

УДК 372.854
ББК 74.262.4
Я85

Ястребова О.Н.

Я85 Поурочные разработки по химии. 8 класс : пособие для учителя / О.Н. Ястребова. — 2-е изд., эл. — 1 файл pdf : 353 с. — Москва : ВАКО, 2024. — (В помощь школьному учителю). — Систем. требования: Adobe Reader XI либо Adobe Digital Editions 4.5 ; экран 10,5". — Текст : электронный.

ISBN 978-5-408-06787-9

Поурочные методические разработки составлены по учебнику О.С. Габриеляна и др. «Химия: 8 класс: базовый уровень» (М.: Просвещение), входящему в действующий федеральный перечень учебников (приказ Минпросвещения России от 21.09.2022 № 858). Материал соответствует требованиям ФГОС-2021 и ФОП ООО (приказ Минпросвещения России от 18.05.2023 № 370). Учитель найдет здесь подробные, методически обоснованные планы уроков, контрольные, тестовые, самостоятельные работы и методику проведения лабораторных опытов.

Издание адресовано учителям общеобразовательных организаций, студентам педагогических вузов и колледжей.

Подходит к учебникам «Химия» в составе УМК О.С. Габриеляна, И.Г. Остроумова, С.А. Сладкова, выпущенным с 2023 г. по н. в.

**УДК 372.854
ББК 74.262.4**

Электронное издание на основе печатного издания: Поурочные разработки по химии. 8 класс : пособие для учителя / О.Н. Ястребова. — Москва : ВАКО, 2024. — 352 с. — (В помощь школьному учителю). — ISBN 978-5-408-06649-0. — Текст : непосредственный.

В соответствии со ст. 1299 и 1301 ГК РФ при устранении ограничений, установленных техническими средствами защиты авторских прав, правообладатель вправе требовать от нарушителя возмещения убытков или выплаты компенсации.

ISBN 978-5-408-06787-9

© ООО «ВАКО», 2024

Содержание

Пояснительная записка	3
Тематическое планирование учебного материала	5
Электронные образовательные ресурсы	8

ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ

Урок 1. Предмет химии. Роль химии в жизни человека	11
Урок 2. Методы изучения химии	17
Урок 3. Агрегатные состояния вещества	22
Урок 4. Физические явления — основа разделения смесей в химии	26
Урок 5. Практическая работа № 1. Правила техники безопасности и некоторые виды работ в химической лаборатории	31
Урок 6. Практическая работа № 2. Анализ почвы и воды	33
Урок 7. Атомно-молекулярное учение. Химические элементы	38
Урок 8. Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	43
Урок 9. Химические формулы. Массовая доля элемента в соединении	51
Урок 10. Решение задач с использованием понятия <i>массовая доля элемента в веществе</i>	58
Урок 11. Вычисления по химическим формулам. Вывод химических формул	63
Урок 12. Валентность	67
Урок 13. Химические реакции	72
Урок 14. Практическая работа № 3. Наблюдение за горящей свечой	78
Урок 15. Химические уравнения	80
Урок 16. Типы химических реакций. Реакции разложения. Реакции соединения	87
Урок 17. Реакции замещения	93
Урок 18. Реакции обмена	98
Урок 19. Повторение и обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»	101
Урок 20. Контрольная работа № 1. Первоначальные химические понятия	108

ВАЖНЕЙШИЕ ПРЕДСТАВИТЕЛИ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ. КОЛИЧЕСТВЕННЫЕ ОТНОШЕНИЯ В ХИМИИ

Урок 21. Воздух и его состав	115
Урок 22. Решение задач по теме «Объемная доля компонента газовой смеси»	119
Урок 23. Кислород	123
Урок 24. Практическая работа № 4. Получение, собирание и распознавание кислорода	129
Урок 25. Оксиды	133
Урок 26. Водород	137
Урок 27. Практическая работа № 5. Получение, собирание и распознавание водорода	143
Урок 28. Кислоты	146
Урок 29. Соли	152
Урок 30. Повторение и обобщение по теме «Кислоты и соли» ...	156
Урок 31. Количество вещества. Молярная масса	160
Урок 32. Молярный объем газов	164
Урок 33. Расчеты по химическим уравнениям	167
Урок 34. Решение расчетных задач по уравнениям химических реакций с использованием понятий <i>примеси, массовая доля растворенного вещества</i>	171
Урок 35. Вода. Основания	176
Урок 36. Растворы. Массовая доля растворенного вещества	181
Урок 37. Практическая работа № 6. Приготовление растворов хлорида натрия и карбоната натрия и расчет их массовой доли в растворе	187
Урок 38. Решение задач по теме «Массовая доля растворенного вещества»	192
Урок 39. Решение задач по темам «Количественные отношения в химии», «Массовая доля растворенного вещества»	197
Урок 40. Контрольная работа № 2. Кислород. Водород. Классы веществ. Вода. Растворы. Количественные отношения в химии	201

ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Урок 41. Оксиды, их классификация и химические свойства	207
Урок 42. Основания, их классификация и химические свойства. Получение оснований	213
Урок 43. Основания. Способы получения	219
Урок 44. Кислоты, их классификация и химические свойства ...	223
Урок 45. Получение кислот	229
Урок 46. Соли, их классификация и химические свойства	234
Урок 47. Способы получения солей	240

Урок 48. Генетическая связь между классами неорганических веществ	244
Урок 49. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	248
Урок 50. Решение теоретических задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	253
Урок 51. Контрольная работа № 3. Важнейшие представители неорганических веществ	258

ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА. СТРОЕНИЕ АТОМА

Урок 52. Естественные семейства химических элементов. Амфотерность	262
Урок 53. Открытие Периодического закона Д.И. Менделеевым ...	266
Урок 54. Основные сведения о строении атомов	271
Урок 55. Строение электронных оболочек атомов	277
Урок 56. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	282
Урок 57. Характеристика элемента по его положению в Периодической системе	287
Урок 58. Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева»	290

ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ. ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ

Урок 59. Ионная химическая связь	297
Урок 60. Ковалентная неполярная химическая связь	302
Урок 61. Ковалентная полярная химическая связь	308
Урок 62. Металлическая химическая связь	315
Урок 63. Степень окисления	319
Урок 64. Окислительно-восстановительные реакции	323
Урок 65. Окислительно-восстановительные реакции	329
Урок 66. Контрольная работа № 4. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Окислительно-восстановительные реакции	333

ПОВТОРЕНИЕ

Урок 67. Повторение и обобщение изученного в 8 классе	340
Урок 68. Решение задач	345