

606973 Нижегородская область, Тонкинский район, с.Вязовка, ул.Коммунистическая, д.15

**ПАСПОРТ
ЛАБОРАНТСКОЙ ХИМИИ**

Фамилия, имя, отчество заведующего:
Баева Светлана Вадимовна

Характеристика помещения

№	Состав помещений кабинета	Площадь помещений	Столы уч-ся		Рабочее место учителя	
			Тип. Ростовой размер	Кол-во	Демонстрационные столы	Классная доска (тип, размер)
1.	Лаборантская комната	19,2	-	-	1	-

Вентиляция помещений: наличие вытяжных шкафов или иных приспособлений

№	Места размещения вытяжных приспособлений	Тип, кол-во	Соответствие требованиям ТБ	Готовность к работе
1.	Лаборантская комната	электро-вытяжка форточная	соответствует	готова

Водоснабжение, канализация

1 раковина, канализация

Освещение

Наименование рабочих зон	Размещение светильников	Тип освещения, количество
Рабочее места учителя	- перпендикулярно окну	Люминесцентное, 2

Расписание генеральных уборок

Генеральные уборок проводятся один раз в последнюю неделю каждого месяца.
Ответственный - техслужащая

Опись мебели, оснащения

№	Наименование имущества	Количество
1.	Демонстрационный стол	1
2.	Сейф	1
3.	Шкаф	3
4.	Шкаф-тумба	1
5.	Тумба для плакатов	1
6.	Раковина	1
7.	Контейнер для ЛВЖ	1

Нормативно-правовая база и учебно-методическое обеспечение

№	Название (автор, издательство, год издания)	Кол-во экз.
	Федеральный стандарт основного общего образования	1
2	Примерная программа основного общего образования по предмету	1
3	Федеральный государственный образовательный стандарт основного общего образования ФГОС 2010 (в электронном виде)	1
4	Примерная программа основного общего образования по предмету. ФГОС	1
5	Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений.- М.: Дрофа, 2008.	1
6	Габриелян О.С. Программа основного общего образования по химии. 8-9 классы. ФГОС.- М.: Дрофа, 2015	1
7	Баева С.В. Рабочая программа по химии для 8-9 классов, 2015 г	1
8	Баева С.В. Рабочая программа по химии для 8-9 классов. ФГОС, 2015 г	1
9	Габриелян О.С. Химия. 8 класс –М.: Дрофа, 2007	1
	Габриелян О. С., Воскобойникова Н. П., Яшукова А. В. Настольная книга учителя. Химия. 8 кл.: Методическое пособие. — М.: Дрофа, 2007	1
	Трегубова Н.П. Поурочные разработки по химии 8 класс. – М.: ВАКО, 2014.	1
	КИМ. Химия. 8 класс/ состав. Н.П.Троегубова. – М.:ВАКО, 2014.	1
	Савинкина Е.В. Сборник задач и упражнений по химии к учебнику О.С.Габриеляна «Химия.8» /О.С.Габриелян –М.: Экзамен, 2006.	1
	Габриелян О. С., Яшукова А. В. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ 8 кл. к учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 8 класс». — М.: Дрофа, 2015.	1
	ЭОР к учебнику Габриеляна О.С.Химия 8 класс	1
10	Габриелян О.С. Химия. 9 класс –М.: Дрофа, 2008.	1
	Габриелян О. С., Воскобойникова Н. П., Яшукова А. В. Настольная книга учителя. Химия. 9кл.: Методическое пособие. — М.: Дрофа, 2007	1
	Трегубова Н.П. Поурочные разработки по химии 9 класс. – М.: ВАКО, 2014.	1

	КИМ. Химия. 9 класс/ состав.Е.Н.Стрельникова– М:ВАКО, 2014.	1
	Габриелян О. С., Яшукова А. В. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ. 9кл. К учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 9 класс». — М.: Дрофа, 2015.	1
	Химия. 9 кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С.Габриеляна «Химия.9» /О.С.Габриелян –М.: Дрофа, 2005	1
	ЭОР к учебнику Габриеляна О.С.Химия 9 класс	1
11	Волынова Л.Г. Химия. Предметная неделя в школе. Планы и конспекты мероприятий- Волгоград: Учитель, 2005	1
12	Енякова Т.М. Внеклассная работа по химии- М.: Дрофа, 2005	1

