

zu sein, sind an der Axe des Totalreflectometers zwei Halter über einander befestigt, von denen der eine den zu untersuchenden Körper, der andre ein Flintglasprisma von bekanntem Brechungsexponenten trägt. Die Bestimmungen werden dann abwechselnd an diesen beiden ausgeführt.

Zur Prüfung der Methode werden Messungen an Flintglas, Kaliumalaun und Quarz ausgeführt, die bis auf wenige Einheiten der vierten Decimale des Brechungsexponenten mit den Resultaten anderer Methoden übereinstimmen. Eine ausführliche Besprechung des Einflusses von Fehlern in der Justirung auf die Resultate bildet den Schluss der Arbeit. W. K.

---

DES CLOIZEAUX. Sur l'indice de réfraction du chlorure d'argent naturel. Bull. soc. min. V, 143. 1882†; [Beibl. VII, 25.

Der Brechungsexponent des natürlichen Chlorsilbers wurde an einem Prisma vom brechenden Winkel  $26^{\circ}58'$  zu 2.071 für die *D*-Linie bestimmt. W. K.

E. ROHRBACH. Ueber eine neue Flüssigkeit von hohem specifischem Gewichte, hohem Brechungsexponenten und grosser Dispersion. WIED. ANN. XX, 169-174†; [ZS. f. Kryst. VIII, 422-423; [Polyt. Notizbl. XXXVIII, 327-328; [Chem. News XLVIII, 227; [SILL. J. (3) XXVI, 406.

Die Flüssigkeit ist eine Lösung von Bariumquecksilberjodid. Ihr specifisches Gewicht erreicht bei gewöhnlicher Temperatur Werthe zwischen 3.575 und 3.588. Ihre Brechungsexponenten sind:

<i>C</i>	<i>D</i>	<i>E</i>	<i>F</i>
1.7753	1.7930	1.8265	1.8488

also

$$n_F - n_C = 0.0736, \quad \frac{n_F - n_C}{n_C} = 0.0409.$$

Die Herstellung der Flüssigkeit und ihre Verwendung zur Dichtebestimmung und Trennung von Mineralien werden besprochen. Bei Zusatz von Wasser zersetzt sich die Lösung bei gewöhn-