

mindre havde gennemtrængt alle Delene, at kunne forklares ved den omtalte Fremgangsmaade med Hensyn til det brune (resinöse) Pulver. Maaskee vil den her beskrevne Tilstand af Liget og af dets Beklædning kunne bidrage til at kaste Lys paa de peruanske Stamfolks Culturtrin og navnlig ikke alene paa deres Behandlingsmaade af Ligene, men ogsaa paa deres Klædedragt i Almindelighed.

Secretairen fremviste *Regnaults* Fugtighedsmaaler og forklarede dens Indretning.

Mödet den 17^{de} April.

Professor *Zeise* forelæste en Afhandling om Virkningen mellem Kali-Methyloxyd - Sulphocarbonat og Jode, med Bemærkninger om det olieagtige Product ved Dannelse af xanthogensyret Kobberoxydul.

Skjönt der var god Grund til at vente, at det til det xanthogensyrede Kali svarende Salt, som man erholder ved Træalcohol, istedet for Vinalcohol, vilde forholde sig med Jode aldeles analogt med hiint Salt, saa ansaae Forfatteren det dog for tilbørligt, at godtgjøre det ved Forsøg og saaledes fuldstændiggjøre denne Art af Undersøgelse.

Han tilberedte derfor en stærk Opløsning af Kali-Methyloxyd-Sulphocarbonat i Træalcohol ved at föie en passende Mængde pulveriseret Kalihydrat til en Opløsning af Svovelkulstof i ree Træalcohol og föiede nu til denne Opløsning en tilbørlig Mængde pulveriseret Jode. Phænomenerne vare her aldeles de samme, som ved Decompositionen af det xanthogensyrede Kali formedelst Jode, nemlig Udskilling af Jodekalium og Svovel. Den filtrerede Vædske blev derpaa destilleret. Ved en nye Destillation for sig lod den saaledes erholdte Opløsning af Svovelkulstof-Methyloxyd i Træalcohol sig ikke concentrere til det Punct, at den fuld-

stændige Udskilling kunde bevirkes ved Vand. Men dette lykkedes ved at destillere den i Vandbad med en stor Mængde Chlorcalcium, hvorved største Delen af Træalcohol blev tilbageholdt: det derved erholdte Destillat deelte sig meget godt, ved Tilkomst af en vis Mængde Vand i et tungere olieagtigt og et ovenstaaende vandigt Lag, hvoraf da det første, efter Henstand med Chlorcalcium, blev rectificeret. Ved denne Rectification tilbageblev saa godt som intet.

Den saaledes erholdte Æther er et blegguult Liquidum af en særegen ei behagelig Lugt, en stærk sød Smag, fuldkommen neutral for Prøvefarverne; Vægtfylden fandtes at være 1,17; Kogepunctet omtrent 154°. Den overdestilleres uden Tegn til Destruction. Vand opløser intet deraf; af Alcohol og Æther opløses den rigeligt. Kun i opvarmet Tilstand lader den sig antænde; den forbrænder med blaaagtig Lue med Lugt af Svovelsyrling.

Analysen gav for 100 D.:

28,734	D. Kulstof
5,300	- Brint
52,100	- Svovel og fölgelig
13,866	- Ilt.

Beregnes den som en Forening af 3C 6H, 2S og O, saa faaes (Kulstof = 75)

C 29,434

H 4,896

S 52,610

O 13,060.

Der kan fölgelig ikke være Tvivl om, at dette er den elementaire Sammensætning; og Sammensætningsmaaden er da rimeligviis $C^2H^6.O + CS^2 = 764,77$.

