
Berichtigungen

H. Lang and S. K. Loyalka: Diffusion Slip Velocity: Theory and Experiment, Z. Naturforsch. **27 a**, 1307 [1972].

The Eq. (35) should be read as follows:

$$q_{\text{asy}} = \left[(c_x^2 c_z \Phi_p(c), \eta(c_x) [1 - \mathbf{A}] c_z \Phi_d(c)) + \frac{(\mathbf{m} c_x c_z, \eta(c_x) [1 - \mathbf{A}] c_x c_z \Phi_p(c)) (\mathbf{m} c_x c_z, \eta(c_x) [1 - \mathbf{A}] c_z \Phi_d(c))}{(\mathbf{m} c_x c_z, \eta(c_x) [1 - \mathbf{A}] \mathbf{m} c_z)} \right] \frac{k T}{\eta}. \quad (35)$$

A. Troost und J. Betten: Zur Schreibweise von Fließbedingungen bei Isotropie und Anisotropie, Z. Naturforsch. **28 a**, 319 [1973].

Im Titel muß es Fließ- statt Flußbedingungen heißen.

Erste Zeile nach Gl. (4 b) lies $m = i + 2$ statt $m = i = 2$.

M. S. El-Nesr and E. Bashandy: Anomalous L-Subshell Internal Conversion of Some Hindered E1 Transitions in ^{171}Tm , ^{175}Lu and ^{177}Hf , Z. Naturforsch. **28 a**, 1959 [1973].

Page 1959, line 4, please add the place where the work has been done:

Nuclear Physics Department Atomic Energy Establishment, Cairo Egypt.

T. Tomiki, T. Miyata, and H. Tsukamoto: The Urbach Rule for the Sodium- and Potassium-Halides, Z. Naturforsch. **29 a**, 145 [1974].

P. 149, line 1: $n(E) = n(E) - i K(E)$ should read $\hat{n}(E) = n(E) - i K(E)$.

P. 154, Table 4: The $\alpha(T)$ -column of the potassium halides should be as below:

| | F | Cl | Br | I |
|---|-------------|------------|---------|---------|
| K | $\alpha(T)$ | g, NaF(a)* | d, e, h | b, e, h |
| | | | | |

H. D. Knauth, M. Martin u. W. Stockmann: Kinetik des thermischen NO_3Cl -Zerfalls in der Gas- und in der Lösungsphase, Z. Naturforsch. **29 a**, 200 [1974].

Richtig muß es an den betreffenden Stellen folgendermaßen lauten:

Seite 200

- 1) im englischen Titel: Nitroxy (statt nitroxy);
- 2) in der englischen Zusammenfassung erste Zeile: $H_{0(\text{ClO}-\text{NO}_3)}^0$;
- 3) in der englischen Zusammenfassung vorletzte Zeile: non-polar (statt nono-polar);
- 4 a) Gleichung (1), der Ausdruck auf der linken Seite muß mit einem Minuszeichen versehen werden;
- 4 b) Schema (2), 3. und 4. Reaktionsschritt: $\text{NO}_3\text{Cl} + \text{OCl} \xrightarrow{2} \text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{Cl}_2$
 $\text{OCl} \xrightarrow{w} \frac{1}{2} \text{O}_2 + \frac{1}{2} \text{Cl}_2$;

Seite 204

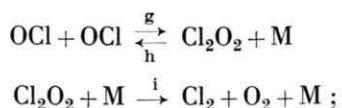
- 5) rechte Spalte, 3. Zeile nach Gl. (10) : 0,377 K (statt 0,377 °C) ;

Seite 205

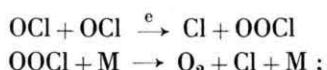
- 6) linke Spalte, 8. Zeile nach Tab. 2: ± 0,08 (statt T,08) ;

Seite 206

- 7) linke Spalte, Schema (17) :



- 8) linke Spalte, Schema 18, 1. und 2. Schritt:



- 9) rechte Spalte, 11. Zeile über Gl. (24) :

$$k_m = i g/h ;$$

- 10) rechte Spalte: Fußnote: $p_{M,0}$ und $p_{NO_3Cl,0}$;

Seite 207

- 11) Gl. (26) rechte Seite: $k_3 K^2 + 2 k_2 K[\text{NO}_2]$;

Seite 208

- 12) linke Spalte: alle drei Reaktionsschritte, die dem Schritt 4, Gl. (27), folgen, sind schnell;

- 13) linke Spalte, Gl. (28) : $- \frac{d[\text{NO}_3\text{Cl}]}{dt}$.

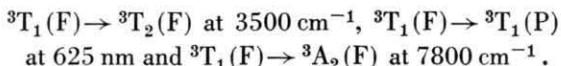
G. Heppke und F. Schneider: Metastabile Deformationen in nematischen flüssigen Kristallen, Z. Naturforsch. **29 a**, 310 [1974].

Formel (9 a) muß richtig heißen:

$$\frac{z}{z_0} = \frac{1}{\pi} \frac{H_0}{H} \int_{\psi_0}^{\psi_\varphi} \sqrt{\frac{1 + k_a \sin^2 \varphi(\psi)}{1 - \sin^2 \psi \cos^2(\Theta - \varphi_M)}} d\psi .$$

A. H. Abou El Ela and H. H. Afifi: "Ultra Violet and Visible Spectra of Some Divalent Transition Cupferrone Complexes", Z. Naturforsch. **29 a**, 719 [1974].

Page 723, right part, line 29 and 30 read:



Page 724, footnote 5: Z. Naturforsch. **28 b**, 610 [1974].