

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ
«СРЕДНЯЯ ШКОЛА №3»
г. ЗАВОЛЖЬЕ**

ПАСПОРТ
кабинета химии
№ 210

Ответственный за кабинет:

Моносова Елена Славовна

г. Заволжье

2020

Содержание

1. Общие сведения о кабинете.....	3
2. Описание имущества кабинета.....	4
3. Инвентарная ведомость на технические средства обучения.....	5
4. План развития кабинета.....	6
5. Занятость кабинета.....	7
6. Измерители обученности учащихся.....	8
7. Библиотека.....	11
8. Наглядно-дидактический материал.....	18
9. Учебно-практическое и лабораторное оборудование.....	26
10. Описание и места хранения лабораторного оборудования и материалов..	30
11. Перечень средств и медикаментов аптечки.....	35

Общие сведения о кабинете

Цель паспортизации учебного кабинета.

Проанализировать состояние кабинета, его готовность к обеспечению требований стандартов образования, определить основные направления работы по приведению учебного кабинета в соответствие требованиям учебно-методического обеспечения образовательного процесса.

Фамилия, имя, отчество ответственного за кабинет, № приказа по школе	приказ МБОУ СШ №3 от 31.08.2020 г. № 168/д
Фамилия, имя, отчество учителей, работающих в кабинете	Моносова Е.С.
Площадь кабинета в м ²	72
Число посадочных мест	32

Опись имущества кабинета № 210

№	Наименование имущества	Количество
1.	Доска	1 штука
2.	Стол компьютерный	1 штука
3.	Стол учительский	1 штука
4.	Стул учительский	1 штука
5.	Столы ученические	16 штук
6.	Стулья ученические	30 штук
7.	Шкафы	4 штуки
8.	Шкаф вытяжной	1 штука

Стенды

№	Название	Количество
1.	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	1 шт.
2.	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева (электронная)	1 шт.
3.	Таблица растворимости кислот, оснований и солей	1 шт
4.	Портреты ученых-химиков	10

**Инвентарная ведомость на технические средства обучения
учебного кабинета № 210**

№	Наименование ТСО	Марка	Количество	Год приобретения	Инвентарный № по школе
1.	Проектор	78	1 штука	2009	1380460
2.	Компьютер	Mechanics	1 штука	2016	01380385
3.	Экран	HP LaserJet M1132 MFP	1 штука	2014	M000001363
4	Электронная периодическая таблица химических элементов		1 штука	2007	
5	Принтер	Hp	1 штука	2016	1400001487

План развития кабинета № 210

№	Что планируется	Количество	Сроки	Ответственный	Результат
<i>2019-2020 учебный год</i>					
1.	Обновление стенда «Растворимость кислот, оснований и солей».	1 штука	в течение учебного года	директор школы Гурьянова О.В.	выполнено
2.	Приобретение вытяжного шкафа	1 штука	в течение учебного года	директор школы Гурьянова О.В.	
3.	Демонтаж старых вытяжных шкафов		в течение учебного года	Зам.директора школы Малышев Е.В.	
4	Замена вентилятора		в течение учебного года	Зам.директора школы Малышев Е.В.	
5	Подвод горячего водоснабжения в лаборантскую комнату		в течение учебного года	Зам.директора школы Малышев Е.В.	
6	Приобретение шкафов для хранения реактивов	4 штуки	в течение учебного года	директор школы Гурьянова О.В.	
4.	Обновление дидактических материалов для 11 кл.	по 8 штук на вариант (4 варианта)	2 полугодие	учитель Моносова Е.С.	

Директор школы: _____ О.В.Гурьянова

Занятость кабинета № 210 на 2019–2020 учебный год

Урочные часы работы кабинета

№ урока	понедельник	вторник	среда	четверг	пятница	суббота
1.	Биология 9б		Биология 9б	Химия 10а	Химия 8а	Химия 10а
2.	Химия 9б		Химия 11а	Химия 11а	-	Химия 11а
3.			Биология 5а	Биология 7б	Биология 5б	
4.	Биология 8а		Химия 10а	Химия 9б	Биология 7б	
5.	Химия 8а		Биология 8а			
6.	Электив 10а		Электив 11а			

Внеурочные часы работы кабинета

Школьный компонент

ФИО учителя	Предмет	Класс	Кол-во часов	Дни недели					
				пн.	вт.	ср.	чт.	пт.	сб.
Моносова Е.С.	ИГЗ химии по	9а	1	+					
		8б	1	+					
Моносова Е.С.	Кружок «Увлекательная экология»	9а	2	+					
			2			+	+		
			2						

