

I. ПАСПОРТ

КАБИНЕТ: **ХИМИИ**

ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ:
МБОУ СОШ П. НИВЕНСКОЕ

АДРЕС:
**КАЛИНИНГРАДСКАЯ ОБЛАСТЬ, БАГРАТИОНОВСКИЙ
РАЙОН, П. НИВЕНСКОЕ, УЛ. КАЛИНИНГРАДСКАЯ , Д.1.
ТЕЛ. (40156)5-53-48**

Ф.И.О. ЗАВЕДУЮЩЕГО КАБИНЕТОМ:
УЧИТЕЛЬ ХИМИИ- САПОВА ЮЛИЯ ВЛАДИМИРОВНА

ОТВЕТСТВЕННЫЙ УЧИТЕЛЬ:
УЧИТЕЛЬ ХИМИИ- САПОВА ЮЛИЯ ВЛАДИМИРОВНА

ГОД СОЗДАНИЯ КАБИНЕТА: 1956 Г.

СОЗДАНИЕ ЦЕНТРА «ТОЧКА РОСТА»: 2022 Г.

2023Г.

1. Характеристика кабинета

1.1. Назначение кабинета:

Кабинет оборудован для классов, изучающих химию. Центр «Точка роста»

1.2. Характеристика помещения.

Кабинет размещается в нетиповом здании (указать)

№	Состав помещений	Площадь помещений	Лабораторные столы учащихся		Рабочее место учителя		
			Тип. Ростовой размер	Количество	Демонстрационные столы	Стол учителя	Классная доска-магнитно-маркерная
1	Класс	45,5	4-5	10 шт. парты двойные 10 шт. парты одинарные	1	1	1
2	Лаборантская	16,4	-	-	1	1	-

1. 3.Электроснабжение помещений кабинета

обеспечено комплектом электроснабжения(тип, марка)

Места размещения электророзеток	Напряжение		Соответствие требований безопасности
	220 В	42В	
Кабинет- 5 шт. двойных	+	-	соответствует
Лаборантская- 2 шт. двоенные	+	-	соответствует

1. 4.Вентиляция помещений:

Вентиляция помещений- естественная.

Имеется один вытяжной шкаф.

Места размещения вытяжных шкафов	Тип, размеры	Количество	Наличие подводов в шкафах			Наличие освещения	Соответствие требованиям ТБ
			свет	вода	газ		
Класс		1шт	-	-	-	нет	соответствует
Лаборантская	-	-	-	-	-	-	-

1. 5. Газоснабжение кабинета:

Газоснабжение в кабинете отсутствует.

1. 6. Водоснабжение, канализация:

Помещения кабинета	Места инсталляции	Оборудование (водоразборные колонки. Раковины)
Класс	Рабочее место учителя	нет
	Лабораторный стол учащихся	нет
	Вытяжной шкаф	нет
	Мойка керамическая	Да, одноместная- 1шт
Лаборантская	Препараторский стол	1 шт
	Мойка керамическая	Да, одноместная- 1шт

1. 7. Освещение

Наименование рабочих зон	Размещение светильников	Тип светильников, тип ламп	Освещенность
Рабочее места учителя и учащихся	*параллельно окнам	С матовым плафоном, ЛЛ	Не менее 300 Лк
Поверхность классной доски	*вдоль доски	С матовым плафоном, ЛЛ	Не менее 500 Лк

2. Материально- техническое обеспечение кабинета. Перечень оборудования и средств обучения.

Мебель кабинета

Наименование	Количество
Стол учительский	1 шт.
Стол демонстрационный	1 шт.
Столы ученические	10 шт. двойные 10шт. одинарные
Стулья ученические	30 шт.
Стул для учителя (мягкий)	1 шт.
Шкаф горка	1 шт.
Вытяжной шкаф	1 шт.

Мебель лаборантской

Наименование	Количество
Письменный стол	1 шт.
Стол препараторский	1 шт.
Стул для учителя	1 шт.
Шкаф металлический	2 шт.
Шкаф- стенка 3-х секционный 30.08.2022-21.4	1 шт.
Тумба	2 шт.
Вспомогательная парта	1 шт.

ТСО

Наименование	Инвентарный номер	Количество
		1 шт.
Мультимедиапроектор Epson EMP-X5	M000169	1 шт.
Ноутбук ASUS R50IJ	00000343	1 шт.
Ноутбук ASUS	000000251430	1 шт.
Ноутбук Lenovo	0000000833	1 шт.
Колонки SVEN SPS-820		1шт.
Компьютер (комплект)	31.12.2021-2	1 шт
МФУ Canon	09.12.2020-19	1шт
Графический планшет XP- Pen		1шт.

Таблицы и стенды постоянные

Наименование	Количество
Таблица – Электронная справочно- информационная таблица Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	1 шт.
Таблица - Растворимость кислот, оснований, солей в воде	1 шт.
Таблица - Электрохимический ряд напряжений металлов	1 шт.
Стенд - Правила по ТБ на уроках химии	1 шт.

Учебники школьные

№	Автор	Название	Количество
1.	Габриелян О.С.	Химия. 8 класс: учеб. для общеобразоват. организаций: базовый уровень/ О.С.Габриеля, И. Г. Остроумов, С.А. Сладков. – М.: Просвещение, 2019. – 175 с. : ил	1шт. Школьная библиотека
2.	Габриелян О.С.	Химия. 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций: базовый уровень/ О.С.Габриеля, И. Г. Остроумов, С.А. Сладков. – М.: Просвещение, 2019. – 223 с. : ил	1шт. Школьная библиотека
3.	Габриелян О.С.	Химия. 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций: базовый уровень/ О.С.Габриеля, И. Г. Остроумов, С.А. Сладков. – 3-е изд., стер.- М.: Просвещение, 2021. – 128 с. : ил	1шт. Школьная библиотека
4.	Габриелян О.С.	Химия. 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций: базовый уровень/ О.С.Габриеля, И. Г. Остроумов, С.А. Сладков. – 4-е изд., стер.- М.: Просвещение, 2022. – 127 с. : ил	1шт. Школьная библиотека

Учебники по предмету

№	Автор	Название	Количество
1	Габриелян О.С	Химия. 8 класс: –М.: Дрофа , 2002	2 шт. списан.
2	Габриелян О.С.	Химия. 9 класс: –М.: Дрофа , 2002	4 шт. списан.
3	Габриелян О.С.	Химия. 10 класс.: Учеб. для общеобразоват.	2 шт.

