam sensim imminui videmus, et eo magis quo calidior tempestas, quamvis in gelu etiam idem obtinere compertum est. Hicce vapor differt a praecedente in eo, quod hic nulla elasticitatis signa exhibet; nam aqua contineri possit in vasibus clausis, per tempus quodvis, ni caloricum applicaretur. Quoniam vero nulla fluidi commotione ascendent, abunde patet cum ex superficie ejus sola formari: hoc etiam experimentis probatur, nam, ceteris paribus, evaporatio major est quo latior superficies. Invenitur quoque stagnationem ejus

ejus formationi pluris impedire ; hinc venti, ob dissipationem vaporis antea producti, formationem pluris multum promovent. Sicut temperies aucta formationem ejus auget, sic frigus eum condensat, et id percipi possit, post subitas tempestatis mutationes, aere frigido calidorem excipiente, ut in fenestrīs vel domicilio-rum parietibus ab eo madefactis.

Ex eadem causa pendet roris productio, nam in tempestate calida et serena, vapor non dissipatur sed in aere aliquantum elevatur, et noctis frigore condensatus descendit sub forma roris. Ex eodem principio quoque pendet formatio nubilarum ex quibus laetus descendit imber.

De hujuscē evaporationis causa variæ prolatæ sunt opiniones, sed ego eas tantum, quæ mihi verisimiliores esse apparent, hic recenseam. Sicut aqua calida plus salium dissolvit, et magis etiam cum agitatur, sic aer calidus plus aquæ solvit, tum etiam quo magis agitatur ; et cum aqua frigefacta deponit partem salis quem an-

tea

tea solutum habuerat, sic aër quoque frigidior factus partem aquæ suæ deponit. Has attractiones similes obtinere ex compluribus rebus congruentibus probatur, atque analogia est evidens et naturalis. Hæc solutio ergo videretur esse una saltem causa, sed nullo modo potest esse sola causa; nam evaporatio locum habet in vasis e quibus aër extractus est; quod hæc ergo ex calorico pendet ut credamus inducimur, quoniam nullam aliam causam hîc agnoscimus, et absorptio calorici probatur ex experimentis CULLENI, cel. FRANKLINI et plurium gravium virorum.

Omnia fere corpora igni subiecta, et ad certum temperiei gradum elevata, eundem in omnibus, lucem emittunt, qui sit splendidior quo altior temperies. Productio lucis, in hoc casu, nondum bene explicata est, et paruum quidem refert, in praesens, conflictas de eâ theorias referre. Ill. NEWTONUS primus æstimare conatus est in quo gradu temperiei corpora inciperent lucem emittere in tenebris, et id gradui 635 (nempe thermometri FAHRENHEITEANI

quo ubique utor) adjudicavit, ut etiam maximum temperiei incrementum ab igne communi productum iri, gradui 1049. Sed in hoc plurima fecit ingeniosus admodum Dominus WEDGEWOOD, cuius laboribus artes multum debent, qui eximiâ pyrometri sui inventione varios temperiei gradus, etiam longe supra 20000, æstimare valebat.

In omnibus supra enarratis calorici effectibus, corpora combinationem cum eo tantum ineunt, et, calorico detracto, ad pristinum eorum statum redeunt; nec interea plus calorici emittere observantur quam antea acceperant. Est autem quædam corporum classis, e quibus omnia, operatione calorici, novam induunt naturam, et novas prorsus combinationes in-eunt. Hæc corpora *inflammabilia* nuncupantur, et talis est eorum natura ut, calorico sufficiente admoto in aëre aperto, lucem et calorificum emittere pergent, donec in similem cum cæteris corporibus naturam redigantur, et haud amplius inflammationis capacia sint. Ex his nonnulla quidem, utpote spiritus vini et sulphur,

