

Учебно- методическая литература

Биология.

1. В.В.Пасечник
Биология. Бактерии. Грибы. Растения. 6 класс.
2. Биология. Животные. 7 класс. В.В.Латюшин, В.А.Шапкин.
3. Д.В.Колесов и др. Биология. Человек. 8 класс.
4. А.А.Каменский и др. Биология. Введение в общую биологию и экологию. 9 класс.
5. А.А.Каменский и др. Биология. Общая биология. 10 – 11 классы.

Химия.

1. Н.Е.Кузнецова и др.
Химия 8 класс.
2. Н.Е.Кузнецова и др.
Химия 9 класс.
3. Н.Е.Кузнецова и др.
Химия 10 класс.
4. Н.Е.Кузнецова и др.
Химия 11 класс две части.

Рабочие тетради

1. В.В.Пасечник . Биология 6 класс
2. В.В.Латюшин, Е.А.Лемехова
Биология. Животные 7 класс.
3. Н.В.Преображенская.
Рабочая тетрадь к учебнику Д.В.Колесова
4. В.В.Пасечник Г.Г.Швецов.
Биология. Введение в общую биологию. 9 класс.

Контрольно- измерительные материалы.

1. Биология 6,7,8 классы. Москва «Вако» 2012 год.
2. И.Г.Хомченко. Сборник задач и упражнений для средней школы.
3. Н.Е.Кузнецова, А.Н.Лёвкин. Задачник по химии 8 класс.
4. Н.Е.Кузнецова, А.Н.Лёвкин. Задачник по химии 9 класс.
5. Н.Е.Кузнецова, А.Н.Лёвкин. Задачник по химии 10 класс.
6. Контрольные и проверочные работы по биологии.
7. Контрольные и проверочные работы по химии.

Учебно – методическая литература	Класс	Автор	Издательство
1.Биология. Бактерии.Грибы.Растения Рабочая тетрадь.	6	В.В.Пасечник	Дрофа
2.Биология. Животные. Рабочая тетрадь Поурочные планы.	7	В.В.Пасечник, Т.А.Снисаренко В.В.Латюшин и др Е.В.Лемехова. Н.И.Галушкова	Дрофа Дрофа
3.Биология. Человек. Рабочая тетрадь. Поурочные планы.	8	Д.В.Колесов и др. Н.В.Преображенская. Г.В.Чередникова	Дрофа «Экзамен»
4.Биология. Введение в общую биологию. Рабочая тетрадь. Поурочные планы.	9	А.А.Каменский и др.В.В.Пасечник и др. И.Ф.Ишкина	Дрофа
5.Биология. Общая биология. Поурочные планы.	10 – 11	А.А.Каменский и др. Т.А.Козлова	Дрофа
Программа основного общего образования. Авторы: В.В.Пасечник, В.В.Латюшин, В.М.Пакулова. Программа среднего(полного) общего образования на базовом уровне. Автор:В.В.Пасечник			
1.Химия. Задачник по химии.	8	Н.Е.Кузнецова и др.	«Вентана - Граф»
2.Химия. Задачник по химии.	9	Н.Е.Кузнецова и др.	«Вентана - Граф»
3..Химия. Задачник по химии.	10	Н.Е.Кузнецова и др.	«Вентана - Граф»
4.Химия. 2 части.	11	Н.Е.Кузнецова и др.	«Вентана – Граф»
Программа «Курс химии для 8 – 11 классов			«Вентана- Граф»

Мультимедийные учебные пособия

Биология

1. Растения. Бактерии. Грибы. Лишайники. 6 класс.
2. Растительный мир.
3. Ботаника. 6 -7 классы.
4. Живой организм.
5. Зоология беспозвоночных. 7 класс.
6. Зоология 7 – 8 классы.
7. Анатомия и физиология человека.
8. Жизнедеятельность животных.
9. Биология 9 класс. Общие закономерности.
10. Организация жизни.
11. Функции и среда обитания животных.
12. Наследование признаков.
13. Генетическая изменчивость.
14. Экология.
15. Репетитор по биологии.
- 16 Репетитор. Ботаника. Зоология. Анатомия и физиология. Общая биология.

