

## Материально-техническое обеспечение кабинета

### химии

Учебно-практическое оборудование, мебель		
Доска классная	1	
Столы ученические	6	
Стол учительский	1	
Стулья	13	
Шкафы	2	
Вытяжной шкаф	1	
Демонстраци онный стол	1	
	Лаборантская	
Шкафы для хранения реактивов	3	
Стол	2	
Шкафы для хранения посуды	2	
Сейф	1	
Шкаф книжный	1	
Технические средства обучения		
Интерактивн ая доска	1	
Медиапроект ор	1	
Компьютер с колонками	1	

Принтер со сканером и копировальным аппаратом	1	
Библиотечный фонд (книгопечатная продукция)		
<b>Основная литература:</b>	<p>1. Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2010.</p> <p>2. Химия. 8,9 класс: учеб. для общеобразоват. учреждений О.С. Габриелян. – 15-е изд., стереотип. – М.: «Дрофа», 2014.</p> <p>3. Настольная книга учителя. Химия. 8 класс / О.С. Габриелян, Н.П. Воскобойникова, А.В. Яшукова. – М.: Дрофа, 2008.</p> <p>4. Химия. 8 класс: контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс» / О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова и др. – 8-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2010.</p> <p>5. Химия. 8 кл.: рабочая тетрадь к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс» / О.С. Габриелян, А.В. Яшукова, стереотип. – М.: Дрофа, 2015.</p> <p>6. Химия. 8 кл.: тетрадь для лабораторных опытов и практических работ к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс» / О.С. Габриелян, А.В. Яшукова. – М.: Дрофа, 2015.</p> <p>7. Настольная книга учителя. Химия. 9 кл.: Методическое пособие. - М.: Дрофа.</p> <p>8. Химия. 9 кл.; Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9» / О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова и др. - М.: Дрофа.</p> <p>9. Габриелян О.С, Остроумов И.Г. Изучаем химию в 9 кл.: Дидактические материалы. - М.: Блик плюс.</p> <p>10. Габриелян О.С, Яшукова А.В. Рабочая тетрадь. 9 кл. К учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9». - М.: Дрофа.</p> <p>11. Габриелян О.С, Яшукова А.В. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ. 9 кл. к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9 класс». — М.: Дрофа.</p> <p>12. Габриелян О.С, Воскобойникова Н.П. Химия в тестах, задачах, упражнениях. 8 - 9 кл. - М.: Дрофа.</p>	
<b>Дополнительная</b>	1. Изучаем химию в 8 классе: дидактическое пособие к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс» для	

<p><b>литература:</b></p>	<p>учащихся и учителей 5-е изд. Москва:«БЛИК и К», 2004.  2.Изучаем химию в 9классе: дидактическое пособие к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс» для учащихся и учителей 5-е изд.Москва:«БЛИК и К», 2004  3.Дидактические карточки-задания по химии: 8 класс: к учебнику О.С. Габриеляна Химия. 8 класс» / Н.С. Павлова. – М.: Издательство «Экзамен», 2004.(Серия «Учебно-методический комплект»). 4.Дидактические карточки-задания по химии: 9класс: к учебнику О.С. Габриеляна Химия. 9 класс» / Н.С. Павлова. – М.: Издательство «Экзамен», 2004.(Серия «Учебно-методический комплект»).  5. Колтун М. Мир химии, - М.: Детская литература, 1988  6. Ильин Б. Биография великой волшебницы.- М.: Детская литература, 1984  7. Сомин Л.Е. Увлекательная химия.- М.: Просвещение, 1987  8. Шульгин Б. Эта увлекательная химия. - М.: Химия, 1984  9. Ахметов Н. С. Актуальные вопросы курса неорганической химии. М.: Просвещение. 1991  10. Курганский С. М. Интеллектуальные игры по химии. М.: 5 за знания, 2006  11. Ахлебинин А.К. и др. Органическая химия. Решение качественных задач.М.: Айрис- Пресс, 2006  12. Смирнов Ю.И. Мир Химии . _ Санкт- Петербург: МиМ-Экспресс, 1995  13. Очкина А.В. Химия защищает природу. М.: Просвещение, 1984  10. Химия. ОГЭ 2008-2016 г. Тесты  11. Внеклассная работа по химии 8-11 класс Под редакцией Э.Г. Злотникова. М.: Владос,2004</p>	
<p><b>Демонстрационные, лабораторные материалы</b></p>		
	<p>Состав наборов химической лабораторной посуды</p>	
<p>Микролаборатория для химического эксперимента</p>	<p>3</p>	

