

## Mödet den 2<sup>den</sup> Juni.

Professor Zeise forelæste en Afhandling om et Product af Ammonium-Sulfoeyanhydrat ved Chlor. Dette Product, hvilket han for endeel Aar siden foreløbigt havde omtalt i sin Afhandling om Virkninger mellem Svovelkulfstof og en alcoholisk Ammoniak-Opløsning som frembragt ved Tilkomst af et Jernoxidsalt og Saltsyre til hiint Salt, men som ifølge hans senere Undersøgelse ogsaa, og bedre, faaes ved Tilkomst af Chlorvand, udskiller sig som et ufarvet, krystallinsk Legeme, uden Lugt, eller dog kun af en svag svovelbrinteagtig Lugt.

Dets elementære Sættelse har han nu fundet at være:  $C^2N^2S^4H^4$ , og Sættelsesmaaden antager han at være  $C^2N^2S^2 + 2H^2S$ , hvorved det altsaa fremstiller sig som tvesvovlbrintet Svoveleyan.

I den vandige Opløsning af Ammoniumsaltet, som har givet hiint Stof, har man Chlorammonium og frembragt Svoveleyanammonium. Med Hensyn hertil er Theorien af Virkningen mellem Saltet og Chloret, anvendt som Chlorvand i et passende Forhold, denne, at 2 Atomer Ammonium-Sulfoeyanhydrat =  $C^4N^8S^6H^{20}$  give med 2 Atomer Chlor: a)  $N^2H^8.Cl^2$ , b)  $N^2H^8.C^2N^2S^2$  og c)  $C^2N^2S^2 + H^4S^2$ .

Anvendes et Jernoxidhalt med en frie Syre, saa kan man, forstaaer sig, antage at 1 Atom Ilt bevirker Dannelse af Ammoniumoxid, som forener sig med Syren.

Flere af hiint Products Forhold føre til den antagne Sættelsesmaade. Digereres nemlig Productet med Blyoxid, udrørt med Vand, saa faaer man Svovellbly og en Opløsning af Svoveleyan-Blye; og behandles det med en alcoholisk Kaliopløsning i mindre Mængde end fornøden til Opløsning af alt, saa indeholder det opløste blot Svoveleyan-Kalium og lidt Svovel, medens der forbliver uopløst en Blanding af Svovellkalium, lidt af Stoffet i uforandret Tilstand og lidt Svovel. Det er klart at disse Vækninger aldeles stemme med den antagne Sættelsesmaade.

Vand opløser ubetydeligt af det tvesvovlbrintede Svoveleyan, Alcohol og Æther mere, Acetone endnu mere. Disse Opløsninger reagere tydeligt surt. Ved Henstand ved almindelig Temperatur af disse Opløsninger, og hurtigt ved Ophedning, derstrueres det opløste saaledes,

at der fremkommer Svoveleyanbrint. Vel og nyligt tilberedet tvesvovelbrintet Svoveleyan viser ingen Farveforandring, naar det overgydes med opløst Jernchlorid; men opvarmes derpaa Blandingen, saa faaes snart den stærkt blodrøde Farve. Med en vandig Kaliopløsning giver det kun ved Ophedning lidt Ammoniak. Ved den tørre Destillation giver det i betydelig Mængde Svovelkulfstof og lidt Svovelbrint. Standses med Ophedningen i Oliebad, naar dette har naaet omtrent 180°, saa har man som Residuum en sammensmeltet, deels bruunguul, deels lyseguul Masse, hvoraf en Deel forsvinder ved stærk Hede under rigelig Udvikling af Ammoniak og Svovelammonium, samt Svovel og Svovelkulfstof-Ammonium, og man faaer lidt af et sortebruunt Residuum, som selv efter meget stærk Glødning efterlader lidet af en graaagtig Masse.

Selskabet modtog:

Correspondance mathématique et physique de quelques célèbres géomètres du XVIII<sup>me</sup> siècle précédée d'une notice, sur les travaux de Leonard Euler, tant imprimés et qu'inédits, publiée sous les auspices de l'academie impériale des sciences de Saint-Petersbourg; par *P. H. Fuss*. Petersbourg 1843. Vol. 1—2. Svo.

Coup d'oeil historique de l'existence de l'academie imperiale de Saint-Petersbourg. Discours prononcé dans la séance solemnelle de cette academie tenue en honneur de son président le  $\frac{1}{2}$ <sup>e</sup> Janvier 1843 par *P. H. Fuss*, secr. perpétuel. St. Petersbourg. 1843. Svo.

---

## Mödet den 16<sup>de</sup> Juni.

---

**C**onferentsraad *Örsted* forelæste Antegnelser til Selskabets Historie. Disse ville blive tilsendte Medlemmerne i flere Afskrifter for at give dem Leilighed til at meddele Bidrag og Berigtigelser.