		учреждений/ О.С. Gabrielyan, Ф.Н. Маскаев, С.Ю. Пономарев, В.И. Теренин; под. Ред. В.И. Теренина. - М.: Дрофа, 2002-2004	Школьная библиотека
4	Габриелян О.С.	Химия. 11 класс: Учеб. для общеобразоват. учреждений/О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова. – М.: Дрофа, 2001-2004.- 368.: ил.	2 шт. списан.

Сборники задач и упражнений

№	Автор	Название	Количество
1	Абкин Г.Л.	Задачи и упражнения по химии для средней школы. Пособие для учителей. Изд. 2-е, доп. М., Просвещение, 1972	2шт.
2	Гавруйсейко Н.П.	Задания для самостоятельной работы учащихся по органической химии.-Мн.: Нар. Асвета, 1979	1шт
3	Глориозов П.А. Рысс В.Л.	Проверочные работы по химии для 9 и 10 классов. Дидакт. Материал. - М.: Просвещение, 1974.	1шт.
4	Гольдфарб Я.Л. и др.	Химия. Задачник. 8-11 кл.: учеб. Пособие для общеобразоват. Учреждений\ Я.Л. Гольдфарб, Ю.В. Ходаков, Ю.Б. Додонов.- 5-е изд., стереотип.- М.: Дрофа, 2005.- 271с.	1шт. собственность Саповой Ю.В.
5	Гольдфарб Я.Л., Ходаков Ю.В	Сборник задач и упражнений по химии для средней школы, 1980	1 шт.
6	Гольдфарб Я.Л., Ходаков Ю.В., Додонов Ю.Б.	Сборник задач и упражнений по химии, 1987	3 шт
7	Жуков П.Н. Рысс В.Л.	Проверочные работы по химии для 9-10 классов: Дидакт. Материал. Пособие для учителя.- М.: Просвещение, 1985.- 64с.	9шт.
8	Потапов В.М. Чертков И.Н.	Проверь свои знания по органической химии: Кн. Для учащихся.-2-е изд., перераб.-М.: Просвещение, 1986	2шт

Пособия для проведения проверочных работ

№	Автор	Название	Количество
1	Габриелян О.С	Задачи по химии и способы их решения. 8-9 кл. \ О.С. Габриелян, П.В. Решетов, И.Г. Остроумов.- М.: Дрофа, 2010.- 158с.	1шт. собственность Саповой Ю.В.
2	Габриелян О.С.	Органическая химия в тестах, задачах, упражнениях. 10 класс.: Учеб. Пособие для	2 шт. Школьная

		общеобразоват. Учреждений\ О. С. Gabrielyan, И.Г. Остроумов, Е.Е. Остроумова.- М.: Дрофа, 2003.-400с.	библиотека
3	Габриелян О.С.	Химия. 8 класс: контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс»/ О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова.- М.: Дрофа, 2010.- 158с.	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
4	Габриелян О.С.	Химия. 9 класс: контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс»/ О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова.- М.: Дрофа, 2010.- 174с.	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
5	Габриелян О.С.	Химия. 10 класс: контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 10»/ О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова.- М.: Дрофа, 2009.- 253с.	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
6	Габриелян О.С.	Химия. 11 класс: контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна, Г.Г. Лысовой «Химия. 11»/ О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова и др.- 2-е изд., стереотип. - М.: Дрофа, 2005	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
7	Гаврусейко Н.П.	Проверочные работы по органической химии	3 шт.
8	Гаврусейко Н.П.	Проверочные работы по неорганической химии	39 шт.
9	Глориозов П.А. Рысс В.Л.	Проверочные работы по химии для 9 и 10 классов. Дидакт. Материал. - М.: Просвещение, 1974.	1 шт.
10	Жуков П.Н. Рысс В.Л.	Проверочные работы по химии для 9-10 классов: Дидакт. Материал. Пособие для учителя.- М.: Просвещение, 1985.- 64с.	9 шт.
11	Зцуева М.В., Гара Н.Н	Контрольные и проверочные по химии. 8-9 кл.: Метод. Пособие.	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
12	Кузьменко Н.Е.	Химия. Тесты для школьников и поступающих в вузы учебное пособие\ Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин.- М, Издательство «Экзамен», 2007.- 349с.	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
13	Потапов В.М. Чертков И.Н.	Проверь свои знания по органической химии: Кн. Для учащихся.-2-е изд., перераб.-М.: Просвещение, 1986	2 шт
14	Радецкий А.М., В.П. Горшкова	Дидактический материал по химии для 8-9 классов: пособие для учителя	3 шт.
15	Суровцева Р.П. и др.	Задания по химии для самостоятельной работы учащихся: Пособие для учителей	1 шт.
16	Суровцева Р.П., Сафронов С.В.	Задания для самостоятельной работы учащихся по химии в 8 классе	2 шт.

№	Автор	Название	Количество
1	Астафуров В.И	Основы химического анализа, Просвещение, 1982	1 шт.
2	Афанасьев М.А. и др	Количественные опыты по химии в средней школе. Пособие для учителей. 1964	1 шт.
3	Верховский В.Н Смирнов А.Д	Техника химического эксперимента. Изд-во Просвещение, 1973. Том 1	1 шт.
4	Грабцевский А.А	Опыты по химии, 1957	1 шт.
5	Хомченко Г.П. Севастьянова К.И.	Практические работы по неорганической химии с применением полумикрометода. Пособие для учащихся. 1976.	1 шт.
6	Цветков Л.А.	Эксперимент по органической химии в средней школе. Методика и техника. Пособие для учителей. 1966	1 шт.
7	Чертков И.Н. и др.	Самодельные демонстрационные приборы по химии. Пособие для учителей, 1976	1 шт.