Справочная литература

№	Название (автор, издательство, год издания)	Кол -во экз.
1.	Касатикова Е.Л. Химия в таблицах и схемах. –СПб: Полиграфуслуги, 2005.	1
2.	Левина А.М. Химия в таблицах и схемах.8-9 классы –СПб: Тригон, 2005	1

Дидактический раздаточный материал

№	Класс	Раздел, тема	Кол-во компл.
1.	8	Контрольные работы № 1,2,3,4,5 (в печатном и электронном виде)	50
2.	8	КИМ тематические (в печатном виде)	13
3.	8	Лабораторные и практические работы (в печатном виде)	20
4.	9	Контрольные работы № 1, 2, 3 (в печатном и электронном виде)	28
5.	9	КИМ тематические (в печатном виде)	15
6.	9	Лабораторные и практические работы (в печатном виде)	23
7.	8-9	Справочные материалы по темам (в печатном виде)	28
8.	8-9	Справочный материал «Химия» ламинированный (в 5 частях)	10 шт (2 комп)

Демонстрационное и лабораторное оборудование

Шкаф (тумба) № 1

Оборудование для демонстрационных опытов учителем

№ полки	№ п\п	Наименование оборудования	Кол-во (шт)	Назначение
1	1.1	Прибор для получения и сбора газов	10	Для получения небольших количеств нерастворимых газов кислорода, водорода и собирания их.
	1.2	Пипетки	7 комп.	Для сбора жидкостей
	1.3	Ареометр	3	Для измерения плотности жидкостей
	1.4	Запасные части к подставкам для пробирок	10	Для проведения химических реакций
	1.5	Термометр спиртовой	4	Для измерения температуры растворов
	1.6	Пробирки ПХ-21	20	Для проведения химических реакций
2	2.1	Нагреватель для колб	1	Для нагревания растворов
	2.2	Пробки для пробирок и колб	30	Для закрывания колб и пробирок с растворами
	2.3	Химическая посуда запасная	25	Для проведения химических реакций
3	3.1	Стеклянные трубки разных размеров	50	Для проведения химических реакций
	3.2	Баня комбинированная БКЛ	1	Водяная и песчаная баня
	3.3	Ареометр с пипеткой	1	Для разбавления концентрированных кислот определенной плотности
	3.4	Аппарат для дистилляции воды	1	Для получения дистиллированной воды

Шкаф № 2**Оборудование для лабораторных и практических работ учащимися 8-9 классов**

№ полки	№ п/п	Наименование оборудования	Кол-во (шт)	Назначение
<i>Химическая посуда и приборы для опытов</i>				
1	1.1	Подставка пластиковая для пробирок	14	Для устойчивости пробирок
2	2.1	Мензурка 100 мл	9	Для отмеривания объема жидкости
	2.2	Химический стакан с носиком 100 мл	17	Для отмеривания объема жидкости
	2.3	Химический стакан с носиком 50 мл	5	Для отмеривания объема жидкости
	2.4	Предметное стекло	300	Для выпаривания соли из жидкости
	2.5	Стеклянные палочки	20	Для размешивания растворов
	2.6	Воронка разделительная	12	Для переливания и фильтрования жидкостей
	2.7	Чашка Петри	5 комп	Для проведения химических реакций
	2.8	Термометр химический	9	Для измерения температуры растворов при реакции
3	3.1	Держатель пробирок	10	Для закрепления пробирки при ее нагревании
	3.2	Поднос химический	13	Для проведения на нем опытов
	3.3	Пробирка ПХ-14	30	Для проведения химических реакций
	3.4	Пробирка ПХ-16	40	Для проведения химических реакций
	3.5	Спиртовка лабораторная	12	Для нагревания веществ, используется этанол
<i>Объекты натуральные (коллекции и модели)</i>				
4	4.1	Алюминий	2 набора	Содержит сырье для производства алюминия, образцы алюминия и его сплавов
	4.2	Металлы и сплавы	2 набора	Содержит образцы железа, меди, олова, свинца, алюминия и их сплавов. В одну коллекцию включено по 15 штук каждого образца.
	4.3	Раздаточный материал к коллекции "Минералы и горные породы"	2	Состоит из 2-х частей: 1-я часть содержит 15 образцов минералов, 2-я содержит 7 образцов минералов и 5 образцов горных пород. В один образец входит 15 шт
	4.4	Шкала твердости	1 набор	Содержит 9 образцов: тальк, гипс, кальцит, плавленый шпат, апатит, полевой шпат, кварц, топаз, корунд. Используется для ознакомления с физическими свойствами веществ.
	4.5	Стекло	1	Содержит образцы разного вида стекла

