

Spis treści

Wstęp	4
1. Budowa jąder atomowych, przemiany jądrowe	5
2. Struktura elektronowa atomu	21
3. Właściwości pierwiastków a ich położenie w tablicy Mendelejewa	33
4. Budowa i właściwości substancji chemicznych	40
5. Mol, parametry molowe, równanie Clapeyrona	61
6. Stechiometria wzorów. Ustalanie wzorów związków na podstawie składu ...	70
7. Stechiometria równań. Ustalanie wzorów substancji na podstawie równania	83
8. Mieszanki	98
9. Reakcje w mieszaninach niestechiometrycznych. Wydajność reakcji	107
10. Stężenie procentowe i molowe roztworu. Przeliczanie stężeń	118
11. Mieszanie roztworów	127
12. Rozpuszczalność substancji	134
13. Kinetyka chemiczna	142
14. Energetyczne efekty reakcji chemicznej	150
15. Entalpia reakcji. Prawo Hessa	156
16. Równowaga chemiczna	168
17. Dysocjacja elektrolityczna. Definicje kwasów i zasad	180
18. Elektrolity mocne i słabe. Prawo rozcieńczeń Ostwalda	187
19. Reakcje jonowe	195
20. Iloczyn rozpuszczalności	208
21. Bilansowanie równań reakcji	212
22. Elektrochemia	220
23. Wybrane metody analityczne	238
24. Systematyka związków nieorganicznych	250
25. Pierwiastki bloków <i>s</i> i <i>p</i>	261
26. Pierwiastki bloku <i>d</i>	280
27. Alkany, alkeny, alkiny	289
28. Węglowodory aromatyczne	305
29. Alkohole i fenole	313
30. Aldehydy i ketony	323
31. Kwasy karboksylowe, estry, tłuszcze	330
32. Organiczne związki azotu	343
33. Aminokwasy i białka	349
34. Sacharydy	355
Odpowiedzi do zadań	366
Skorowidz	405