

Spis treści

Wstęp	4
TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH	
1. Budowa atomu	5
2. Układ okresowy	23
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	31
4. Stechiometria	44
5. Stężenia roztworów	52
6. Reakcje utleniania i redukcji	58
7. Kinetyka chemiczna	66
8. Równowaga chemiczna	72
9. Termochemia, energetyka chemiczna	91
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności	95
11. Reakcje w roztworach wodnych	114
12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	134
13. Związki nieorganiczne – blok <i>s</i> i <i>p</i>	146
14. Związki nieorganiczne – blok <i>d</i>	164
15. Węglowodory	177
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	206
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	238
18. Organiczne związki azotu	263
19. Cukry	294
SZKICE ROZWIĄZAŃ I ODPOWIEDZI	
1. Budowa atomu	319
2. Układ okresowy	323
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	323
4. Stechiometria	326
5. Stężenia roztworów	334
6. Reakcje utleniania i redukcji	339
7. Kinetyka chemiczna	341
8. Równowaga chemiczna	344
9. Termochemia, energetyka chemiczna	352
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności	354
11. Reakcje w roztworach wodnych	361
12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	366
13. Związki nieorganiczne – blok <i>s</i> i <i>p</i>	369
14. Związki nieorganiczne – blok <i>d</i>	374
15. Węglowodory	377
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	386
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	395
18. Organiczne związki azotu	401
19. Cukry	409