

Spis treści

Wstęp	4
-------------	---

Część 1.

TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH

1. Budowa atomu	5
2. Układ okresowy	32
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	42
4. Stechiometria	61
5. Stężenia roztworów	72
6. Reakcje utleniania i redukcji	82
7. Kinetyka chemiczna	91
8. Równowaga chemiczna	106
9. Termochemia, energetyka chemiczna, elektrochemia	130
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności	152
11. Reakcje w roztworach wodnych	179

SZKICE ROZWIĄZAŃ I ODPOWIEDZI

1. Budowa atomu	208
2. Układ okresowy	214
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej	215
4. Stechiometria	219
5. Stężenia roztworów	228
6. Reakcje utleniania i redukcji	238
7. Kinetyka chemiczna	240
8. Równowaga chemiczna	246
9. Termochemia, energetyka chemiczna, elektrochemia	257
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności	264
11. Reakcje w roztworach wodnych	276

Część 2.

TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH

12. Związki nieorganiczne – identyfikacja
13. Związki nieorganiczne – blok *s* i *p*
14. Związki nieorganiczne – blok *d*
15. Węglowodory
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze
18. Organiczne związki azotu
19. Cukry

SZKICE ROZWIĄZAŃ I ODPOWIEDZI

12. Związki nieorganiczne – identyfikacja
13. Związki nieorganiczne – blok *s* i *p*
14. Związki nieorganiczne – blok *d*
15. Węglowodory
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze
18. Organiczne związki azotu
19. Cukry