Справочники и словари

№	Название
1	Справочник по элементарной химии. Под. Общ. Ред. А.Т. Пилипенко. Изд. 2-е перераб. и доп.:К., «Наук. Думка», 1978., 544.
2	Бусев А.И., Ефимов И.П. Словарь химических терминов. Пособие для учащихся. М., Просвещение, 1971.

Дополнительная литература

№	Автор	Название	Количество
1		Оборудование кабинета химии. Пособие для учителей. М., «Просвещение», 1971	1 шт.
2		Преподавание химии в 9 классе. Метод. Пособие для учителей. М., «Просвещение», 1970	1 шт.
3		Химия больших молекул. Сборник статей. М, 1958	1 шт.
4		Химия и современность: Пособие для учителя\Ю. Д. Третьяков, С.Д. Варфоломеев, И.В. Казимирчик и др.; Под ред. Ю.Д. Третьякова.- М.: Просвещение, 1985.-223с.	1 шт.
5	Агафшин Г.П.	Периодический закон и периодическая система элементов Д.И. Менделеева. Пособие для учащихся., М., «Просвещение», 1973.	1 шт.
6	Андросова В.Г.	Внеклассная работа по химии в сельской школе: Кн. для учителя. \В.Г. Андросова, В.А. Карпов,	1 шт.

		И. И Климов и др.- М.: Просвещение, 1983-127с.	
7	Балезин С.А.	Отчего и как разрушаются металлы. Пособие для учащихся. Изд- 3-е, перераб. М., «Просвещение», 1976	1 шт.
8	Балезин С.А. Бесков С.Д.	Выдающиеся русские ученые-химики. Пособие для учителей. М., Просвещение, 1972	1шт.
9	Бердоносов С.С.	Инертные газы вчера и сегодня, Просвещение, 1966	1шт.
10	Борисов И.Н	Методика преподавания химии в средней школе, 1956	1шт.
11	Вивюрский В.Я.	Заключительные уроки по химии в средней школе: Пособие для учителя.- М.: Просвещение, 1980	1шт.
12	Вовченко Г.Д.	Химия. Курс для средней школы. Изд-во «Мир», 1967. Перевод с английского- Семененко К.Н.	1шт.
13	Габриелян О.С.	Настольная книга учителя. Химия. 8 класс\ О.С. Габриелян, Н.П. Воскобойникова, А.В. Яшукова.- М.: Дрофа, 2002.- 416с.	1шт. Школьная библиотека
14	Габриелян О.С.	Настольная книга учителя. Химия. 9 класс\ О.С Габриелян., И.Г. Остроумов .- М.: Дрофа, 2002.- 416с.	1шт. Школьная библиотека
15	Габриелян О.С.	Химия. 10 класс. Базовый уровень: метод. Пособие / О.С. Габриелян, А.В. Яшукова- М.: Дрофа, 2006	1шт. собственность Саповой Ю.В.
16	Габриелян О.С.	Химия. 11 класс. Метод. Пособие / О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова- М.: Дрофа, 2002.- 160с.	1шт. Школьная библиотека
17	Гольдфельд М.Г	Внеклассная работа по химии. Пособие для учителей. М., «Просвещение»,1976	1 шт.
18	Грабецкий А.А. Назарова Т.С	Кабинет химии. Пособие для учителей. М., «Просвещение», 1974	1 шт.
19	Гузей Л.С. и др.	Химия: 8 класс: Учеб. Для общеобразоват. Учеб. Заведений. Дрофа, 1997.	1шт.
20	Гузей Л.С. и др.	Химия: 9 класс: Учеб. Для общеобразоват. Учеб. Заведений. Дрофа, 2000.	1шт.
21	Диогенов Г.Г	История открытия химических элементов, Просвещение, 1960.	1шт.
22	Дьякович С.В., Князева Р.Н	Профориентация учащихся при обучении химии: Пособие для учителей.- М., Просвещение, 1982.- 159с.	1шт.
23	Зазнобина Л.С.	Экранные пособия на уроках химии, Свердловск, 1976.	2шт.

24	Зданчук Г.А.	Химический кружок, М, 1959	1 шт.
25	Зуева М.В.	Обучение учащихся применению знаний по химии: Кн. Для учителя.-М.: Просвещение, 1987.-144с.	2шт.
26	Иванова Р.Г. Осокина Г.Н.	Изучение химии в 9-10 классах: Кн. Для учителя. М., Просвещение, 1983	1шт.
27	К. Дей, Дж. Селбин.	Теоретическая неорганическая химия. Изд-во «Химия», М, 1969.	1шт.
28	Казаков Б.И.	Превращение элементов. М., Знание, 1977	1шт.
29	Капуцкий Ф.Н. Тикавый В.Ф	Пособие для поступающих в вузы.- 2-е изд., испр. Перераб. Мн.: Высш. Шк., 1986.- 413с.	1 шт.
30	Кириченко И.П	Химические способы добычи полезных ископаемых, Изд-во Академии наук СССР, 1958	1 шт.
31	Китайгородский А.И	Структура полимеров, Знание, 1958	1 шт.
32	Кольтоф И.М. Сендэл Е.Б.	Количественный анализ. Перевод с английского- Ю.Ю.Лурье., 1948.	1шт.
33	Кононов А.М.	Химия окружающей среды.-М., о-во «Знание», 1984	1шт.
34	Корощенко А.С. и др	Обучение химии в 7 классе: Пособие для учителя. М.: Просвещение, 1988	2шт.
35	Крицман В.А.	Книга для чтения по неорганической химии. Ч.1 Пособие для учащихся\Сост. В.А. Крицман, - М.:Просвещение, 1983.-320с.	1шт.
36	Лазаренко А.А	Учителю о внеклассной работе по химии: Из опыта работы\ Сост. А.А. Лазаренко.М.: Просвещение, 1981.- 112с.	2 шт.
37	Лукьянов А.Б.	Физическая и коллоидная химия: Учебник для техникумов. М.: Химия, 1988	1шт.
38	Любимов И.М.	Редкие элементы и их география. Книга для учащихся. М., «Просвещение», 1977	1 шт.
39	Мухленов И.П. Тамбовцева В.Д. Горштенейн А.Е.	Основы химической технологии, 1968	1шт.
40	Овчинников К.В. Семенов И.Н. Богданов Р.В	От атома к молекуле., Л., «Химия», 1973	1 шт.
41	Овчинников К.В. Семенов И.Н.	«Неожиданные» неорганические соединения. «Химия», 1972	1 шт
42	Овчинников К.В.	Электрон в атоме. Л., Изд-во «Химия», 1972	1 шт.
	Оганесян Э.Т.	Руководство по химии поступающим в вузы.	1 шт.

