

Armand Blaschette

Allgemeine Chemie II

Chemische Reaktionen

3., durchgesehene Auflage

Quelle & Meyer Heidelberg • Wiesbaden

Hinweise zur Benutzung des Werkes.....	VI
10. Chemische Reaktionen.....	1
10.1 Chemische Formeln und chemische Gleichungen.....	1
10.2 Wärmetönung chemischer Reaktionen (Reaktionsenthalpie). . . .	11
10.3 Geschwindigkeit chemischer Reaktionen.....	32
10.4 Chemische Gleichgewichte.....	71
11. Lösungen.....	132
11.1 Definitionen und Begriffe.....	132
11.2 Konzentrationsmaße.....	134
11.3 Natur des Lösevorgangs.....	138
11.4 Löslichkeitsgleichgewichte.....	145
11.5 Kolligative Eigenschaften von Lösungen.....	148
11.6 Eigenschaften von Elektrolytlösungen.....	162
12. Säuren und Basen.....	177
12.1 Das Proton in Wasser.....	177
12.2 Eigendissoziation und Ionenprodukt des Wassers.....	179
12.3 Säuren und Basen: Definitionen.....	181
12.4 Säure-Base-Gleichgewichte: Quantitative Behandlung.....	197
12.5 Anwendungen.....	208
13. Komplexbildungs- und Löslichkeitsgleichgewichte.....	219
13.1 Komplexbildungsgleichgewichte.....	219
13.2 Löslichkeitsgleichgewichte starker Elektrolyte.....	225
13.3 Anwendungen.....	231
14. Oxidation und Reduktion: Redoxreaktionen.....	240
14.1 Begriffe und Definitionen.....	240
14.2 Elektrochemische Aspekte.....	254
14.3 Anwendungen.....	286
Anhang.....	297
Register.....	311