

Spis treści

Wstęp

Część 1.

TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH

1. Budowa atomu
2. Układ okresowy
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej
4. Stechiometria
5. Stężenia roztworów
6. Reakcje utleniania i redukcji
7. Kinetyka chemiczna
8. Równowaga chemiczna
9. Termochemia, energetyka chemiczna, elektrochemia
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności
11. Reakcje w roztworach wodnych

SZKICE ROZWIĄZAŃ i ODPOWIEDZI

1. Budowa atomu
2. Układ okresowy
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej
4. Stechiometria
5. Stężenia roztworów
6. Reakcje utleniania i redukcji
7. Kinetyka chemiczna
8. Równowaga chemiczna
9. Termochemia, energetyka chemiczna, elektrochemia
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności
11. Reakcje w roztworach wodnych

Część 2.

Wstęp 4

TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH

12. Związki nieorganiczne – identyfikacja 5
13. Związki nieorganiczne – blok s i p 20
14. Związki nieorganiczne – blok d 39
15. Węglowodory 58
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony 90
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze 124
18. Organiczne związki azotu 157
19. Cukry 195

SZKICE ROZWIĄZAŃ i ODPOWIEDZI

12. Związki nieorganiczne – identyfikacja 221
13. Związki nieorganiczne – blok s i p 224
14. Związki nieorganiczne – blok d 230
15. Węglowodory 234
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony 244
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze 254
18. Organiczne związki azotu 262
19. Cukry 271