43	Петрянов И.В. Трифонов Д.Н	Великий закон.- 2-изд.- М.: Педагогика, 1984.- 128с., ил.	1 шт.
44	Попова Л.Ф.	Щелочные и щелочноземельные металлы. Пособие для учащихся. М., Просвещение, 1966	2шт.
45	Раубах Х	Загадки молекул, 1976	1шт.
46	Реми Генрих	Учебник неорганической химии. Том 1. Перевод под ред. Беркенгейма Б.М., 1933	1шт.
47	Реми Генрих	Учебник неорганической химии. Том 2. Перевод под ред. Беркенгейма Б.М., 1933	1шт.
48	Романцев Е.Ф	Рожденная атомом. Научно- художественная литература., М., «Дет. Лит.», 1976	1 шт.
49	Рудзитис Г.Е. Фельдман Ф.Г	Химия: Неорган.химия. Учебн. для 9 класса общеобраз. Учрежден.	4шт.
50	Семенов И.Н. Богданов Р.В	Энергия и химический процесс. Л., «Химия», 1973, 119с.	1 шт.
51	Семишин В.И.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Изд-во «Химия», 1972	1шт.
52	Сиенко М., Плейн Р., Хестер Р.	Структурная и неорганическая химия. Перевод с англ. М.Е.Дяткиной, М, Мир, 1968	1шт.
53	Сомин Л.Е.	Работа школьного общества любителей химии., 1964	1 шт.
54	Трифонов Д.Н	Радиокативность вчера, сегодня, завтра, 1966	1 шт.
55	Фадеев Г.Н. Сыев А.П.	Мир металлов и сплавов. Кн. Для внеклассного чтения. 8-10кл.М., Просвещение, 1978., 191с.	1шт.
56	Физер Л. Физер М.	Реагенты для органического синтеза	1шт.
57	Хилл Р.	По следам частиц., изд-во Мир, 1966	1 шт.
58	Хомченко А.В.	Химия. Ответы на экзаменационные билеты. 9 класс.	1 шт. собственность Саповой Ю.В.
59	Хрулева И.М.	Как подготовить и прочитать лекцию по химии.- М., 1980.-40с.	1 шт.
60	Цветков Л.А.	Органическая химия: Учеб. Для 10кл. сред. Шк. М.: Просвещение, 1988.	1шт.
61	Черемухина Т.В.	Индивидуальная работа с учащимися по химии: Пособие для учителя. Из опыта работы учителей веч. (смен.) сред. Общеобразовательной шк.\Сост. Т.В. Черемухина.- М.: Просвещение, 1984.- 127с.	1шт.
62	Чуранов С.С	Химические олимпиады в школе: Пособие для учителей.- М.: Просвещение, 1982.-191с.	1 шт.

63	Эпштейн Д.А.	Факультативные занятия по химии в средней школе., 1971	1 шт.
64	Эпштейн Д.А. и др.	Изучение факультативного курса «Химия в промышленности». Пособие для учителей. М., Просвещение, 1976	1шт

Материалы к экзаменам

№	Автор	Название	Количество
1		Химия. Контрольные измерительные материалы единого государственного экзамена в 2004г. М.: Центр тестирования Минобразования России, 2004	2 шт.
2		Единый государственный экзамен. 2002. КИМ: Химия/ А.А.Каверина, Д.Ю.Добротин: М – во образов. РФ. – М.: Просвещение, 2003. – 142с.	2шт.
3			
4	Габриелян О.С.	Химия\ О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов, С.А. Сладков.- М.: Дрофа, 2011.-304с. – Готовимся к ЕГЭ	1шт. собственность Саповой Ю.В.
5	Добротин Д.Ю. Журин А.А. Каверина А.А	Учебно-тренировочные материалы для подготовки к единому государственному экзамену. Химия. М.: Интеллект-Центр, 2002.	1шт.
6	Доронькин В.Н. Бережная А.Г. и др.	Химия. Тематические тесты для подготовки к ЕГЭ. Задания высокого уровня сложности (С1-С5): учебно-методическое пособие\ Под ред. В. Н. Доронькина. Ростов н\Д: Легион, 2010.- 128с.- Готовимся к ЕГЭ	1шт. собственность Саповой Ю.В.
7	Доронькин В.Н. Бережная А.Г. и др.	Химия. Подготовка к ЕГЭ-2013: учебно-методическое пособие\ Под ред. В.Н. Доронькина.- Ростов н\Д: Легион, 2012.- 320с.	1шт. собственность Саповой Ю.В.
8	Каверина А.А., Добротин Д.Ю., Корощенко А.С.	Учебно – тренировочные материалы для подготовки к ЕГЭ. Химия. – М.: Интеллект – центр, 2004. – 160с.	3шт.
9	Корощенко А.С.	Химия. 10-11 классы. Тематические тестовые задания\ А.С. Корощенко, А.В. Яшукова.м.: Дрофа, 2011.-207с.	1шт. собственность Саповой Ю.В.
10	Кузьменко Н.Е. Еремин В.В.	Химия. Ответы на вопросы. Теория и применение решения задач: Учебное пособие\Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин- М.: Издательство «Экзамен», 2003.-256с.	1шт.
11	Медведев Ю.М.	ЕГЭ. Химия. Практикум по выполнению типовых тестовых заданий ЕГЭ/ Ю.Н. Медведев.-М.: Изд-во «Экзамен», 2011.-124с.	1шт.
12	Соколова И.А.	ЕГЭ 2010. Химия. Тематические тренировочные задания\ И.А. Соколова.- М.: Эксмо, 2009.- 112с.	1 шт.

