

## Коллекции учебные

Наименование	количество
Металлы	1
Каучуки	2
Пластмассы	1
Волокна	1
Нефть	4
Каменный уголь	1
Минеральные удобрения	3
Полудрагоценные минералы	1
Минералы и горные породы	6
Торф	1
Чугун, сталь	1
Алюминий	1
Топливо	1

## Приборы демонстрационные, лабораторное оборудование

Наименование	Количество
Аппарат Киппа	2
Прибор для окисления спирта над медным катализатором	2
Прибор для сбора газов	16
Прибор «Состав воздуха»	1
Спиртовки	15
Весы с разновесами	15
Нагревательные приборы	10
Набор шариков для шаростержневых моделей	2
Химическая посуда: капельницы, лунки, пробирки, химические стаканы, мерные цилиндры, колбы, воронки, фарфоровые лодочки, ступки с пестиками, штативы, держатели пробирок	В количестве, необходимом для практических работ
Прибор для демонстрации закона сохранения массы веществ	1
Шкала твёрдости веществ	1
Тигельные щипцы	1
Асбестовые сетки	3

### СПИСОК РЕАКТИВОВ

#### ***Набор № 1 С Кислоты***

1. Кислота азотная
2. Кислота ортофосфорная

#### ***Набор № 3 ВС Щелочи***

1. Гидроокись калия
2. Гидроокись натрия

3. Гидроокись кальция

**Набор № 6 с Органические вещества**

1. Гексан
2. Д-глюкоза
3. Глицерин
4. Кислота муравьиная
5. Кислота уксусная

**Набор № 7 С Минеральные удобрения**

1. Аммофос
2. Карбомид (мочевина)
3. Натрий азотнокислый
4. Селитра кальциевая
5. Сульфат аммония
6. Калий хлористый
7. Суперфосфат гранулированный
8. мука фосфоритная

**Набор № 8 С Иониты**

1. Анионит
2. Катионит

**Набор № 9 ВС Образцы неорганических веществ**

1. Алюминий азотнокислый
2. Барий окись
3. Алюмокалиевые квасцы
4. Кислота борная
5. Калий фосфорнокислый двухзамещенный
6. Литий фторид
7. Кобальт (II) сернокислый 7-водный
8. Никель сернокислый
9. Марганец (II) сернокислый 5-водный
10. Марганец (II) хлористый
11. Натрий кремнекислый мета 9-водный

**Набор № 12 ВС Неорганические вещества для демонстрационных опытов**

1. Калий роданистый
2. Калий йодистый
3. Калий железистосинеродистый 3-водный
4. Натрий углекислый
5. Аммоний роданистый
6. Натрий сернокислый
7. Натрий бромид
8. Натрий фтористый
9. Калий железосинеродистый
10. Сера природная

**Набор № 11 С Соли для демонстрационных опытов**

1. Аммиак водный
2. Аммоний двууглекислый
3. Калий углекислый
4. Калий углекислый кислый

5. Калий фосфорнокислый 2-х замещенный 3-водный
6. Кальций фосфорнокислый двухзамещенный
7. Кальций фосфорнокислый
8. Натрий улекислый
9. Натрий фосфорнокислый 12-водный

**Набор № 13 ВС Галогениды**

1. Бром
2. Йод

**Набор № 14 ВС Сульфаты, сульфиты, сульфиды**

1. Аммоний сернокислый
2. Магний сернокислый 7-водный
3. Алюминий сернокислый
4. Железный купорос
5. Железо (II) сернокислое 7-водное
6. Калий сернокислый
7. Калий сернокислый кислый
8. Кальций сернокислый 2-водный
9. медный купорос
10. Сульфит натрия безводный
11. Натрий сернокислый
12. Цинковый купорос

**Набор № 16 ВС Металлы, оксиды**

1. Алюминий гранулированный
2. Железо (III) окись
3. Железо металлическое восстановленное
4. Меди (II) окись
5. Цинк гранулированный

**Набор № 17 С Нитраты**

1. Алюминий азотнокислый 9-водный
2. Аммоний азотнокислый
3. Барий азотнокислый
4. Калий азотнокислый
5. Натрий азотнокислый
6. Серебро азотнокислое

**Набор № 20 ВС Кислоты**

1. Кислота соляная
2. Кислота серная

**Набор № 21 ВС Неорганические вещества**

1. Кальция окись
2. Медь (II) сернокислая безводная
3. Медь (II) углекислая основная
4. Натрий углекислый
5. Натрий углекислый кислый

### **Набор № 22 ВС Индикаторы**

1. Лакмоид индикатор
2. Метиловый оранжевый индикатор
3. Фенолфталеин индикатор

## **Учебно-методическое пособие с комплектом таблиц по химии**

### **1) Белки и нуклеиновые кислоты**

1. Первичная структура белка
2. Вторичная структура белка
3. Третичная структура белка
4. Четвертичная структура белка
5. Денатурация белка
6. Гетероциклы с атомами азота
7. Принцип комплементарности
8. Нуклеиновые кислоты

### **2) Номенклатура**

1. Бинарные соединения
2. Номенклатура солей
3. Номенклатура органических соединений
4. Предельные углеводороды
5. Непредельные углеводороды
6. Функциональные производные углеводородов

### **3) Строение веществ**

1. Строение атома
2. Электронная орбиталь
3. Модели атомов некоторых элементов
4. Кристаллы
5. Химическая связь
6. Валентность
7. Степень окисления
8. Изомерия. Часть 1
9. Изомерия. Часть 2
10. Гомология

