

Sulfat umwandelt, und dieser Körper wird am Ende der Röstung, wo die Temperatur besonders hoch ist (über 900° C.), in metallisches Silber, schweflige Säure und Sauerstoff resp.  $\text{SO}_3$  zersetzt.

Ein Theil des verflüchtigten Silbers muss sich in den Staubkammern der Röstöfen wiederfinden und in der That wurden in einer Probe 500 g Ag pro Tonne constatirt, obschon das Röstgut nur ungefähr die Hälfte pro Tonne enthielt. Ferner zeigte dieselbe Probe Flugstaub einen Bleigehalt von 25 Proc. (die Rohblende enthielt 9 Proc.), weil sich auch ein kleiner Theil des Bleies verflüchtigt, dessen Grösse noch festzustellen ist.

Bei dieser Gelegenheit mag es mir ge-

stattet sein, darauf hinzuweisen, dass noch manche Vorgänge auf dem Gebiete der Zinkblenderöstung vom chemischen Standpunkte aus zu verfolgen sind, dass insbesondere das Verhalten des Bleies, des Kalks und der Magnesia in Gegenwart von Kieselsäure eingehender studirt werden muss, da der Schwefelgehalt der gerösteten Blende nicht nur einen Einfluss auf das Zinkausbringen hat, sondern auch mit den Bindungsarten von Blei und Silber in den Muffelrückständen (Räumaschen) eng verknüpft ist, wovon jedoch in erster Linie das gute oder schlechte Gelingen ihrer mechanischen Aufbereitung abhängig ist.

Chem. Laboratorium der Sté. an. mét. de Prayon.  
März 1902.

## Sitzungsberichte.

### Sitzung der Chemical Society vom 19. März 1902.

**Vorsitzender:** Prof. E. Reynolds. — F. D. Chattaway liest über Stickstoffchloride mit Propionylgruppen. Anilin und chlorsubstituirte Aniline geben leicht Propionylderivate, welche mit einem Überschuss von Hypochlorsäure in substituirte Stickstoffchloride übergehen. Diese Reaction ist eine umkehrbare. Diese Stickstoffchloride zeigen alle dieselben charakteristischen Eigenschaften; die wichtigste davon besteht in der Ersetzbarkeit des Chlors durch Wasserstoff. Wenn letzterer in der p- oder o-Stellung sich befindet, so lagert sich das Stickstoffchlorid leicht um in das isomere substituirte Anilid. Eine grosse Anzahl neuer Verbindungen wurde dargestellt und beschrieben.

J. Wade berichtet über die Constitution der metallischen Cyanide nach ihren synthetischen Umwandlungen: Die Constitution des

Cyanwasserstoffs. — W. N. Hartley hat die Absorptionsspectra metallischer Niträte gemessen und zwar: 1. bei Anwendung einer Röhre von bestimmter Länge und wechselnder Concentration der Lösung, 2. bei Anwendung einer normalen Lösung und wechselnder Röhrenlänge.

Die folgenden Vorträge werden als gelesen betrachtet: H. M. Dawson und F. E. Grant: Methode zur Bestimmung der Vertheilung einer Base zwischen zwei Säuren. — H. M. Dawson: Über den Molecularcomplex der Essigsäure in Chloroformlösung. — H. M. Dawson und R. Gawler: Über die Existenz von Polyjodiden in Nitrobenzollösung. — A. Lapworth und A. W. Harvey: Derivate von  $\alpha$ -Aminocamphoroxim. — E. Divers und M. Ogawa: Darstellung von Sulfamid aus Ammoniumamidosulfit. — A. F.

## Patentbericht.

### Klasse 6: Bier, Branntwein, Wein, Essig, Hefe.

Einrichtung zur periodischen Entleerung von Essiggut und Rückgussessig mittels eines einer Gruppe von Essigbildnern gemeinsamen Entleerungsgefäßes. (No. 128 954. Vom 14. Juli 1900 ab. Heinrich Frings jun. in Aachen.)

**Patentanspruch:** Einrichtung zur Essigfabrikation, dadurch gekennzeichnet, dass über jedem Essigapparat ein einziges Entleerungsgefäß aufgestellt ist, welches durch das periodische Entleeren zweier für die ganze Gruppe gemeinsamen Hefbehälter abwechselnd und selbstthätig mit Essiggut und Rückgussessig gefüllt wird und alsdann selbstthätig seinen jedesmal wechselnden Inhalt über den Apparat ergieast.

### Klasse 12: Chemische Verfahren und Apparate.

Verfahren und Apparat zur Darstellung von Carbid. (No. 129 226. Vom 20. December 1900 ab. Jules d'Orlowsky und Douschan de Vulitch in Paris.)

Das Wesen der Erfindung besteht darin, die ausserordentliche Menge aufgespeicherter Wärme, welche in Folge der hohen Reactionstemperatur bei der thermischen Reduction eines Oxydes zu dem betreffenden Metall oder Metalloid diesen innewohnt, in der Weise zu benutzen, dass ein geeigneter Kohlenwasserstoff unter Luftabschluss in Kohlenstoff und Wasserstoff zerlegt wird, wobei das flüssige und überhitzte Metall oder Metalloid sich mit dem ausgeschiedenen Kohlenstoff im Entstehungszustande zu Carbid verbindet und wobei sich gleichzeitig das Carbid mit dem überschüssigen Kohlenwasserstoff in