sulphur, nullum residuum relinquere viderentur, sed si aërea combustionis proles colibetur, tunc hæc quoque invenientur similem cum aliis, ejusdem classis, corporibus mutationem subiisse; nam spiritus convertitur in aquam et sulphur in acidum. Causæ hujuscæ mutationis corporum, inter comburendum, varie assignatae sunt. A prioribus chemicis existimatum est, omnibus sublantiis inflammabilibus principium inesse commune, idem in omnibus, *phlogiston* dictum, et combustionem pendere ex separatione hujuscæ principii. Me longius ab incepto traheret, et quidem solitos, intentamine tali, limites omnino exuperaret, enumbrare varias significationes, quas hoc *phlogiston* deinceps habuit, mutationes quas de eo theorice subiciebat, et rationes quibus haec mutationes innitabantur. Nec quidem opere pretium facturus sim, quum graves ob causas opinio admodum diversa nunc obtinet; quoniam plurimis experimentis probatur, corpora, inter comburendum, non modo non *phlogiston*, seu quodvis tale emittere, verum etiam contra magnam ponderis accessionem acquirere. Hoc

compertum est oriri ex decompositione alterius partis aëris atmosphærici, gasis nempe oxygenii, quod solum combustioni infervit, et ex combinatione oxygenii cum principio quodam corporis inflammabilis, ad novam substantiam formandam, quæ nova foboles semper inveniuntur minorem possidere capacitatem aëre puro; magna quantitas ergo calorici evolvitur, quod sensibile redditum fere diffundit per corpora cingentia. Si substantia inflammabilis in vaporem convertatur in temperie producta, tunc combinatio oxygenii cum vapore locum habebit ad diversas distantias a corpore ipso, et hoc modo flamma producitur.

Respiratio animalium idem fere efficit ac combustio, nam cl. CRAWFORD abunde probavit gas oxygenium mutari in pulmonibus, combinatione sua cum hydro-carbonio sanguinis venosi, in gas acidum-carbonicum et aquam; et cum hæc minorem aëre consumpto capacitatem habent, magna quantitas calorici superflui impertitur sanguini arterioso, ad auctam ejus capacitatem suppeditandam, quod calorificum

loricum per decursum circuitus perpetuò evolvitur, dum sanguis, hydro-carbonium accipiens a variis corporis partibus, venosus fit, et ideo minus capax calorici: sic, quasi specie quadam combustionis, materia nocitura e corpore eliminatur, et calor animalis servatur longe supra solitam medii cingentis temperiem.

Sed quoniam aér, a quo ducimus hoc pabulum vitæ, similiter corruptitur combustionē, respiratione et variis aliis caufis, adeò ut citò his operationibus minus aptus, ut etiam pestifer ac lethalis, evasurus esset, ni magnum hoc dispendium aliquo modo compensaretur, et noxia mephitis corrigeretur; hæc ambo miris quidem modis effici reperimus. Nam dum ob circulationem aëris antea explicatam, et actionem ventorum, qui ex eodem principio pendent, materies nocitura dissipatur in auras, et cum magna atmosphæræ mole miscetur, omne plantarum genus, vegetabilia læta, aërem denuò reddunt purum, salubrem, suis vicibus fungendis aptum. Cel. admodum doctori PRIESTLY debemus hanc magnam notitiae

titiæ nostræ accessionem, qui plurimis experimentis ostendit, ob lucis actionem in vegetabilia, aërem purum seu gas oxygenium ab eis fecerni, vel saltem quo modo cunque produci; et exinde videre est quòd caloricum, mediante aëre puro, per regna animalia et vegetabilia perpetuum circuitum absolvit.

Hactenus attigi, leviter quidem, sed quoad hujusce operis natura fineret, generaliores quofdam calorici effectus, et iis præcipue, si ullis, immoratus sum, quibus clarum hæc nostra ætas lumen fudit; hi enim sunt splendidi, mirabiles et cognitione dignissimi. Etiam ex hoc brevi conspectu facile apparebit quanti sit caloricum momenti in naturæ operationibus promovendis; immo ex eo potissimum pendere tot miras ejus functiones, quandoquidem est principium motûs, actionis et vitæ. Sine calorico nec vigerent plantæ, nec crescerent, nec omnino existerent: ei animalia quoque debent vigorem, et etiam vitam suam; eo enim deficiente, citò torpent, et sensum, motum, vitamque amittunt. Elementa demum

ipsa,

ipfa, uti appellantur, aër, aqua, &c. talia existerent desinerent si spoliarentur calorico. In his verò contemplandis plane videmus confilium providens, potentiam summam, sapientiam diuinam et bonitatem immensam, quæ cuncta arguunt existentiam UNIUS a quo omnia sunt, e cuius nutu *universum* pendet, quem ADMIRARI, VENERARI, cum summo amore VERERI debemus.

F I N I S.

