

### 8. J. Herzig: Zur Kenntnis des Methylo-tannins.

(Eingegangen am 21. Dezember 1907.)

In die Arbeit von Dekker<sup>1)</sup> hat sich ein Irrtum eingeschlichen, der das Methylotannin betrifft. Diesen Fehler wollte ich bei Gelegenheit einer neuerlichen Publikation über das Tannin korrigieren. Da sich letztere leider verzögert und unterdessen das Ganze in die Jahresberichte und Handbücher überzugehen beginnt, sehe ich mich gezwungen, ohne auf die Tanninformel von Dekker zu reflektieren, nur die eine irrige Behauptung richtig zu stellen.

Es heißt bei Dekker: »Sie« (Herzig und Tscherne) »haben anscheinend übersehen, daß ihre Resultate leidlich gut auf Hexamethyltannin stimmen:

$C_{14}H_5O_4(OCH_3)_5$ . Ber. C 58.16, H 5.10,  $OCH_3$  31.88.

$C_{14}H_4O_4(OCH_3)_6$ . » » 59.11, » 5.42, » 39.80.

Gef. » 58.78, » 5.15, » 37.39.«

Wie die Zahlen für C (59.11) und H (5.42) beweisen, liegt beim Hexamethyltannin nur ein Druckfehler vor, da die Formel  $C_{14}H_4O_3(OCH_3)_6$  lauten soll. Davon abgesehen sind aber alle für  $OCH_3$  berechneten Werte nicht richtig.

$C_{14}H_5O_4(OCH_3)_5$  verlangt 39.54  $OCH_3$ .

$C_{14}H_4O_3(OCH_3)_6$  » 45.81 » .

Die von Herzig und Tscherne gefundene Zahl für  $OCH_3$  (37.39) ist also kleiner, als die für das Pentamethylotannin geforderte, und kann nicht leidlich gut auf das Hexamethylotannin stimmen.

Wien. I. Chem. Univ.-Laboratorium.

### 9. B. Glassmann: Zur Konstitution der fettsauren Salze des Berylliums, über einige neue Berylliumorthosalze und über Salze organischer Orthosäuren anderer Elemente.

[Experimentelles in Gemeinschaft mit A. Novicky.]

(Eingegangen am 23. November 1907.)

Durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf das Berylliumacetat,  $Be_4Ac_6O$ , erhielten S. Tanatar<sup>2)</sup> und H. Steinmetz<sup>3)</sup> das normale Berylliumsalz,  $(CH_3.CO_2)_2Be$ . Dieses Verhalten dem Essigsäureanhydrid gegenüber entspricht nun völlig der von mir angenommenen Konstitution der fettsauren Salze des Berylliums, nach

<sup>1)</sup> Diese Berichte **39**, 2497 [1906].

<sup>2)</sup> Journ. Russ. Phys.-chem. Ges. **1907**, 972.

<sup>3)</sup> Ztschr. f. anorgan. Chem. **1907**, 217.