

# Spis treści

Wstęp .....	4
-------------	---

## Część 1.

### TEKSTY ZADAŃ MATURALNYCH

1. Budowa atomu .....	5
2. Układ okresowy .....	28
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej .....	37
4. Stechiometria .....	55
5. Stężenia roztworów .....	64
6. Reakcje utleniania i redukcji .....	73
7. Kinetyka chemiczna .....	81
8. Równowaga chemiczna .....	92
9. Termochemia, energetyka chemiczna, elektrochemia .....	114
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności .....	133
11. Reakcje w roztworach wodnych .....	158

### SZKICE ROZWIĄZAŃ I ODPOWIEDZI

1. Budowa atomu .....	186
2. Układ okresowy .....	191
3. Budowa i właściwości substancji chemicznej .....	192
4. Stechiometria .....	195
5. Stężenia roztworów .....	204
6. Reakcje utleniania i redukcji .....	212
7. Kinetyka chemiczna .....	214
8. Równowaga chemiczna .....	219
9. Termochemia, energetyka chemiczna, elektrochemia .....	229
10. Stała i stopień dysocjacji, pH, iloczyn rozpuszczalności .....	234
11. Reakcje w roztworach wodnych .....	244

## 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