

1. Atomy, cząsteczki i stechiometria chemiczna	251	5. Roztwory	172
· Izotopy, izotony, izobary i masa atomowa	15	· Rodzaje mieszanin i metody rozdzielania	15
· Przemiany jądrowe	47	· Stężenia procentowe	20
· Czas połowicznego rozpadu	21	· Stężenia molowe	13
· Podstawowe obliczenia	21	· Przeliczanie stężeń	4
· Ustalanie wzoru związku nieorganicznego	9	· Mieszanie, rozcieńczanie i zatężanie roztworów	12
· Ustalanie wzoru związku organicznego	33	· Rozpuszczalność	48
· Stechiometria wzoru	7	· Rozpuszczalność hydratów	12
· Reakcje w stosunku stechiometrycznym	35	· Miareczkowanie i inne metody analityczne	44
· Reakcje w stosunku niestechiometrycznym	6	· Projektowanie doświadczeń	4
· Stechiometria mieszanin	22		
· Wydajność reakcji chemicznej	20	6. Reakcje w roztworach	314
· Równanie Clapeyrona	15	· Dysocjacja elektrolityczna	14
		· Teorie kwasowo - zasadowe	52
2. Budowa atomu*	173	· Stopień dysocjacji	8
· Cząstki elementarne budujące atom	10	· Stała dysocjacji	13
· Konfiguracje elektronowe	80	· pH	45
· Związek budowy atomu z układem okresowym	35	· Prawo rozcieńczeń Ostwalda	9
· Liczby kwantowe	21	· Iloczyn rozpuszczalności	22
· Stopień utlenienia i proste cząsteczki	27	· Hydroliza soli - teoria	37
		· Hydroliza soli - obliczenia	5
3. Wiązania i oddziaływania	122	· Reakcje w roztworach (zobojętnianie, strącanie)	63
· Wiązania chemiczne międzyatomowe	32	· Porównywanie mocy i odczynu wodnych roztworów, przewodnictwo, wskaźniki pH	37
· Oddziaływania chemiczne	8	· Bufory	9
· Rysowanie wzorów elektronowych	21		
· Hybrydyzacja, wiązania sigma i pi	45	7. Systematyka związków nieorganicznych	324
· Kryształy i woda	16	· Metale i szereg elektrochemiczny	61
		· Tlenki i nadtlenki	39
4. Kinetyka i statyka chemiczna	194	· Wodorki	5
· Szybkość reakcji - teoria	29	· Wodorotlenki	12
· Szybkość reakcji - obliczenia	20	· Związki kompleksowe	22
· Efekty energetyczne reakcji	21	· Kwasy	19
· Prawo Hessa	20	· Sole	42
· Stan równowagi chemicznej i stała równowagi	49	· Aktywność fluorowców	10
· Reguła Przekory	55	· Zaprojektuj doświadczenie	33
		· Pierwiastki bloku s	22
		· Pierwiastki bloku d	11
		· Pierwiastki bloku p	25
		· Amfoteryczność	23

8. Reakcje utleniania i redukcji	210	12. Węglowodory	170
· Wyznaczanie stopni utlenienia związków nieorganicznych	16	· Alkany i cykloalkany	26
· Podstawowe pojęcia (utleniacz, reduktor, utlenianie, redukcja, moc)	29	· Alkeny i cykloalkeny	61
· Mangan i Chrom w reakcjach redoks	29	· Alkiny	31
· Bilansowanie równań reakcji	70	· Węglowodory aromatyczne	35
· Przewidywanie kierunku reakcji i projektowanie doświadczeń	43	· Projektowanie doświadczeń	5
· Wyznaczanie stopni utlenienia związków organicznych	23	· Surowce energetyczne	12
9. Elektrochemia	108	13. Jednofunkcyjne pochodne węglodorów	331
· Ogniwa galwaniczne	16	· Alkohole	72
· Ogniwa oksydacyjno-redukcyjne	12	· Fenole	25
· Ogniwa obliczenia	21	· Aldehydy i ketony	54
· Korozja i pasywacja	9	· Kwasy karboksylowe	66
· Elektroliza wodnych roztworów	33	· Estry	53
· Elektroliza stopionych soli, tlenków i wodorotlenków	3	· Tłuszcze i mydła	22
· Elektroliza obliczenia	12	· Aminy	20
· Współczesne źródła prądu stałego	2	· Amidy	19
10. Zastosowanie wybranych związków	10	14. Wielofunkcyjne pochodne węglodorów	264
· Twardość wody	3	· Aminokwasy	67
· Nawozy sztuczne i naturalne	7	· Peptydy i białka	67
11. Wstęp do chemii organicznej	236	· Cukry proste	39
· Klasyfikacja związków	7	· Disacharydy	39
· Podstawowe pojęcia (homolog, szereg homologiczny, rzędowość)	8	· Polisacharydy	19
· Izomeria konstytucyjna	35	· Związki wielofunkcyjne	33
· Izomeria geometryczna	21	15. Chemia wokół nas	16
· Izomeria optyczna	43	16. Elementy ochrony środowiska	10
· Budowa cząsteczek, a właściwości fizyczne	35		
· Typy procesów i mechanizmy reakcji	49		
· Tworzywa sztuczne	38		

