

**МОУ «Средняя общеобразовательная школа № 6»**

**г. Луга, Ленинградской области, пр. Володарского, д. 44**

# **ПАСПОРТ**

**УЧЕБНОГО КАБИНЕТА**

**«Химия» №319**

Заведующая кабинетом – Пронина З.М.

*По оснащению средствами обучения и оборудованию кабинет химии отвечает основным положениям, изложенным в методических рекомендациях Министерства Образования Российской Федерации «Об учебных кабинетах общеобразовательной школы».*

- Кабинет химии расположен на 3-м этаже в центральной части здания школы:
- Площадь кабинета – 79,5 м<sup>2</sup> ; длина-11.28м, ширина 7,05м, высота 3.0м.
- Площадь лаборантского помещения 23,6 м<sup>2</sup>. длина 3,35, ширина 7. 05 м<sup>2</sup>
- Воздушный объем –2739,42 м<sup>3</sup> в кабинете и 634,5м<sup>3</sup> - в помещении лаборантской
- Пол покрыт линолеумом.
- Стены окрашены светлой масляной краской.
- Рабочие столы имеют цвет светлой древесины.
- Потолок побелен.
- Освещение - люминисцентное. Светильники расположены в 2 ряда (1 ряд 8 шт. х2=16шт) и 2 лампы над доской. (Всего электросветильников: в кабинете- 16 шт. + 2 лампы и 8 шт. в – лаборантской).
- 4 окна с фрамугами для проветривания в кабинете и 1 в лаборантской.
- Температурный режим воздуха в кабинете составляет 20 – 22С°.
- В кабинете 30 рабочих мест для учеников и 1 рабочее место для учителя.
- Стены кабинета гладкие, допускают их уборку влажным способом.
- Оконные рамы и двери окрашивают в белый цвет.
- Коэффициент светового отражения стен должен быть в пределах 0,5-0,6, потолка-0, 7-0, 8, пола - 0,3-0, 5.
- Кабинет и лаборантское помещение обеспечены отоплением и приточно-вытяжной вентиляцией с таким расчетом, чтобы температура в помещениях поддерживалась в пределах 18-21 С°; а влажность воздуха - в пределах 40-60 %.
- Естественная вентиляция осуществляется с помощью фрамуг, имеющих площадь не менее 1/50 площади пола и обеспечивающих трехкратный обмен воздуха. Фрамуги снабжены удобными для закрывания и открывания приспособлениями.
- В кабинете установлены 2 раковины с подводкой воды: одна - в кабинете (холодная), другая - в лаборантском помещении (горячая и холодная вода).
- Электроснабжение кабинета выполнено в соответствии с требованиями ГОСТ 28139-89 и ПУЭ.

- Демонстрационный стол учителя оснащен розеткой на 220В переменного тока. Подводка электрического тока к столу стационарная и скрытая.
- Мебель для организации рабочих мест обучающихся включает двухместные ученические столы со стульями. Ученические столы установлены в три ряда. Расстояние между столами в ряду 0,6 м, между рядами столов не менее 0,6 м, между рядами столов и продольными стенами 0,5-0,7 м, от первых столов до передней стены около 2,6- 2,7 м, наибольшая удаленность последнего места обучающихся от классной доски - 8,6 м.
- Размещение у стен:
  - По задней стене лаборатории установлены секционные шкафы для учебного оборудования.
  - На передней стене размещена доска, вытяжной шкаф, КЭХ-5, экран и часть постоянной экспозиции.
  - На боковой стене, противоположной окнам, устанавливается стенд «Периодическая система химических элементов».
- В лаборантском помещении размещен шкаф-стенка для хранения учебного оборудования, 2 стола для подготовки демонстрационных опытов и рабочий стол для учителя.
- Интерьер кабинета оказывает положительное эмоциональное воздействие на учителя и учащихся. Интерьер кабинета функционально значимым: для оформления использованы комнатные растения и информационные стенды по охране труда и технике безопасности в кабинете химии.

## **Перспективный план развития кабинета химии.**

### **1. Анализ работы кабинета в прошлом 2019-2020 учебном году.**

- Кабинет использовался для проведения уроков, лабораторных и практических работ по химии в 8-11-х классах.
- Кабинет оснащен материалами и оборудованием для выполнения практической части программы по химии.
- Накапливается материал для подготовки учащихся к ЕГЭ по предмету.
- Получена аптечка первой медицинской помощи.
- Произведен косметический ремонт помещения к новому учебному году.

