ferrum ostendentibus.

Santalum rubrum potest cognosci per urentem potasam quo disolvet Kermes, et santalum mudabitur, vel per ignem.

usus = Suministrar in arte medica ad quordam humores ꝓ̃ expelendos vel ut expectorans. ex uno adhuc grã = Dipot

Mas Mombiedro y

Serrano

Berzelius dicit contare Antimonii ... 100.
Sulfuris ..... 27.

Notas = quas Kermes obtinuit habere debet, sunt, esse levem, igneum sive purpureum quod cum acidis mixtum, non debet hidrogenum sulfuratum, neque saporem neq. odorem habere debet et disolvi in potasa urente.

Adulteria = dicitur Kermes solere misceri cum oxido ferreo, cum sandalo rubro sive igneo quod fraude cognosci potest, primum per formam sibi propriam, secundo quod debet disolvi in potasa urente, tertius quod mixtum cum acido hidroclorico, et hoc liquidum cum hidrogeno sulfurato precipitatur corpus colorem fulvum, vel rubicundum habens si continet ferrum.

potest etiam misceri cum corporibus

creans hidrosulfatum potassæ et oxidum antimonii: secunda combinatur cum quadam quantitate oxidi antimonii formati et ita non potest disolvi, et tertia disolvitur in hidrosulfato et denique oxidum antimonii, quod non miscetur, cum sulfuro metalico, combinatur cum alcali, ex quo producitur compositio fere insolubilis; ex his rebus deducere devemus quamdam mistionem huyus compositi et sulfuri antimonii, cum oxido antimonii conjuncti, et hidrosulfato liquido quod per calorem retinet disolutum dictum sulfurum antimonii, combinatum cum protoxido ejusdem et potassæ

Cluer opinatur kermes constare devet pro-

to-sulfuro antimonii 62,5

Aqua 10,5

Protoxidi antimonii 27,4

decompositionem aquæ, potassii oxidum, et acidum hidrosulfuricum proveniens, acidum duas in partes dividitur, quarum una cum potassa combinatur et altera cum oxido antimonii, hidrosulfatum potassæ et sub hidrosulfatum antimonii; quod habet proprietatem disolvendi in hidrosulfato alcalino ad calorem potius quam ad frigorem et ob hanc causam precipitatur per frigidationem: quibus dictis habemus in liquido antequam filtratum sit, sesquicarbonatum potassæ, hidrosulfatum quidem potassæ et kermes mineralis.

Qui kermes sulfurum antimonii esse dicunt, cum oxido potassii et antimonii (cut Berzelius) fingunt sulfurum antimonii dividitur in tres partes, prima exercet in quantitatis proporcionatis oxidi potassi et aquæ,

nempe summitur quinquagesima pars sulfuri antimonii, centum subcarbonatis sodæ et tria sulfuris evaporandi et in cæteris est antea. Nullo modo debemus sequi has methodos, methodum in arte medica est supra dictum est (Kruer.)

Teoria Kermis,= quoniam natura Kermis non bene cognoscitur, aliqua inconvenientia oriendit, explicatio illius formationis, qui considerant Kermes ut subhidrosulfatum [redacted] dicunt, miscens sulfur cum antimonii cum potasa, accidere, subcarbonatio potasæ dividere in duas partes, quarum una tribuit alteram acidum carbonicum, et format sesquicarbonatum potasæ; oxidum potasii sive potasa remanens libera exercet in sulfuro antimonii ex quo devenit oxidum antimonii, et sulfuretum potasii, hoc sulfurum determinat

tur quod cognoscitur si cruciblum non fumat, postquam frigidum est ex-
trahitur, et in pulverem reducitur, et in
fertur quadraginta et quinque partibus
aqua ferbentis. Nos ignoramus quo modo
hæc corpora operentur, sed non possumus
dubitare de felici eorum exitu. Fabronius
dicit elementa accidi tartrici, disponere po-
tasam ad Kermes formandum sed hoc
nihil est. Etiam obtinetur Kermes per calorem
sed non tribuit colorem tam bibdum, et non
devenimus uti illo nisi ad usum veterinario.
Formula Geofroy docet sumere duas partes
carbonatis potasæ, et unam sulfuri antimo-
nii, hæ duæ substantiæ liquidantur, et jam
frigide in pulverem reducitur et fit ut
fervent in aqua, cum sit calida filtratus
Baume aliam proponit formulam

viginti et quator aquæ quod ad ignem spatio media hora ponitur quod usque ferveat, filtratur et quantitas quindecim unciarum comprendes obtinetur, reliqua iterum ferbeat et miscitur uncia et dimidia sulfuri, et post unam horam decotionis filtratur, et duodecim unciæ amplius obtinentur, quam metodum nullo modo sequi debemus.