Svovlet blev bestemt ved Forbrænding i Forbrændingsröret ved Hjælp af en Blanding af kulsyret Kali, chlorsyret Kali og lidt Kobberoxyd, Udkogning af Massen med Vand med mere kulsyret Kali, Filtre-ring, Overmætning med Saltsyre, Fælding ved Chlorbaryum. Kulstof og Brint blev bestemt paa sædvanlig Maade ved Forbrænding formedelst en Blanding af chromsyret Blyoxyd og Kobberoxyd. Vædsken blev overalt indbragt i en Glasblære. — Kongevand bevirker kun en partiel Forandring af Svovelet til Svovelsyre.

En Opløsning af Svovelkulstof-Methyloxyd i en vinalcoholisk, eller træalcoholisk Opløsning af Kalihydrat giver ved Henstand i en vel tilsluttet Flaske, en Udskilling af krystalliseret kulsyret Kali, men der medgaaer betydeligt mere Tid til denne Destruction af Svovelkulstof-Methyloxydet end til den af Svovelkulstof-Æthyloxydet. Upaatvivleligt dannes ogsaa den til Mercaptanet svarende Methylsammensætning, saa at Virkningen kan fremstilles saaledes, at $C^2 H^6 \cdot O + CS$ med $KO \cdot H^2 O$ giver $KO \cdot CO^2$ og $C^2 H^6 \cdot S + H^2 S$. Ved almindelig Temperatur virker Kalium ubetydeligt paa Ætheren, men ved Opvarming indtræder nogen Luftudvikling og der dannes Svovelkalium.

En meget forunderlig Omstændighed ved disse Forsøg er den, at der ved Virkningen af Jode paa en træalcoholisk Opløsning af Kali-Methyloxyd-Sulphocarbonatet i nogle Tilfælde har udviklet sig i temmelig betydelig Mængde en særegen Luft, i andre derimod, skjönt Omstændighederne syntes at være aldeles de samme, ingen. Den erholdte Luft havde en svag Lugt, der dog nok hidrörte fra nogen indblandet Damp af Ætheren; den var tungere end atmosfærisk Luft, forbrændte med en svag blaa Lue, og gav derved en kun meget svag Lugt af Svovelsyrling; den indsugedes temmelig let af Barytvand og Kalkvand, mindre let af Ammoniak og gav dermed efter kort Tid en brunfarvet Vædske; paa en Opløsning af Bly sukker virkede den aldeles ikke; Tilstedeværelse af Jode var i intet Tilfælde at opdage deri. — Nogle Forhold kunne synes at hentyde paa, at denne Luft var Methyloxyd, men andre passe ikke dermed; og hvorledes skulde vel denne Luft kunne opstaae under disse Omstændigheder?

En anden Omstændighed fortjener endnu at omtales, nemlig at Saltopløsningen efter Tilkomst af en vis Mængde Jode udstöder en, snart meget stærk, snart kun svag hvid Taage, men undertiden saa godt som ingen. Ved første Destillation af Blandingen fremtræder ogsaa denne Taage, men senere forsvinder den, og det rene Hovedproduct, Ætheren, giver ingen Taage fra sig.

Ved denne Leilighed bör ogsaa omtales det Product, som gav Anledning til hine Forsøg med Jode, nemlig det olieagtige Legeme, hvis Dannelse ledsager Dannelsen af det xanthogensyrede Kobberoxydul. Efter dets Egenskaber at dömmе kan det ingenlunde antages for at være

det samme, som det Jodet giver med den alcoholiske Opløsning af xanthogensyret Kali.