Химия.

1. химия 8 класс.
2. Химия. 9 класс.
3. Открытая химия (версия 2,5)
4. Открытая химия (версия 2,6)
5. Органическая химия. 10 – 11 классы.
6. Химия. Общая и неорганическая. 10 – 11 классы.
7. Варианты ЕГЭ.

Микропрепараты.

- 1.Анатомия растений.
- 2.Общая цитология.
- 3.частная гистология.
- 4.Типы размножения у растений.
- 5.Строение стебля.
- 6.Строение волокон прядильных растений.
- 7.Кровь и кроветворные органы.
- 8.Митоз в корешке лука.9.эвглена.

Скелеты.

- 1.Скелет человека.
- 2.Характерные черты скелета рыбы.
- 3.Характерные черты скелета земноводных.
- 4.Характерные черты скелета пресмыкающихся.
- 5.Череп человека.

Коллекции.

- 1.Представители отрядов насекомых.
- 2.Вредители леса.
- 3.Вредители сада.
- 4.Агроценоз.
- 5.Биоценоз водоёма.
- 6.Формы сохранности ископаемых растений и животных(3 части).

Гербарии.

- 1.Важнейшие культурные растения.
- 2.Медоносные растения.
- 3.Для курса ботаники.
- 4.По курсу общей биологии.
- 5.Для курса основ дарвинизма.

***Комплект рельефных таблиц
к разделу «Животные»***

1. Внутреннее строение брюхоного моллюска.
2. Внутреннее строение дождевого червя.
3. Внутреннее строение жука.
4. Внутреннее строение рыбы.
5. Внутреннее строение лягушки.
6. Внутреннее строение ящерицы.
7. Внутреннее строение голубя.
8. Внутреннее строение собаки.
9. Археоптерикс.

К разделу «Человек и его здоровье»

1. Почка. Фронтальный разрез.
2. Таз мужской и женский.
3. Строение лёгких.
4. Сагитальный разрез головы.
5. Строение спинного мозга.
6. Ухо человека.
7. Глаз (строение)
8. Ворсинка кишечника с сосудами.
9. Железы внутренней секреции.
10. Пищеварительный тракт.
11. Долька печени.
12. Печень.
13. Кожа разрез.
14. Почка. Макро-микростроение.

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ
“Классификация и номенклатура органических соединений”

Перечень:

1. Классификация органических соединений по их углеродной структуре.
2. Окончания в названиях органических соединений.
3. Заместительная номенклатура органических соединений (Женевская). Таблица 1.
4. Заместительная номенклатура органических соединений (Женевская). Таблица 2.
5. Органические радикалы.
6. Углеводороды (Классификация). Таблица 1
7. Углеводороды (Классификация). Таблица 2
8. Кислородосодержащие производные углеводородов. Таблица 1.
9. Кислородосодержащие производные углеводородов. Таблица 2.
10. Азотосодержащие органические соединения. (Классификация).
11. Галогеносодержащие органические соединения.
12. Важнейшие природные органические соединения (Классификация). Таблица 1.
13. Важнейшие природные органические соединения (Классификация). Таблица 1.
14. Нуклеиновые кислоты.
15. Генетическая связь органических соединений.
16. Некоторые жирные кислоты и вещества, в которых они встречаются.
17. Виды структурной изометрии органических соединений.
18. Виды пространственной изометрии органических соединений (Стереоизометрии)

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ
“ЭЛЕКТРОННЫЕ ОБОЛОЧКИ АТОМОВ”

Перечень:

1. Строение атома
2. 4 – квантовых электрона
3. Распределение электронов по уровням и подуровням
4. Электронная конфигурация элемента
5. Энергетические уровни и подуровни электрона в атоме
6. Расположение электрона в сложном атоме
7. Конфигурации орбиталей
8. Электронное строение атомов элементов II периода и свойства их высших оксидов и гидроксидов.

