

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 : $\rightarrow T_0 = 273,15 \text{ K}$
- S.228 Nr. 90, Zeile 14 v.o.: \rightarrow Teil **statt** Teile
- S.249 Nr. 111f Zeile 12 v.o.: $\rightarrow 1,4 \text{ cm}^3$
- S.335 Nr. 151.3 Zeile 5 v.u. : \rightarrow ...der in 1.) errechneten...
- S.336 Nr.157 Zeile 1: $\rightarrow 157.1 \quad 157.2$
- S.346 Nr.185.2 Zeile 5 v.o.: \rightarrow ...Vergleich zu 185.1 **statt** zu 177.1
- S.406 Nr.52 1d) Fehl. Angabe in 4. Gleich. links : $\rightarrow w_{12}$
- S.413 In Beschriftung Abb.5.5 : $\rightarrow T_k^*$ Temp. dicht unterhalb (ca. 6K) von T_k
- S.479 Nr.154 Fehl. Zeile in Tab. : $\rightarrow \Delta_R F = \Delta_R G - \Delta n RT \quad \begin{array}{ll} 84,37 \text{ kJ/mol} & 11,022 \text{ kJ/mol} \\ 2,11 \text{ kJ/mol} & -4,44 \text{ kJ/mol} \end{array}$
- S.504 Nr. 183 Korrektur im zu lösenden Bruch : $\rightarrow K_\chi = \frac{0,23 \cdot 2,54^2}{1,54^2 \cdot 0,77} = 0,8126$
- S.518 Nr. 199c Zeile 3 Fehl. Minuszeichen : $\rightarrow \Delta_R G^0 = -320,33 \text{ kJ/mol}$
- S.535 Nr. 221 Zeile 9 : \rightarrow Verweis auf Abb. 5.46