

Паспорт кабинета химии №47
Общая информация о кабинете №47

Заведующий кабинетом – Смирнова Т.А., учитель химии

Лаборант – Малышева Л.В.

Учителя, работающие в кабинете – Смирнова Т.А.

Класс, ответственный за кабинет – 7А

Параллели, для которых оборудован кабинет – 8-11 классы

Площадь кабинета – 66 м²

Число ученических мест – 30

Расписание

Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница
1)	1)	1)	1) 10 гр.	1)
2)	2) 9Б	2)	2) 9Б	2)
3)	3) 9Г	3)	3) 9В	3)6А
4)	4)	4)	4)	4) 6Б
5) 11 гр.	5) 10	5) 7А	5) 9Г	5) 6В
6) 11	6) 9А	6)	6) 10гр.	6)
7)	7) 9В	7) 11 гр.	7) 9А	7)
0 ₁)	0 ₁)	0 ₁) 8Б	0 ₁)	0 ₁)
0)	0)	0)	0)	0)
1)7А	1)	1) 8А	1) 9 (консул.)	1) 8Б
2)	2)	2) 8В	2)	2) 8А
3)	3)	3)	3)	3) 8Г
4)	4)	4) 11 (консул)	4)	4)
5)	5)	5)	5)	5) 7А
6)	6)	6)	6)	6)

Учебно-методический комплект по химии

Программы	Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян – М.: Дрофа, 2009	10-11 класс
Учебники	Рудзитис Г.Е. Химия. 8 класс: учеб.дляобщеобразоват. организаций / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман – М.: Просвещение, 2015г	8 класс
	Рудзитис Г.Е. Химия. 9 класс: учеб.дляобщеобразоват. организаций / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман – М.: Просвещение, 2015г	9 класс
	Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Углубленный уровень: учебник / О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов, С.Ю. Пономарев. – М.: Дрофа, 2017	10 класс
	Габриелян О.С. Химия. Углубленный уровень. 11 кл.: учебник / О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова – М.:Дрофа, 2017	11 класс
	Боровских Т.А. Тесты по химии. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Строение вещества. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Галогены: 8 кл.: к учебнику Г.Е Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана	8 класс

	«Химия. 8 класс» / Т.А. Боровских. – М.: Издательство «Экзамен», 2010	
	Зуева М.В., Гара Н.Н. Контрольные и проверочные работы по химии. 8-9 кл.: метод.пособие. – М.: Дрофа, 1998	8-9 класс
	Габриелян О.С. Задачи по химии и способы их решения. 10-11 класс / О.С. Габриелян, П.В. Решетов, И.Г. Остроумов.- М.: Дрофа, 2006	10 класс
Рабочие программы	Рабочая программа ООО учебного предмета «Химия», 8-9 классы	8-9 классы