	4.6	Комплект для создания моделей кристаллических решеток и строения молекул	6	Используется для изучения тем «Строения вещества», «Химическая связь», «Органические соединения»
	4.7	Набор по электролизу	11	Предназначен для опытов по и электролизу различных веществ
5	5.1	Волокна	1 набор	Содержит образцы природных и химических волокон и тканей
	5.2	Пластмассы	1 набор	Включает образцы пластмасс. В одну коллекцию включено по 15 штук каждого образца
	5.3	Минералы и горные породы	5	Состоит из 5 частей, в каждой 15 образцов
	5.4	Топливо	1 набор	Содержит 11 образцов
	5.5	Минеральные удобрения	1 набор	Содержит образцы основных удобрений
	5.6	Основные виды промышленного сырья	1 набор	
	5.7	Набор изделий из фарфора и фаянса (чашки, пестики)	2 набора	

Шкаф № 3
(верхние полки)

Оборудование для демонстрационных опытов учителем

№ полки	№ п/п	Наименование оборудования	Кол-во (шт)	Назначение
1	1.1	Колпак стеклянный с тубусом наверху	1	Используют при постановке демонстрационного эксперимента
	1.2	Комплект колб конических	1 компл.	Используют для монтажа приборов и установок и нагревания веществ при постановке химического эксперимента.
	1.3	Комплект колб круглодонных	1 компл.	Используют для монтажа приборов и установок и нагревания веществ при постановке химического эксперимента.
	1.4	Склянка для промывания газа (Тищенко)	1 шт.	Используют для монтажа установок при постановке демонстрационного химического эксперимента. Служат для промывания и сушки газов
	1.5	Набор для окисления спирта медным катализатором	1	Для темы «Спирты»
	1.6	Газометр	1	Служит для собирания и хранения нерастворимых в воде газов (кислорода, азота)
		Склянка с нижним тубусом СТРП 1,5 л	1	В комплект входят резиновые пробки с отверстиями и сливные краны. Используют для хранения запасов растворов реактивов.
	1.7	Замкнутый сосуд	1 шт.	Для собирания газов
2	2.1			
	2.2			

	2.3			
3	3.1	Аппарат для получения газов	1	Классическое название аппарат Кипа служит для получения газов
	3.2	Весы электронные	1	Для взвешивания веществ в мг и г
	3.3	Мензурка 500 мл	2	
	3.4	Кристаллизатор	1	Используют при постановке различного химического эксперимента.
	3.5	Комплект шпателей	1	Используют для взятия сыпучих веществ
	3.6	Ложка для сжигания веществ	4	Используют для сжигания твердых и порошкообразных веществ
	3.7	Фарфоровые чашки малые	2	Для сжигания твердых веществ
	3.8	Тигельные щипцы	1	Для держания горячих тел
	3.9	Ерш для мытья посуды	10	
	3.10	Химический фарфоровый стакан	1	

**(нижние полки)
Химические реактивы**

№ полки	№ п/п	Наименование оборудования	Группа хранения	Количество
4	4.1	Соляная кислота (плотность 1,19)	7	
5	5.1	Серная кислота (плотность 1,84)	7	
6	6.1	Азотная кислота	6	
	6.2	Натрия нитрат	6	

**(ящики)
Химические реактивы**

№ полки	№ п/п	Наименование оборудования	Группа хранения	Количество
1	1.1	Активированный уголь	5	
	1.2	Сера	5	
	1.3	Парафин (свечи)	5	
	1.4	Фосфор красный	5	
2	2.1	Аммония нитрат	6	
3	3.1	Алюминия нитрат	6	
	3.2	Бария нитрат	6	
	3.3	Пероксид водорода	6	
4	4.1	Кальций металлический	2	
	4.2	Литий металлический	2	
	4.3	Магний металлический	2	
	4.4	Натрий металлический	2	

