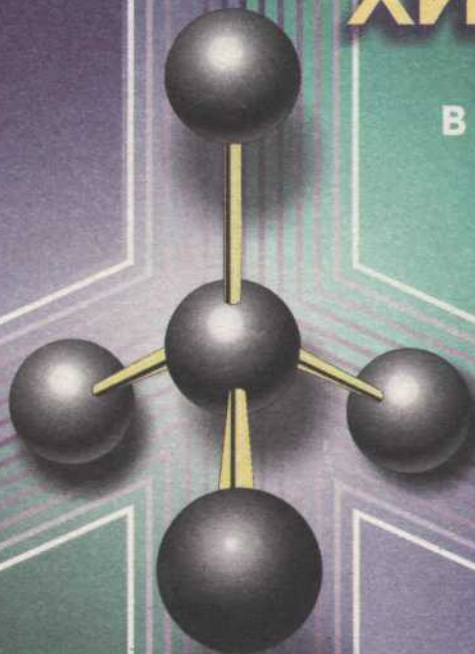


643636

Лилия
Кузнецова

**НОВАЯ
ТЕХНОЛОГИЯ
ОБУЧЕНИЯ
ХИМИИ**

в 8 классе



Кузнецова Л. М.

Новая технология обучения химии в 8 классе.— Обнинск: Титул, 1999.— 208 с: ил.

ISBN 5-86866-121-4

Методическое пособие для учителей раскрывает учебный процесс по преподаванию химии в 8 классе. Создано на основе педагогического эксперимента с учетом реального учебного процесса и поведения в нем ученика. Учебный процесс осуществляется по принципу самостоятельного созидания знаний школьниками на уроках. В методическом пособии описан деятельностный подход к обучению школьников, основанный на этом принципе, показана роль учителя по организации познавательной деятельности учащихся. Дано подробное описание каждого урока. Пособие снабжено богатым дидактическим материалом, рисунками с оригинальным наглядным материалом.

Готовится к печати подобное издание для 9 и 10 классов.

Содержание

Введение	3	Урок 30. Лабораторная работа "Получение кислорода"	74
Хрупкая логическая нить в изучении первоначальных химических понятий	12	Урок 31. Контрольная работа	74
Урок 1. Предмет химии. Вещества и их превращения	14	Урок 32. Анализ контрольной работы	75
Урок 2. Признаки химических реакций	15	Уроки 33, 34. Кислород и озон в природе	75
Урок 3. Вещества и их свойства	17	урок35* Водород	79
Урок 4. Состав и строение вещества. Молекулы	21	урок36* Вода — продукт взаимодействия водорода и кислорода. Растворяющие способности воды	81
Урок 5. Кристаллы. Немолекулярные вещества	23	Урок 37. Массовая доля растворенного вещества	85
Урок 6. Состав вещества. Химический элемент	25	Урок 38. Молярная концентрация раствора	86
Урок 7. Относительная атомная масса химического элемента	26	Урок 39. Лабораторная работа "Приготовление растворов заданной концентрации"	88
Уроки 8,9. Простые вещества	29	Урок 40. Самостоятельная работа	89
Урок 10. Сложные вещества	33	Урок 41. Анализ самостоятельной работы	90
Урок 11. Химические формулы и названия сложных веществ	36	Урок42,43 Воспоминания о воде	90
Урок 12. Количество вещества. Моль	39	Кроссворд к уроку "Воспоминания о воде"	96
Урок 13. Относительная молекулярная масса. Молярная масса	42	Важнейшая тема школьного курса химии неорганических веществ	97
Урок 14. Отношение количества вещества и его молярной массы	44	урок 44. Бинарные соединения. Соли	102
Уроки 15,16. Массовая доля элемента в веществе	46	урок 45 Бинарные соли	108
Уроки 17,18. Определение состава вещества и вывод химической формулы	48	Урок 46. Реакции между оксидами. Соли со сложными ионами	109
Урок 19. Валентность	52	Урок 47. Соли со сложными ионами (продолжение)	112
Уроки 21, 22. Составление химических формул по валентности	55	Урок 48. Взаимодействие оксидов	115
Урок 22. Контрольная работа	56	Урок 49. Состояние солей в растворе	116
Урок 23. Анализ контрольной работы	57	урок 50. Определение понятия солей	118
Урок 24. Сущность химических реакций. Закон сохранения атомов	59	урок 51. Ионные реакции	120
Урок 25. Химические уравнения	62	Урок 52. Ионные реакции (продолжение)	123
Урок 26. Реакции соединения и разложения	64	Урок 53. Лабораторная работа "Ионные реакции"	
Важнейшие вещества жизни	66	урок 54. Обобщение знаний о солях	125
Урок 27. Кислород — химический элемент и простое вещество	66	урок 55 контрольная работа	127
Урок 28. Химические свойства кислорода и озона	70	урок 56. Анализ контрольной работы	128
Урок 29. Оксиды	72	Урок 57. Кислоты	128
		Урок 58. Кислоты (продолжение)	130
		Взаимодействие кислот с металлами	131
		Урок 60. Основания	135
		Урок 61. Основания (продолжение)	137

Урок 62. Реакция нейтрализации.....	139	Уроки 77,78. Исследование изменения	
Урок 63. Лабораторная работа «Знакомство с кислотами и основаниями».....	141	простых веществ с возрастанием атомных масс химических элементов	162
Урок 64. Основные оксиды.....	141	Урок 79. Исследование свойств оксидов в периоде.....	169
Урок65. Кислотные оксиды.....	143	Урок 80. Исследование свойств гидроксидов в периоде.....	172
Урок 66. Обобщение знаний о важнейших классах неорганических веществ.....	145	Урок 81 Открытие Периодического закона 1 1 7 6	
Урок 67. Обобщение свойств оксидов.....	146	Урок 82 Периодический закон и строение атома.....	179
Урок 68. Обобщение свойств кислот.....	148	Уроки 83,84. Причины периодичности свойств химических элементов.....	183
Урок 69. Обобщение свойств оснований.	150	Урок 85. Состояние электронов в атоме.....	186
Урок 70. Обобщение свойств солей	151	Урок 86 Порядок заполнения орбиталей электронами.....	192
Урок 71. Получение солей.....	153	Урок 87. Структура Периодической системы и строение электронных оболочек атомов	194
Урок 72. Контрольная работа.....	154	Уроки 88,89. Группы и подгруппы в Периодической системе элементов	198
Урок 73. Анализ контрольной работы	155	Урок 90 Подготовка к контрольной работе	203
Урок 74. Вода.....	156	Уроки 91,92. Контрольная работа.....	204
Урок 75. Вода (продолжение).....	157	Уроки 93,94. Конференция "Значение Периодического закона".....	205
Урок 76. Самостоятельная работа	158	Заключение.	206
Изучение Периодического закона, Урок			
Периодической системы элементов			
Д. И. Менделеева и строения атомов			
на основе принципа противоположности свойств веществ	159		