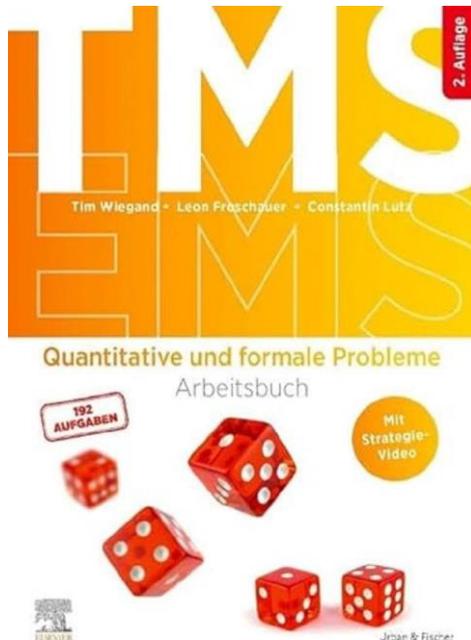


Erratum



Wiegand, Fröschauer, Lutz

TMS und EMS - Quantitative und formale Probleme: Arbeitsbuch für den Mediziner (inkl. Strategievideos) 2.A.

ISBN 978-3-437-41285-1

(gilt auch für 1.A.)

Liebe Leserin, lieber Leser,

auf Seite 12, Aufgabe 4 des Übungssets 2 hat sich ein Fehler eingeschlichen. Auch die Lösung für Seite 67 ist korrigiert anbei. Es muss heißen:



Für eine Reise nach Asien kauft Marie in der örtlichen Drogerie ein. Mullbinden und ein komplettes Erste-Hilfe-Set kosten insgesamt 35,75 Euro. Das Erste-Hilfe-Set ist allerdings 10-mal teurer als die Mullbinden.

Wie viel kosten die Mullbinden?

- A) 3,15 Euro
- B) 3,25 Euro
- C) 3,40 Euro
- D) 3,45 Euro
- E) 3,50 Euro

Lösung: Hinweis: Unterschied von „x-mal so viel“ und „x-mal mehr“ beachten; angenommen, Mullbinden kosten x , dann kostet das Erste-Hilfe-Set $x + 10 \cdot x = 11 \cdot x$; insgesamt haben wir 11 Einheiten x ; $\frac{35,75 \text{ Euro}}{11} = 3,25 \text{ Euro} \rightarrow \text{B}$)

Ein Fehler befindet sich in der Aufgabe 18 in Übungsset 5 auf Seite 33. Die Aufgabe sollte korrekt lauten:

Wie groß ist $1/R_{\text{Ges}}$ bei einer Parallelschaltung von vier Widerständen, wenn gilt:

$$R_2 = 4/16 \quad R_3 = 2/3 \quad R_1 = 12/9 \quad R_4 \text{ und } R_1 = 3?$$

Hier hat sich versehentlich ein **Zeilenbruch** zwischen "4/16" und "R3" eingeschlichen!



Ein Fehler befindet sich im Lösungsweg für Übungsset 5 auf Seite 35 bzw. 74. Es muss korrekt heißen:

24) Die Erdatmosphäre besteht zu 5,2 ppm (parts per million) aus Helium. Hiervon sind wiederum 1,43 ppm Helium 3, ein Isotop des Heliums. Insgesamt befinden sich 3500t Helium 3 in der Erdatmosphäre.

Wie viele Mol Helium befinden sich dann in der Erdatmosphäre, wenn dieses eine molare Masse von $4\text{g} \cdot \text{Mol}^{-1}$ hat?

- A) $6,125 \cdot 10^7$ Mol
- B) $3,18 \cdot 10^9$ Mol
- C) $75,466 \cdot 10^9$ Mol
- D) $8,45 \cdot 10^8$ Mol
- E) $340,20 \cdot 10^9$ Mol

Lösung: Zuerst Gesamtmasse an Helium berechnen: $1,43/5,2 = 0,275$; $3500\text{ t}/0,275 \approx 12.730\text{ t Helium} = 12,73 \cdot 10^9\text{ g Helium}$; nun Anzahl Mol Helium berechnen: $(12,73 \cdot 10^9\text{ g})/(4\text{ g/Mol}) \approx 3,18 \cdot 10^9\text{ Mol Helium} \rightarrow \text{B}$

Wir bedauern diese Fehler und danken Ihnen für Ihr Verständnis. Wir sind dankbar für jeden Hinweis, der uns hilft, dieses Werk zu verbessern. Bitte richten Sie Ihre Anregungen, Lob und Kritik an folgende E-Mailadresse: kundendienst@elsevier.com

Mit freundlichen Grüßen
Ihre Elsevier GmbH