Измерители обученности учащихся

1. Контрольные работы

№ контрольной работы	Тема	Кол-во
<i>Химия 8 класс</i>		
Контрольная работа № 1	<i>«Атомы химических элементов»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 2	<i>«Простые вещества»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 3	<i>«Соединения химических элементов»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 4	<i>«Изменения, происходящие с веществами»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 5	<i>Итоговая контрольная работа за 8 класс</i>	по 15 шт. на вариант
<i>Химия 9 класс</i>		
Контрольная работа № 1	<i>«Металлы»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 2	<i>«Неметаллы»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольный тест	<i>«Органические соединения»</i>	по 15 шт. на вариант
<i>Химия 10 класс</i>		
Контрольная работа № 1	<i>«Углеводороды»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 2	<i>«Спирты, фенолы и карбонильные соединения»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 3	<i>«Карбоновые кислоты и их производные»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа №4	<i>«Амины. Аминокислоты»</i>	по 15 шт. на вариант

Химия 11 класс		
Контрольная работа № 1	<i>«Периодический закон. Химическая связь»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 2	<i>«Химические реакции»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа № 3	<i>«Генетическая связь между классами органических и неорганических соединений»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа №4	<i>«Металлы»</i>	по 15 шт. на вариант
Контрольная работа №4	<i>«Неметаллы»</i>	по 15 шт. на вариант

2. Тесты

Класс	Тема	Количество
8	Основные классы неорганических веществ	по 15 шт. на вариант
8	Типы химических реакций	по 15 шт. на вариант
8	«Итоговый тест . 1 полугодие»	по 15 шт. на вариант
8	«Итоговый тест. 2 полугодие»	по 15 шт. на вариант
9	« Стартовый тест»	по 15 шт. на вариант
9	«Итоговый тест»	по 15 шт. на вариант
10	Алканы	по 13 шт. на вариант
10	Алкены	по 13 шт. на вариант
10	Алкины	по 13 шт. на вариант
10	Алкадиены. Каучук	по 13 шт. на вариант
10	Арены	по 13 шт. на вариант
10	Спирты	по 13 шт. на вариант
10	Альдегиды и кетоны	по 13 шт. на вариант
10	Карбоновые кислоты и сложные эфиры	по 13 шт. на вариант
10	Жиры	по 13 шт. на вариант
10	Углеводы	по 13 шт. на вариант
11	Строение атома	по 13 шт. на вариант
11	Химическая связь	по 13 шт. на вариант

11	Гидролиз	по 13 шт. на вариант
11	Электролиз	по 13 шт. на вариант

Библиотека

1. Учебно-методическая литература

№ п/п	Название	Автор	Издательс тво	Год издания	Количе ство
1	Химия. 8 класс	Габриелян О.С.	Дрофа	2011	1
2	Химия. 9класс	Габриелян О.С.	Дрофа	2011	1
3	Химия 10 класс (базовй)	Габриелян О.С., .	Дрофа	2010	1
4	Химия. 10 класс: (профильный)	Габриелян О.С.,	Дрофа	2010	1
5	Изучаем химию в 8 классе: дидактическое пособие к учебнику О.С.Габриеляна	Габриелян О.С., Остроумов И.Г.	Дрофа	2006	13
6	Химия 11 класс (базовый)	Габриелян О.С., Остроумов И.Г.	Дрофа	2011	1
7	Химия 11 класс	Габриелян О.С., Остроумов И.Г.	Дрофа	2010	1
8	Общая химия: учебное пособие для вузов	Глинка Л.Н.	Химия	1981	1
9	Химия для подготовительны х отделений	Хомченко Г.П.	Высшая школа	1993	1

10	Химия для школьников старших классов и поступающих в ВУЗы	Кузьменко Н.	Дрофа	1997	1
11	Неорганическая химия в вопросах и ответах	Лидин Р., Аликберова Л.Ю.	Химия	1991	1
12	Химия. Поурочные планы по учебнику О.С.Габриеляна 10 класс	Денисова В.Г.	Учитель	2003	1
13	Химия. Поурочные планы по учебнику О.С.Габриеляна 11 класс	Денисова В.Г.	Учитель	2003	1
14	Химия. Методическое пособие 10 класс	Габриелян О.С.	Дрофа	2013	1
15	Настольная книга учителя. Химия. 8 класс	Габриелян О.С.	Дрофа	2002	1
16	Настольная книга учителя. Химия. 9класс	Габриелян О.С.	Дрофа	2002	1
17	Химия Методическое пособие 10 класс	Габриелян О.С.	Дрофа	2001	1
18	Химия	Габриелян О.С.	Дрофа	2001	1

