

Так...Пупсики

Матов никаких не будет, я постараюсь, как минимум

А, как максимум, могу нагрубить

Но любя!

Прямо сейчас я положил...положила...НЕВАЖНО

Начало положено

22:16 23.05.2025

Крч

Всю книгу я разделю на уровни, уровни на разделы, разделы на параграфы.
(В каждом параграфе есть некие истины, объяснения, примеры использования этих истин, задачи на использование этих истин, а в отдельной книге будут ответы на задачи)

↑ вот эта штука будет во всех подобных книгах

Содержание.

Уровень 0. Основы химии.

Раздел 0. Введение в химию.

Параграф 0. Определение и предмет химии.

Параграф 1. Методы научного познания в химии.

Параграф 2. История развития химии.

Параграф 3. Основные понятия и термины химии.

Параграф 4. Химическая номенклатура.

Раздел 1. Основные законы химии.

Параграф 5. Закон сохранения массы веществ.

Параграф 6. Закон постоянства состава.

Параграф 7. Закон кратных отношений.

Параграф 8. Закон Авогадро.

Параграф 9. Объединенный газовый закон и уравнения Менделеева-Клапейрона.

Раздел 2. Атомно-молекулярное учение.

Параграф 10. Основные положения атомно-молекулярного учения.

Параграф 11. Атомная масса и молекулярная масса.

Параграф 12. Моль — единица количества вещества.

Параграф 13. Закон действующих масс.

Уровень 1. Строение вещества.

Раздел 3. Строение атома.

Параграф 14. История развития представлений о строении атома.

Параграф 15. Состав атомного ядра: протоны, нейтроны.

Параграф 16. Электроны и электронная оболочка.

Раздел 4. Химическая связь.

Параграф 17. Основные типы химической связи: ионная, ковалентная, металлическая.

Параграф 18. Полярность связи.

Раздел 5. Периодический закон и периодическая система элементов.

Параграф 19. Структура периодической таблицы: периоды и группы.

Параграф 20. Закономерности изменения свойств элементов.

Уровень 2. Неорганическая химия.

Раздел 6. Общая характеристика неорганических веществ.

Параграф 21. Классификация неорганических веществ.

Параграф 22. Общие свойства неорганических веществ.

Параграф 23. Электролитическая диссоциация.

Параграф 24. Реакции ионного обмена.

Параграф 25. Кислотно-основные взаимодействия.

Параграф 26. Окислительно-восстановительные реакции.

Параграф 27. Комплексные соединения.

Раздел 7. Химия элементов.

Параграф 28. Водород.

Параграф 29. Щелочные металлы.

Параграф 30. Щелочноземельные металлы.

Параграф 31. Бор и алюминий.

Параграф 32. Углерод.

Параграф 33. Кремний.

Параграф 34. Азот.
Параграф 35. Фосфор.
Параграф 36. Кислород.
Параграф 37. Сера.
Параграф 38. Галогены.
Параграф 39. Благородные газы.
Параграф 40. Металлы 3d-переходного ряда (Sc-Zn).
Параграф 41. Металлы 4d-переходного ряда (Y-Cd).
Параграф 42. Металлы 5d-переходного ряда (La-Hg).
Параграф 43. Лантаноиды.
Параграф 44. Actinoids.

Уровень 3. Органическая химия.

Раздел 8. Основные сведения об органических соединениях.

Параграф 45. Углеродный скелет, функциональные группы, гомологический ряд.
Параграф 46. Основные понятия теории строения.
Параграф 47. Типы химических связей в органических соединениях.
Параграф 48. Изомерия органических соединений.

Раздел 9. Углеводороды.

Параграф 49. Алканы.
Параграф 50. Алкены.
Параграф 51. Алкины.
Параграф 52. Алкадиены.
Параграф 53. Циклоалканы.
Параграф 54. Арены (ароматические углеводороды).
Параграф 55. Радикалы в органической химии.
Параграф 56. Номенклатура органических соединений.

Раздел 10. Кислородосодержащие органические соединения.

Параграф 57. Спирты.
Параграф 58. Фенолы.
Параграф 59. Простые эфиры.
Параграф 60. Альдегиды и кетоны.
Параграф 61. Карбоновые кислоты.

Параграф 62. Сложные эфиры.

Параграф 63. Ангидриды карбоновых кислот.

Параграф 64. Галогенангидриды карбоновых кислот.

Параграф 65. Кислоты Льюиса.

Раздел 11. Азотсодержащие органические соединения.

Параграф 66. Амины.

Параграф 67. Нитросоединения.

Параграф 68. Аминокислоты.

Параграф 69. Пептиды и белки.

Параграф 70. Амиды.

Раздел 12. Гетероциклические соединения.

Параграф 71. Классификация и номенклатура гетероциклических соединений.

Параграф 72. Пятичленные гетероциклы.

Параграф 73. Шестичленные гетероциклы.

Параграф 74. Алкалоиды.

Параграф 75. Порфирины.

Раздел 13. Природные соединения.

Параграф 76. Углеводы.

Параграф 77. Липиды.

Параграф 78. Нуклеиновые кислоты.

Уровень 4. Аналитическая химия.

Раздел 14. Качественный анализ.

Параграф 79. Общие понятия и методы.

Параграф 80. Аналитические реакции.

Параграф 81. Обнаружение катионов.

Параграф 82. Обнаружение анионов.

Параграф 83. Анализ органических соединений.

Раздел 15. Количественный анализ.

Параграф 84. Основные понятия.

Параграф 85. Гравиметрический анализ.

Параграф 86. Титриметрический анализ.

Параграф 87. Инструментальные методы анализа.

Уровень 5. Ядерная химия и радиохимия.

Раздел 16. Ядерная химия.

Параграф 88. Строение атомного ядра.

Параграф 89. Ядерные реакции.

Параграф 90. Применение радиоактивных изотопов.

Уровень 6. Биохимия.

Раздел 17. Основы биохимии.

Параграф 91. Строение и свойства биомолекул.

Параграф 92. Метаболизм.

Параграф 93. Генетическая информация.

Уровень 7. Современные направления химии.

Раздел 18. Зеленая химия.

Параграф 94. Принципы зеленой химии.

Параграф 95. Примеры применения принципов зеленой химии.

Раздел 19. Нанохимия.

Параграф 96. Синтез наночастиц.

Параграф 97. Характеристика наночастиц.

Параграф 98. Применение наночастиц.

Раздел 20. Вычислительная химия.

Параграф 99. Квантовохимические методы.

Параграф 100. Молекулярная динамика.

Параграф 101. Хемоинформатика.

Раздел 21. Комбинаторная химия.

Параграф 102. Методы комбинаторного синтеза.

Параграф 103. Методы скрининга.

Параграф 104. Применение.

Уровень 8. Физические и Математические Основы Химии.

Раздел 22. Основные понятия и законы физики, необходимые для химии.

Параграф 105. Кинетическая теория газов.

Параграф 106. Первый закон термодинамики.

Параграф 107. Второй и третий законы термодинамики.

Параграф 108. Молекулярная симметрия.

Раздел 23. Строение атома.

Параграф 109. Математика для квантовой химии.

Параграф 110. Решение простейших уравнений.

Параграф 111. Квантово-механические методы.

Параграф 112. Уравнение Шредингера.

Раздел 24. Коллоидная химия и электрохимия.

Параграф 113. Механизмы каталитических реакций (адсорбция, десорбция, поверхностные реакции).

Раздел 25. Химические основы жизни.

Параграф 114. Общие сведения и закономерности реакций в органической химии.

Параграф 115. Конформационный анализ.

Параграф 116. Фотохимия.