Пробирки	50	
Подставки для пробирок	8	
Химические стаканы стекл. ёмк. 100мл	15	
Химические стаканы стекл. ёмк. 250мл	3	
Колбы плоскодонные стекл ёмк. 150 мл	10	
Колбы конические стекл. ёмк. 250 мл	2	
Химические стаканы пласт, ёмк. 100мл	1	
Набор стеклянных палочек	6	
Набор стеклянных трубок	6	
Прибор для получения газов	10	
Набор пробок (пробка - капельница, пробка глухая)	3	
Набор химической посуды для реактивов	1	
Лабораторный штатив ( в сборе)	1	
Набор резиновых пробок	4	
Фильтровальная бумага	1	
Весы	КОМПЛЕКТ	
Разновесы	6	
Столик подъёмный	6	
Чашка	1	
кристаллизационная	2	
Спиртовка	6	
Ложка для сжигания веществ	10	
	<b>Состав наборов химреактивов</b>	
Сульфаты.	1 Магний серноокислый 2.Железный купорос 3.Алюминий серноокислый	

	<ul style="list-style-type: none"> <li>4.Цинк серноокислый</li> <li>5 .Натрий серноокислый</li> <li>6.Кальций серноокислый</li> <li>7.Аммоний серноокислый</li> <li>8.Медь серноокислая</li> </ul>	
Хлориды.	<ul style="list-style-type: none"> <li>1.Магний хлористый</li> <li>2.Железо хлорное</li> <li>3.Калий хлористый</li> <li>4.Кальций хлористый</li> <li>5.Натрий хлористый</li> <li>6.Марганец хлористый</li> <li>7.Медь хлорная</li> <li>8.Алюминий хлористый</li> <li>9.Аммоний хлористый</li> </ul>	
Карбонаты	<ul style="list-style-type: none"> <li>1.Медь углекислая</li> <li>2.Магний углекислый</li> <li>3.Натрий углекислый</li> <li>4.Калий углекислый</li> </ul>	
Фосфаты	<ul style="list-style-type: none"> <li>1.Натрий фосфорнокислый</li> <li>2.Аммоний фосфорнокислый</li> <li>3. Калий фосфорнокислый</li> <li>4.Кальций фосфорнокислый</li> </ul>	
Нитраты	<ul style="list-style-type: none"> <li>1.Алюминий азотнокислый</li> <li>2.Натрий азотнокислый</li> <li>3.Калий азотнокислый</li> <li>4.Кальций азотнокислый</li> <li>5.Аммоний азотнокислый</li> <li>6.Серебро азотнокислое</li> </ul>	
Галогениды.	<ul style="list-style-type: none"> <li>1.Калий йодистый</li> <li>2.Натрий бромистый</li> <li>3.Калий бромистый</li> <li>4.Натрий фтористый</li> </ul>	