	Методическое пособие 11 класс				
19	Химия. 9 класс. Подготовка к ОГЭ – 2016: учебно-методическое пособие	Доронькин В.Н., Бережная А.Г., Сажнева Т.В., Февралева В.А.	Легион	2015	1
20	Химия Подготовка к ЕГЭ – 2015: учебно-методическое пособие	Доронькин В.Н., Бережная А.Г., Сажнева Т.В., Февралева В.А.	Легион	2014	1
21	Химия Тематические тесты для подготовки к ЕГЭ	Доронькин В.Н., Бережная А.Г., Сажнева Т.В., Февралева В.А.	Легион	2012	1
22	Химия ЕГЭ 2016	Медведев Ю.Н.	Экзамен	2016	1
23	Практика подготовки к ЕГЭ по химии	Асанова Л.И.	Нижний Новгород	2014	1
24	Справочник школьника. Химия	Третьяков Ю.Д.	Астрель	2003	1

2. Задачники

1	Сборник задач и упражнений по химии	Хомченко И.Г.	Новая волна	2002	1
---	-------------------------------------	---------------	-------------	------	---

2	Решение задач по химии	Хомченко И.Г.	Новая волна	2006	1
3	2400 задач по химии для школьников и поступающих в ВУЗы	Кузьменко Н.Е., Еремин В.В.	Дрофа	1999	1
4	Конкурсные задачи по химии	Слета Л.А.	Гимназия	1998	1
5	Сборник задач по органической химии с решениями	Губанова Ю.К.	Лицей	1999	1
6	Задачи и упражнения по общей химии	Беляева И.И.	Просвещение	1989	1

Дидактические материалы

№	Класс	Название	Автор	Изд-во	Год издания	Кол-во
	8	Изучаем химию в 8 классе	Габриелян О.С.	«Блик и К»	2001	12
1.	8-11	Проверочные работы по химии	Радецки й А.М.	Просвещение	2001	1 экз.
2.	10-11	Химия. Индивидуальный контроль знаний	Ширшина Н.В.	Учитель	2013	1 экз.
3.	10	Теория химического строения органических веществ. Валентные состояния атома углерода	4 варианта по 7 экз			
4.	10	Строение и классификация органических соединений	4 варианта по 7 экз			
5.	10	Химические реакции в органической химии	4 варианта по 7 экз			
6.	10	Природные источники углеводородов. Алканы	4 варианта по 7 экз			
7.	10	Алкены	4 варианта по 7 экз			
8.	10	Алкины.	4 варианта по 7 экз			
9.	10	Алкадиены.	4 варианта по 7 экз			

10.	10	Циклоалканы	4 варианта по 7 экз
11.	10	Арены	4 варианта по 7 экз
12.	10	Спирты	4 варианта по 7 экз
13.	10	Фенолы	4 варианта по 7 экз
14.	10	Альдегиды и кетоны	4 варианта по 7 экз
15.	10	Карбоновые кислоты	4 варианта по 7 экз
16.	10	Сложные эфиры. Жиры	4 варианта по 7 экз
17.	10	Углеводы	4 варианта по 7 экз
18.	10	Амины. Анилин	4 варианта по 7 экз
19.	10	Амины. Анилин	4 варианта по 7 экз
20.	10	Аминокислоты.	4 варианта по 7 экз
21.	10	Белки. Нуклеиновые кислоты	4 варианта по 7 экз
22.	10	Обобщение и систематизация знаний по курсу химии	4 варианта по 7 экз
23.	11	Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	4 варианта по 7 экз
24.	11	Строение вещества. Химическая связь	4 варианта по 7 экз
25.	11	Теория строения химических соединений	4 варианта по 7 экз