Шкаф № 4**Оборудование для демонстрационных опытов учителем**

№ полки	№ п/п	Наименование оборудования	Кол-во (шт)	Назначение
1	1.1	Штатив металлический с винтами	1	Служит для проведения демонстрации опытов
	1.2	Прибор для демонстрации ТЭД	1	Для демонстрации учителем электролитов и неэлектролитов

**Химические реактивы
для демонстрационных, лабораторных опытов и практических работ**

№ полки	№ п/п	Наименование оборудования	Группа хранения	Количество
2	2.1	Растворы солей хлоридов	8	11
	2.2	Растворы солей сульфатов	8	3
	2.3	Растворы солей нитратов	8	1
	2.4	Растворы солей карбонатов	8	2
	2.5	Растворы в склянках для демонстрации учителем	8	1 набор
	2.6	Набор индикаторов (бумажный)	8	5 наборов
	2.7	Набор индикаторов	8	5 набора
	2.8	Йод спиртовой	8	1
	2.9	Борная кислота	8	50г/2
	2.10	Ортофосфорная кислота	8	100г/2
	2.11	Глюкоза (порошок)	8	1
3	3.1	Калия иодид	8	40г/2
	3.2	Калия карбонат	8	250г/7
	3.3	Калия хлорид	8	50г/4
	3.4	Калия сульфат	8	50г/6
	3.5	Лития хлорид	8	50г/2
	3.6	Натрия бромид	8	
	3.7	Натрия карбонат	8	
	3.8	Натрия сульфат безводный	8	
	3.9	Натрия хлорид	8	
	3.10	Натрия сульфат безводный	8	
	3.11	Натрия сульфит	8	
	3.12	Бария карбонат	8	50г/4
	3.13	Магния оксид	8	
	3.14	Магния сульфат	8	
	3.15	Магния хлорид	8	
	3.16	Марганца (II) хлорид	8	
	3.17	Кальция хлорид	8	40г/3
	3.18	Кальция карбонат (мрамор)	8	200г/1
	3.19	Алюминий (гранулы)	8	
	3.20	Алюминий (порошок)	8	
	3.21	Алюминия оксид безвод-	8	

		ный		
	3.22	Алюминия хлорид	8	
	3.23	Алюминия сульфат	8	
	3.24	Цинк (гранулы)	8	
	3.25	Цинк (пыль)	8	
	3.26	Железо восстановленное (порошок)	8	
	3.27	Железа (III) оксид	8	
	3.28	Железа (III) хлорид	8	
	3.29	Железа (II) сульфат	8	
	3.30	Железа (II) сульфат семиводный	8	
	3.31	Меди (II) оксид (порошок)		
	3.32	Меди (II) оксид (гранулы)		
	3.33	Меди гидроксид		
	3.34	Меди (II) гидроксокарбонат		
	3.35	Меди (II) сульфат пятиводный		
	3.36	Меди (II) хлорид		
	4.1	Минеральные удобрения	8	5 наборов
4	4.2	Аммония карбонат	8	100г/5
	4.3	Аммония хлорид	8	100г/5
	4.4	Аммония сульфат	8	100г/5
	4.5	Набор металлов и оксидов	8	1
5	5.1	Набор солей для опытов	8	1
	5.2	Карбонат натрия	8	100г/10
	5.3	Соли металлов	8	10 наборов

**Контейнер
для хранения реактивов ЛВЖ (красная маркировка)**

	№ п\п	Наименование оборудования	Группа хранения	Количество
	1	Гексан	4	1
	2	Глицерин	4	1
	3	Диэтиловый эфир	4	1
	4	Спирт изобутиловый	4	1
	5	Спирт этиловый	4	2
	6	Этиленгликоль	4	1

Сейф
для хранения реактивов
Вещества повышенной физиологической (биологической) активности

№ полки	№ п\п	Наименование оборудования	Группа хранения	Количество
	1	Аммония дихромат	7	
	2	Аммиак 25%-ный	7	
	3	Бария хлорид	7	
	4	Бария оксид	7	
	5	Бром в ампулах	7	
	6	Йод кристаллический	7	
	7	Калия гидроксид	7	
	8	Калия дихромат	7	
	9	Калия роданид	7	
	10	Калия хромат	7	
	11	Калия перманганат	7	
	12	Кальция гидроксид	7	
	13	Натрия гидроксид	7	
	14	Натрия фторид	7	
	15	Свинец уксуснокислый	7	
	16	Серебра нитрат	7	
	17	Цинка хлорид	7	
	18	Цинк сернокислый	7	
	19	Муравьиная кислота (85%)	7	
	20	Уксусная кислота	7	

