

Spis treści

Wstęp	5
Rozdział 1. Budowa atomów	7
Rozdział 2. Przemiany jądrowe	14
Rozdział 3. Struktura elektronowa atomu	23
Rozdział 4. Właściwości pierwiastków a położenie w tablicy Mendelejewa	33
Rozdział 5. Budowa i właściwości substancji chemicznych	40
Rozdział 6. Budowa cząsteczek	46
Rozdział 7. Bilansowanie równań reakcji	54
Rozdział 8. Mol	63
Rozdział 9. Równanie Clapeyrona	68
Rozdział 10. Stechiometria wzorów chemicznych	72
Rozdział 11. Ustalanie wzorów związków chemicznych	81
Rozdział 12. Stechiometria równań reakcji chemicznych	91
Rozdział 13. Mieszanie	103
Rozdział 14. Stężenie procentowe roztworu	111
Rozdział 15. Stężenie molowe roztworu. Przeliczanie stężeń	115
Rozdział 16. Mieszanie roztworów	120
Rozdział 17. Rozpuszczalność substancji	127
Rozdział 18. Kinetyka chemiczna	133
Rozdział 19. Energia reakcji	139
Rozdział 20. Równowaga chemiczna	144
Rozdział 21. Entalpia reakcji. Prawo Hessa	154
Rozdział 22. Dysocjacja elektrolityczna. Definicje kwasów i zasad	163
Rozdział 23. Reakcje jonowe	169
Rozdział 24. Elektrolity mocne i słabe. Prawo rozcieńczeń Ostwalda	176
Rozdział 25. Iloczyn rozpuszczalności	183
Rozdział 26. Ogniw elektrochemiczne	188

Rozdział 27. Elektroliza	196
Rozdział 28. Systematyka związków nieorganicznych	205
Rozdział 29. Pierwiastki bloku s	214
Rozdział 30. Pierwiastki bloku p	219
Rozdział 31. Pierwiastki bloku d	232
Rozdział 32. Węglowodory – budowa i nazewnictwo	239
Rozdział 33. Węglowodory – otrzymywanie, najważniejsze reakcje chemiczne	247
Rozdział 34. Węglowodory aromatyczne	253
Rozdział 35. Alkohole i fenole	259
Rozdział 36. Aldehydy i ketony	267
Rozdział 37. Kwasy karboksylowe	272
Rozdział 38. Organiczne związki azotu	279
Rozdział 39. Enancjomeria	284
Rozdział 40. Aminokwasy białkowe, białka	288
Rozdział 41. Sacharydy	294
Odpowiedzi do zadań	301
Skorowidz	321