26.	11	Дисперсные системы и растворы	4 варианта по 7 экз
27.	11	Классификация химических реакций	4 варианта по 7 экз
28.	11	Скорость химических реакций. Химическое равновесие	4 варианта по 7 экз
29.	11	Электролитическая диссоциация. Гидролиз	4 варианта по 7 экз
30.	11	Классификация веществ	4 варианта по 7 экз
31.	11	Металлы	4 варианта по 7 экз
32.	11	Неметаллы	4 варианта по 7 экз
33.	11	Органические и неорганические кислоты и основания	4 варианта по 7 экз
34.	11	Генетическая связь между классами органических и неорганических соединений	4 варианта по 7 экз

Наглядно-дидактический материал материал

1. Таблицы

№ таблицы	Класс	Наименование/комплектация
Начала химии (комплект таблиц из 8 листов)		
1	8	Химические знаки и атомные массы важнейших элементов
16	8	Генетическая связь классов неорганических веществ
2	8	Распространенность химических элементов
15	8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения
3	8	Воздух. Кислород. Горение
14	8	Составление формул солей
4	8	Формы существования химических элементов
13	8	Строение пламени
5	8	Структурные изменения веществ
12	8	Типы химических реакций
6	8	Способы разделения смесей
11	8	Признаки и условия течения химических реакций
7	8	Химические знаки и формулы
10	8	Физические величины выражения порций вещества
8	8	Составление формул по валентности
9	8	Моль – единица количества вещества
Таблицы издательства «СПЕКТР»		
17	8	Физические явления и химические реакции
18	8	Закон сохранения массы веществ
19	8	Классификация химических реакций
20	8	Тепловой эффект химической реакции
21	8	Окислительно-восстановительные реакции
22	8	Номенклатура солей
Химическое производство. Металлургия (комплект таблиц из 8 листов)		
1	9	Способы сжигания топлива

16	9	Обжиг известняка
2	9	Производство серной кислоты (1)
12	9	Конвертер с кислородным дутьем
3	9	Производство серной кислоты (2)
11	9	Производство чугуна
4	9	Производство аммиака
7	9	Силикатная промышленность
5	9	Производство азотной кислоты
15	9	Обогащение руд флотацией
6	9	Производство аммиачной селитры
8	9	Электролиз хлорида натрия
9	9	Получение алюминия
13	9	Выплавка стали в электропечи
10	9	Химия доменного процесса
14	9	Выплавка стали в электронно-лучевой печи
Комплект таблиц по органической химии		
1	10-11	Классификация неорганических веществ
2	10	Химические реакции
3	10	Зависимость силы кислот и оснований от заряда и радиуса иона образующего их элемента
4	10-11	Качественные реакции на катионы
6	10-11	Гибридизация атомных орбиталей
5	10-11	Качественные реакции на анионы
7	10	Схемы образования и характеристика химических связей в молекулах некоторых углеводородов (метан, этан, этилен, ацетилен)
8	10	Схемы образования и характеристика химических связей в молекулах некоторых углеводородов (бутадиен, бензол)
9	10	Классификация органических соединений по структуре углеродного скелета
10	10	Функциональные группы и соответствующие им классы органических соединений
11	10	Галогенирование алканов
12	10	Геометрическая изомерия
14	10	Качественные реакции органических соединений (часть 1)
13	10	Важнейшие реакции алкенов
15	10	Качественные реакции органических соединений (часть 2)
Комплект таблиц по органической химии издательства «СПЕКТР»		

1	10	Классификация органических соединений
2	10	Номенклатура органических соединений
3	10	Изомерия. Часть-1
4	10	Изомерия. Часть-2
5	10	Генетическая связь классов органических веществ
6	10	Предельные углеводороды
7	10	Непредельные углеводороды
8	10	Функциональные производные углеводородов
10	10	Гомология
Комплект таблиц по теме «Белки и нуклеиновые кислоты» Издательства «СПЕКТР»		
1	10	Первичная структура белка
2	10	Вторичная структура белка
3	10	Третичная структура белка
4	10	Четвертичная структура белка
5	10	Денатурация белков
6	10	Гетероциклы с атомом азота
7	10	Принцип комплементарности
8	10	Нуклеиновые кислоты
	8 - 11	Комплект портретов ученых-химиков (10 портретов)
Комплект таблиц по Общей химии издательства «СПЕКТР»		
1	11	Строение атома
2	11	Электронная орбиталь
3	11	Модели атомов некоторых элементов
4	11	Кристаллы
5	11	Химическая связь
6	11	Валентность
7	11	Генетическая связь классов неорганических соединений
8	11	Электролиз

2. CD-диски

№	Класс	Название	Изд-во	Год издания	Кол-во
1.	8	ХИМИЯ. Мультимедийное учебное пособие	Просвещение	2004	1 шт.
2.	8 - 11	ХИМИЯ (8 – 11 класс). Виртуальная лаборатория	Лаборатория систем мультимедия, MapГТУ	2004	1 шт.