### **2. Работа в 2019-2020 учебном году.**

- Составление рабочих программ.
- Составление рабочей программы элективного курса на базе 10-х классов "Решение задач по химии в свете подготовки к ЕГЭ"
- Проведён инструктаж учащихся по ТБ в кабинете химии.
- Ведётся работа по накоплению тестового материала по темам.
- Накапливается материал по анализу результатов выполнения заданий ЕГЭ.
- Обновление дидактического материала.
- Приобретение учебно-методического материала и различных наглядных пособий соответственно Стандарта образования и образовательной программы школы.
- Продолжить накопление презентаций по учебным темам.
- Сохранение материально-технической базы кабинета.

## Правила пользования кабинетом химии.

1. Кабинет должен быть открыт за 15 минут до начала занятий.
2. Учащиеся должны находиться в кабинете только в присутствии учителя.
3. Кабинет должен проветриваться каждую перемену.
4. Учитель должен организовывать уборку кабинета по окончании занятий в нем.

## Режим работы кабинета:

1-ое полугодие, 2019-2020 уч. год

	Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница	Суббота
Урок	Класс	Класс	Класс	Класс	Класс	Класс
1	8б		8а		-	9б
2	8в		9б		-	8в
3	10а ф-м	Инд.	Инд.	8а	Инд.-	9а
4	11а	11б	9а	Инд		8б
5			Инд			Эл.курс
6			10а с-э			
7						
			Индивидуальные конс.			

---

---

# Аттестационный лист кабинета химии № 319

---

---

~ Утверждаю ~

Директор школы

---

С. И. Карпухина

~ Утверждаю ~

Зам. директора  
по учебной части

---

А.К.Марцинкевич

## Техника безопасности в кабинете.

- Утверждённые инструкции по технике безопасности.
- Журнал по технике безопасности (с подписями учащихся)
- Проведение инструктажа по технике безопасности.  
Сроки по плану: 1 неделя сентября- 1 инструктаж  
2 неделя января – 2 инструктаж
- Фонарик.
- Аптечка для оказания первой медицинской помощи.
- Песок.
- Эвакуация в экстренных случаях по лестнице №3(план в зоне В)

Оценочный лист кабинета

№ п/п	Наименование позиций	Наличие в кабинете	
I	Состояние документации: - паспорт; - журнал по технике безопасности	+	
II	Учебно-методическое обеспечение:		
1	- нормативная документация (стандарты);	+	
	- учебно-методическая документация (примерные программы, рабочие программы, тематические планы, рабочий учебный план, планы учебных занятий)	+	
2	Средства обучения		
2.1	Учебно-методическая литература:	<b>Учебники:</b>	

- учебники, учебные пособия, конспекты занятий, каталоги, справочники;

Габриелян О.С. Химия 8 класс М Дрофа 2009  
Габриелян О.С. Химия 9 класс М Дрофа 2008  
Габриелян О.С., Маскаев Ф.Н., Пономарев С.Ю., Теренин В.И.  
Химия 10 класс М Дрофа 2007-08  
Габриелян О.С., Лысова Г.Г. Химия 11 класс М Дрофа 2008

**Учебные и дидактические пособия:**

О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов Изучаем химию в 8 классе М «Блик и К» 2001-2003  
О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов Изучаем химию в 9 классе М «Блик и К» 2003  
О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов, Е.Е.Остроумова  
Органическая химия в тестах, задачах, упражнениях 10 класс М Дрофа 2005  
О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов, А.Г.Введенская Общая химия в тестах, задачах, упражнения 11 класс М Дрофа 2003  
«ЕГЭ 2009 Химия Сборник заданий» М Эксмо 2009  
Самое полное изд-е типовых вариантов реальных заданий ЕГЭ/ авт.-сост. А.С.Корощенко/-М. АСТ; Астрель.2009;ФИПИ  
В.Н. Доронькин и др., «Химия ЕГЭ. Тематические тесты» Ростов-на-Дону«ЛЕГИОН», 2009  
Э.М.Левина «9 класс. Химия. ГИА» СПб «Тригон», 2009  
«ЕГЭ 2009 Химия Сборник экзаменационных заданий» М Эксмо 2009  
СПбГМУ им. Академика И.П. Павлова «Задачи по химии с решениями» СПб 2008  
В.Б. Воловик, Е.Д.Крутецкая «Органическая химия. Упражнения и задачи», Спб «Изд-во А.Кардакова», 2004