Dette Stof, som jeg derfor har givet et andet Navn og indtil videre kalder *Xanthelen*, afviger blandt andet deri fra Svovelkulfstof-Æthyloxydet, erholdt paa för omtalte Maade ved Jode, at det ikke kan destilleres for sig, men forkulles aldeles. Det er blandt andet af den Aarsag et meget möisommeligt Arbeide at faae det i en Tilstand, hvori det kan antages for reent. Efter Fældningen af en alcoholisk Opløsning af vandfrit Kobberchlorid ved en alcoholisk Opløsning af xanthogensyret Kali, blev den frafiltrede Vædske, som nu indeholder den ved Virkningen af Metalchloridets halve Chlormængde paa Xanthogensyren frembragte Xanthelen, skilt fra en Deel Alcohol ved Destillation. Til Residuet blev föiet Æther; det derved udskilte Chlorkalium samt noget Svovel blev fraskilt og den derved erholdte Vædske blev sammenrystet med Vand, der nu borttog Alcoholen, idet Xanthelenet forblev oplöst i Ætheren. Først ved Destillation formedelst lind Varme og dernæst ved Residuets Henstand i fortyndet Luft over Svovelsyre, blev Ætheren fraskilt. For dernæst at skille det resterende Xanthelen fra oplöst Svovel m. m. underkastede Forf. det en Destillation med en Opløsning af Chlornatrium: Xanthelenet overdreves da uforandret med Vand, men saare langsomt; ved Henstand med Chlorcalcium befriedes det let fra vedhængende Vand.

Det saaledes erholdte Product er et blegguult Liquidum af en særegen Lugt, kjendelig forskjellig fra den ved Svovelkulfstof-Æthyloxydet og Svovelkulfstof-Methyloxydet; dets Vægtfylde er ringere end ved disse, nemlig kun 1,105. Med Jode giver det en bruun Opløsning, som det synes, uden Destruction. Ved Ophedning i Destillerrapparatet giver det under Forkulning, et Destillat, som idetmindste ved Lugten meget ligner det, som faaes ved at underkaste xanthogensyret Kali den törre Destillation. En Opløsning deraf i en alcoholisk Kaliopløsning giver ved Henstand et Salt, som synes blot at være xanthogensyret Kali og Svovelkalium, og den fraskilte Vædske giver et Destillat, som ikke synes at indeholde Mercaptan.

En foreløbigen derover anstilt Analyse gav 39 p. c. Kulstof og 6,6 p. c. Brint. Svovelkulfstofæthyloxydet gav 39,6 p. c. Kulstof og 6,6 pr. c. Brint, og ved Dannelsen af Xanthelenet udskiller sig, som Forf. senere fandt, i stor Mængde Svovel ligesom ved Dannelsen af Svovelkulfstof-

Æthyloxyd. Lægges hertil, at det af theoretiske Grunde er meget sandsynligt, at Virkningen af Jode paa det xanthogensyrede Kali og af Chlorret, som Kobberchloridet afgiver ved at blive til Chlorær, ere analoge, saa synes der at være meget, som antyder, at Xanthelenet er isomert eller idetmindste polymert med Svovelsulfid-Æthyloxydet.

Selskabet modtog følgende Skrifter:

Relação da derrota naval, façanhas e successos dos crusados que parti'rão do Escalda para a terra santa no annó de 1189. Escrita em Latim por hum dos mesmos crusados traduzida e annotada por *Jão Baptista da Silva Lopes*. Lisbon. 1844. 8.

Van de Hoevens & de Vrieses Tijdschrift voor natuurlijke Geschiedenis en Physiologie. 12te Deels 3die og 4de Stykke.

Vedel Simonsen's Elvedgaards Historie. 2det Hefte.

Mödet den 1^{ste} Mai.

Selskabet havde modtaget en allernaadigst Skrivelse fra *H. M. Kongen*, saalydende;

„Det vil være Vort Videnskabernes Selskab bekjendt, at Vi have beordret polytechnisk Candidat *Schythe* at foretage en Reise til Island for sammesteds at iagttage det vulcanske Udbrud af Hekla, som siden 2. September f. A. finder Sted, samt de med samme i Forbindelse staaende Naturphænomener, ligesom og for at forsyne vore Samlinger med vulcanske Mineralier, som dette Udbrud har bragt for Dagen. Vi ønske at see bemeldte Reisende forsynet med en Instruction om hvad han især i physisk geographisk Henseende maatte have at iagttage og opfordre Vort Videnskabernes Selskab til at udkaste en saadan.