Alia est methodus fabroni quimici Gali quam sequi devemus, nam havet obtinem propietatem tribuendi multum et bonum. que metodus consistit in accipiendo tres partes cum dimidia tartari crudi, et sulfuri antimonii bene pulverati una, que substatiæ mixta et in crucibulo figulino colocata ponuntur ad ignem, quod usque tartarusu disolva

partes tredecim subcarbonatis sodæ cristallisati, una sulfuri, centum aquæ et in ceteris ut antea; unde ex reliquis permanentibus in filtro, labatur cum aqua et additur aquis Kermes producentibus; omne hoc ad ignem colocatur, et fit ut ferveat spatio trium quadrantium unius horæ, filtratur ut antea, et quantitas Kermis duplex obtinetur; quæ operaciones teruntur quoadusque Kermes non ferat colorem tam bonum, et hoc modo additur quinta part carbonatis sodæ, primæ quantitatis carbonatis sodæ consumtæ, et alia decoctioni ponitur unum quintum sulfuri antimonii et ita quoadusque non ~~redat~~ plus Kermes.

Verus aliam metodum preponit in qua sex libra carbonatis potasæ parum uventis devent sumi, tres libræ sulfuri antimonii

aqua, que ponitur ad ignem in amphora ferrea quadusque ferveat, et inducitur paulatim quod inducendum est et ferbet spacio quadrantem hora: et hoc modo fit tratur quin liquidum se purgatur ab igne habens ad manum unde liquida recipiantur quo finito eliduntur amphora quo modo permanebunt viginti et quator horas et postea colocatur super filtrum, et sepissime cum aqua fluminea labatur, quadusque liquida, nullum signum acidi habeant, in hoc estatu, accescit inter papiros positum, deinde comprimitur, et ponitur ad calorem triginta gradum: per hanc metodum obtenetur optimum kermes quod cognoscitur, nullam difficultatem habens nisi dare paucum.

Henry et Gibour poliberum hanc metodum, que in hac operacione consistit, summitur

haeretur, obtinetur cum omnibus caracte-
ribus eminentioribus, quod ad consequen-
dum debemus attendere variis circumstan-
tiis, in quibus sua bonitas sita est et maj.
quantitas producti illius, in primis
dicit, ad obtinendum Kermes necesse esse
consumere subcarbonatum sodæ purum,
deinde sulfurum antimonii reductum
in pulveren non tangendum, tertio aquam
esse puram, et si fiere potest fluviatilem,
sed ab aere segregatam, quarto frigidationem
liquidi sit paulatim, et hac de causa re-
cipiuntur in vasis calidis ad vaporem aquæ,
quinto. Lotiones sint cum aqua fervida
et absque aere. Methodus. Sumitur pars
una sulfuri antimonii optime pulvera-
ti et viginti et duæ carbonatis sodæ crys-
talisati, duæ centum et quinquaginta part.

octo untiæ potasæ et plus aquæ quo-
modo obtinebitur majorem quantitatem
eadem potasæ, dicit Sulfurum potassin
inferre, dissolucione ferbente, non
enim necesse est quoniam aqua nullam
aerem contineat, dicit etiam dissolutionem
Carbonatis filtrari, quod inutile erit, nam
si haec corpora extranea remanebunt
in filtro, cum filtratio aqua fervente
fit, postea vero devet lavari quadunque
corpora liquida cum quidam acido
mista nullum hidrogeni sulfurati sig-
num habeant, sub lumbra devet
arescere viginti gradibus, et multo me-
lius colocando illud in papiris adque
comprimendo.

Metodus Clurel est optimus per quod
Kermes pulcherrimum et colorem igneum

sionem factum est, postea labatur cum aqua filtrata et aerescendo illud sub umbra; hæc methodus est fere similis farmacopæ hispanicæ, quæ jubet sumere quator uncias antimonii pulverati, quator subcarbonatis potasæ et viginti et duo aquæ in qua sal disolvitur, ponitur ad ignem in amphora ferrea inferens paulatim sulfurum, fit ut ferveat spatio unius horæ, filtratum adhuc calidum et proceditur ut antea.

Methodum farmacopeæ non potest sequi multis de causis; primum quoniam tribuit productionem malum colorem habentem; secundum quia quantitates respectivæ non facium ad rem, nam sulfurum magnæ quantitatis potasæ respondenti est satis minimum, ita poni possunt

opinio Robiquet et Gailusae fert. methodi ad ejus preparationem, fuerunt multæ, prima enim fuit Laloëgiene discipuli Gailusae, quæ consistit in hac operacione, Carbonatum potasæ debet fervere cum Sulfuro antimonii, et portea, labatur cum alcohoti, quod filtratum et evaporatum Kermes obtinetur, hanc methodum nullo modo sequi debemus, eo quod parva quantitas in ejus elaboratione obtineatur.