Литература для учителя

1. Кузьменко Н.Е. Начала химии. Современный курс для поступающих в вузы. Т. 1,2: учебное пособие / Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин, В.А. Попков.- М.: Издательство «Экзамен», 2007
2. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в вузы.- М. : ООО «Издательство Новая Волна», 1997
3. Габриелян О.С. Задачи по химии и способы их решения. 10-11 класс / О.С. Габриелян, П.В. Решетов, И.Г. Остроумов.- М.: Дрофа, 2006
4. Рябов М.А. Тесты по химии: 11 кл.: к учебнику О.С. Габриеляна и др. «Химия. 11 класс» / М.А. Рябов, Е.Ю. Невская, Р.В. Линко – М.: Экзамен, 2006
5. Боровских Т.А. Тесты по химии. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Строение вещества. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Галогены: 8 кл.: к учебнику Г.Е. Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана «Химия. 8 класс» / Т.А. Боровских. – М.: Издательство «Экзамен», 2010
6. Зуева М.В., Гара Н.Н. Контрольные и проверочные работы по химии. 8-9 кл.: метод.пособие. – М.: Дрофа, 1998
7. Задачи всероссийских олимпиад по химии / Под общей ред. академика РАН, профессора В.В. Лунина – М.: Издательство «Экзамен», 2003
8. Журин А.А., Зазнобина Л.С. Начала химического эксперимента: Практические занятия по химии. 8 класс сред.общеобразоват. школы. – М.: Школа – Пресс, 1998
9. Ким Е.П. Химия. 10-11 классы. Практические работы.- Саратов: Лицей, 2006
10. Цветков Л.А. Эксперимент по органической химии: Методика и техника / Пособие для учителей. – М.: Школьная Пресса, 2000
11. Химия: проектная деятельность учащихся/ авт.-сост. Н.В. Ширшина. – Волгоград: Учитель, 2007
12. Аранская О.С., Бурая И.В. Проектная деятельность школьников в процессе обучения химии: 8-11 классы: Методическое пособие. – М.: Вентана – Граф, 2007
13. Леонтович А.В., Саввичев А.С. Исследовательская и проектная деятельность школьников. 5-11 классы / Под ред. А.В. Леонтовича. – М.: ВАКО, 2014
14. Журин А.А., Заграничная Н.А. Химия: метапредметные результаты обучения. 8-11 классы. – М.: ВАКО, 2014

15. Пичугина Г.В. Ситуационные задания по химии. 8-11 классы. – М.: ВАКО, 2014
16. Аршанский Е. Я. Методика обучения химии в классах гуманитарного профиля. – М.: Вентана – Граф, 2006
17. Уроки химии с применением информационных технологий. Неметаллы. 9 класс: разработки уроков, задания для подготовки к ГИА и ЕГЭ, задачи и решения. Методическое пособие с электронным приложением / Т.М. Солдатова. – М.: Планета, 2011
18. Уроки химии с применением информационных технологий. 10-11 классы. Методическое пособие с электронным приложением / авт.-сост. С.В. Астафьев. – М.: «Глобус», 2009
19. Воскобойникова Н.П., Галыгина И.В., Галыгина Л.В. Химия: 8-9 классы: Дидактические карточки.- М.: Вентана – Граф, 2004
20. Составитель: Р.Д. Хабибуллин. Методическое обеспечение исследовательской деятельности школьников и студентов по экологии. Учебное пособие для учителей и педагогов дополнительного образования. Под ред. Хабибуллина Р.Д. – Нижний Новгород. Изд. Ю.А. Николаева. 2008
21. Камерилова Г.С. Экология города. 10-11 класс: учебное пособие / Г.С. Камерилова. – М.: Дрофа, 2010
22. Химия. 9 класс. Подготовка к ГИА (ОГЭ) – 2015: учебно-методическое пособие / Под ред. В.Н. Доронькина. – Ростов н/Д: Легион, 2014
23. Химия. Подготовка к ЕГЭ – 2011: учебно-методическое пособие / Под ред. В.Н. Доронькина.- Ростов н/Д: Легион, 2010
24. Ким Е.П. Химия. ГИА. Диагностика готовности.- Саратов: Лицей, 2011
25. Хомченко И.Г. Сборник задач и упражнений по химии для средней школы.- М.: «Издательство Новая Волна», 1997
26. Хомченко И.Г. Решение задач по химии.- М.: ООО «Издательство Новая Волна»: Издатель Умеренков, 2002
27. Гара Н.Н., Габрусева Н.И. Сборник задач для проведения устного экзамена по химии за курс средней школы. 11 класс.- М.: Дрофа, 1999
28. Дерябина Н.Е. Окислительно-восстановительные реакции в неорганической химии. Учебное пособие для школьников.- М.: «Альянс-Пресс», 2014
29. Дерябина Н.Е. 300 попроще и 300 посложнее: Задания-цепочки по органической химии.- М.: ИПО «У Никитских ворот», 2011

Литература для школьников

1. Ольгин О. Опыты без взрывов. М.: Химия, 1995
2. Акатов А.А., Коряковский Ю.С. Атом на работе. – Москва, информационные центры по атомной энергии, 2012
3. Титова И.М. Химия и искусство: 10-11 классы: учебное пособие для учащихся общеобразовательных учреждений. – М.: Вентана- Граф, 2007
4. Занимательные материалы по химии. 8 класс / Сост. Бочарова С.И. – Волгоград: ИТД «Корифей»

Медиатека

1. Неорганическая химия. Азот и фосфор.
2. Химия. 8 класс. Часть 2. Мультимедийное пособие.