Перечень учебного оборудования
по программе «Точка роста»

Цифровая лаборатория по химии Z.LABS 3 комплекта	Состав
	Датчик pH
	Датчик электропроводности
	Датчик температуры
	Датчик оптической плотности

Наименование	Количество
--------------	------------

Объекты натуральные	
Коллекции <i>Демонстрационный и раздаточный материал</i>	
Волокна и материалы (новая)	1 шт.
Волокна	2 шт
Каменный уголь и продукты его переработки	1 шт.
Минералы и горные породы	2 шт.
Нефть и продукты ее переработки	1 шт.
Бумага и картон	1шт.
Редкие металлы (новая)	1шт.
Чугун и сталь	4 шт.
Каучук	1 шт.
Металлы	1 шт.
Металлы и сплавы	2 шт.
Нефть и продукты ее переработки (новая)	1 шт.
Пластмассы	2 шт.
Стекло и изделия из стекла (новая)	1 шт.
Стекло и изделия из стекла	2 шт.
Модели	
<i>Демонстрационные</i>	
Кристаллическая решетка алмаза	1шт
Кристаллическая решетка графита	1шт
Кристаллическая решетка поваренной соли	1шт
Кристаллическая решетка серы	1шт
<i>Лабораторные</i>	
Набор моделей атомов со стержнями для составления моделей молекул: 1. Шары (42 шт.), представляющие собой модели атомов различных элементов. 2. Стержни двух видов: металлические – используются для моделирования одинарных связей и пластмассовые гибкие – для моделирования двойных и тройных связей.	15 шт
Демонстрационный набор для составления объемных моделей молекул	1 шт
Приборы и установки для химического эксперимента	
<i>Стационарные приборы и аппараты общего назначения</i>	

Нагреватель для пробирок учебный НПУ-2	1 шт
Плитка электрическая ПЭМ	1шт
Плитка электрическая	1 шт
Баня	1 шт
Штатив лабораторный с набором лапок	1 шт
Столик демонстрационный	1шт
<i>Демонстрационные специализированные приборы, аппараты и принадлежности для монтажа установок</i>	
Аппарат для дистилляции воды	1 шт
Прибор для иллюстрации скорости реакции (стекло)	1 шт
Ареометры АОН-4 (штучно) 700-1000 1000 - 1800	1 шт 1шт
Набор для опытов по химии с электрическим током: <ul style="list-style-type: none"> ● пластмассовый сосуд; ● крышка с двумя универсальными зажимами и светодиодным индикатором; ● пластины – электроды из графита – 2 шт.; ● электроды из нержавеющей стали – 2 шт.; ● пластина – электрод цинковая; ● пластина – электрод медная; ● контактор – 1 шт.; ● пробка резиновая с держателем – 1 шт.; ● пробирка – 2 шт.; 	2шт
Термометры химические ртутные: ТЛ-2 0-150 ТЛ-2 0-100 ТЛ-2 -30-70 Термометры химические спиртовые: СП-2К 0-50 ТП-11 -30-50	1 шт 1 шт 2 шт 2 шт 2 шт
<i>Лабораторные приборы для учащихся</i>	
Весы учебные лабораторные ВУЛ-50ЭМ	8 шт
Весы лабораторные электронные ВЛЭ-510	4 шт
Спиртовка лабораторная	
<i>Наборы посуды и принадлежностей специального назначения</i>	
Набор лабораторной посуды и принадлежностей по химии:	
<ul style="list-style-type: none"> ● банка п/эт 50 мл 	

• держатель для пробирок	
• лоток 240*120*12,5 полипроп.	
• планшет для капельных реакций, 14 гнезд	
• стакан полипроп. 100 мл	
• стакан полипроп. 250 мл	
• флакон – капельница 40 мл п/эт	
• шпатель – ложка узкая п/проп.	
• штатив для пробирок п/эт 17 мл	
• штатив для флаконов – капельниц 40 мл, 11 гнезд	

<i>Посуда для демонстрационных и лабораторных опытов и практических занятий</i>	
<i>воронки конусообразные</i>	
воронка простая конусообразная, с коротким стеблем, d-56 мм	
воронка простая конусообразная, с коротким стеблем, d-75 мм	
воронка простая конусообразная, с коротким стеблем, d-110 мм	
Воронка простая конусообразная, d=200 мм	
<i>колбы конические</i>	
колба КН-100	
Колба КН – 50	
Колба КН – 200	
Колба КН – 250	
Колба КН – 300	
<i>колбы круглодонные</i>	
КК – 500	
КК – 1000	
Для перегонки с отводной трубкой (Вюрца), КП – 500	
<i>колбы плоскодонные</i>	
П – 100	
П – 250	
П – 300	

колонка адсорбционная	
<i>комплект мерной посуды</i>	
● Цилиндр мерный с носиком 25 мл	
● Цилиндр мерный с носиком 50 мл	
● Цилиндр мерный с носиком 100 мл	
● Цилиндр мерный с носиком 250 мл	
● Мензурка 50 мл	
● Мензурка 100 мл	
● Мензурка 250 мл	
● Мензурка с ручкой 500 мл п/проп	
● стакан п/проп 250 мл со шкалой	
<i>Набор мерной посуды</i>	
Колба с одной меткой 25 мл	
Колба с одной меткой 100 мл	
Колба с одной меткой 250 мл	
пипетка с делениями, 5 мл	
Цилиндр измерительный с носиком, 100 мл (с подставкой)	
Цилиндр измерительный с носиком, 100 мл (без подставки)	
<i>набор пробирок</i>	
Пробирка химическая ПХ – 14 * 120	
Пробирка химическая ПХ – 16	
пробирка химическая ПХ – 18	
Пробирка химическая ПХ – 21	
<i>набор склянок для хранения растворов, реактивов</i>	
Склянка из темного стекла 50 мл	
Склянка из темного стекла 250 мл	
Склянка из темного стекла 500 мл	
Склянка из прозрачного стекла 50 мл	
Склянка из прозрачного стекла 250 мл	
Склянка из прозрачного стекла 500 мл	
Банка с крышкой 30 мл	

