

**Chemia ogólna i nieorganiczna : obliczenia chemiczne i problemy.
Podstawy chemii, roztwory i procesy w roztworach : praca zbiorowa /
pod redakcją Jana Kalembkiewicza, Bogdana Papciaka ; autorzy
podręcznika Jan Kalembkiewicz, Bogdan Papciak, Elżbieta Pieniążek,
Janusz Pusz, Elżbieta Sitarz-Palczak, Piotr Skitał, Eleonora Sočo, Elżbieta
Woźnicka, Lidia Zapała. – Rzeszów, 2020**

Spis treści

Od Autorów	5
1. Podstawy chemii	7
1.1. Podstawowe pojęcia i prawa chemiczne (<i>Bogdan Papciak</i>)	7
1.2. Układ okresowy pierwiastków. Budowa atomu i cząsteczki (<i>Jan Kalembkiewicz</i>)	26
1.3. Stechiometria (<i>Eleonora Sočo</i>)	68
1.4. Prawa gazowe (<i>Bogdan Papciak</i>)	90
1.5. Reakcje utleniania i redukcji (<i>Lidia Zapała</i>)	116
1.6. Kinetyka i statyka chemiczna (<i>Janusz Pusz</i>)	147
1.7. Elektrochemia (<i>Piotr Skitał</i>)	163
1.8. Termochemia i efekty cieplne reakcji chemicznych (<i>Elżbieta Pieniążek</i>)	184
2. Roztwory i procesy w roztworach	215
2.1. Stężenia roztworów (<i>Jan Kalembkiewicz</i>)	215
2.2. Roztwory mocnych elektrolitów (<i>Janusz Pusz</i>)	239
2.3. Dysocjacja elektrolityczna (<i>Bogdan Papciak</i>)	253
2.4. Roztwory buforowe (<i>Bogdan Papciak</i>)	298
2.5. Hydroliza (<i>Elżbieta Sitarz-Palczak</i>)	320
2.6. Iloczyn rozpuszczalności (<i>Elżbieta Woźnicka</i>)	341
3. Uzupełnienia	359
Jednostki miar (<i>Bogdan Papciak, Jan Kalembkiewicz</i>)	359
Tablice chemiczne (<i>Bogdan Papciak, Jan Kalembkiewicz</i>)	365
Odpowiedzi	389
Literatura	413