Перечень реактивов

VIII группы хранения
Малоопасные вещества и практически безопасные

№	Название веществ	Действие веществ на организм
1	Алюминий металлический (гранулы)	-
2	Алюминий металлический (порошок)	-
3	Алюминия оксид безводный	Раздражение слизистых
4	Алюминия хлорид	Раздражение слизистых
5	Алюминия сульфат	Раздражение слизистых
6	Аммония карбонат	-
7	Аммония хлорид	-
8	Аммония сульфат	-
9	Борная кислота	-

10	Железо восстановленное (порошок)	-
11	Железа (III) оксид	-
12	Железа (III) хлорид	-
13	Железа (II) сульфат	-
14	Железа (II) сульфат семиводный	-
15	Калия иодид	-
16	Калия карбонат	-
17	Калия хлорид	-
18	Калия сульфат	-
19	Кальция хлорид	-
20	Кальция карбонат (мрамор)	-
21	Лития хлорид	Раздражение кожи
22	Магния оксид	-
23	Магния сульфат	-
24	Магния хлорид	-
25	Марганца (II) хлорид	Раздражают поврежденную кожу
26	Меди (II) оксид (порошок)	Сильное раздражение кожи
27	Меди (II) оксид (гранулы)	Сильное раздражение кожи
28	Меди гидроксид	Сильное раздражение кожи
29	Меди (II) гидрокарбонат	Сильное раздражение кожи
30	Меди (II) сульфат пяти- водный	Сильное раздражение кожи
31	Меди (II) хлорид	-
32	Натрия бромид	-
33	Натрия карбонат	-
34	Натрия сульфат безводный	-
35	Натрия хлорид	-
36	Натрия сульфат безводный	-
37	Натрия сульфит	-
38	Ортофосфорная кислота	Химический ожог
39	Цинк металлический (гранулы)	-
40	Цинк (пыль)	-
41	Глюкоза	

**VII группы хранения (жёлтая маркировка)
Вещества повышенной физиологической (биологической) активности**

№	Название веществ	Действие на организм
1	Аммония дихромат	Изъязвление кожи, отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
2	Аммиак 25%-ный	катар верхних дыхательных путей
3	Бария хлорид	Отравление при попадании вовнутрь
4	Бария оксид	Отравление при попадании вовнутрь
5	Бром в ампулах	Химический ожог
6	Йод кристаллический	Химический ожог
7	Калия гидроксид	Изъязвление кожи пальцев рук, разрушение ногтей. Особо опасны при попадании в глаза.
8	Калия дихромат	Изъязвление кожи, отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
9	Калия роданид	Наркотическое действие при приеме вовнутрь (острый психоз, доза-30г)
10	Калия хромат	Изъязвление кожи, отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
11	Калия перманганат	Отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
12	Кальция гидроксид	Изъязвление кожи пальцев рук, разрушение ногтей. Особо опасны при попадании в глаза.
13	Натрия гидроксид	Изъязвление кожи пальцев рук, разрушение ногтей. Особо опасны при попадании в глаза.
14	Натрия фторид	Отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 0,2 г и более)
15	Свинец уксуснокислый	Сильное отравление при попадании вовнутрь (доза 0,5 г для взрослого; 0,1 г – для ребенка)
16	Серебра нитрат	Канцероген
17	Цинка хлорид	Раздражение кожи, желудочно - кишечные расстройства
18	Цинк сернокислый	Раздражение кожи, желудочно - кишечные расстройства
19	Муравьиная кислота (85%)	Химический ожог
20	Соляная кислота	Химический ожог
21	Серная кислота	Химический ожог
22	Уксусная кислота	Химический ожог, сильное раздражение верхних дыхательных путей

**VI группы хранения
Воспламеняющие (окисляющие) вещества**

№	Название веществ	Действие на организм
1	Азотная кислота	Химический ожог
2	Аммония нитрат	Канцероген
3	Алюминия нитрат	Канцероген
4	Бария нитрат	Канцероген
5	Калия нитрат	Канцероген
6	Натрия нитрат	Канцероген
7	Пероксид водорода	Ожог слизистых при попадании вовнутрь

