

Spis treści

Wstęp	4
TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH	
1. Budowa atomu	5
2. Układ okresowy	22
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	29
4. Stechiometria	42
5. Stężenia roztworów	48
6. Reakcje utleniania i redukcji	53
Kinetyka chemiczna	59
8. Równowaga chemiczna	66
9. Termochemia, energetyka chemiczna	81
10. Stała i stopień dysocjacji, iloczyn rozpuszczalności	85
11. Reakcje w roztworach wodnych	104
12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	122
13. Związki nieorganiczne – blok <i>s</i> i <i>p</i>	134
14. Związki nieorganiczne – blok <i>d</i>	150
15. Węglowodory	162
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	187
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	217
18. Organiczne związki azotu	241
19. Cukry	268
SZKICE ROZWIĄZAŃ i ODPOWIEDZI	
1. Budowa atomu	291
2. Układ okresowy	295
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	295
4. Stechiometria	298
5. Stężenia roztworów	304
6. Reakcje utleniania i redukcji	308
7. Kinetyka chemiczna	310
8. Równowaga chemiczna	313
9. Termochemia, energetyka chemiczna	320
10. Stała i stopień dysocjacji, iloczyn rozpuszczalności	322
11. Reakcje w roztworach wodnych	329
12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	334
13. Związki nieorganiczne – blok <i>s</i> i <i>p</i>	337
14. Związki nieorganiczne – blok <i>d</i>	341
15. Węglowodory	344
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	352
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	361
18. Organiczne związki azotu	367
19. Cukry	373