3. Металлы главных подгрупп. Часть 1.
4. Металлы главных подгрупп. Часть 2.
5. Общие свойства металлов
6. Металлы главных подгрупп.
7. Химия и электрический ток.
8. Неорганическая химия. Углерод и кремний 1.
9. Неорганическая химия. Углерод и кремний 2.
10. Неорганическая химия. Азот и фосфор.
11. Неорганическая химия. Галогены. Сера.
12. Неорганическая химия. Демонстрационное поурочное планирование.
13. Химия. Базовый курс. 8-9 класс
14. Химия (8-11 класс). Виртуальная лаборатория.
15. Уроки химии. Неметаллы. 9 класс.
16. Общая химия. Демонстрационное поурочное планирование.
17. Уроки химии Кирилла и Мефодия. 11 класс.
18. Электронное приложение к учебнику Рудзитис, Фельдман. Химия. 11 класс
19. Химические элементы: кремний, фосфор, сера, титан, фтор.
20. Документальный фильм «Вода»
21. Химия общая и неорганическая. 10-11 класс.
22. Органическая химия. 10-11 класс.
23. Подготовка к ЕГЭ. 2012. Химия
24. ЕГЭ. Сложные темы.

Технические средства обучения

№	Наименование имущества	Количество	Год приобретения
1	Компьютер	1	2012
2	SMART - панель	1	2021
3	МФУ	1	2012
4	Ноутбук	4	2012
5	Нетбук	2	2012
6	Лаборатория НР	2	2012
7	Веб-камера	1	2012
8	Вытяжной шкаф	1	2012

Документация кабинета

№	Документация
1	Журнал по охране труда в кабинете химии
2	Журнал регистрации операций, связанных с оборотом прекурсоров наркотических средств и психотропных веществ
3	Паспорт кабинета

Аттестационный лист кабинета химии №47

Заведующая кабинетом: Смирнова Татьяна Александровна

Параметры оценки	Оценка
1. Наличие документации:	
- паспорт кабинета (или инвентаризационная книга)	1
- каталог учебного оборудования, ТСО	1
- дидактические материалы по темам	1
- материалы для индивидуальной работы (в том числе с талантливыми, слабоуспевающими учениками)	1
- дифференцированные задания	1
- тексты контрольных, проверочных работ	1
- перечень цифровых ресурсов по предметам	1
- новые методические разработки и материалы	1
2. Библиотека кабинета	
- литература по предмету	1
- справочно-информационная литература	1
- медиатека	1
3. Подбор дополнительных материалов, необходимых для преподавания:	
- памятки работы с учебником, дополнительной и справочной литературой	1
- памятки для решения задач, составления формул и др.	1
4. Материалы для творческой самостоятельной работы учащихся:	
- задания	1
- памятки	1
- учебно – исследовательские, творческие, проектные работы обучающихся	1
5. Внеклассная работа по предмету:	
- материалы для факультативных занятий	1
- подборки материалов для олимпиад по предмету	1
- сценарии внеклассных мероприятий	1
6. ТСО (исправность)	
Компьютер	1
МФУ	1
SMART - панель	1
Ноутбук	1
Нетбук	1
Лаборатория НР	1
Веб-камера	1
	26 баллов
8. Заключение: Кабинет №47 соответствует всем требованиям, предъявляемым к кабинету химии. В	

