

# 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* ..... 41
15. Węglowodory ..... 62
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony ..... 96
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze ..... 132
18. Organiczne związki azotu ..... 172
19. Cukry ..... 215

### SZKICE ROZWIĄZAŃ i ODPOWIEDZI

12. Związki nieorganiczne – identyfikacja ..... 244
13. Związki nieorganiczne – blok *s i p* ..... 247
14. Związki nieorganiczne – blok *d* ..... 253
15. Węglowodory ..... 257
16. Alkohole, fenole, aldehydy i ketony ..... 268
17. Kwasy karboksylowe, estry i tłuszcze ..... 279
18. Organiczne związki azotu ..... 289
19. Cukry ..... 299