

Spis treści

Wstęp	5
1. Wodorotlenki i kwasy	7
1.1. Jak zachowują się tlenki metali wobec wody?	9
1.2. Sposoby otrzymywania wodorotlenków	13
1.3. Budowa i właściwości wodorotlenków	16
1.4. Zastosowanie wybranych wodorotlenków	23
1.5. Jak zachowują się tlenki niemetali wobec wody?	25
1.6. Ustalamy nazwy i wzory strukturalne kwasów tlenowych	29
1.7. Badamy właściwości kwasu siarkowego(VI)	32
1.8. Kwas azotowy(V)	36
1.9. Właściwości i zastosowanie wybranych kwasów tlenowych	38
1.10. Kwasy beztlenowe	40
1.11. Dysocjacja jonowa wodorotlenków	44
1.12. Dysocjacja jonowa kwasów	47
1.13. Doświadczalny sposób sprawdzania obecności jonów w roztworze	51
1.14. Skala pH jako miara odczynu roztworu	57
1.15. Kwaśne opady	62
1.16. Podsumowanie	66
2. Sole	71
2.1. Sole w naszym otoczeniu	73
2.2. Tworzymy nazwy soli na podstawie ich wzoru sumarycznego i układamy wzory na podstawie nazwy	78
2.3. Dysocjacja jonowa soli	87
2.4. Otrzymywanie soli w reakcji kwasu z wodorotlenkiem	92
2.5. Otrzymywanie soli w reakcji kwasu z metalem	96
2.6. Inne sposoby otrzymywania soli	101
2.7. Reakcje strąceniowe	106
2.8. Inne reakcje powstawania osadu	113
2.9. Podsumowanie	119
Indeks	128
Dane fizyczno-chemiczne	131