<i>набор стаканов химических</i>	
стакан химический, 50 мл мерный	
Стакан химический, 50 мл	
стакан химический, 100 мл мерный	
<i>набор чаш кристаллизационных</i>	
Чаша коническая, d=12	
Чаша коническая, d=18	
Чаша Петри, d=9	
Чаша Петри, d=11	
<i>Принадлежности для опытов</i>	
<i>ложки, шпатели</i>	
ложка	
<i>набор металлических изделий для демонстрационных и лабораторных опытов</i>	
Пробиркодержатель	12 шт.
Зажим	2 шт.
Ложка для сжигания веществ	
Нихромовая петля с держателем	
Щипцы тигельные	6 шт.
Пинцет медицинский	7 шт.
<i>Набор принадлежностей и деталей для монтажа</i>	
Палочки стеклянные	
Набор стеклянных трубок	
<i>Трубки соединительные</i>	
набор стеклянных трубок комбинированный	
трубка хлоркальциевая дугообразная	
<i>Принадлежности из керамики и фарфора</i>	
Ступка с носиком, d=6	
Ступка, d=7	
Ступка, d=7,5	
Ступка, d=10	

Пестик	
Тигель, d=4, h=5,5	
Тигель, d=5, h=4	
Чаша выпарительная, d=9	
Чаша выпарительная, d=12	
Фарфоровый стакан с ручкой, 250 мл	
<i>Резиновые принадлежности для химической лаборатории</i>	
Резиновая пробка с держателем	
Трубки из резины	
<i>Штативы</i>	
Штатив для демонстрационных пробирок	
Штатив для пробирок	
Штатив лабораторный химический (лабораторный) с набором лапок	1 шт
<i>Набор принадлежностей для хозяйственной деятельности и техники безопасности в кабинете химии</i>	
Доска для сушки лабораторной посуды	1 шт
Ерши для мытья посуды	
Наборы пробок	
Ножницы	
Перчатки резиновые	1 шт
<i>Печатные пособия</i>	
<i>Таблицы</i>	
<i>Справочно – инструктивные таблицы по химии</i>	
3) Окраска индикаторов в различных средах	
4) Ряд напряжения металлов	
5) Спиртовка	
6) Газовая горелка	
7) Электронагреватели	
8) Нагревание	
9) Приемы обращения с лабораторным штативом	
10) Получение и собиание газов	
11) Обращение с твердыми веществами	

12) Обращение с жидкими растворами	
13) Взвешивание	
14) Приготовление растворов	
15) Фильтрация	
16) Перегонка, титрование	
17) Правила ТБ	
18) Запрещающие знаки	
19) Предупреждающие знаки	
<i>Таблицы по химии</i>	
<i>Комплекты таблиц</i>	
<i>Комплект таблиц «Строение вещества»</i>	
1. Строение атома	1 шт.
2. Электронные орбитали	1 шт.
3. Модели атомов некоторых элементов	1 шт.
4. Кристаллы	1 шт.
5. Химическая связь	1 шт.
6. Валентность	1 шт.
7. Степень окисления	1 шт.
8. Изомерия	1 шт.
9. Изомерия	1 шт.
10. Гомология	1 шт.
<i>Комплект таблиц «Номенклатура»</i>	
1. Бинарные соединения	1 шт.
2. Номенклатура солей	1 шт.
3. Номенклатура органических соединений	1 шт.
4. Непредельные углеводороды	1 шт.
5. Непредельные углеводороды	1 шт.
6. Функциональные производные углеводородов	1 шт.
<i>Комплект таблиц «Химические реакции»</i>	
1. Физические и химические явления	1 шт.
2. Закон сохранения массы веществ	1 шт.
3. Классификация химических реакций	1 шт.

4. Тепловой эффект химических реакций	1 шт.
5. Окислительно -восстановительные реакции	1 шт.
6. Электролиз	1 шт.
7. Генетические свойства классов неорганической химии	1 шт.
8. Генетические свойства классов органических веществ	1 шт.
<i>Комплект таблиц «Белки и нуклеиновые кислоты»</i>	
1. Первичная структура белка	1 шт.
2. Вторичная структура белка	1 шт.
3. Третичная структура белка	1 шт.
4. Четвертичная структура белка	1 шт.
5. Денатурация белков	1 шт.
6. Гетероциклы с атомами азота	1 шт.
7. Принцип комплементарности	2 шт.
8. Нуклеиновые кислоты	1 шт.
<i>Таблицы одинарные</i>	
1. Окраска индикаторов	1 шт.
2. Приемы обращения с лабораторным штативом	1 шт.
3. Перегонка, титрование	1 шт.
4. Растворимость солей	1 шт.
5. Приготовление растворов	1 шт.
<i>Экранно – звуковые средства</i>	
<i>Видеофильмы</i>	
Д.И.Менделеев, М.В.Ломоносов- 50 мин.	1 шт.
Химические элементы (F, Si, P, S, Ti) «Кварт»- 65 мин.	1 шт.
Химия – 8. Часть 1 (Мир химии, Язык химии, O ₂ , H ₂)- 62 мин. «Кварт»	1 шт.
Химия – 8. Часть 2 (H ₂ O, основные классы неорг. в-в, тайна великого закона)- 90 мин. «Кварт»	1 шт.
<i>CD – диски</i>	
1С Образовательная коллекция. Самоучитель. Химия для всех- XXI. Решение задач. Ахлебин А.К. и др.	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.
1С Образовательная коллекция. Органическая химия 10-11 класы. Лаборатория систем мультимедиа, MapГТУ	1 шт. Собственность

	Саповой Ю.В.
1С Образовательная коллекция. Химия для всех- XXI. Химические опыты со взрывами и без. Ахлебин А.К. и др.	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.
Наглядные пособия. Демонстрационные таблицы. Химия. 8-9 классы. Изд-во «Учитель»	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.
В помощь учащимся. Химия. 8-11 классы. Изд-во «Учитель»	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.
ИКТ. Химия элементов. Мультимедийное сопровождение уроков. Изд-во «Учитель»	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.
Ученический химический эксперимент. Методические рекомендации. ХИМлабо.	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.
ИКТ. Неорганическая химия. Мультимедийное сопровождение уроков. Изд-во «Учитель»	1 шт. Собственность Саповой Ю.В.