-электронные мультимедийные наглядные пособия

-  
**Электронные мультимедийные наглядные пособия**  
Химия 8 класс Просвещение  
Химия 8-11 класс Министерство образования РФ  
Самоучитель химия для всех – XXI  
Уроки химии Кирилла и Мефодия 8-9 класс  
Уроки химии Кирилла и Мефодия 10-11 класс

Виртуальная лаборатория по химии 8-11 класс

**Презентации к урокам по химии:**

- Коррозия металлов 9класс
- Металлы – простые вещества 9 класс
- Металлы 11 класс
- Периодический закон и ПСХЭ 11 класс
- Периодический закон и ПСХЭ 9 класс
- Углерод 9 класс
- Фосфор 9 класс
- Соли 8 класс
- Нанотехнологии
- Ферменты 11кл
- Гормоны 11кл
- Лекарства 11кл
- Химический реакции 11 класс

**Презентации учащихся по химии:**

- Бумага
- Вода
- Зеркало
- История фотографии
- Металлы в организме человека
- Спички
- Стекло
- Фарфор
- СМС
- Свеча
- Полимеры
- Витамины
- Антисептика

- справочные материалы

**Справочные материалы**

	<p>- методические пособия, методические рекомендации, методические разработки, методические указания;</p>	<p>Молекулярные массы некоторых неорганических соединений  Молекулярные массы некоторых органических соединений  Степень окисления (для всех классов)  Окислительно-восстановительные реакции (для всех классов)  Типичные окислители и восстановители (9-11 класс)  Восстановители, окислители и продукты реакций (9-11 класс)  Качественные реакции на катионы и анионы. 9,11 класс  Алгоритм решения задач (8-9 кл.)  План характеристики элемента.</p> <p>О.С.Габриелян Настольная книга учителя химии 8 класс М «Блик и К» 2000  О.С.Габриелян Настольная книга учителя химии 9 класс М «Блик и К» 2001  О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов Настольная книга учителя химии 10 класс М «Блик и К» 2001  О.С.Габриелян , Г.Г.Лысова, А.Г.Введенская Настольная книга учителя химии 11 класс М Дрофа 2003  М.Ю. Горковенко. Поурочное разработки по химии. 10 класс.. М«.ВАКО»2006  А.А.Дроздов. Поурочное планирование по химии.. 11класс. .М.»ЭКЗАМЕН»2006  Н.С. Павлова. Дидактические карточки-задания по химии. 11класс. М.»ЭКЗАМЕН».2007  М.А. Рябов и др. Тесты по химии. 10 класс. М.»ЭКЗАМЕН».2006  О.С.Габриелян и др. контрольные и проверочные работы. 8 класс. М. ДРОФА.2009.  О.С.Габриелян и др. контрольные и проверочные работы. 10 класс. М. ДРОФА.2009.  С.В. Горбунцова. Тесты и ЕГЭ по основным разделам школьного курса. 10-11 классы.М.ВАКО.2006</p>	
--	---	---	--

	-разработки практических, семинарских и лабораторных работ	<p>Разработки в учебниках:</p> <p>Габриелян О.С. Химия 8 класс М Дрофа 2009</p> <p>Габриелян О.С. Химия 9 класс М Дрофа 2006</p> <p>Габриелян О.С., Маскаев Ф.Н., Пономарев С.Ю., Теренин В.И. Химия 10 класс М Дрофа 2008</p> <p>Габриелян О.С., Лысова Г.Г. Химия 11 класс М Дрофа 2008</p>	
2.2	<p>Учебно-наглядные пособия:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- плакаты, схемы, рисунки, фотографии, чертежи, таблицы, диаграммы, натуральные пособия, гербарии, модели</li> </ul>	<p>Комплект портретов ученых-химиков</p> <p><b>Таблицы:</b></p> <p>Серия таблиц по органической химии</p>	
III	<p>Средства контроля:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- тесты разного уровня;</li> </ul>	<p>Разноуровневые тесты из учебных пособий:</p> <p>О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов Изучаем химию в 8 классе М «Блик и К» 2001</p> <p>О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов Изучаем химию в 9 классе М «Блик и К» 2001</p> <p>О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов, Е.Е.Остроумова Органическая химия в тестах, задачах, упражнениях 10 класс М Дрофа 2005</p> <p>О.С. Габриелян, И.Г.Остроумов, А.Г.Введенская Общая химия в тестах, задачах, упражнения 11 класс М Дрофа 2005</p> <p>Н.С. Павлова. Дидактические карточки-задания по химии. 11класс. М.»ЭКЗАМЕН».2007</p> <p>М.А. Рябов и др. Тесты по химии. 10 класс.</p>	