Кислоты	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. соляная</li> <li>2. серная</li> <li>3. ортофосфорная</li> <li>4. уксусная</li> <li>5. муравьиная</li> <li>6. азотная</li> </ol>	
Основания	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Гидроксид натрия</li> <li>2. Гидроксид калия</li> <li>3. Гидроксид кальция</li> <li>4. Гидроксид алюминия</li> <li>5. Гидроксид железа</li> </ol>	
Индикаторы.	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Набор №22ВС «Индикаторы»</li> <li>2. Набор индикаторных бумаг</li> <li>3. Фенолфталеин</li> <li>4. Метиловый оранжевый</li> <li>5. Лакмоид</li> </ol>	
Оксиды	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Кальция_оксид</li> <li>2. Магния оксид</li> <li>3. Цинка оксид</li> <li>4. Меди оксид</li> <li>5. Алюминия оксид</li> <li>6. Железа оксиды</li> <li>7. Хрома-3 оксид</li> </ol>	
Металлы	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Алюминий гранулированный</li> <li>2. Железо</li> <li>3. Медь</li> <li>4. Цинк гранулированный</li> <li>5. Натрий</li> <li>6. Литий</li> <li>7. Кальций</li> <li>8. Магний</li> </ol>	
Неметаллы	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Сера</li> <li>2. Фосфор</li> <li>3. Уголь</li> <li>4. Бром</li> </ol>	

Органические вещества.	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Глюкоза</li> <li>2. Лактоза</li> <li>3. Глицерин синтетический</li> <li>4. Спирт этиловый</li> <li>5. Сахароза</li> <li>6. Нефть</li> </ol>	
Коллекции	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Чугун и сталь.</li> <li>2. Топливо.</li> <li>3. Каучук.</li> <li>4. Металлы.</li> <li>5. Алюминий</li> <li>6. Каменный уголь.</li> <li>7. Стекло и изделия из стекла.</li> <li>8. Нефть и продукты переработки</li> <li>9. Волокна.</li> <li>10. Пластмассы.</li> <li>11. Каменный уголь</li> <li>12. Горные породы и минералы</li> </ol>	
Кристаллические решётки:	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Хлорида натрия</li> <li>2. Алмаза</li> <li>3. Меди</li> <li>4. Железа</li> <li>5. Графита</li> <li>6. Воды</li> <li>7. Модели атомов для составления молекул</li> </ol>	
Таблицы	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Электролитическая диссоциация воды</li> <li>2. Влияние минеральных удобрений на повышение урожайности</li> <li>3. Азотные удобрения</li> <li>4. Фосфорные удобрения</li> <li>5. Калийные удобрения</li> </ol>	

	6.Электролиз 7.Обращения с различными веществами 8.Получение и собирание газов 9.Схема строения электронный оболочек атомов 1-4 периодов 10.Прямое восстановление железа из руд 11.Дисперсные системы 12.Гидролиз 13.Электролитическая диссоциация 14.Защита от коррозии металлическими пленками 15.Способы защиты металлов от коррозии 16.Химическая коррозия 17.Строение атомов углерода 18.Виды химической связи	
--	---	--

**Информационно-коммуникативные средства (медиаотека)**

Мультимедийные обучающие программы	1.Уроки химии Кирилла и Мефодия 8-9 класс	ДИСК
	2.Химия 8-11 класс.	
	3. Репетитор. Химия.	диск
	4.Открытая химия.	Диск
	5.Химия и жизнь: научно-популярный журнал	<a href="http://www.hij.ru">http://www.hij.ru</a>



	<p>6.Азбука веб-поиска для химиков  7.Мир химии  8.Химия для всех  9.Экспериментальная химии  10.Электронная библиотека по химии  11.Информация по химии  12.Тестирование по химии</p> <p>Комплект презентаций по всем темам учебной программы 8-9 класс</p>	<p><a href="http://www.chemistry.bsu.by/abc">http://www.chemistry.bsu.by/abc</a></p> <p><a href="http://www.chem.km.ru">http://www.chem.km.ru</a></p> <p><a href="http://www.informika.ru/text/database/chemistry/START.html">http://www.informika.ru/text/database/chemistry/START.html</a></p> <p><a href="http://www.chemexperiment.narod.ru">http://www.chemexperiment.narod.ru</a></p> <p><a href="http://www.chemnet.ru/rus/elbibch.html">http://www.chemnet.ru/rus/elbibch.html</a></p> <p><a href="http://www.chemrar.ru">http://www.chemrar.ru</a></p> <p><a href="http://kokch.kts.ru/cdo">http://kokch.kts.ru/cdo</a></p>
--	--	--