

## Korrigenda

<b>Titel</b>	<b>Chemie für die Berufsmaturität</b>
--------------	---------------------------------------

<b>Auflage</b>	3., überarbeitete Auflage
<b>Code</b>	XBM 004
<b>Artikelnummer</b>	18698 / E-18699 / K-18698
<b>Datum</b>	9.12.2025
<b>Ausgabe</b>	03U25

<b>Position</b>	<b>Beschreibung</b>
Kap. 4.4.4 «Moleküle und Edelgas-konfiguration», S. 91	Die Darstellung der H-Atome in den Molekülen H <sub>2</sub> und HCl ist falsch: Die H-Atome sollten keine nichtbindenden Elektronenpaare besitzen.
Kapitel 9.5.2, «pH- und pOH-Wert», Seite 215	In der Gleichung zum Zusammenhang zwischen pH und pOH sollten die beiden c kursiv gestellt sein: <b>c</b> In der Legende zu dieser Gleichung fehlt das Minuszeichen vor lg c(OH <sup>-</sup> ). Richtig sollte es heissen: «... und entsprechend der Definition des pOH-Werts <b>-lg c(OH<sup>-</sup>)</b> durch <b>pOH.</b> »