	<p>- контрольные работы; контрольные диктанты и пр.</p>	<p>М.»ЭКЗАМЕН».2006  О.С.Габриелян и др. контрольные и проверочные работы. 8 класс. М. ДРОФА.2009.  О.С.Габриелян и др. контрольные и проверочные работы. 10 класс. М. ДРОФА.2009.  С.В. Горбунцова. Тесты и ЕГЭ по основным разделам школьного курса. 10-11 классы.М.ВАКО.2006  <b>8 класс:</b> Таблицы к решению задач. Составление формул бинарных соединений. Определение степени окисления. Расстановка коэффициентов в уравнениях реакций. Определение классов веществ.  <b>9 класс:</b> Свойства металлов и их соединений. Задачи по теме неметаллы.  <b>10 класс:</b> Алканы, Алкены, Алкины, Циклоалканы, Ароматические углеводороды, Спирты и фенолы, Альдегиды и кетоны, Белки  <b>11 класс:</b>  Гибридизация орбиталей и геометрия молекул  Строение вещества  Дисперсные системы  ТЭД  Обратимость химических реакций. Химическое равновесие.  Гидролиз солей.</p> <p><b>Контрольные работы</b>  <b>8 класс:</b>  Атомы химических элементов.  Простые вещества. Соединения химических элементов.  Изменения, происходящие с веществами.  Растворы.  <b>9 класс:</b>  Металлы</p>	
--	---	---	--

	-	<p>Неметаллы</p> <p><b>10 класс:</b>  Углеводороды. Тесты -4 вар. Комбинированные тесты – 2 вар.  Кислородсодержащие органические соединения. Тесты. -4вар.  Текстовые . -4 вар.  Азотсодержащие соединения. Текстовые.</p> <p><b>11 класс:</b>  Строение атома.  Строение вещества.  Химические реакции.  Вещества и их свойства.</p>	
IV	<p>Оформление кабинета:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- оптимальность организации пространства педагога и учащегося;</li> <li>- наличие постоянных и сменных учебно-информационных стендов, экспозиций, выставок и пр.</li> </ul>	<p>Демонстрационный стол. Подводка воды. Подводка электричества.  Подводка электричества к ученическим столам.  «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Растворимость солей, кислот и оснований в воде», «Электрохимический ряд напряжений металлов»,  Выражение количества вещества через массу, объем и число частиц, молярную концентрацию. Техника безопасности при работе в кабинете химии. Безопасное обращение с химическим оборудованием.</p>	
V	<p>Соблюдение:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- правил техник безопасности;</li> <li>- санитарно-гигиенических норм (освещенность, состояние мебели, состояние кабинета в целом);</li> <li>- эстетических норм к оформлению кабинета</li> </ul>	<p style="text-align: center;">+</p> <p style="text-align: center;">+</p> <p style="text-align: center;">+</p>	

## 2. Описание имущества кабинета

Наименование имущества	Количество
1. Аппарат Кипша-05	1
2. Баня комбинированная	1
3. Весы учебные «ВУ»	20
4. Воздуходувка	1
5. Доски для сушки посуды	2
6. Комплект КЭХ-5	1
7. Комплект проводов	1
8. Коллекция «Металлы и сплавы»	3
9. Коллекция «Редкие металлы»	1
10. Модель атомов	1
11. Модель конвектора	1
12. Модель синтеза аммиака	1
13. Модель электролизера	1
14. Набор НДХП	1
15. Набор для демонстрации химических связей	2
16. Набор посуды для работы с малыми количествами реактивов	6
17. Набор приборов по химии	20

18.Нагреватель для пробирок	20
19.Портреты химиков	1
20.Портрет Ломоносова	1
21.Портрет Менделеева	1
22.Преобразователь «Разряд»	1
23.Прибор НРВ	2
24.Прибор для получения галогенов	19
25.Прибор ДНУ	4
26.Прибор для работы с электрическим током	2
27.Термометр	20
28.Трансформатор ОСУ	3
29.Штатив демонстрационный	2
30.Штатив универсальный	12
31.Экран фоновый	2

#### Химические реактивы

НАБОР 1С КИСЛОТЫ	азотная кислота	0,2 л
	фосфорная кислота	0,2 л
НАБОР 20ВС КИСЛОТЫ	Соляная кислота	2,0 л
	Серная кислота	1,0 л
НАБОР 3 ВС ЩЕЛОЧИ	калий гидроксид	0,2 кг
	натрий гидроксид	0,2 кг