3. Перечень электронных образовательных ресурсов, используемых в образовательном процессе

1. АПК и ППРО: Академия повышения квалификации и профессиональной переподготовки работников образования - Информация Минкультуры России для учителей общеобразовательных организаций

<http://www.apkpro.ru/content/view/3994/113/>

2. Вестник Образования России - ЖУРНАЛ

<http://www.vestniknews.ru/>

3. Видеоуроки в Интернет - сайт для учителей и школьников

<http://videouroki.net/>

4. Википедия — свободная энциклопедия

<https://ru.wikipedia.org/>

5. Газета «Первое сентября»

<http://ps.1september.ru/>

6. Городской методический центр Департамента образования города Москвы.
Классный час

<http://mosmetod.ru/metodicheskoe-prostranstvo/klassnyj-chas.html>

7. Городской методический центр Департамента образования города Москвы.
Методическое пространство

<http://mosmetod.ru/metodicheskoe-prostranstvo.html>

8. Дневник.ру - школьная образовательная сеть

<http://dnevnik.ru/>

9. Всероссийский фестиваль педагогического творчества

<https://educontest.net/>

10. Документы и материалы Федерального агентства по образованию

<http://www.ed.gov.ru/>

11. Единая коллекция Цифровых Образовательных Ресурсов
<http://school-collection.edu.ru/>
12. Единое окно доступа к образовательным ресурсам. Электронная библиотека
<http://window.edu.ru/>
13. Информационный портал Всероссийской олимпиады школьников
<http://www.rosolymp.ru/>
14. Конкурсы исследовательских работ учащихся
<http://future4you.ru/index.php?Itemid=27>
15. Министерство образования Нижегородской области
<http://minobr.government-nnov.ru/>
16. Министерство Образования и Науки РФ
<http://xn--80abucjiihbv9a.xn--p1ai/>
17. Нижегородский институт развития образования (НИРО)
<http://www.niro.nnov.ru/>
18. Olimpiada.ru - Олимпиады для школьников
<http://www.olimpiada.ru/>
19. Официальный информационный портал государственной итоговой аттестации
<http://gia.edu.ru/>
20. Официальный информационный портал единого государственного экзамена
<http://ege.edu.ru/>
21. ПЕДСОВЕТ: интернет портал для учителей.
<http://pedsovet.org/m/>
22. Портал "Информационно-коммуникационные технологии в образовании"
<http://www.ict.edu.ru/>
23. Про Школу ру - бесплатный школьный портал
<http://www.proshkolu.ru/>
24. Российский общеобразовательный портал
<http://school.edu.ru/>
25. Российский совет олимпиад школьников
<http://www.rsr-olymp.ru/>
26. Российское образование. Федеральный образовательный портал
<http://edu.ru/>
27. Сеть творческих учителей
<http://www.it-n.ru/>
28. Сообщество взаимопомощи учителей - Pedsovet.su - интернет-сообщество учителей
<http://pedsovet.su/>
29. Социальная сеть работников образования «Наша сеть»
<http://nsportal.ru/>
30. СтатГрад
<https://www.statgrad.org/>
31. Толковый словарь живого великорусского языка Владимира Даля
<http://v-dal.ru/>
32. Управление образования и молодежной политики администрации Городецкого муниципального района Нижегородской области
<http://gorodezyo.jimdo.com/>

33. Учебно-методические пособия
<http://fsu.mto.ru/>
34. Учительская газета
<http://www.ug.ru/>
35. Учительский портал
<http://fsu.mto.ru/>
36. Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки: Рособrnадзор
<http://obrnadzor.gov.ru/>
37. Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов (ФЦИОР)
<http://fcior.edu.ru/>
38. Федеральный центр тестирования (ФЦТ)
<http://www.rustest.ru/>
39. Федеральный институт педагогических измерений (ФИПИ)
<http://www.fipi.ru/>