#### **4) Химические реакции**

1. Физические явления и химические реакции
2. Закон сохранения массы веществ
3. Классификация химических реакций
4. Тепловой эффект химической реакции
5. Окислительно-восстановительные реакции
6. Электролиз
7. Генетическая связь классов неорганических веществ
8. Генетическая связь классов органических веществ

#### **5) Химия 8 – 9 класс**

1. Валентность
2. Строение атома. Изотопы.
3. Электронные конфигурации атомов
4. Образование химической связи
5. Типы кристаллических решёток
6. Окислительно-восстановительные реакции
7. Реакции обмена в водных растворах
8. Важнейшие кислоты и их соли
9. Классификация оксидов
10. Классификация солей
11. Генетическая связь важнейших классов неорганических веществ
12. Кислотность среды
13. Электролитическая диссоциация
14. Скорость химической реакции
15. Химическое равновесие
16. Классификация органических соединений
17. Изомерия
18. Гомология
19. Нефть - источник углеводородов
20. Белки.

#### **6) Химия 10 -11 класс**

1. Форма электронных облаков и заполнение электронами

2. Расположение электронов по орбиталям в атомах
3. Вода - необычное вещество
4. Кривые растворимости некоторых веществ
5. Классификация и свойства оксидов
6. Окраска пламени
7. Аллотропия углерода
8. Электрохимические производства
9. Производство серной кислоты
10. Производство аммиака
11. Гибридизация атомных орбиталей
12. Химическая связь в органических соединениях
13. Взаимное влияние атомов и групп в молекуле
14. Пространственная изомерия
15. применение алкенов
16. Бензол
17. Генетическая связь углеводов
18. Жиры
19. Моносахариды
20. Полисахариды

Цифровые образовательные ресурсы ШМО учителей биологии, географии, химии.

Продукт (презентация, программа, мультимедиа-CD, эл.учебник)	Название	Автор	Класс	Тема урока	Ф.И.О учителя	Место хранения
1. Мультимедийное пособие CD	Белки и нуклеиновые кислоты.	ООО Экзамен-Медиа	10	Белки. Нуклеиновые кислоты.	О.В. Жук	Кабинет 217
2. Мультимедийное пособие CD	Органическая химия	ООО Экзамен-Медиа	10	Предельные углеводороды. Непредельные углеводороды. Гомология. Изомерия. Номенклатура органических веществ.	О.В. Жук	
3. Мультимедийное пособие CD	Строение вещества	ООО Экзамен-Медиа	8,10, 11	Строение атома. Валентность. Химическая связь. Степень окисления. Изомерия и гомология.	О.В. Жук	

4. Мультимедийное пособие CD	Начала химии	ООО Экзам ен- Медиа	8	Химические знаки и формулы. Разделение смесей. Количество вещества. Химические реакции. Типы химических реакций. Генетические связи классов неорганических веществ.	О.В. Жук
5. Мультимедийное пособие CD	Химические реакции	ООО Экзам ен- Медиа	8,11	Физические и химические явления. Закон сохранения массы веществ. Классификация химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции. Генетические связи классов неорганических и органических веществ.	О.В. Жук
6. Мультимедийное пособие CD	Растворы. Электролитическая диссоциация.	ООО Экзам ен- Медиа	8, 11	Дисперсные системы. Растворы, растворимость веществ. Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена. Гидролиз солей.	О.В. Жук
7. Мультимедийное пособие CD	Неорганическая химия	ООО Экзам ен- Медиа	8,11	Валентность. Химическая связь. Строение атома. Степень окисления.	О.В. Жук
8. Мультимедийное пособие CD	Химия. 8-9 классы.	ООО Экзам ен- Медиа	8,9, 11	Бинарные соединения. Валентность. Относительная атомная и молекулярная массы. Строение атома. Изотопы. Ковалентная и ионная химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции. Типы кристаллических решеток. Реакции обмена. Оксиды. Основания. Кислоты. Соли. Генетическая связь неорганических веществ. Электролитическая диссоциация. Скорость химической реакции. Типы химических реакций. Степень окисления.	О.В. Жук
9. Мультимедийное пособие CD	Химия. 10-11 классы.	ООО Экзам ен- Медиа	10, 11	Строение атома. Вода. Растворимость веществ в воде. Классификация и свойства оксидов. Аллотропия углерода. Электрохимическое производство. Производство аммиака и серной кислоты. Гибридизация атомных орбиталей. Взаимное влияние атомов в молекулах. Изомерия. Бензол. Углеводы. Жиры. Генетические связи	О.В. Жук



10.Мультимедийное пособие CD	Металлы	ООО Экзам ен- Медиа	9,11	углеводородов. Щелочные металлы. Щелочноземельные металлы. Алюминий. Железо. Коррозия металлов. Общие свойства металлов. Переходные металлы.	О.В. Жук	
11.Мультимедийное пособие CD	Неметаллы	ООО Экзам ен- Медиа	9, 11	Галогены. Сера и её соединения. Азот и его соединения. Фосфор и его соединения. Углерод. Кремний и его соединения. Инертные газы.	О.В. Жук	
12.Мультимедийное пособие CD	Химическое производство. Металлургия.	ООО Экзам ен- Медиа	9, 10,11	Производство серной кислоты. Производство аммиака. Производство азотной кислоты. Силикатная промышленность. Электролиз. Получение алюминия. Производство чугуна и стали. Производство ацетилена.	О.В. Жук	

