

leicht entfernen, Pyroxen und Peridot konnten dann vermöge ihres Farbenunterschiedes durch Aussuchen unter der Loupe getrennt werden. Es gelingt übrigens auch durch Behandlung mit schwacher Schwefelsäure oder Salpetersäure von geeigneter Concentration, den Peridot unter Zurücklassung des Pyroxens aufzulösen.

Ueber die optischen Eigenschaften der vier wichtigsten triklinischen Feldspathe und über ein Verfahren dieselben auf optischem Wege zu unterscheiden hat Des Cloiseaux*) interessante Mittheilungen gemacht, auf welche hier nur aufmerksam gemacht werden kann.

III. Chemische Analyse organischer Körper.

Von

C. Neubauer.

1. Qualitative Ermittlung organischer Körper.

Reaction auf Blausäure. Nach Untersuchungen von C. Lea**) gibt eine Lösung von schwefelsaurem Eisenoxydulammon, gemischt mit einer Lösung von salpetersaurem Uranoxyd auf Zusatz eines löslichen Cyanides einen purpurrothen oder in starker Verdünnung einen graurothen Niederschlag. Die Reaction soll so empfindlich sein, dass eine Cyankaliumlösung, welche nur $\frac{1}{5000}$ wasserfreie Blausäure enthält, noch eine sehr bestimmte Reaction gibt. Bedingung ist, dass die Uraneisenlösung vollständig neutral und so verdünnt ist, dass sie nahezu farblos erscheint. (1—2 Grain jedes Salzes zu $\frac{1}{2}$ Unze Wasser.) Zur Ausführung gibt man 2—3 Tropfen dieser gemischten Lösung in eine Porcellanschale und versetzt mit 1—2 Tropfen der zu prüfenden Flüssigkeit derart, dass sich die Flüssigkeiten nur berühren, nicht mischen; an den Berührungspunkten wird man sodann die Reaction deutlich und schön eintreten sehen. Anstatt salpetersaurem Uran kann man auch salpetersaures Kobaltoxydul verwenden, doch kann die Farbe des letzteren der Empfindlichkeit der Reaction leicht hinderlich werden.

*) Ann. Chim. Phys. [5 sér.] **4**, 429 und Compt. rend. **80**, 364.

**) Aus Sill. Americ. Journ. durch Chem. Centralblatt 1875 p. 199.