4. УЧЕБНО-ПРАКТИЧЕСКОЕ И УЧЕБНО-ЛАБОРАТОРНОЕ ОБОРУДОВАНИЕ

№	Наименование	Количество
Измерительные приборы		
1	Весы учебные	13
2	Набор разновесов	13
3	Весы лабораторные с разновесами	1
4	Термометр электронный	1
Нагревательные приборы		
1	Спиртовка демонстрационная	1
2	Баня комбинированная	1
3	Плитка электрическая (350 Вт)	1
Набор посуды и принадлежностей для демонстрационных опытов по химии		
1	Воронка делительная (на 100 мл)	1
2	Комплект колб демонстрационных	1
3	Комплект изделий из керамики и фарфора	1
4	Чаша кристаллизационная (180 мм)	1
5	Чаша кристаллизационная (120 мм)	6
6	Эксикатор	3
7	Аппарат Киппа	1
8	Прибор для получения газов	6
9	Прибор для получения галогенидалканов	13
10	Прибор для демонстрации закона сохранения массы веществ	6
11	Аппарат для дистилляции воды	1

12	Набор флаконов (250 – 300 мл для хранения растворов реактивов)	1
13	Комплект пробирок	1
14	Ложка для сжигания веществ	10
15	Щипцы тигельные	4
16	Зажим для пробирок	15
17	Столик демонстрационный	1
18	Бюретка демонстрационная	1
19	Прибор для демонстрации скорости химических реакций	1
Наборы принадлежностей для выполнения практических работ		
1	Мини-лаборатория	13
2	Штатив разборный	13
Модели		
1	Кристаллическая решетка алмаза	1
2	Кристаллическая решетка графита	1
3	Кристаллическая решетка фуллерена	1
4	Кристаллическая решетка меди	1
5	Кристаллическая решетка железа	1
6	Кристаллическая решетка хлорида натрия	1
7	Кристаллическая решетка углекислого газа	1
8	Кристаллическая решетка льда	1
9	Комплект для изготовления моделей молекул органических веществ	2
Коллекции		
1	Алюминий	1
2	Волокна	1
3	Пластмассы	1
4	Каменный уголь и продукты его переработки	1
5	Металлы и сплавы	1
6	Минералы и горные породы	1
7	Шкала твердости	6
Реактивы		
1	Набор кислоты	1
1.1	Соляная кислота	1,1 кг
1.2	Серная кислота	3,6 кг
2	Набор кислоты	1
2.1	Азотная кислота	
2.2	Фосфорная кислота	
3	Набор «Оксиды металлов»	1
3.1	Меди (II) оксид	0,4 кг
3.2	Марганца (IV) оксид	0,2 кг

3.3	Кальция оксид	0,05 кг
3.4	Цинка оксид	0,1 кг
3.5	Алюминия оксид	0,1 кг
3.6	Железа (III) оксид	0,1 кг
3.7	Бария оксид	0,1 кг
4	Набор «Щелочные и щелочноземельные металлы»	
4.1	Натрий	0,01
5	Набор «Огнеопасные вещества»	
5.1	Сера (порошок)	0,1 кг
6	Набор «Галогениды»	1
6.1	Алюминия хлорид	9,1
6.2	Аммония хлорид	0,05 кг
6.3	Железа (III) хлорид	0,05 кг
6.4	Калия иодид	0,2
6.5	Калия хлорид	0,1
6.6	Кальция хлорид	0,1
6.7	Магния хлорид	0,05
6.8	Натрия хлорид	0,05
6.9	Меди (II) хлорид	0,3
6.10	Натрия бромид	0,1
6.11	Натрия фторид	0,01
7	Набор «Сульфаты. Сульфиты. Сульфиды»	1
7.1	Алюминия сульфат	0,1
7.2	Аммония сульфат	0,1
7.3	Железа (II) сульфат	0,1
7.4	Калия сульфат	0,1
7.5	Кобальта (II) сульфат	0,05
7.6	Магния сульфат	0,1
7.7	Меди (II) сульфат 5-в	0,05 кг
7.8	Меди (II) сульфат б/в	0,01
7.9	Натрия сульфат	0,05
7.10	Натрия сульфид	0,05
7.11	Натрия сульфит	0,05
7.12	Натрия гидросульфат	0,05
7.13	Никеля сульфат	0,1
7.14	Цинка сульфат	0,05
	Набор «Соединения хрома»	
8.1	Аммония дихромат	0,05 кг
8.2	Калия дихромат	0,05 кг
8.3	Калия хромат	0,05 кг
8.4	Хрома (III) хлорид	0,05 кг
	Набор «Нитраты»	
9.1	Алюминия нитрат	0,05

