

Errata.

Helv. **38**, 1917 (1955), Abhandlung Nr. 228 von *E. Kováts, Hs. H. Günthard & Pl. A. Plattner*. Die Tabellen 4 und 5 enthalten numerische Fehler und lauten richtig:

Tabelle 4.

Physikalische Daten von Azulen und Naphtalin.

	Zustand	Azulen	Naphtalin	
ΔU_c^0 (p ₀ , T ₀)	(s)	-1263,3	-1231,35 ¹⁾	kcal/mol
ΔH_c^0 (p ₀ , T ₀)	(s)	-1264,5	-1232,54 ¹⁾	kcal/mol
ΔH_f^0 (p ₀ , T ₀)	(s)	+ 50,7	+ 18,75 ¹⁾	kcal/mol
ΔH_c^0 (p ₀ , T ₀)	(g)	-1280,7	-1249,88 ¹⁾	kcal/mol
ΔH_f^0 (p ₀ , T ₀)	(g)	+ 66,9	+ 36,09 ¹⁾	kcal/mol
ΔH	(s) $\rightarrow$ (g)	+ 16,15 ²⁾	+ 17,34 ¹⁾	kcal/mol
	(l) $\rightarrow$ (g)	+ 13,26 ²⁾	+ 13,06 ¹⁾	kcal/mol
	(s) $\rightarrow$ (l)	+ 2,89 ²⁾	+ 4,28 ¹⁾	kcal/mol
$H_{298,16}^0 - H^0$	(g)	+ 4,86	+ 5,09 ³⁾	kcal/mol
$E_v(0)$	(g)	+ 91,13	+ 89,7 ³⁾	kcal/mol
ΔH_{10}^0	(g)	+ 72,6	+ 41,61 ¹⁾	kcal/mol
Smp.	(s) $\rightarrow$ (l)	100,5	80,2 ⁴⁾	° C
Kp. (760 Torr)	(l) $\rightarrow$ (g)	ca. 250	217,9 ⁴⁾	° C
d_{20}^0	(s)	1,132 ⁵⁾	1,145 ⁴⁾	gcm ⁻³

Tabelle 5.

Resonanzenergien berechnet nach *Pitzer*⁶⁾.

Substanz	RE in kcal/mol	Bemerkung
Naphtalin . . .	81,6	7)
Azulen.	50,6	8)
Guajazulen . .	59,3	9)
Benzol , . . .	42,4	7) ¹⁰⁾
Mesitylen . . .	49,0	¹⁰⁾

Organisch-Chemisches Laboratorium
der Eidg. Technischen Hochschule, Zürich.

Helv. **40**, 946 (1957), Abhandlung Nr. 108 von *M. Brenner & A. Vetterli*, unterste Zeile lies: $-\Delta E/\Delta t = -k \cdot \Delta P/\Delta t$ bzw. $-k \cdot \Delta P/\Delta t = K'$, anstatt $-\Delta E/\Delta t = -k \cdot \Delta P/st$ bzw. $-k \cdot \Delta P/st = K'$.

Helv. **40**, 1128 (1957), mémoire n° 127 par *Yves-René Naves*, 2° alinéa, ligne 4, lire: 700 Torr, au lieu de 70 Torr; ligne suivante, lire: iso- α -irone, et non α -irone.