

Errata zur dritten Auflage des Buches:**"Chemische Thermodynamik" (ISBN 978-3-11-055747-3, De Gruyter, Januar 2018)**

Leider bleibt es selbst bei sorgfältigster Recherche nicht aus, dass sich in einem Buch einige Fehler und Versäumnisse einschleichen, für die der Autor um Entschuldigung und Nachsicht bittet.

Markierte Richtigstellungen

S.171 Korrektur der angegebenen Maßeinheit für T_0 : → $T_0 = 273,15\text{ K}$

S.228 Nr. 90, Zeile 14 v.o.: → Teil statt Teile

S.249 Nr. 111f Zeile 12 v.o.: → $1,4\text{ cm}^3$

S.335 Nr. 151.3 Zeile 5 v.u. : → ...der in 1.) errechneten...

S.336 Nr.157 Zeile 1: → 157.1 157.2

S.346 Nr.185.2 Zeile 5 v.o.: → ...Vergleich zu 185.1 statt zu 177.1

S.406 Nr.52 1d) Fehl. Angabe in 4. Gleich. links : → W_{12}

S.413 In Beschriftung Abb.5.5 : → T_k^* Temp. dicht unterhalb (ca. 6K) von T_k

S.479 Nr.154 Fehl. Zeile in Tab. : → $\Delta_R F = \Delta_R G - \Delta n RT$ 84,37 kJ/mol 11,022 kJ/mol
2,11 kJ/mol -4,44 kJ/mol

S.504 Nr. 183 Korrektur im zu lösenden Bruch : → $K_\chi = \frac{0,23 \cdot 2,54^2}{1,54^2 \cdot 0,77} = 0,8126$

S.518 Nr. 199c Zeile 3 Fehl. Minuszeichen : → $\Delta_R G^0 = -320,33\text{ kJ/mol}$

S.535 Nr. 221 Zeile 9 : → Verweis auf Abb. 5.46