

Сподрис Озолс

Эмилс Лиепиньш

ХИМИЯ

— II —

Содержание

II часть. Кислород. Воздух.

2.1. Кислород	5
2.2. Горение и другие виды окисления	8
2.3. Экзотермические и эндотермические реакции	10
2.4. Озон	11
2.5. Воздух.....	11
Обобщение II части.....	13

III часть. Вода. Водород. Растворы.

3.1. Вода	14
3.2. Индикаторы	19
3.3. Водород	20
3.4. Соли. Реакция нейтрализации	24
3.5. Закон Авогадро. Молярный объем	25
3.6. Растворы. Растворимость	28
3.7. Количественное выражение состава растворов	32
3.8. Приготовление раствора	34
Обобщение III части	37
Лабораторные работы	38

IV часть. Классы неорганических соединений

4.1. Классификация неорганических веществ	40
4.2. Оксиды	42
4.3. Кислоты	47
4.4. Основания (гидроксиды)	52
4.5. Соли	54
4.6. Генетическая связь между классами неорганических соединений	59

4.7. Периодическая система химических элементов и свойства соединений элементов	61
4.8. Металлы	63
4.9. Неметаллы	69
Обобщение IV части	77
Лабораторные работы	78
V часть. Понятие об органических веществах	
5.1. Предмет органической химии	81
5.2. Строение и свойства органических веществ	82
5.3. Классы органических соединений	84
5.4. Важнейшие превращения органических веществ	88
Обобщение V части	91
Лабораторные работы	91
Заключение	92
Ряд активности металлов	93
Периодическая система элементов	94
Плотности водных растворов некоторых веществ при 20° (г/см ³)	96