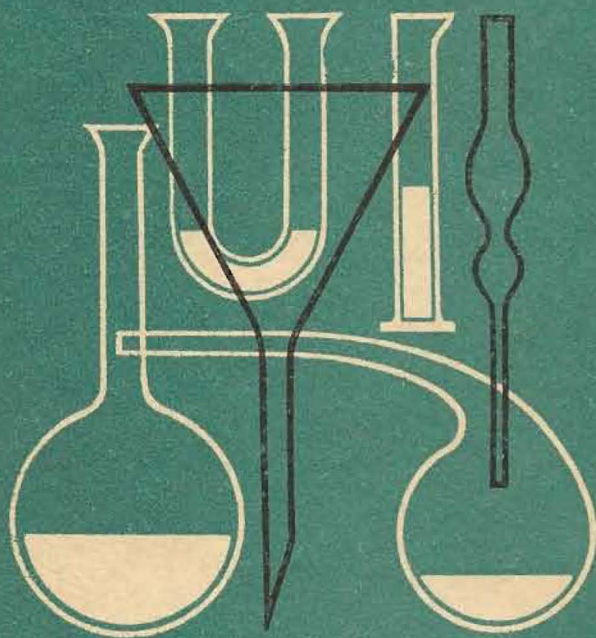




БИБЛИОТЕКА УЧИТЕЛЯ ХИМИИ

Г. П. ХОМЧЕНКО, Ф. П. ПЛАТОНОВ, И. Н. ЧЕРТКОВ

ДЕМОНСТРАЦИОННЫЙ ЭКСПЕРИМЕНТ ПО ХИМИИ



ОГЛАВЛЕНИЕ

Введение	3
Глава 1. Вещества и их изменения	6
1. Очистка веществ	—
2. Физические и химические явления	9
3. Постоянство состава веществ	11
4. Закон сохранения массы веществ	12
5. Типы химических реакций	15
Глава 2. Кислород и его соединения	20
Глава 3. Водород и его соединения	26
Глава 4. Вода и ее свойства	33
Глава 5. Растворы	36
Глава 6. Оксиды, основания, кислоты, соли	43
1. Оксиды	—
2. Основания	45
3. Кислоты	46
4. Соли	48
Глава 7. Периодический закон и периодическая система элементов Д. И. Менделеева	52
1. Изменение свойств элементов в группе	—
2. Изменение свойств элементов в периоде	54
Глава 8. Галогены	57
Глава 9. Сера и ее соединения	63
Глава 10. Скорость химических реакций и химическое равновесие	72
1. Скорость химических реакций	—
2. Химическое равновесие	77
Глава 11. Электролитическая диссоциация	79
1. Электропроводность растворов	—
2. Смещение равновесия в растворах электролитов	81
3. Свойства ионов	84
Глава 12. Азот и фосфор	86
Глава 13. Углерод и кремний	96

Глава 14. Металлы	105
1. Щелочные металлы	—
2. Щелочноземельные металлы	107
3. Алюминий	110
4. Хром	113
5. Железо	116
Глава 15. Электрохимические процессы	120
1. Гальванические элементы	—
2. Электролиз	122
3. Коррозия металлов	126
4. Защита металлов от коррозии	129
Глава 16. Углеводороды	132
1. Предельные углеводороды	—
2. Непредельные углеводороды	144
3. Ароматические углеводороды	153
4. Природные источники углеводородов	159
Глава 17. Кислородсодержащие соединения	171
1. Спирты. Фенол	—
2. Альдегиды	177
3. Карбоновые кислоты	182
4. Сложные эфиры. Жиры	184
5. Углеводы	187
Глава 18. Азотсодержащие соединения	192
1. Амины. Аминокислоты	—
2. Белки	195
Литература	198
Указатель	199