

MSS 1325

holsi ceteri constituentes minime agnoscuntur.

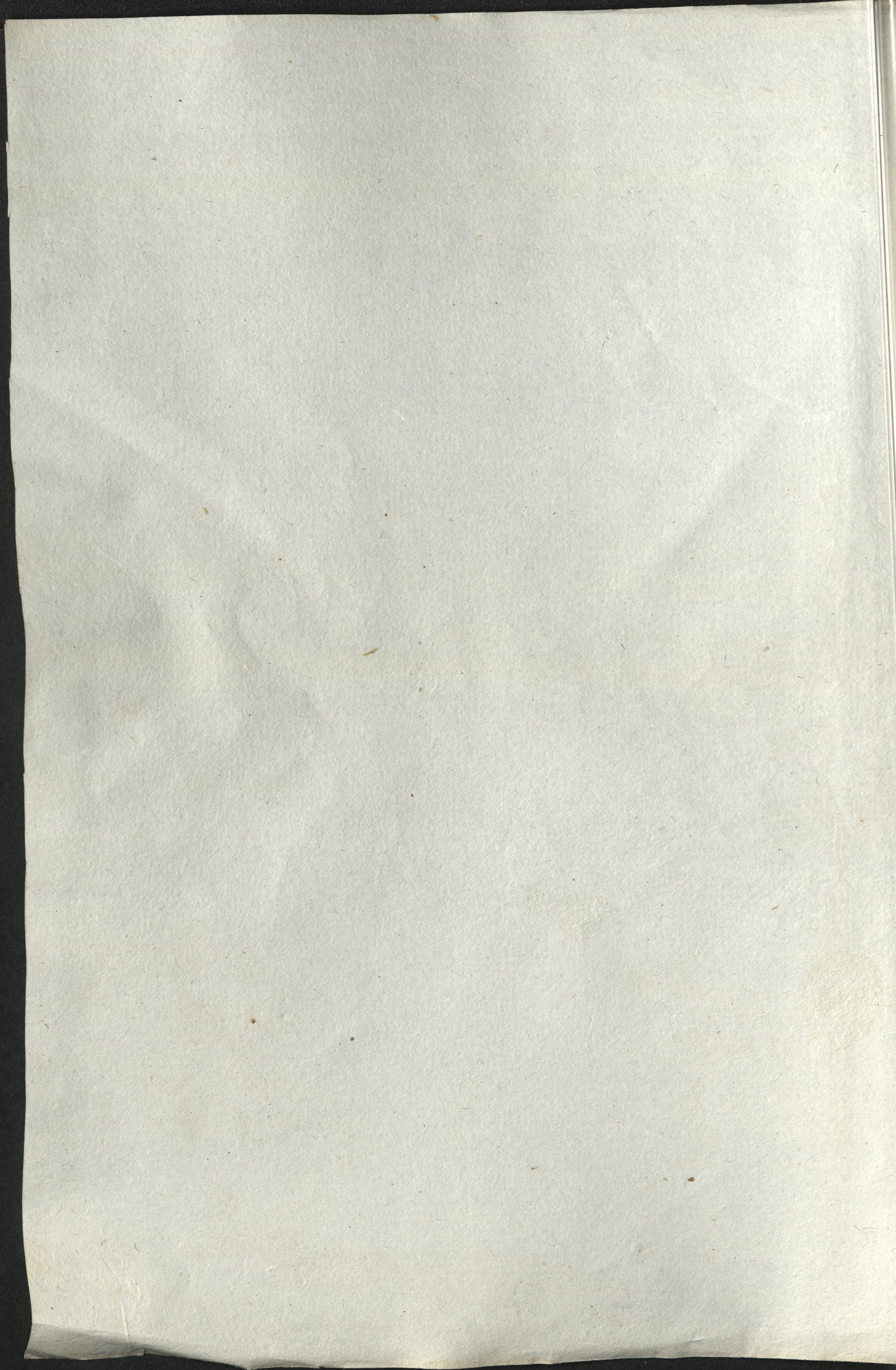
Teoria: In operatione predicta solutio est protosidi et deutosidi arae, aquae, acidi carbonici, adque minime portionis arae; opus est enim concipere quod alcoholis portionem totaliter decompositum esse ab acido nitrico eo quod pars alcoholis decomposita praestat fere omne ejus hydrogenum oxigeno hujus acidi, ex quibus combinationibus oritur aqua alia pars oxigeni cum carbonio format acidum carbonicum et oxidum carboni: alcohol carbonatum et hydrogenatum multo-rum productum causa est inter quos productos reperiuntur acidi aceticus, malicus et oxalicus, sed hi duo postremi manent sub residuum forma et possunt obtineri separatione mediante; primus agit super portionem alcoholis et format ceter aceticum quod transit cum productu destillato, et desumit acidum hyponitricum nascenti ab desoxygenatione actionem habet super postremam portionem

binarentur cum aliis acidis, atque salia forma-
rent sed ita non evenit. Alter ex incomo-
dis hujus theorie est, quia dicitur leges com-
binationis, inter acidum et basem salificabi-
lem; Denique non considerabimus hoc compo-
ta, instar combinationis intima, inter acidum
et alcohol, quae combinatio dissolvitur, cum tem-
pus venit, in quo majorem attractionem ha-
bet cum acido, exempli gratia potassa vel a-
moniacum.