**V группы хранения (красная маркировка)
Легковоспламеняющиеся твёрдые вещества (ЛВТ)**

№	Название веществ	Действие на организм
1	Активированный уголь	Канцероген
2	Сера	Экзема у особо чувствительных людей
3	Парафин (свечи)	
4	Фосфор красный	Заболевания кожи различного характера

**IV группы хранения (красная маркировка)
Легковоспламеняющиеся жидкие вещества (ЛВЖ)**

№	Название веществ	Действие на организм
1	Гексан	-
2	Глицерин	-
3	Диэтиловый эфир	Наркотическое действие
4	Спирт изобутиловый	Раздражение кожи
5	Спирт этиловый	Наркотическое действие
6	Этиленгликоль	—

**II группы хранения (зелёная маркировка)
Выделяют при взаимодействии с водой легковоспламеняющиеся газы**

№	Название веществ	Действие на организм
1	Кальций металлический	Химический ожог
2	Литий металлический	Химический ожог
3	Магний металлический	—
4	Натрий металлический	Химический ожог

Реактивы I (взрывчатые вещества) и III (самовозгорающиеся вещества) групп отсутствуют, т.к. в Типовом перечне веществ не значатся по причине опасности.

Печатные пособия (таблицы)

1. Постоянная демонстрация в кабинете (8-9 классы)

- 1.1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, электрохимический ряд напряжений металлов.
- 1.2. Растворимость кислот, оснований, солей в воде
- 1.3. Окраска индикаторов в различных средах
- 1.4. Генетическая связь органических веществ
- 1.5. Генетическая связь неорганических веществ

2. Тематические таблицы (8-9 классы)

- 2.1. Обращение с различными веществами
- 2.2. Обращение с веществами
- 2.3. Фильтрация
- 2.4. Нагревательные приборы
- 2.5. Получение и собирание газов
- 2.6. Собирание газов вытеснением воздуха
- 2.7. Атомные радиусы элементов 1-4 периодов
- 2.8. Электрохимический ряд
- 2.9. Распространенность химических элементов в земной коре
- 2.10. Растворимость солей, кислот и оснований в воде
- 2.11. Относительная электроотрицательность элементов
- 2.12. Кристаллические решетки
- 2.13. Кристаллическая решетка металлов
- 2.14. Схема растворения и электролитической диссоциации соединений с ионной и полярной связями
- 2.15. Ионная связь
- 2.16. Форма и перекрывание электронных облаков
- 2.17. Ковалентная связь
- 2.18. Электронные модели атомов элементов 1 и 2 периодов
- 2.19. Соотношение между различными типами химической связи
- 2.20. Способы защиты металлов от коррозии
- 2.21. Кривые растворимости солей.
- 2.22. Основные способы разделения смесей
- 2.23. Защита от коррозии металлов металлическими пленками
- 2.24. Электролиз раствора CuCl_2
- 2.25. Производство серной кислоты

3. Химические реакции (8-9 классы)

- 3.1. Физические явления и химические реакции
- 3.2. Закон сохранения массы веществ
- 3.3. Классификация химических реакций

- 3.4. Тепловой эффект химической реакции
- 3.5. Окислительно-восстановительные реакции
- 3.6. Электролиз
- 3.7. Генетическая связь неорганических веществ
- 3.8. Генетическая связь органических веществ

4. Номенклатура (8-9 классы)

- 4.1. Бинарные соединения
- 4.2. Номенклатура солей
- 4.3. Номенклатура органических соединений
- 4.4. Предельные углеводороды
- 4.5. Непредельные углеводороды
- 4.6. Функциональные производные углеводородов

5. Начала химии (8 класс)

- 5.1. Химические знаки и атомные массы
- 5.2. Распространённость химических элементов
- 5.3. Формы существования химических элементов
- 5.4. Вещества молекулярного и немoleкулярного строения
- 5.5. Структурные изменения веществ
- 5.6. Способы разделения смесей
- 5.7. Химические знаки и формулы
- 5.8. Составление формул по валентности
- 5.9. Моль
- 5.10. Физические величины выражения порций вещества
- 5.11. Признаки и условия проведения химических реакций
- 5.12. Типы химических реакций
- 5.13. Воздух. Кислород. Горение
- 5.14. Строение пламени
- 5.15. Составление формул солей
- 5.16. Генетическая связь классов неорганических веществ
- 5.17. Водород
- 5.18. Химическая реакция

