

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	17
14. Związki nieorganiczne – blok d	35
15. Węglowodory	52
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	81
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	114
18. Organiczne związki azotu	142
19. Cukry	176

SZKICE ROZWIĄZAŃ I ODPOWIEDZI

12. Związki nieorganiczne – identyfikacja	201
13. Związki nieorganiczne – blok s i p	204
14. Związki nieorganiczne – blok d	209
15. Węglowodory	213
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony	222
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze	232
18. Organiczne związki azotu	239
19. Cukry	247