Alter Nitricum.

Compositum de quo loquimur, est li-
quidum album patidescens; in ejus odore, simi-
lis est aetheribus sulfuricis et hydrochlorico,
sed valde fortius producit cum respiratur
inversionem capitis atque dolores, tinnitus ce-
ruleas non rubescit, ejus sapor acer atque
ardens est, pondus specificum major pon-
dere alcoholis et minor aquae, in manu pro-
jectum statim bullit et maxime refrigerat,
sufficit vas in quo recipiatur apertum esse ut
eruat sub forma gaseosa; facilissime accenditur
et uritur flammam albam producit absque

factum est acidus subericum, succinicum, mucic-
cum, hydrotartricum, moricum, meliticum, meco-
nicum & in hoc casu esse, sed idem non eve-
nit cum acido acetico, quoniam sua reactio
super alcohol ita est, quod mediamentibus va-
riis destillationibus dua corpora evanescunt,
alter verum producentia; a quo deducitur
hunc acidum probabiliter esse unicum inter
omnes vegetales cognitos, qui posit hodie ofe-
re hoc fenomenum; sed si loco impendendi
acidus vegetales tantum in alcoholi contactu,
impenditur eodem tempore cum hoc corpore
unus ex acidis mineralibus fortibus et con-
centratis, possunt hoc casu produci, quibusdam
inter illos composita analogia aetatibus prece-
dentibus: in his acidis supponitur acidum mi-
neralem agere condensantem alcohol et dis-
ponentem eum ut posit sese jungere acido ve-
getali. Alter aceticum inventum fuit Laura
quasi anno millesimo septingentesimo quinquena-



quinta noveno, et successive fuit scopum fre-
quentium investigationum Schelis et aliorum
Quinacorum. In statu liquido inco-
lorum est, odoris grati, aeterei similis ateri
sulfureo et acido acetico; habet densitatem
expressam valde inflammabile est; ardetque flam-
ma alba patidescente, in qua combustione a-
cidus aceticus formatur; ejus sapor particula-
ri est, non rubescit nec papirum, nec tintu-
ram heliotropii; vaporatur ad septuaginta u-
num graduum; tenuis id non immutat, aqua
sub decimo septimo gradu dissolvit septimam
partem sui ponderis, et si huic dissolutioni a-
quosa asicitur medietas sui ponderis potassa
caustica, ambr evanescunt et totaliter des-
componitur etiam; subjiciente liquido des-
tillationi obtinetur in recipiente alcohol,
et manet tanquam residuum acetis potassae.

Felix Franciscus
a Libona

residuo remanente. Si agitatur cum ma-
gna vigesima quinta a trigesima parte sui
ponderis aqua dividitur in tres partes: pri-
ma quae minima est, dissolvitur, secunda eva-
poratur, tertia autem decomponitur.

Dissolutio fit satis acida, accipit for-
tem odorem, et si saturatur a potassa cum
subjicienter, postea destillationi obtinetur al-
cohol et residuum hujus-nitri potassa ex
quo sequitur separationem esse unius ex par-
tibus constituentibus aetheris; si transit ob tu-
bum igne rubefactum aether nitricum des-
componitur facilitate magna, ob reactionem
continuam elementorum ejus, sese reducens ad
statum acidi acetici, malici et opalici; tamen-
si in contactu potassa longo tempore con-
servari potest, formans parva crystallia hujus-
nitri potassa.

Obtentio.

Variis methodis preparatur; Nossumus des-
tillare partes aequales suo pondere alcoholis
triginta graduum et acidi nitrici trigini-

Quanam est aetherum tertii generis vera ad propria natura; Neque quae phaenomena sese offerunt in hoc genere aetherificationis?

Aetherea: Aetheris nomen datum olim fuit cuidam liquido valde volatili, inflammabili, suavi, hydrogeno, oxygeno atque carbonio composito. Nunc modo aetherea etiam nominantur alteri liquidi qui ab actione alcoholis sumuntur per dissimiles vias oriuntur, a qua tres agendi modi locum habent; sed quamquam ab initio eodem procedunt, non omnes ejusdem naturae atque compositionis sunt, quia corpora acida tanquam mineralia quam vegetalia in eorum obtentione impendita, non eodem modo in aetherificatione agunt; quam obrem opus fuit eos divisione in aetherea primi secundi ac tertii generis singuli ferentes nomen acidi qui ad eum obtinendum unus est; ego autem, de aetheribus tertii generis loquar, quae ad usum medicinae et Pharmaciae inserviant.