РЕАКТИВЫ

Наименование	Особая отметка	Количество (г, мл)	Группа хранения
<i>Простые вещества</i>			
Алюминий металлический (гранулы)	1	1*50	VIII
Алюминий металлический (порошок)	3	1*150	VII
Бром (ампулы)	1	4 ампулы	VIII
Железо восстановленное (порошок)	2	1*150	VII
Йод кристаллический	2	2*50	II
Калий металлический	2	1*25	II
Кальций металлический	2	1*100	II
Литий металлический	2	3*30	II
Магний металлический (порошок)	1	1*50	VIII
Медь (провода)	2		II
Олово металлическое	1	1*20	
Свинец (гранулы)	1	1*100	
Сера элементарная	1	3*100	V

Фосфор красный	2	1*50	V
Цинк металлический (гранулы)	1	3*100	VIII
Цинк (порошок)	1	1*100	VIII
<i>Оксиды</i>			
Алюминия оксид	1	3*100	VIII
Бария оксид (пероксид)	3	2*50	VII
Водорода перекись	2	1*150	VI
Железа (III) оксид	1	1*50	VIII
Кальция оксид	3	много	VII
Магния оксид	1	3*100	VIII
Марганца диоксид	1	3*100, 1*200	VI
Меди (II) оксид (гран.)	2	1*200	VIII
<i>Основания</i>			
Аммиак 25%-й водный	1		VII
Бария гидроксид	3		VII
Калия гидроксид	3		VII
Кальция гидроксид	3		VII
Натрия гидроксид	3		VII
<i>Соли</i>			
<i>Хлориды</i>			
алюминия хлорид	1	1*100	VII
аммония хлорид	1	1*200	VIII
бария хлорид	2	1*100, 1*200	VIII
железа (III) хлорид	2	1*200	VIII
калия хлорид	1	1*500	VII
кальция хлорид	1	1*50	VIII
лития хлорид	1	1*50	VIII
магния хлорид	1	1*50	VIII
марганца (II) хлорид	2	1*50	VIII
меди (II) хлорид	1	1*50	VIII
натрия хлорид (поваренная соль)	1		VIII

свинца (II) хлорид	3	1*50	VIII
цинка хлорид	3	1*100	VIII
<i>Галогениды</i>			
калия йодид	1	1*150	VII
натрия фторид	3	1*50	VIII
<i>Сульфаты</i>			
алюминия сульфат	1	1*150, 1*100	VIII
аммония сульфат	1	1*400, 2*250	VIII
бария сульфат	2	1*50	VII
железа (II) сульфат	1	1*200	VIII
калия гидросульфат	1	1*50	VIII
кальция сульфат	1	1*150, 1*50	VIII
магния сульфат	1	1*500	VIII
марганца (II) сульфат	1	1*50	VIII
меди (II) сульфат	2	2*80	VIII
натрия сульфат	1	1*700	VIII
никеля (II) сульфат	1	2*80	VIII
цинка сульфат	2	1*100	VIII
<i>Сульфиты</i>			
натрия сульфит	1	1*500, 1*100	VIII
<i>Нитраты</i>			
алюминия нитрат	3	1*50	VI
аммония нитрат	3	1*100	VI
бария нитрат	2	1*1,0	VII
калия нитрат	3	1*100	VI
кальция нитрат	3	1*50	VI
серебра нитрат	3	1*50	VII
свинца нитрат	3	1*1,2	VII
<i>Фосфаты</i>			
калия фосфат	1	2*100	VIII
калия фосфат однозамещенный	1	1*300	VIII
калия фосфат двузамещенный	1	1*50	VIII

кальция фосфат однозамещенный	1	1*200	VIII
натрия фосфат	1	1*50	VIII
<i>Карбонаты</i>			
калия карбонат	1	2*100, 1*50	VIII
калия гидрокарбонат	1	1*50	VIII
кальция карбонат	1	1*250	VIII
кальция карбонат (мел)	1	1*100	VIII
магния карбонат	1	2*100	VIII
меди (II) дигидрокарбонат (малахит)	1	2*100	VIII
натрия карбонат	1	1*100	VIII
натрия гидрокарбонат (пищевая сода)	1	1*100	VIII
<i>Силикаты</i>			
натрий кремнекислый мета 9-водный	1	1*100	VIII
<i>Соединения хрома</i>			
аммоний двуххромовокислый	3	1*100	VII
калий двуххромовокислый	3	1*150, 1*250	VII
калий хромовокислый	3	1*100, 1*200	VII
<i>Соединения марганца</i>			
калий марганцовокислый	3	1*100	VI
<i>Прочее</i>			
глет свинцовый		1*50	
железо – аммонийные квасцы		1*200	
железо синеродистое	3	1*1,0	
калия роданид		1*50	
калий железосинеродистый	3	2*50	
калий надсернокислый			
кислотный хром темносиний			
натрия тиосульфат			
<i>Удобрения</i>			
аммофос		2*0,4	
карбамид		2*350	
Мука фосфоритная		2*250, 2*450	

Селитра кальциевая		2*500	
сильвинит		2*300, 1*200	
Суперфосфат двойной гранулированный		2*500	
Суперфосфат из апатитного концентрата		2*500	
<i>Кислоты (минеральные)</i>			
Азотная кислота	3	много	VII
Ортофосфорная кислота	3	много	VIII
Серная кислота	3	1*400	VII
Соляная кислота	3	3*400	VII
<i>Органические вещества</i>			
<i>Алканы</i>			
нефть	1	3*400, 1*50	IV
<i>Арены</i>			
бензол	3	1*900	IV
гексахлорбензол	3	1*50	VII
стирол	3	1*50	IV
<i>Спирты</i>			
бутанол	2	2*200	IV
глицерин	3	1*100, 1*200	IV
изоамиловый спирт	3	1*50	VII
изобутиловый спирт	2	2*80	IV
этанол	2	1*1,0, 1*0,5	IV
этиленгликоль	2	4*50	IV
<i>Фенолы</i>			
фенол	3	1*50	VII
<i>Альдегиды</i>			
формалин 40%-й			