9.2	Аммония нитрат	0,05
9.3	Калия нитрат	0,05
9.4	Кальция нитрат	0,05
9.5	Натрия нитрат	0,05
9.6	Серебра нитрат	0,01
10	Набор «Индикаторы»	
10.1	Лакмоид	0.02
10.2	Метилловый оранжевый	0,02
10.3	Фенолфталеин	0,02
11	Набор «Минеральные удобрения»	
11.1	Аммония сульфат	0,25
11.2	Аммофос	0,25
11.3	Калийная соль	0,25
11.4	Кальция нитрат	0,25
11.5	Карбамид	0,25
11.6	Натрия нитрат	0,25
11.7	Суперфосфат гранулированный	0,25
11.8	Фосфоритная мука	0,25
12	Набор «Органические вещества»	
12.1	Анилин	0,05
12.2	Аминоуксусная кислота	0,05 кг
12.3	Гексан	
12.4	Глицерин	
12.5	Глюкоза	
12.6	Дихлорэтан	
12.7	Олеиновая кислота	0,05
12.8	Стеариновая кислота	0,05
12.9	Сахароза	0,05
12.10	Изоамиловый спирт	0,05л
12.11	Изобутиловый спирт	0,05
12.12	Бутиловый спирт	0,05
12.13	Толуол	0,05
12.14	Углерод четыреххлористый	0,05
12.15	Хлороформ	0,05
12.16	Метиламин	
12.17	Нефть	
12.18	Толуол	
12.19	Фенол	
12.20	Формалин	
12.21	Хлороформ	
12.22	Циклогексан	
12.23	Этиленгликоль	

13	Набор «Материалы»	
13.1	Активированный уголь	0,1 кг
13.2	Вазелин	0,05
13.3	Карбид кальция	0,2
13.4	Кальция карбонат (мрамор)	0,5
13,5	Парафин	0,2

Опись и места хранения лабораторного оборудования и материалов.

№	Наименование	Место хранения
Измерительные приборы		
1	Весы учебные	лаборантская
2	Набор разновесов	
3	Весы лабораторные с разновесами	
4	Термометр электронный	
Нагревательные приборы		
1	Спиртовка демонстрационная	лаборантская
2	Баня комбинированная	
3	Плитка электрическая (350 Вт)	
Набор посуды и принадлежностей для демонстрационных опытов по химии		
1	Воронка делительная (на 100 мл)	лаборантская
2	Комплект колб демонстрационных	
3	Комплект изделий из керамики и фарфора	
4	Чаша кристаллизационная (180 мм)	
5	Чаша кристаллизационная (120 мм)	
6	Эксикатор	
7	Аппарат Киппа	
8	Прибор для получения газов	
9	Прибор для получения галогенидалканов	
10	Прибор для демонстрации закона сохранения массы веществ	
11	Аппарат для дистилляции воды	

12	Набор флаконов (250 – 300 мл для хранения растворов реактивов)	Кабинет (в шкафу)
13	Комплект пробирок	
14	Ложка для сжигания веществ	лаборантская
15	Щипцы тигельные	
16	Зажим для пробирок	
17	Столик демонстрационный	
18	Бюретка демонстрационная	Вытяжной шкаф
19	Прибор для демонстрации скорости химических реакций	Кабинет (в шкафу)
Наборы принадлежностей для выполнения практических работ		
1	Мини-лаборатория	лаборантская
2	Штатив разборный	Кабинет (в шкафу)
Модели		
1	Кристаллическая решетка алмаза	Кабинет (в шкафу под стеклом)
2	Кристаллическая решетка графита	
3	Кристаллическая решетка фуллерена	
4	Кристаллическая решетка меди	
5	Кристаллическая решетка железа	
6	Кристаллическая решетка хлорида натрия	
7	Кристаллическая решетка углекислого газа	
8	Кристаллическая решетка льда	
9	Комплект для изготовления моделей молекул органических веществ	Демонстрационный стол (внутренняя полка)
Коллекции		
1	Алюминий	Кабинет (в шкафу)
2	Волокна	
3	Пластмассы	
4	Каменный уголь и продукты его переработки	
5	Металлы и сплавы	
6	Минералы и горные породы	
7	Шкала твердости	
Реактивы		
1	Набор кислоты	Лаборантская (сейф)
1.1	Соляная кислота	
1.2	Серная кислота	
2	Набор кислоты	
2.1	Азотная кислота	
2.2	Фосфорная кислота	
3	Набор «Оксиды металлов»	
3.1	Меди (II) оксид	Лаборантская (в

