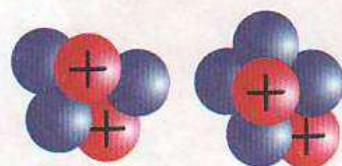
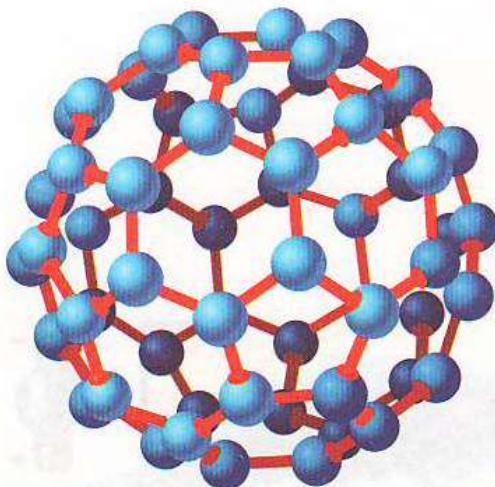


Химия — это наука о веществах и законах, которым подчиняются их превращения. Те, кто создал эту науку, — вначале алхимики, затем врачи и аптекари и, наконец, собственно химики — не щадили сил и здоровья, а порой и жизни в стремлении открыть двери в неизведанное, получить новые вещества и материалы, необходимые людям. Химический микрокосм вмещает не меньше загадок, чем необъятный Макрокосм. Кажется, что вещества живут своей особенной жизнью, таинственной и непостижимой. Какова роль человека в этом мире, как достичь гармонии с окружающей природой — ответ на эти вопросы может дать химия.

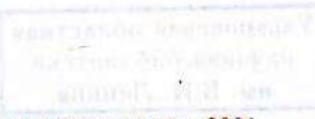
СОДЕРЖАНИЕ



Слово о химии.	
Атомы. Молекулы.	
Химические реакции	10
ХИМИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ	
И ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО	10
МЕНДЕЛЕЕВ И ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН	14
ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ	18
НАПРАВЛЕНИЕ РЕАКЦИЙ	
И ХИМИЧЕСКОЕ РАВНОВЕСИЕ	24

Охраняется законом РФ об авторском праве.
Воспроизведение текста, части текста или иллюстраций
без разрешения правообладателя запрещено
и преследуется по закону.

ISBN 5-8405-0371-1



© Коллектив авторов, 2001
© «Русское энциклопедическое товарищество», 2001
© «Мир книги», 2003
© «Мир книги», серийное оформление, 2003





Растворы и кристаллы. Кислоты и основания. Окисление и восстановление

- ЗАРОЖДЕНИЕ И РОСТ КРИСТАЛЛОВ 29
ТВЕРДЫЕ РАСТВОРЫ
И ЖИДКИЕ КРИСТАЛЛЫ 32
ИСТИННЫЕ И КОЛЛОИДНЫЕ РАСТВОРЫ 34
ВОДА И ИОНЫ 37
ДВУЛИКИЕ ВЕЩЕСТВА.
АМФОТЕРНОСТЬ 44
ГИДРОЛИЗ 46
УГОЛЬНАЯ КИСЛОТА 50
ЭЛЕКТРОНЫ МЕНЯЮТ ХОЗЯИНА 52
КОМПАС В ОКИСЛИТЕЛЬНО-
ВОССТАНОВИТЕЛЬНОМ МОРЕ 57
РД НАПРЯЖЕНИЙ РАССКАЗЫВАЕТ 59
БУЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ 62
КОРРОЗИЯ МЕТАЛЛОВ 62

Металлы и неметаллы

- ЗОЛОТО: МИФЫ
И ДЕЙСТВИТЕЛЬНОСТЬ 65
МНИМАЯ ИНЕРТНОСТЬ АЗОТА 67
ЭЛЕМЕНТ-АГРЕССОР ФТОР 72
СЕРА И РТУТЬ – ДУХИ МЕТАЛЛОВ 76
САМЫЕ МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ МЕТАЛЛЫ 81
ВЕЗДЕСУЩИЙ НЕМЕТАЛЛ КИСЛОРОД 86



Мир углерода

- УГЛЕРОД И ЕГО ЗНАМЕНИТЕ
РАЗНОВИДНОСТИ 91
НЕФТЬ И ПРИРОДНЫЙ ГАЗ 93
ЭТИЛЕН И АЦЕТИЛЕН 98
КАРБЮРИРОВАННЫЙ
ВОДОРОД – БЕНЗОЛ 101
СПИРТЫ 104
АЛЬДЕГИДЫ И КЕТОНЫ 108
БЕЛКИ И САХАРА 111
ЦЕПИ И СЕТКИ ИЗ АТОМОВ УГЛЕРОДА 118