

---

 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:

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

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  $^{171}\text{Tm}$ ,  $^{175}\text{Lu}$  and  $^{177}\text{Hf}$ , 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  $\text{NO}_3\text{Cl}$ -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:  $H_{0(\text{ClO}-\text{NO}_2)}^0$ ;

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:  $\text{NO}_3\text{Cl} + \text{OCl} \xrightarrow{2} \text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{Cl}_2$   
 $\text{OCl} \xrightarrow{\text{w}} \frac{1}{2} \text{O}_2 + \frac{1}{2} \text{Cl}_2$ ;

Seite 204

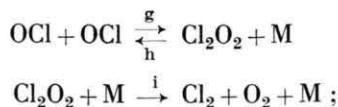
5) rechte Spalte, 3. Zeile nach Gl. (10) : 0,377 K (statt 0,377 °C) ;

Seite 205

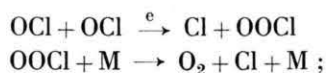
6) linke Spalte, 8. Zeile nach Tab. 2:  $\pm 0,08$  (statt T,08) ;

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:  $p_{\text{M}, 0}$  und  $p_{\text{NO}_2\text{Cl}, 0}$  ;

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) :  $-\frac{d[\text{NO}_3\text{Cl}]}{dt}$  .

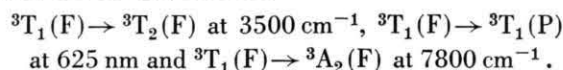
G. Heppke und F. Schneider: Metastabile Deformationen in nematischen flüssigen Kristallen, Z. Naturforsch. **29 a**, 310 [1974].

Formel (9 a) muß richtig heißen:

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

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].