6. Растворы. Электролитическая диссоциация (8 класс)

- 6.1. Дисперсные системы
- 6.2. Свойства воды
- 6.3. Кривые растворимости веществ
- 6.4. Способы выражения количественного состава растворов
- 6.5. Электролиты
- 6.6. Гидратация ионов
- 6.7. Растворение веществ с ионной связью в воде
- 6.8. Растворение веществ с ковалентной полярной связью
- 6.9. Кислотно-основные реакции

- 6.10. Реакции ионного обмена
- 6.11. Гидролиз солей
- 6.12. Иониты
- 6.13. Среда водных растворов

7. Металлы (9 класс)

- 7.1. Щелочные металлы
- 7.2. Химия щелочных металлов
- 7.3. Элементы IIА группы
- 7.4. Жёсткость воды
- 7.5. Алюминий
- 7.6. Применение алюминия
- 7.7. Железо
- 7.8. Виды коррозии
- 7.9. Методы защиты от коррозии
- 7.10. Общие свойства металлов
- 7.11. Переходные металлы
- 7.12. Хром

8. Неметаллы (9 класс)

- 8.1. Галогены
- 8.2. Химия галогенов
- 8.3. Сера. Аллотропия
- 8.4. Химия серы
- 8.5. Серная кислота
- 8.6. Химия азота
- 8.7. Оксиды азота
- 8.8. Азотная кислота
- 8.9. Фосфор. Аллотропия
- 8.10. Соединения фосфора
- 8.11. Классификация минеральных удобрений
- 8.12. Распознавание минеральных удобрений
- 8.13. Углерод. Аллотропия
- 8.14. Адсорбция
- 8.15. Оксид кремния (IV)
- 8.16. Силикаты
- 8.17. Применение кремния и его соединений
- 8.18. Инертные газы

9. Портреты ученых-химиков

Электронные образовательные ресурсы

№	Название	Класс	Содержание
1	CD Химия общая и неорганическая 8-11 классы	8-9	Рассмотрены вопросы неорганической химии по основным разделам
2	CD Органическая химия	9	Рассмотрены вопросы органической химии по основным разделам
3	DVD Химические элементы	9	Рассмотрены вопросы химических элементов – фтор, кремний, фосфор, сера, титан
4	DVD Химия вокруг нас	9	Разделы_ химия вокруг нас, воздух, вода, комплексионы в народном хозяйстве
5	Медиатека презентаций по химии	8	Краткая история науки химия
		8	Химическая связь
		8	Типы кристаллических решеток
			Аллотропия углерода
		8-9	Общие физические свойства металлов
		9	Каменный, медный, железный век
		8	Вода
		9	Углерод
		9	Соединения углерода
		9	Производство серной кислоты
		9	Презентация Баевой С.В. Силикатная промышленность
		8	Презентация Баевой С.В. Смеси
		9	Минеральные удобрения
		9	Атмосфера
		9	Жиры
		9	Алкоголь и человек
		9	Обобщающий урок по теме «Неметаллы»
9	Производство аммиака		
9	Презентация Баевой С.В. Органические вещества		
8-9	Жизнь и наука М.В.Ломоносова		

Техника безопасности и охрана труда

№	Наименование	Наличие
1.	Порошковый огнетушитель № 2	1
2.	Наличие пожарной сигнализации	да
3.	Инструкции по охране труда для учащихся при работе в кабинете химии	1
4.	Журнал регистрации инструктажа учащихся по технике безопасности для учащихся в кабинете химии	1
5.	Ящик с песком	1
6.	х\б халат для учителя	1
7.	Перчатки	1 пара
8.	Респиратор	1
9.	Аптечка	1
10.	Моющие средства (сода, мыло, чистящий порошок)	3

Перспективный план развития

Учебный год	Что планируется сделать, изменить	Кто привлекается
2017-18	Приобретение химических реактивов и оборудования	Директор
2018-19	Обновление учебно-методического обеспечения по химии в связи с переходом на новые образовательные стандарты в 8 классе	Директор, учитель
2019-20	Обновление учебно-методического обеспечения по химии в связи с переходом на новые образовательные стандарты в 9 классе	Директор, учитель
2020-21	Приобретение химических реактивов и оборудования	Директор
2021-22	Приобретение химических реактивов и оборудования	Директор