

## Fehlerkorrekturen

### Seite 71, Tab. 4.2

Der Siedepunkt von Ammoniak beträgt **-33,5 °C**.

### Seite 90 (letzter Satz des Abschnitts 5.2.4)

Ersetze Lit. [3-15] durch Lit. **[13-8]**

### Seite 166, Punkt J.

Vergleiche Abschnitt **38.3.9**

### Seite 166, Formel „Umrechnung ppm [mL/m³] in β [mg/m³]“

$$\beta = \frac{\sigma \cdot M}{22,4}$$

### Seite 166, Beispielrechnung

AGW = 0,5 ppm entspricht **1,47 mg / m³**

### Seite 234, oben

$$c^2 (\text{H}_3\text{O}^+) = c^2 (\text{OH}^-) = 1,0 \cdot 10^{-14} \frac{\text{mol}^2}{\text{L}^2}$$

### Seite 348, Abschn. 25.5

Tabelle bei beta/Ladung: **±1**

### Seite 361, Beispielrechnung, Pkt. a)

$$\dot{H} = \Gamma_H \cdot \frac{A}{r^2} = 0,34875 \frac{\text{mSv m}^2}{\text{h GBq}} \cdot \frac{5 \text{ GBq}}{2^2 \text{ m}^2} = 0,436 \text{ mSv/h}$$

### Seite 363, Umrechnung Ionendosis in Röntgen

$$1 \text{ C kg}^{-1} = \mathbf{3,876 \cdot 10^3 \text{ R}}$$

### Seite 373

Photonenäquivalentdosisleistung:  $\dot{H}_x$

Umgebungsäquivalentdosisleistung:  $\dot{H}^*_{10}$

biologisch wirksame Dosisleistung:  $\dot{H}^*$

### Seite 509/510; Beispiele 1 & 2, jeweils Punkt d.

$$\dot{Q} = I_{\text{Brd}} \cdot A_{\text{Brd}} = \dots$$

---

## Ergänzung

Seiten 88/89

Alle Abbildungen in Tab. 5.3, Tab. 5.4 und Tab. 5.5: © **Beate Rocholz**

### Beilage zu:

T. Schmiermund, Das Chemiewissen für die Feuerwehr, ISBN 978-3-662-56605-3, © T. Schmiermund 2019