

Korrigenda CH 511

Artikel	Code: CH 511	Artikelnummer: 9244
Titel	Stöchiometrie – Zum Verlauf chemischer Reaktionen	
Auflage	2., überarbeitete Auflage 2011	
Datum	12.11.2018	

Zu den Ausgaben N1071, K1062, K1083, K1067

(vgl. Impressum auf erster Innenseite oder auf Umschlagrückseite über dem Scancode)

Position	Beschreibung	Betrifft Ausgabe(n)
S. 11	Hinweis zum Abschnitt «Teilchenmasse → molare Masse»: Die Tabelle muss überarbeitet werden, um den Zusammenhang zwischen molarer Masse und Teilchenmasse wirklich zu verdeutlichen. Daher ist diese Tabelle nicht weiter zu beachten.	Alle
S. 16, Abschnitt «Beispiel»	Korrekt muss es heissen: ... Lösung mit $c(\text{CaCl}_2) = 0.1 \text{ mol/L}$. (Nicht nur: ... Lösung mit $c(\text{CaCl}_2) = 0.1 \text{ mol}$.)	Alle
S. 22, Abschnitt «Beispiel»	Falsch: Bei der Reaktion von Stickstoff mit Sauerstoff entsteht das Gas Stickstoffdioxid: Richtig: Bei der Reaktion von Stickstoff mit Wasserstoff entsteht das Gas Ammoniak:	Alle
S. 22, Abschnitt «Lösung»	Falsch: Das Volumen des Sauerstoffs muss dreimal so gross sein wie das des Stickstoffs, also $V(\text{H}_2) = 3 \text{ L}$. Richtig: Das Volumen des Wasserstoffs muss dreimal so gross sein wie das des Stickstoffs, also $V(\text{H}_2) = 3 \text{ L}$.	Alle
S. 83	Lösung von Aufgabe 45: Das zweite Beispiel $\text{Ca} + 2 \text{HCl}$ ist eine Redoxreaktion. Es sollte ein R am Schluss der Zeile stehen.	N1071, K1062