3.2	Марганца (IV) оксид	шкафу)
3.3	Кальция оксид	сейф
3.4	Цинка оксид	Лаборантская (в шкафу)
3.5	Алюминия оксид	
3.6	Железа (III) оксид	
3.7	Бария оксид	0,1 кг
4	Набор «Щелочные и щелочноземельные металлы»	
4.1	Натрий	сейф
5	Набор «Огнеопасные вещества»	
5.1	Сера (порошок)	Лаборантская (в шкафу)
6	Набор «Галогениды»	
6.1	Алюминия хлорид	Лаборантская (в шкафу под стеклом)
6.2	Аммония хлорид	
6.3	Железа (III) хлорид	
6.4	Калия иодид	
6.5	Калия хлорид	
6.6	Кальция хлорид	
6.7	Магния хлорид	
6.8	Натрия хлорид	
6.9	Меди (II) хлорид	
6.10	Натрия бромид	
6.11	Натрия фторид	
7	Набор «Сульфаты. Сульфиты. Сульфиды»	
7.1	Алюминия сульфат	Лаборантская (в шкафу под стеклом)
7.2	Аммония сульфат	
7.3	Железа (II) сульфат	
7.4	Калия сульфат	
7.5	Кобальта (II) сульфат	
7.6	Магния сульфат	
7.7	Меди (II) сульфат 5-в	
7.8	Меди (II) сульфат б/в	
7.9	Натрия сульфат	
7.10	Натрия сульфид	
7.11	Натрия сульфит	
7.12	Натрия гидросульфат	
7.13	Никеля сульфат	
7.14	Цинка сульфат	
	Набор «Соединения хрома»	
8.1	Аммония дихромат	сейф
8.2	Калия дихромат	Лаборантская (в шкафу под
8.3	Калия хромат	

8.4	Хрома (III) хлорид	стеклом)
	Набор «Нитраты»	
9.1	Алюминия нитрат	сейф
9.2	Аммония нитрат	
9.3	Калия нитрат	
9.4	Кальция нитрат	
9.5	Натрия нитрат	
9.6	Серебра нитрат	
10	Набор «Индикаторы»	
10.1	Лакмоид	Лаборантская (в выдвижном ящике)
10.2	Метилловый оранжевый	
10.3	Фенолфталеин	
11	Набор «Минеральные удобрения»	
11.1	Аммония сульфат	Лаборантская (в шкафу)
11.2	Аммофос	
11.3	Калийная соль	
11.4	Кальция нитрат	
11.5	Карбамид	
11.6	Натрия нитрат	
11.7	Суперфосфат гранулированный	
11.8	Фосфоритная мука	
12	Набор «Органические вещества»	
12.1	Анилин	сейф
12.2	Аминоуксусная кислота	
12.3	Гексан	
12.4	Глицерин	
12.5	Глюкоза	
12.6	Дихлорэтан	
12.7	Олеиновая кислота	
12.8	Стеариновая кислота	
12.9	Сахароза	
12.10	Изоамиловый спирт	сейф
12.11	Изобутиловый спирт	
12.12	Бутиловый спирт	
12.13	Толуол	
12.14	Углерод четыреххлористый	
12.15	Хлороформ	
12.16	Метиламин	
12.17	Нефть	
12.18	Толуол	

12.19	Фенол	
12.20	Формалин	
12.21	Хлороформ	
12.22	Циклогексан	
12.23	Этиленгликоль	
13	Набор «Материалы»	
13.1	Активированный уголь	
13.2	Вазелин	
13.3	Карбид кальция	сейф
13.4	Кальция карбонат (мрамор)	
13,5	Парафин	

Перечень
средств и медикаментов аптечки школьного кабинета химии

1. Бинт стерильный 1
2. Бинт нестерильный 1
3. Салфетки стерильные 1
4. Вата гигроскопическая стерильная в тампонах, 50г
5. Пинцет
6. Клей БФ-6 25-50 мл
7. Йодная настойка
8. Пероксид водорода 3%
9. Активированный уголь
10. Раствор аммиака 10%
11. Альбуцид 30%
12. Спирт этиловый
13. Раствор гидрокарбоната натрия 2% 200 мл
14. Раствор борной кислоты 2% 200 мл
15. Пипетки 3 шт