<i>Карбоновые кислоты и их соли</i>			
аммоний щавелевокислый		1*200	
ацетат калия	1	1*50	VIII
бензойная кислота	2	1*100	V

калий натрий виннокислый	3	1*150	
пальмитиновая кислота	1	1*50	V
уксусная кислота	3	1*100	V (VII)
<i>Углеводы</i>			
глюкоза	1	1*100	VIII
крахмал	1	1*100	VIII
лактоза	1	2*50	VIII
сахароза	1	2*50	VIII
<i>Амины</i>			
анилин	3	1*50	VII
дифениламин	3	2*100	VII
<i>Аминокислоты</i>			
аминоуксусная кислота	1	1*100, 1*50	IV
<i>Индикаторы</i>			
Бумага индикаторная лакмусовая нейтральная		1*3 кор.	
Бумага индикаторная универсальная рН 0-12		1*5 кор.	
Бумага индикаторная фенолфталеиновая		1*3 кор.	
Лакмоид		1*20	
Метиловый оранжевый		3*2,5, 2*10	
Фенолфталеин		2*100, 4*50	
Фуксин основной		1*20	
<i>Материалы</i>			
активированный уголь			
алюминий (проволока)			
вата			
известь натронная			
кальция карбид			
кальция карбонат (мрамор)			
парафин			
пробки резиновые			

фильтры бумажные			
фиксаналы: соляная кислота карбонат калия щавелевая кислота		1 наб. 2 наб. 2 наб.	

Наборы химических реактивов

наименование	количество
<i>набор №5 С «Органические вещества»:</i>	
1. анилин	50 г.
2. анилин гидрохлорид	50 г.
3. ацетон	50 г.
4. бензол	50 г.
5. кислота аминокислотная	50 г.
6. кислота олеиновая	50 г.
7. кислота стеариновая	50 г.
8. сахароза	50 г.
9. метилен хлористый	50 г.
10. спирт изоамиловый	50 г.
11. спирт бутиловый	50 г.
12. спирт изобутиловый	50 г.
13. ксилол	50 г.
14. углерод четыреххлористый	50 г.
<i>набор № 6 С «Органические вещества»:</i>	
1. гексан	50г
2. Д-глюкоза	50г
3. глицерин	200г
4. кислота муравьиная	30г
5. кислота уксусная	200г
<i>набор № 11 С «Соли для демонстрационных опытов»:</i>	
1. аммиак водный	50г
2. аммоний углекислый кислый	50г
3. калий углекислый	50г
4. калий углекислый кислый	50г

5. калий фосфорнокислый двузамещенный 3- водн.	50г
6. кальций фосфорнокислый	50г
7. кальций фосфорнокислый двузамещенный 2- водный	50г
8. натрий углекислый	50г
9. натрий фосфорнокислый 12-водный	50г
10. кальций фосфорнокислый 1-замещ. 1-водный	50г
<u>набор 17 С «Нитраты»:</u>	
1. серебро азотнокислое	0,02кг
2. алюминий азотнокислый 9% водный	0,05кг
3. барий азотнокислый	0,05кг
4. калий азотнокислый	0,05кг
5. аммоний азотнокислый	0,05кг
6. натрий азотнокислый	0,05кг
<u>набор 14 ВС «Сульфаты, сульфиты»:</u>	
1. железный купорос	50г
2. железо (2) сернокислое 7-водное	50г
3. медный купорос	50г
4. цинковый купорос	50г
5. калий сернокислый	50г
6. калий сернокислый кислый	50г
7. кальций сернокислый 2-водный	50г
8. магний сернокислый 7-водный	50г
9. натрий сернокислый	50г
10. аммоний сернокислый	50г
11. алюминий сернокислый	50г
12. сульфит натрия безводный	50г
<u>набор №19 ВС «Соединения марганца»:</u>	
1. марганец двуоксид	200г
2. калий марганцовокислый	200г
<u>набор №22 ВС «Индикаторы»:</u>	
1. фенолфталеин	50г
2. метилоранж	50г

3. лакмояд	50г
<i>набор № 24 ВС «Щелочные и щелочноземельные металлы»:</i>	
1. натрий	10г
2. кальций	10г
3. магний (стружка)	15г
<i>набор №25 «Для проведения термических работ»:</i>	
1. горючее для спиртовок	0,7 л
2. спиртовка лабораторная	1 шт.

3.График занятости кабинета.

№ урока	понедельник	вторник	среда	четверг	пятница
1	География 8б	Химия 9а	География 10	Химия 10	Русский 7б
2	География 9а	Химия 8б	География 8а	География 7а	Химия 8б
3	География 7б	Химия 11	География 6а	Химия 9б	-
4	География 8а	Химия 10	Химия 8а	Химия 11	География 9б
5	-	Химия 8а	География 11	География 7б	Химия 8а
6	География 7а	Химия 9б	География 8б	Химия 9а	
7	Кл. час	Доп. Занятия по химии		-	

**МБОУ СОШ п. Нивенское Багратионовского района
Калининградской области**

«УТВЕРЖДАЮ»

Директор МБОУ СОШ п. Нивенское

_____ Граховская Г.Г.

«_____» _____ 20__ г.

**Перспективный план работы кабинета химии
МБОУ СОШ п. Нивенское Багратионовского района
Калининградской области
на 2023– 2024 учебный год**

№ п/п	План	Срок выполнения	Ответственные	Отметка о выполнении
1.	Систематизация имеющейся в наличии посуды	До конца уч. 2023-24	Сапова Ю.В.	
2.	Систематизация имеющихся в наличии реактивов по химии	До конца уч. 2023-24	Сапова Ю.В.	
3.	Обновление методической литературы	До конца уч. 2023-24	Сапова Ю.В.	
4	Накапливание дидактического и раздаточного материала	До конца уч. 2023-24	Сапова Ю.В.	
5.	Работа с оборудование «Точка роста»	В течение 2013- 14 года	Сапова Ю.В.	
6	Генеральная уборка кабинета в конце каждой четверти, присмотр за техническим состоянием кабинета.	До конца уч. 2023-24	Сапова Ю.В.	
7	Приобретение дополнительного шкафа для хранения реактивов	До конца уч. 2023-24	Сапова Ю.В.	