

Des variations de a et de K avec la température, on peut déduire la chaleur moléculaire de dissolution Q_a de la quinhydrone non dissociée et la chaleur de dissociation. Pour cette dernière, on a :

$$Q_{\text{dissoc.}} = R \frac{T_1 T_2}{T_1 - T_2} \ln \frac{K_1}{K_2}$$

La chaleur de dissolution Q_d de la quinhydrone dissociée est naturellement égale à $Q_a + Q_{\text{dissoc.}}$. On trouve ainsi :

Intervalle de température	$Q_{\text{dissoc.}}$	Q_a	Q_d
15—25°	2000	12100	14100 cal.
25—35°	2700	11600	14300 cal.
Moyennes	2350	11850	14200 cal.

Remarquons que a et, par conséquent K , ne peuvent être déterminés aussi exactement que la concentration de la quinhydrone dissociée. On conçoit ainsi que les deux valeurs de $Q_{\text{dissoc.}}$ et celles de Q_a soient moins concordantes que celles de Q_d . Il est clair que l'écart relatif particulièrement grand entre les deux valeurs de $Q_{\text{dissoc.}}$ tient aussi à la faible valeur de cet effet thermique.

Neuchâtel, Institut de Chimie de l'Université.

4. Bemerkung zu der Arbeit: „Über einige thermische Eigenschaften des Vinylbromids“⁽¹⁾)

von A. Guyer, H. Schütze und M. Weidenmann.

(6. XII. 37.)

Durch ein Versehen wurden in der Literaturbesprechung die Arbeiten von *W. Mehl*⁽²⁾ unerwähnt gelassen. Der genannte Verfasser bestimmte ebenfalls einige physikalische Eigenschaften des Vinylbromids, die z. T. gute Übereinstimmung zeigen mit den von uns erhaltenen Werten. Es sind dies die Sättigungsdrucke von Vinylbromid zwischen -66 und +12°, die Verdampfungswärme beim normalen Siedepunkt (15,6°) $\lambda = 6200$ cal/Mol und die spezifische Wärme der Flüssigkeit bei 15° $C_p = 25,8$ cal/Mol, °C $\pm 2\%$.

¹⁾ Helv. **20**, 936 (1937).

²⁾ *Mehl, W.*, Z. physikal. Ch. [A] **169**, 312 (1934); Chem. Fabrik **7**, 240 (1934).