кабинете имеется необходимая документация, систематизирована справочная и методическая литература, имеется в наличии коллекция ЭОР по химии, медиатека. Кабинет оснащён ТСО: компьютер, интерактивная доска, МФУ. Кабинет №47 соответствует первой категории.	
Критерии оценки:	
Наличие параметра – 1 балл	
Отсутствие – 0 баллов	
9. Замечания и дополнения: нет	

Практические работы

№	Класс	Тема работы	Оборудование	Кол-во комплектов
1	8	Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием	Лабораторный штатив, фарфоровая чашка, держатель, пробирка, стакан химический, колба, воронка, фарфоровая чашка, спички, сухое горючее, фильтровальная бумага	15
2	8	Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)	Загрязненная поваренная соль, стакан с чистой водой, пустой стакан, фарфоровая чашка с держателем, сухое горючее, фильтровальная бумага	15
3	8	Получение и собирание кислорода, изучение его свойств	Перманганат калия, сера, уголь древесный, штатив, сухое горючее, пробирка с газоотводной трубкой, вата	15
4		Получение и собирание водорода, изучение его свойств	Пробирка с газоотводной трубкой, чистая пробирка, сухое горючее, держатель, Zn гранулы, HCl	15
5	8	Приготовление растворов с определённой концентрацией	Весы, мерный цилиндр, чистый стакан, стакан с водой, ложка для сухих веществ, стеклянная палочка, поваренная соль	15
6	8	Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	Растворы NaCl, NaOH, HCl, MgCl ₂ , CuCl ₂ , порошок CuO, фенолфталеин, лакмус, сухое горючее, пробирки, держатель	15
7	9	Решение экспериментальных задач по теме "Электролитическая"	Растворы K ₂ CO ₃ , HCl, CuSO ₄ , HNO ₃ , Ca(NO ₃) ₂ , NaOH, Zn гранулы, фенолфталеин, пробирки	15

		диссоциация"		
8	9	Получение соляной кислоты, изучение её свойств	Сухой NaCl, растворы H ₂ SO ₄ , CuSO ₄ , NaOH, Zn гранулы, Cu проволока, CuO порошок, мел, штатив, пробирка с газоотводной трубкой, сухое горючее, кристаллизатор с водой, пробирки	15
9	9	"Получение аммиака, изучение его свойств"	Сухие NH ₄ Cl и Ca(OH) ₂ , горючее, пробирка с газоотводной трубкой, ложка для сухих веществ, фарфоровая чашка, кристаллизатор с водой, фенолфталеин, H ₂ SO ₄ , HCl, HNO ₃	15
10	9	Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион	Мрамор, соляная кислота HCl, NaOH, фенолфталеин, лакмус, вода, Ca(OH) ₂ ; пробирка с газоотводной трубкой, пробирки, штатив	15
11	9	Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	В пробирках под №1,2,3,4 вещества без подписей: MgCl ₂ , NaOH, K ₂ CO ₃ , KNO ₃ . Растворы веществ: FeSO ₄ , KOH, HNO ₃ , AgNO ₃ , металлическое железо. Пробирки, сухое горючее (исправить по новому учебнику)	15
12	9	Жёсткость воды и методы её устранения	Вода водопроводная, сода, известковая вода, пробирки, горючее	15
13	9	Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	В пробирках под №1,2,3,4 вещества без подписей: MgCl ₂ , NaOH, K ₂ CO ₃ , KNO ₃ . Растворы веществ: FeSO ₄ , KOH, HNO ₃ , AgNO ₃ , металлическое железо. Пробирки, сухое горючее	15
14	10	Получение этилена и опыты с ним	Этиловый спирт, концентрированная H ₂ SO ₄ , растворы KMnO ₄ и бромной воды Br ₂ , пробирка с газоотводной трубкой, штатив, сухое горючее, пробирки	15
15	10	Спирты и фенолы	Этанол, изоамиловый спирт, вода в стакане, растворы NaOH и CuSO ₄ , глицерин, раствор	15