НАБОР 9ВС ОБ-ЦЫ НЕОРГ-КИХ СОЕДИНЕНИЙ	кальций гидроксид	0,05 кг
	алюминий нитрат	0,05 кг
	бария оксид	0,05 кг
	квасцы алюмокалиевые	0,05 кг
	калий гидрофосфат	0,05 кг
	кобальт (II) сульфат	0,05 кг
	борная кислота	0,05 кг
	марганец (II) сульфат	0,05 кг
	натрий метасиликат	0,05 кг
	никеля сульфат	0,05 кг
НАБОР 19ВС СОЕДИНЕНИЯ МАРГАНЦА	свинец (II) оксид	0,05 кг
	марганец (IV) оксид	0,05 кг
	калия перманганат	0,10 кг
НАБОР 21ВС НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА	медь (II) сульфат б/в	0,05 кг
	медь (II) углекислая основная	0,20 кг
	натрия карбонат	0,20 кг
	натрия бикарбонат	0,20 кг
НАБОР 22ВС ИНДИКАТОРЫ	метилоранж	0,01 кг
	лакмоид	0,01 кг
	фенолфталеин	0,01 кг
НАБОР 12ВС НЕОРГАН В-ВА ДЛЯ ДЕМОНОСТР. ОПЫТОВ	натрия карбонат	0,05 кг
	калия роданид	0,05 кг
	калия иодид	0,025 кг
	желтая кровяная соль	0,05 кг
	красная кровяная соль	0,05 кг
	натрия бромид	0,05 кг
	натрия гидросульфат	0,05 кг
	натрия фторид	0,05 кг
	натрия сульфат	0,05 кг

	сера	0,05 кг
НАБОР 13ВС ГАЛОГЕНИДЫ	алюминия хлорид	0,05 кг
	железо (III) хлорид	0,05 кг
	калия хлорид	0,05 кг
	цинка хлорид	0,05 кг
	кальция хлорид	0,05 кг
	магния хлорид	0,05 кг
	натрия хлорид	0,05 кг
	медь (II) хлорид	0,05 кг
НАБОР 14ВС СУЛЬФАТЫ, СУЛЬФИТЫ, СУЛЬФИДЫ	железный купорос	0,05 кг
	медный купорос	0,05 кг
	цинковый купорос	0,05 кг
	калия сульфат	0,05 кг
	кальция сульфат	0,05 кг
	магния сульфат	0,05 кг
	натрия сульфат	0,05 кг
	аммония сульфат	0,05 кг
	алюминия сульфат	0,05 кг
	натрия сульфид	0,05 кг
	натрия сульфит	0,05 кг
НАБОР 16ВС МЕТАЛЛЫ, ОКСИДЫ	алюминий гран.	0,05 кг
	железо (III) оксид	0,05 кг
	железо восст.	0,01 кг
	медь (II) оксид	0,05 кг
	цинк гран.	0,10 кг
НАБОР 17С НИТРАТЫ	серебра нитрат	0,001 кг
	алюминия нитрат	0,05 кг
	бария нитрат	0,05 кг
	калия нитрат	0,05 кг

	аммония нитрат	0,05 кг
	натрия нитрат	0,05 кг
НАБОР 18ВС СОЕДИНЕНИЯ ХРОМА	аммония бихромат	0,10 кг
	калия бихромат	0,05 кг
	калия хромат	0,05 кг
НАБОР 11С СОЛИ ДЛЯ ДЕМОНСТР.ОПЫТОВ	аммиак водн.	0,05 кг
	аммония карбонат	0,05 кг
	калия карбонат	0,05 кг
	калия гидрофосфат	0,05 кг
	кальция фосфат	0,05 кг
	кальция дигидрофосфат	0,05 кг
	натрия карбонат	0,05 кг
	натрия фосфат	0,05 кг
НАБОР 6С ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА	гексан	0,05 л
	глицерин	0,20 л
	диэтиловый эфир	0,05 л
	формалин	0,05 л
	муравьиная кислота	0,05 л
	уксусная кислота	0,05 л
НАБОР 5С ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА	анилин	0,05 л
	ацетон	0,05 л
	дихлорметан	0,05 л
	изоамиловый спирт	0,05 л
	изобутиловый спирт	0,05 л
	н-бутиловый спирт	0,05 л
	олеиновая кислота	0,05 л
	толуол	0,05 л
	углерод четыреххлористый	0,05 л
	хлороформ	0,05 л

