

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 : 336 с. — Москва : ВАКО, 2020. — (В помощь школьному учителю). — Систем. требования: Adobe Reader XI либо Adobe Digital Editions 4.5 ; экран 10". — Текст : электронный.

ISBN 978-5-408-05369-8

Пособие содержит сценарии уроков, включающие все темы базового курса химии для 8 класса и составленные в соответствии с требованиями ФГОС основного (общего) образования. Учитель найдет здесь подробные, методически обоснованные планы уроков, контрольные, тестовые, самостоятельные работы и методику проведения лабораторных опытов.

Издание будет полезно как начинающим педагогам, так и преподавателям со стажем.

Подходит к учебникам "Химия" в составе УМК О.С. Gabrielyana 2012–2018 гг. выпуска, также выходившим в качестве учебного пособия в 2019–2020 гг.

**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, 2019. — 336 с. — (В помощь школьному учителю). — ISBN 978-5-408-04363-7. — 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 978-5-408-05369-8

© ООО «ВАКО», 2019

Содержание

Пояснительная записка	3
Тематическое планирование учебного материала	5

Введение

Урок 1. Химия — часть естествознания. Предмет химии. Вещества	8
Урок 2. Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. Краткий очерк истории развития химии	14
Урок 3. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Знаки химических элементов	20
Урок 4. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы	27

Глава первая. Атомы химических элементов

Урок 5. Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы	34
Урок 6. Строение электронных оболочек атомов	39
Урок 7. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов	45
Урок 8. Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой. Ковалентная неполярная связь	51
Урок 9. Ковалентная полярная химическая связь	55
Урок 10. Металлическая химическая связь	62
Урок 11. Обобщение и систематизация знаний по теме «Атомы химических элементов»	66
Урок 12. Контрольная работа по теме «Атомы химических элементов»	71

Глава вторая. Простые вещества

Урок 13. Простые вещества — металлы	75
Урок 14. Простые вещества — неметаллы	81
Урок 15. Количество вещества	87
Урок 16. Молярный объем газов	90
Урок 17. Решение задач с использованием понятий: количество вещества, постоянная Авогадро, молярная масса, молярный объем газов	93
Урок 18. Обобщение и систематизация знаний по теме «Простые вещества»	96

Глава третья. Соединения химических элементов

Урок 19. Степень окисления	101
Урок 20. Важнейшие классы бинарных соединений. Оксиды	106
Урок 21. Гидриды металлов и неметаллов	110
Урок 22. Основания	113
Урок 23. Основания (<i>продолжение</i>)	119
Урок 24. Кислоты	122
Урок 25. Кислоты (<i>продолжение</i>)	127
Урок 26. Соли	130
Урок 27. Соли (<i>продолжение</i>)	134
Урок 28. Аморфные и кристаллические вещества. Кристаллические решетки	138
Урок 29. Чистые вещества и смеси	144
Урок 30. Массовая и объемная доли компонентов смеси (раствора)	148
Урок 31. Обобщение и систематизация знаний по теме «Соединения химических элементов»	151
Урок 32. Контрольная работа по теме «Соединения химических элементов»	157

Глава четвертая. Изменения, происходящие с веществами

Урок 33. Физические явления в химии	159
Урок 34. Химические реакции	163
Урок 35. Химические уравнения	167
Урок 36. Расчеты по химическим уравнениям	172
Урок 37. Расчеты по химическим уравнениям (<i>продолжение</i>)	175
Урок 38. Реакции разложения	178
Урок 39. Реакции соединения	182
Урок 40. Реакции замещения	188
Урок 41. Реакции обмена	193
Урок 42. Типы химических реакций на примере свойств воды	198
Урок 43. Обобщение и систематизация знаний по теме «Изменения, происходящие с веществами»	203
Урок 44. Контрольная работа по теме «Изменения, происходящие с веществами»	209

Химический практикум 1. Простейшие опыты с веществом

Урок 45. Практические работы 1–3. Приемы обращения с лабораторным оборудованием. Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание. Анализ почвы и воды	213
Урок 46. Практическая работа 4. Признаки химических реакций . . .	219
Урок 47. Практическая работа 5. Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе	221

Глава пятая. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов

Урок 48. Растворение. Растворимость веществ в воде	225
Урок 49. Электролитическая диссоциация	232

Урок 50. Основные положения теории электролитической диссоциации	237
Урок 51. Ионные уравнения	241
Урок 52. Кислоты, их классификация и свойства	246
Урок 53. Кислоты, их классификация и свойства (<i>продолжение</i>) ...	252
Урок 54. Основания, их классификация и свойства	255
Урок 55. Основания, их классификация и свойства (<i>продолжение</i>)	261
Урок 56. Оксиды, их классификация и свойства	264
Урок 57. Оксиды, их классификация и свойства (<i>продолжение</i>) ...	269
Урок 58. Соли, их классификация и свойства	273
Урок 59. Соли, их классификация и свойства (<i>продолжение</i>)	279
Урок 60. Генетическая связь между классами веществ	283
Урок 61. Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов» ...	287
Урок 62. Контрольная работа по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	295
Урок 63. Окислительно-восстановительные реакции	301
Урок 64. Окислительно-восстановительные реакции (<i>продолжение</i>)	306
Химический практикум 2. Свойства растворов электролитов	
Урок 65. Практическая работа 8. Свойства кислот, оснований, оксидов и солей	310
Урок 66. Практическая работа 9. Решение экспериментальных задач	320
Урок 67. Практическая работа 9. Решение экспериментальных задач (<i>продолжение</i>)	326
Урок 68 – резервный	331