			H_2SO_4 , дихромат калия, сухое горючее, держатель, пробирки	
16	10	Получение и свойства карбоновых кислот	Растворы уксусной кислоты, NaOH, $CuSO_4$, гранулы Zn, CuO порошок, мел, этанол, концентрированная H_2SO_4 , горючее, держатель, пробирки	15
17	10	Решение экспериментальных задач на получение и распознавание органических веществ	Раствор глюкозы, сахарозы, крахмала, йода, аммиачный раствор оксида серебра, держатель, горючее, пробирки.	15
18	10	Аминокислоты. Белки	Куриный белок, растворы NaOH, $CuSO_4$, хлорида натрия, конц. HNO_3 , вода в стакане, горючее, стеклянная палочка, пробирки	15
19	10	Идентификация органических соединений	в пробирках под №1,2,3 вещества без подписей: глюкоза, глицерин, этанол; NaOH, $CuSO_4$, аммиачный раствор оксида серебра, держатель, горючее, пробирки.	15
20	10	Распознавание пластмасс и волокон	Под №1,2,3 шерсть, лавсан, нитрон, HNO_3 , NaOH, H_2SO_4 , держатель, горючее, пробирки.	15
21	10	Действие ферментов на различные вещества	Крахмал, вода, раствор йода, пероксид водорода, сырой картофель, вареный картофель, горючее, лучинка, пробирки	15
22	10	Анализ некоторых лекарственных препаратов	Аспирин, салициловая кислота, парацетамол, дистиллированная вода, этиловый спирт, NaOH, $FeCl_3$	15
23	11	Распознавание пластмасс и волокон	Под №1,2,3 капрон, полиэтилен, полистирол, металлические пластинки, стеклянные палочки, горючее щипцы	7
24	11	Решение экспериментальных задач по неорганической химии	1 вариант - в пробирках под №1,2,3 вещества без подписей: $(NH_4)_2SO_4$, $Cu(NO_3)_2$, $FeCl_3$. 2 вариант - в пробирках под №1,2,3 вещества без подписей: K_2CO_3 , K_2SO_4 , NH_4Cl . Для всех – $BaCl_2$, HNO_3 , NaOH,	7

			AgNO ₃ , пробирки.	
25	11	Решение экспериментальных задач по органической химии	В пробирках под №1,2,3, 4,5 вещества без подписей: этанол, уксусная кислота, глюкоза, глицерин, этаналь. NaOH, CuSO ₄ , фенолфталеин, аммиачный раствор оксида серебра, сухое горючее, держатель, пробирки	7
26	11	Получение, собирание и распознавание газов	Получение аммиака: сухие NH ₄ Cl и Ca(OH) ₂ , горючее, пробирка с газоотводной трубкой, ложка для сухих веществ, фарфоровая чашка, кристаллизатор с водой, фенолфталеин	7
27	11	Скорость химических реакций. Химическое равновесие	H ₂ O ₂ , KI, CuSO ₄ , крахмальный клейстер, раствор йода, 4 пробирки, сухое горючее, держатель	7
28	11	Обменные процессы в реакциях электролитов	NH ₄ Cl, NaOH, CuSO ₄ , HNO ₃ , K ₂ CO ₃ , H ₂ SO ₄ , пробирки	7
29	11	Решение экспериментальных задач по теме «Гидролиз»	Дистиллированная вода, сухие AlCl ₃ , CuSO ₄ , NH ₄ Cl, K ₂ SO ₄ , BaCl ₂ , K ₂ CO ₃	7
30	11	Получение, собирание и распознавание газов	Мрамор, соляная кислота HCl, NaOH, фенолфталеин, лакмус, вода, Ca(OH) ₂ ; пробирка с газоотводной трубкой, пробирки, штатив	7
31	11	Генетическая связь между классами неорганических и органических веществ	Гранулы Al, растворы HCl, NaOH, HNO ₃ , концентрированная H ₂ SO ₄ , KMnO ₄ , C ₂ H ₅ OH. Сухое горючее, штатив, пробирки	7
32	11	Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических веществ	В пробирках под №1,2,3 вещества без подписей: глюкоза, глицерин, этанол; NaOH, CuSO ₄ , аммиачный раствор оксида серебра, держатель, горючее, пробирки. В пробирках под №1,2,3,4 вещества без подписей: MgCl ₂ , NaOH, K ₂ CO ₃ , KNO ₃ . Растворы	7