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ
“Гибридизация орбиталей”

Перечень:

1. Форма s -, b, d – орбиталей.
2. Гибридизация валентных орбиталей.
3. Изменение орбитальных энергий при гибридизации.
4. Пространственная ориентация гибридных орбиталей.
5. Формы молекул с гибридными орбиталями.

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ

«Типы органических реакций»

Перечень:

- Д-1. Классификация органических реакций.
 - Д-2. Нуклеофилы и электрофилы.
 - Д-3. Типы органических реакций (Примеры). Таблица 1.
 - Д-4. Типы органических реакций (Примеры). Таблица 2.
 - Д-5 Типы органических реакций (Примеры). Таблица 3.
 - Д-6. Классификация органических соединений по механизму разрыва ковалентной связи в реагирующих молекулах.
 - Д-7. Механизм разрыва ковалентной связи.
-

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ

«Окислительно-восстановительные процессы и реакции»

Перечень:

- Е-1. Степени окисления простых веществ, соединений, катионов и анионов.
 - Е-2. Вычисление степени окисления элемента в соединении и ионе.
 - Е-3. Важнейшие окислители
 - Е-4. Важнейшие восстановители.
 - Е-5. Классификация окислительно-восстановительных реакций.
 - Е-6. Схема процессов окисления-восстановления
 - Е-7. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.
 - Е-8. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронно-ионного баланса (методом полуреакций).
-

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ

«Виды химической связи»

Перечень:

- 1. Виды сигма, дельта и пи-связи между атомами.
- 2. Образование донорно-акцепторной связи.
- 3. Водородная связь.
- 4. Электронно-валентная (ионная) связь. Ионная связь (образование хлорида натрия из простых веществ).
- 5. Ковалентная неполярная связь. Образование ковалентной неполярной молекулы водорода.
- 6. Ковалентная полярная связь. Образование ковалентной полярной молекулы хлороводорода.
- 7. Металлическая связь.
- 8. Энергия диссоциации и длина некоторых химических связей.

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ
«Молекулярная структура углеводородов»

Перечень:

1. Молекулярная структура алканов
2. Молекулярная структура алкенов
3. Молекулярная структура алкинов
4. Молекулярная структура бензола
5. Модели молекул органических соединений

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ
«Виды химической связи»

Перечень:

1. Виды сигма, дельта и пи-связи между атомами.
2. Образование донорно-акцепторной связи.
3. Водородная связь.
4. Электронно-валентная (ионная) связь. Ионная связь (образование хлорида натрия из простых веществ).
5. Ковалентная неполярная связь. Образование ковалентной неполярной молекулы водорода.
6. Ковалентная полярная связь. Образование ковалентной полярной молекулы хлороводорода.
7. Металлическая связь.
8. Энергия диссоциации и длина некоторых химических связей.

ТАБЛИЦЫ ПО ХИМИИ ДЛЯ 8
КЛАССА РАЗДАТОЧНЫЕ

Перечень:

1. Распространенность элементов в оболочке Земли.
2. Содержание химических элементов в природе и организме человека.
3. Структурные единицы атома. Изотопы.
4. Взаимосвязь круговоротов кислорода и углерода.
5. Кисотно-основные свойства различных групп элементов периодической системы Д.И. Менделеева.
6. Зависимость свойств веществ от вида химической связи.
7. Водород как восстановитель и слабый окислитель.
8. Простые вещества с молекулярной атомной и металлическими структурами в периодической системе Д.И. Менделеева.
9. Растворимость кислот, солей и оснований в воде.
10. Процессы, протекающие при нагревании парафина (горение свечи).