

Auch die den Mitarbeitern, die das Buch vor der Veröffentlichung sezierten, versprochene Flasche Rotwein pro entdecktem Fehler verhinderte nicht das Sich-Einschleichen derselben. Eine Reihe von Fehlern wurden in der englischen Ausgabe „Physical Chemistry of Ionic Materials. Ions and Electrons in Solids“ (John Wiley & Sons, Ltd, 2004) behoben. Einige der wichtigsten, vor allem solche, die sich noch in der englischen Ausgabe finden, seien hier aufgeführt.

S. 25 (1. Abschnitt): Da sich der Text auf $\langle a | a \rangle$ etc. bezieht, also auf das integrierte Betragsquadrat, sind hier natürlich nicht-normierte Funktionen vorausgesetzt, da ansonsten $\langle a | a \rangle = 1$ etc.

S. 27 (Gl. 2.7), S. 29 (Gl. 2.10), S. 31 (Gl. 2.14): Statt „KLM“ muss es „KLM'“ heißen, da nicht die gesamte M-Schale gefüllt ist, sondern lediglich die Ar-Konfiguration erreicht ist (Unterschale M').

S. 57 (Gl. 2.42): „N Cl₂(g)“ statt „(N/2) Cl₂(g)“.

S. 63: Die Niggli-Formel für den Perowskit BaTiO₃ ist $\left\{ \text{Ba} \left(\text{TiO}_{6/2} \right)_{8/8} \right\}$ (Kombination von ReO₃- und CsCl-Struktur). Hier hat sich in der englischen Version ein Fehler eingeschlichen.

S. 171 (2. Abschnitt): „x_(i) = Konzentration der Minoritätsladungsträger“ statt „x_(i) = Konzentration der Majoritätsladungsträger“.

S. 171 (Fußnote 81): „von der Form aP^{|N|}-bP^{-|N|}“ statt „von der Form aP^{|N|}-bP^{|N|}“.

S. 228 (Fußnote 149): „ $\phi(x=0) = \phi_0$ “ statt „ $\phi(x=0) = 0$ “.

S. 282 (Bild 6.7): y-Achsenbeschriftung: „ $\sigma T / [\Omega^{-1} \text{cm}^{-1}]$ “ statt „ $\lg(\sigma T / [\Omega^{-1} \text{cm}^{-1}])$ “.

S. 354 (4. Zeile unterhalb von Gl. (6.155)): „ $-\mathcal{R}_0 \Delta x w_o / c_o$ “ statt „ $-\mathcal{R}_0 w_o / c_o$ “.

S. 360 (letzter Abschnitt): „Abbildung 6.60 zeigt mögliche, der Kinetik zweiter Ordnung folgende Säure-Base-Mechanismen ...“ statt „Abbildung 6.60 zeigt mögliche Säure-Base-Mechanismen ...“.

S. 361 (Legende zu Abb. 6.60): „Mögliche Mechanismen der Säure-Base-katalysierten Dehydrohalogenierung von tertiärem Butylchlorid (ba: Base, ac: Säure), welche einer Kinetik zweiter Ordnung folgen. Beim häufig beobachteten E1-Mechanismus ist der erste Schritt geschwindigkeitsbestimmend [429].“ statt „Mögliche Mechanismen der Säure-Base-katalysierten Dehydrohalogenierung von tertiärem Butylchlorid (ba: Base, ac: Säure) [429].“

S. 380 (1. Abschnitt): „... oder ein oszillierendes Verhalten obiger Art bei linearen Systemen nicht möglich.“ Die Ergänzung „obiger Art“ ist wichtig, denn schließlich ist ein Oszillieren um den Gleichgewichtspunkt auch beim (linearen) Pendel möglich.

S. 456 (Gl. (7.112) 1. Zeile, Gl. (7.113), 1. Zeile): „ $\{Pt\}$ “ auf der linken Seite der Zeile sollte durch „ $\{C\}$ “ ersetzt werden. „ $\{O_2, Pt\}$ “ in der zweiten Zeile von Gl. (7.113) ist korrekt. Vgl. hierzu auch S. 421.

S. 456 (2. Zeile unter Gl. (7.113): „ $\sinh \left[\text{const} \left(\mu_{O_2} - \mu_{O_{2(i)}} \right) \right]$ “ statt „ $\sinh \left(\mu_{O_2} - \mu_{O_{2(i)}} \right)$ “.

S. 461 (Gl. (7.119)): „ $\left(\text{Re} \hat{Z}_\infty - \frac{R_\infty}{2} \right)^2 + \left(-\text{Im} \hat{Z}_\infty \right)^2$ “ statt

„ $\left(\text{Re} \hat{Z}_\infty - \frac{R_\infty}{2} \right)^2 - \left(\text{Im} \hat{Z}_\infty \right)^2$ “.

S. 473 (letzter Abschnitt): „(Durchmesser b)“ statt „(Radius b)“.

S. 493 (Tab. 7.9): „Li/PC-LiClO₄/MX₂“ statt „Li/PC-Li₂ClO₄/MX₂“.

S. 518: beim Stichwort „Beweglichkeit“ fehlt Verweis auf S. 279ff.

<http://www.springer.com/978-3-519-03540-4>

Festkörper — Fehler und Funktion

Prinzipien der Physikalischen Festkörperchemie

Maier, J.

2000, 528 S. 40 Abb., Softcover

ISBN: 978-3-519-03540-4