

Spis treści

Wstęp	4
-------------	---

TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH

1. Budowa atomu	5
2. Układ okresowy	23
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	30
4. Stechiometria	44
5. Stężenia roztworów	51
6. Reakcje utleniania i redukcji	56
7. Kinetyka chemiczna	63
8. Równowaga chemiczna	70
9. Termochemia, energetyka chemiczna	87
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności	91
11. Reakcje w roztworach wodnych	110
12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	128
13. Związki nieorganiczne – blok <i>s</i> i <i>p</i>	140
14. Związki nieorganiczne – blok <i>d</i>	156
15. Węglowodory	169
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	195
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	226
18. Organiczne związki azotu	251
19. Cukry	280

SZKICE ROZWIĄZAŃ I ODPOWIEDZI

1. Budowa atomu	305
2. Układ okresowy	309
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	309
4. Stechiometria	312
5. Stężenia roztworów	319
6. Reakcje utleniania i redukcji	324
7. Kinetyka chemiczna	326
8. Równowaga chemiczna	328
9. Termochemia, energetyka chemiczna	336
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności	338
11. Reakcje w roztworach wodnych	345
12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	350
13. Związki nieorganiczne – blok <i>s</i> i <i>p</i>	353
14. Związki nieorganiczne – blok <i>d</i>	357
15. Węglowodory	360
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	369
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	378
18. Organiczne związki azotu	384
19. Cukry	391