Secunda methodus filii Lemerie consistit in hac operatione; Sumuntur viginti partes carbonatis potasæ et una Sulfuri antimonii quæ devent fervere cum sexaginta et sex aquæ, spatio dimidiam horam, filtrans illud calidum, et colligens quod decidit, quod eandem descen

separatum, in aqua non potest disolvi, sed Berzelius dicit, per coagulationem cum alis corporibus, obtineri sub liquium=antimonium potas&. Alcali fortes disolvunt illud, permanens veliquias oxidii antimonii, disolbitur etiam in alcalinis hidrosulfatis, in igne potius quam in frigore ita ut frigorem descendat; Kermes mixtum cum acido hidroclorico, format hidroclorat um antimonii et hidrogenum Sulfuratum, quod descendit; cum acidum hidroclorium est disolutum, cum aqua color igneus non aparet, et descendit quoddam Sulfurum nigrum; Berzelius his rebus respondit, Kermes, in hac actione non pati nisi compresionem aliquam, et hac de causa mutat formam, sed minime naturam, quod nullo modo admiti potest, sed considerandum est sub hidrosulfatum antimonii, prout

ofert, uritur, evaporatur sulfurosus aer, prebens flammam parum viridam.

Bercelius dicit Kermes ad ignem in vasis bene clausis positum, obtineturr sulfurum antimonii et aqua, sed Robiquet et Gay-lusac dicunt formare aerem sulfurosum et parum aqua, quod fenomenum oxijeno oxidii, et hidrogeno acidi hidrosulfu rici devetur, eadem causa debet considera ri, ut subhidrosulfatum antimonii, sunt etiam nonnulla causa quibus hoc modo fieri devet, nam si per illum magno hidrogeni pars transire facimus, obtineturr quantitas aqua, et aer sulfurosus, oxido antimonii quod continet devitum, ad aeris actionem colocatum aliquam mu tationem esperitur et accidit aeris oxijenum ūvere hidrogenum acidi hi drosulfurici, remanens oxidum antimonii

sed dispositio ejus pervulgata fuit, anno
millessimo septingentesimo vigesimo, eo
quod clam frater Cartusiensis ostenderet
arcanum Ludovico decimo quarto.
Rerum solidum, pulverulentum, purpu
reum, et pilosum, nullum saporem, ne
que odorem haeres ostenditur, gravitas
specifica distinguitur prout sunt corpo
ra illud componentia et alia circum
stantia, in aqua minime disolvi potest,
cum luce mutatur, non observatur illud
amittere colorem, ostendens aliquas par
tes albas quae existimantur esse oxidum
antimonii, quod hidrogeno sulfurato eva
porato devetur. Hoc in hipotesi Berceli
us multum locum havere potest, eo quod
dicat sulfurum hidratatum esse; in
igne colocatum diversa fenomenomena

Dissertatio

Si hodierna dia, dignissime praesul vosque moderatores sapientissimi, cum de natura Kermis de eijusdem formacione, ceterisque circumstantijs illi convenientibus verba faciures sim, non tam sapienter me gessero, quantum ratio vitae me postulat, ex bovis flagito iti non in malam partem ducatis.

Premix

Haec praeditio, etsi optimorum Quimicorum objectum multos peranos fuit, tamen natura ejus nondum bene cognita est, nam quidam similem sulfuro metalico aqua mixtum esse dixerunt, quidam hidrosulfatum antimonii, alli verò subhidrosulfatum, alli proto-sulfatum antimonii, quadam cum quantitate sosae sive potassae &c. Nomen Kermes haud ob similitudinem (grana Kermes). Vocatur etiam pulvis fratris Cartusiensis; ignoratur quis esset autor illius; creditur Lemeri et Glaubero fuisse

sionem factum est, postea labatur cum aqua filtrata et aerescendo illud sub umbra, hæc methodus est fere similis Farmacopæ hispanicæ, quæ jubet sumere quator unctias antimonii pulverati, quator subcarbonatis potassæ et viginti et duo aquæ in qua sal disolvitur, ponitur ad ignem in amphora ferrea inferens paulatim sulfurum, fit ut ferveat spatio unius horæ, filtratum adhuc calidum et procedetur ut antea.

Metodum farmacopeæ non potest sequi multis de causis: primum quoniam tribuit productionem malum colorem habentem; secundum quia cuantitates respective non facium ad rem, nam sulfurum magnæ cuantitatis potassæ respondenti est satis minimum, ita poni possunt