

- G. HINRICHS. Calcul des températures d'ébullition des composés dérivés des paraffines par substitution terminale. C. R. **114**, 597—601.  
 — — Détermination mécanique des points d'ébullition des composés à substitution terminale simple. C. R. **114**, 1113—1115, 1892.  
 — — Détermination de la surface d'ébullition des paraffines normales. C. R. **114**, 1015—1018, 1892.  
 — — Établissement des formules fondamentales pour le calcul des moments d'inertie maximum. C. R. **114**, 1064—1066.

Der Verf. hat als allgemeines Gesetz für die Siedetemperaturen die Gleichung  $t = K_1 \delta + K_2 A^2$  aufgestellt.  $K_1$  und  $K_2$  sind Constanten:

$$\begin{aligned}\delta &= \log a - q_1, \\ A &= q_2 - \log a,\end{aligned}$$

$a$  ist das Atomgewicht,  $q_1$   $q_2$  Constanten.

Der Verf. findet sein Gesetz sowohl für die Paraffine selbst (C. R. **112**, 1127) schon früher, so jetzt für die substituirten Paraffine bestätigt.

Es kann aber so wenig wie früher hier und bei den folgenden Arbeiten auf die theoretischen Betrachtungen des Verfassers, die er ausserordentlich ausführlich nach verschiedenen Richtungen hin darlegt, eingegangen werden, in den Beibl. 1893, 435 ist ebenfalls eine Zahl derselben zusammengestellt. *Sch.*

- G. HINRICHS. Détermination mécanique des points d'ébullition des composés à substitution terminale complexe. C. R. **114**, 1272—1274, 1892.  
 — — Détermination mécanique des points d'ébullition des alcools et des acides. C. R. **114**, 1367—1370, 1892.  
 — — Sur la forme générale des courbes d'ébullition des composés à substitution centrale. C. R. **115**, 314—316, 1892.

Zum Theil gehören diese Betrachtungen und Speculationen auch in das Gebiet der organischen Chemie, wie dies auch bei den vorigen der Fall ist. *Sch.*

- LÉON BOURGEOIS. Sur la volatilité de l'urée et sa cristallisation par voie de sublimation dans le vide. Bull. soc. chim. (3) **7**, 45—48.

Viele Alkaloide verflüchtigen sich ohne Zersetzungen bei Temperaturen in der Nähe ihres Schmelzpunktes. Auch Harnstoff verflüchtigt sich schon unter dem Schmelzpunkte 120° bis 130°. Man