			веществ: FeSO ₄ , KOH, HNO ₃ , AgNO ₃ , пробирки, сухое горючее	
33	11	Генетическая связь между классами неорганических и органических веществ	Металлическое железо, HCl, NaOH, H ₂ O ₂ , HNO ₃ , Cu, H ₂ SO ₄ , горючее, пробирки	7

Контрольные работы

№	Класс	Тема контрольной работы
1	8	Контрольная работа №1 «Первоначальные химические понятия»
2	8	Контрольная работа №2 «Кислород. Водород. Вода. Растворы»
3	8	Зачет "Основные классы неорганических соединений"
4	8	Итоговый тест
5	9	Контрольная работа №1 «Многообразие химических реакций»
6	9	Контрольная работа №2 «Многообразие веществ»
7	9	Итоговая контрольная работа №3
8	10	Контрольная работа №1 «Углеводороды»
9	10	Итоговая контрольная работа №2
10	11	Контрольная работа №1 «Строение атома. Строение вещества»
11	11	Контрольная работа №2 «Химические реакции»
12	11	Итоговая контрольная работа (№3)

Таблицы на печатной основе

№	Класс	Название	Кол-во экземпляров
1	8,11	Соотношения между различными типами химической связи	1
2	8,11	Ковалентная связь	1
3	8,11	Кристаллические решетки	1
4	8,11	Ионная связь	1
5	8	Электроотрицательность	1
6	9	Электролитическая диссоциация	1
7	9,10	Этан. Бутан	1
8	9,10	Строение атома углерода	1
9	9,10	Метан	1
10	9,10	Этилен	1
11	9,10	Ацетилен	1
12	9,10	Спирты и альдегиды	1
13	9,10	Бензол	1
14	8,11	Образование водородных связей	1
15	10	Структура белка	1
16	8-11	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1
17	8-11	Таблица растворимости	1

18	8-11	Электрохимический ряд напряжений металлов	1
----	------	---	---

Список химических реактивов

Название реактива	Название набора	Количество мест	Масса	
Азотная кислота	1В Кислоты	16	200 г	
Ортофосфорная кислота		8	50 г	
Гидроокись калия	3 ВС Щелочи	8	250 г	
Гидроокись натрия		8	200 г	
Гидроокись кальция		8	50 г	
Анилин	5С Органические вещества	6	0,05 г	
Анилин гидрохлорид (солянокислый)		6	0,05 г	
Ацетон		6	0,05 г	
Бензол		6	0,05 г	
Кислота аминокусусная (глицин)		6	0,05 г	
Кислота олеиновая		6	0,05 г	
Кислота стеариновая		6	0,05 г	
Сахароза		6	0,05 г	
Метилен хлористый (дихлорметан)		6	0,05 г	
Изоамиловый спирт (изопентанол)		6	0,05 г	
Бутиловый спирт		6	0,05 г	
Изобутиловый спирт (изобутанол)		6	0,05 г	
Тетрахлорметан		6	0,05 г	
Ксилол		6	0,05 г	
Гексан		6С Органические вещества	8	50 г
Д-глюкоза			8	50 г
Глицерин	8		150 г	
Кислота муравьиная	8		50 г	
Кислота уксусная	16		200 г	
Аммофос	7С Минеральные удобрения	8	0,25 г	
Карбамид (мочевина)		8	0,25 г	
Мука фосфоритная		8	0,25 г	
Натрий азотнокислый		8	0,25 г	
Калий хлористый		8	0,25 г	
Сульфат аммония		8	0,25 г	
Суперфосфат гранулированный		8	0,25 г	
Селитра кальциевая		8	0,25 г	
Алюминий азотнокислый	9С Образцы неорганических веществ	8	50 г	
Бария окись		8	50 г	
Квасцы алюмокалиевые		8	50 г	