Haec aetherea tertii generis secundum viros astringebantur veluti composita alcoholis et acido, namque jungentes alcalinum corpus praedictis aetheribus, acidus cum alcali combina-

ta et tres.° ponitur acidus insuper alcohol
in retorta duplicis capacitatis relative ad
suum volumen, cui retorta ponitur largito-
ria et recipientem, quod communicationem ha-
beat cum aparato Wolffii in quo contineatur
dissolutio muratis sodae collocatis vasis in mi-
stione frigorifica. Sic aparato disposito ignis
levis applicatur absque intermedio ad initium
ebullitionis; tunc ab igne removetur et cum
sponte sua fervorem amittit, finita operatio
est: adhuc examinatur apparatus, et in primo
vase invenitur magna portio ejusdem liqui-
di patentescentis compositi alcohole, atere,
acido nitroso, nitrico adque acetico; in secun-
do adnatans super aqua superficie pallium sa-
tis crasum imbutum acido et alcohole; et in
tertio vase aliud pallium tenuius ejusdem natur-
rae. Haec differentia pallia effi-
ciuntur sifonis intermedio; liquidi ununtur
substantiis contentis in vase primo, et bo-

tum exponitur mediocri ebullitioni in retorta vitrea, cum largitoria et recipienti idonei; retorta circumdata esse debet frigorifica mixture, ut evaporetur liquidus condensatum compositus ætere est acido; ut ab acido amoveatur productum miscetur cum calce, agitur aliquo tempore, decantatur et destilatur, cum recipienti in vasis gelu circumdati, cui operationi purificationis nomen datum fuit.

Compositio: Non modo alcohol et acidum nitrogenum continet, sed etiam parsula carnis acidum acetici, quod demonstratur eum decomponentes et relinquentes sibi eadem, vel eum destilantes vel tractantes ab aqua, semper invenitur paululum acidum acetici per mixturam cum acido nitroso, quam ob causam supponitur hunc acidum provenire a reactione elementorum ætheris, vel melius illum junctum esse alcoholi in ætere nitrico sub statu ætheris acetici. Proportiones acidum et alco-

tur, liberum alcohol relinquens. Hodierne quimici aerea conspiciuntur ea considerantes tanquam salia neutra, et sic alcohol combinationem dissolvit sese acido jungens, sed magne difficultates sunt, ut haec hypothesis statuatur, quia compositio mutua officia praestat cum proportionibus oxygeni, hydrogeni atque carboni, quae hi factores componunt cum hoc fenomenum observetur in aere acetico atque oxalico. Quimici considerant haec aerea sicut acidus cum base aeteri hydratis, vel acidus combinatus hydrogeno vicarbonato et adjunt haec aerea acta ab alcali junguntur principis ad alcohol constituendum.

Robinet conspicitur hanc teori- am ut aberratio imaginationis, et sapienter asserit quod habens hydrogenum bicarbonatum basem salificabilem, et cum sit sicut revera est solubile dimidia parte in aqua haberet proprietatem saturandi acidis, quia si aliqui ex his carent proprietate dandi character his corpo- ribus hoc causat ejus insolubilitas; praeterea si haec corpora basi salificabilis essent com-

binarentur cum aliis acidis, atque salia forma- rent sed ita non evenit. Aliter ex incomo-



alcoholis formansque cetera nitrogenorum.

Methodi preparationis ceterum varii sunt: Lauder proponit anno millesimo octingentesimo decimo charbo, quod adjiçeretur mitione alcoholi et acidi nitrici, gurma, fecula amidacea, sacharum, eccetera; ut diminueretur ejus actio mutua, ^{et} operatio esset ~~sub~~ minus turbulenta, quia predictae substantiae hunc commodum habent; sed magis ceteris observetur cum alcohol et acidus simpliciter agunt.

Ater Aceticum.

Fere omnes acidi vegetales in alcoholi dissolvuntur et ab eo removenitur ob destillatione quia locum habeat nullum productum particulare, quicumque sit alioquin numerus vicium in quo destiletur de eadem portio alcoholi cum quadam cantitate acidi talia sunt exempli gratia acidi tartaricus, malicus, citricum, benzoicus et galicus. Chenard minime dubitat tanquam experimentum nondum

tur, liberum alcohol relinquens. Hodie quum
mici aerea conspiciuntur ea considerantes
tanquam salia neutra, et sic alcohol combina-
tionem dissolvit esse acido jungens, sed mag-
nae difficultates sunt, ut haec hypothesis sta-
tuatur, quia compositio mutua officia praes-
tat cum proportionibus oxygeni, hydrogeni at-
que carboni, quae hi factores conjungunt
cum hoc fenomenum observetur in aere
acetico atque oxalico. Quumici considerant haec
aerea sicut acidus cum base aereis hydratis,
vel acidus combinatus hydrogeno bicarbonato et a-
junt haec aerea acta ab alcali junguntur prin-
cipii ad alcohol constituendum.

Robinet conspicitur hanc teori-
am ut aberratio imaginationis, et sapienter
asserit quod habens hydrogenum bicarbonatum
basem salificabilem, et cum sit sicut revera
est solubile dimidia parte in aqua haberet
proprietatem saturandi acidus, quia si aliqui ex
his carent proprietate dandi character his corpo-
ribus hoc causat ejus insolubilitas; praeterea
si haec corpora basi salificabilis essent com-