Калий фосфорнокислый двузамещенный		8	50 г
		8	50 г
Кобальт (II)сернокислый		8	50 г
Кислота борная		8	50 г
Литий фтористый		8	50 г
Марганец сернокислый		8	50 г
Марганец хлористый		8	50 г
Натрий кремнекислый		8	50 г
Никель сернокислый		8	50 г
Свинец (2) окись		8	50 г
Аммиак водный	11С Соли для демонстрационных опытов	9	50 г
Соли углеаммонийные		9	50 г
Калий углекислый		9	50 г
Калий углекислый кислый		9	50 г
Калий фосфорнокислый двузамещенный		9	50 г
Натрий углекислый		9	50 г
Натрий фосфорнокислый		9	50 г
Кальций фосфорнокислый		9	50 г
Калий железисто- синеродистый	12ВС Неорганические вещества для демонстрационных опытов	8	50 г
Калий йодистый		8	50 г
Калий роданистый		8	50 г
Натрий бромистый		8	50 г
Натрий сернокислый		8	50 г
Натрий сернокислый кислый		8	50 г
Натрий углекислый		8	50 г
Натрий фтористый		8	50 г
Сера техническая	13 ВС Галогениды	8	50 г
Алюминий хлористый		9	50 г
Железо хлорное		9	50 г
Калий хлористый		9	50 г
Цинк хлористый		9	50 г
Кальций хлористый		9	50 г
Магний хлористый		9	50 г
Хлорид меди (2)		9	50 г
Натрий хлористый		9	50 г
Хром треххлористый		9	50 г
Аммоний хлористый		9	50 г
Барий хлористый		9	50 г
Железный купорос	14ВС Сульфаты,	9	50 г

Железо (2) серноокислое	сульфиты, сульфиды	9	50 г	
Медный купорос		9	50 г	
Цинковый купорос		9	50 г	
Калий серноокислый		9	50 г	
Калий серноокислый кислый		9	50 г	
Кальций серноокислый		9	50 г	
Магний серноокислый		9	50 г	
Натрий серноокислый		9	50 г	
Аммоний серноокислый		9	50 г	
Алюминий серноокислый		9	50 г	
Сульфит натрия		9	50 г	
Алюминий гран.		16BC Металлы	9	50 г
Железо			9	200 г
Железо (3) оксид	9		50 г	
Медь (2) окись	9		100 г	
Цинк гран.	9		100 г	
Алюминий азотнокислый	17C Нитраты	9	50 г	
Аммоний азотнокислый		9		
Барий азотнокислый		9		
Калий азотнокислый		9		
Натрий азотнокислый		9		
Серебро азотнокислое		9	10 г	
Аммоний двуххромовокислый	18BC Соединения хрома	8	200г	
Калий двуххромовокислый		8	50 г	
Калий хромовокислый		8	50 г	
Маганца (4) окись	19BC Соединения марганца	8	100 г	
Калий марганцевокислый		8	100 г	
Соляная кислота	20BC Кислоты	8	3 кг	
Серная кислота		8	900г	
Кальция окись	21BC Неорганические вещества	8	200 г	
Медь (2) серноокислая		8	200 г	
Медь (2) углекислая		8	200 г	
Натрий углекислый		8	200 г	
Натрий углекислый кислый		8	200 г	
Лакмус		22BC Индикаторы	8	
Фенолфталеин				
Метилоранж				
Алюминий гранулированный	Материалы	4	50 г	
Уголь активированный		4	50 г	

Карбонат кальция		4	500 г
Крахмал картофельный		4	50 г
Парафин		4	500 г
Медная проволока		4	50 г
Карбид кальция		4	50 г
Горючее для спиртовок		8	330мл