


МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РЕСПУБЛИКИ КАЛМЫКИЯ  
АДМИНИСТРАЦИЯ ГОРОДА ЭЛИСТЫ  
МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА №15»

РАССМОТРЕНА  
и УТВЕРЖДЕНА:  
протокол заседания  
Методического  
объединения  
учителей ЕМЦ  
№1 от «26» августа 2022 г

 Утверждена:  
Протокол заседания педагогического  
совета №1 от «29» августа 2022г.,  
Приказ № от «29» августа 2022г..  
Директор МБОУ «СОШ №15»  
Мукаева Б.В.

**Рабочая программа**  
учебного предмета  
«Химия»  
для 11 класса  
на 2022 – 2023 учебный год

Составитель: Гиберт О.В.  
учитель химии

г.Элиста, 2022

### Пояснительная записка

Рабочая программа разработана на основе авторской программы О.С. Габриелина, соответствующей Федеральному компоненту государственного стандарта общего образования и допущенной Министерством образования и науки Российской Федерации.

Примерной программы по предмету Химия, на основе программы авторского коллектива под руководством О.С. Габриелина адресованной учащимся 11 класса, базовый уровень на 34 часа (1 урок в неделю) и в соответствии с обязательным минимумом содержания химического образования в средней школе.

Данная рабочая программа может быть реализована при использовании традиционной технологии обучения, а также элементов других современных образовательных технологий, передовых форм и методов обучения, таких как проблемный метод, развивающее обучение, компьютерные технологии, тестовый контроль знаний и др. в зависимости от склонностей, потребностей, возможностей и способностей каждого конкретного класса в параллели.

**Контроль** за уровнем знаний учащихся предусматривает проведение лабораторных, практических, самостоятельных, контрольных работ, как в традиционной, так и в тестовой формах.

В графе «Изучаемые вопросы» курсивом выделен материал, который подлежит изучению, но не включен в Требования к уровню подготовки выпускников.

Конкретные требования к уровню подготовки выпускников определены для каждого урока.

Кроме того, в результате изучения химии на базовом уровне ученик должен:

**Уметь**

- **приводить** самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;
- **использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни** для:
  - объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;
  - определения возможности протекания химических превращений в различных условиях и оценки их последствий;
  - экологически грамотного поведения в окружающей среде;
  - оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы;
  - безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;
  - приготовления растворов заданной концентрации в быту и на производстве;
  - критической оценки достоверности химической информации, поступающей из различных источников.

### ТРЕБОВАНИЯ К УРОВНЮ ПОДГОТОВКИ ВЫПУСКНИКОВ

В результате изучения химии на базовом уровне ученик должен

**знать / понимать**

- **важнейшие химические понятия:** вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, анион, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный

объем, вещества молекулярного строения, растворы, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, скорость химической реакции, катализ, химическое равновесие, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия, гомология;

- **основные законы химии:** сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;
- **основные теории химии:** химической связи, электролитической диссоциации, строения органических соединений;
- **важнейшие вещества и материалы:** основные металлы и сплавы; серная, соляная, азотная и уксусная кислоты; щелочи, аммиак, минеральные удобрения, метан, этилен, ацетилен, бензол, этанол, жиры, мыла, глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка, белки, искусственные и синтетические волокна, каучуки, пластмассы;
- **уметь**
- **называть** изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
- **определять:** валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, характер среды в водных растворах неорганических соединений, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
- **характеризовать:** элементы малых периодов по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических и органических соединений; строение и химические свойства изученных органических соединений;
- **объяснять:** зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической), зависимость скорости химической реакции и положения химического равновесия от различных факторов;
- **выполнять химический эксперимент** по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ;
- **проводить** самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;
- **использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни** для:
  - объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;
  - определения возможности протекания химических превращений в различных условиях и оценки их последствий;
  - экологически грамотного поведения в окружающей среде;
  - оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы;
  - безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;
  - притворения растворов заданной концентрации в быту и на производстве;
  - критической оценки достоверности химической информации, поступающей из разных источников.
- 

#### Содержание тем учебного курса.

#### Тема 1. Строение атома и периодический закон Д. И. Менделеева -3 часа.

Основные сведения о строении атома. Ядро: протоны и нейтроны. Изотопы. Электроны. Электронная оболочка. Энергетический уровень. Особенности строения электронных оболочек атомов элементов 4-го и 5-го периодов периодической системы Д. И. Менделеева (переходных элементов). Понятие об орбиталях. s- и p-орбитали. Электронные конфигурации атомов химических элементов. Периодический закон Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. Открытие Д. И. Менделеевым

периодического закона.

Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева - графическое отображение периодического закона. Физический смысл порядкового номера элемента, номера периода и номера группы. Валентные электроны. Причины изменения свойств элементов в периодах и группах (главных подгруппах).

Положение водорода в периодической системе. Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева для развития науки и понимания химической картины мира.

## Тема 2. Строение вещества - 11 часов.

Ионная химическая связь. Катоды и анионы. Классификация ионов. Ионные кристаллические решетки. Свойства веществ с этим типом кристаллических решеток.

Ковалентная химическая связь. Электроотрицательность. Полярная и неполярная ковалентные связи. Диполь. Полярность связи и полярность молекулы. Обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи. Молекулярные и атомные кристаллические решетки. Свойства веществ с этими типами кристаллических решеток.

Металлическая химическая связь. Особенности строения атомов металлов. Металлическая химическая связь и

металлическая кристаллическая решетка. Свойства веществ с этим типом связи.

Водородная химическая связь. Межмолекулярная и внутримолекулярная водородная связь. Значение водородной связи для организации структур биополимеров.

Полимеры. Пластмассы: термопласты и реактопласты, их представители и применение. Волокна: природные (растительные и животные) и химические (искусственные и синтетические), их представители и применение.

Газообразное состояние веществ в. Три агрегатных состояния воды. Особенности строения газов. Молярный объем газообразных веществ.

Примеры газообразных природных смесей: воздух, природный газ. Загрязнение атмосферы (кислотные дожди, парниковый эффект) и борьба с ним.

Представители газообразных веществ: водород, кислород, углекислый газ, аммиак, этилен. Их получение, собирание и распознавание. Жидкое состояние веществ в. Вода. Потребление воды в быту и на производстве. Жесткость воды и способы ее устранения. Минеральные воды, их использование в столовых и лечебных целях.

Жидкие кристаллы и их применение.

Твердое состояние веществ в. Аморфные твердые вещества в природе и в жизни человека, их значение и применение.

Кристаллическое строение вещества.

Дисперсные системы. Понятие о дисперсных системах. Дисперсная фаза и дисперсионная среда. Классификация дисперсных систем в зависимости от агрегатного состояния дисперсной среды и дисперсионной фазы.

Грубодисперсные системы: эмульсии, суспензии, аэрозоли.

Тонкодисперсные системы: гели и золи.

Состав веществ в смеси. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Закон постоянства состава веществ.

Понятие «доля» и ее разновидности: массовая (доля элементов в соединении, доля компонента в смеси - доля примесей, доля

растворенного вещества в растворе) и объемная. Доля выхода продукта реакции от теоретически возможного.

Лабораторные опыты. 2. Определение типа кристаллической решетки вещества и описание его свойств. 3. Ознакомление с коллекцией

полимеров: пластмасс и волокон и изделия из них. 4. Испытание воды на жесткость. Устранение жесткости воды. 5. Ознакомление с

минеральными водами. 6. Ознакомление с дисперсными системами.

**Практическая работа №1.** Получение, соби́рание и распознавание газов.

**Тема 3. Химические реакции-9 часов**

Реакции, идущие без изменения состава вещества. Аллотропия и аллотропные видоизменения. Причины аллотропии на примере модификаций кислорода, углерода и фосфора. Озон, его биологическая роль.

Изомеры и изомерия.

Реакции, идущие с изменением состава вещества. Реакции соединения, разложения, замещения и обмена в неорганической и органической химии. Реакции экзо- и эндотермические. Тепловой эффект химической реакции и термодинамические уравнения. Реакции горения, как частный случай экзотермических реакций.

Скорость химической реакции.

Скорость химической реакции. Зависимость скорости химической реакции от природы реагирующих веществ, концентрации, температуры, площади поверхности соприкосновения и катализатора. Реакции гомо- и гетерогенные. Понятие о катализе и катализаторах. Ферменты как биологические катализаторы, особенности их функционирования.

Обратимость химических реакций. Способы смещения химического равновесия на примере синтеза аммиака. Понятие об основных научных принципах производства на примере синтеза аммиака или серной кислоты.

Роль воды в химических реакциях. Истинные растворы. Растворимость и классификация веществ по этому признаку: растворимые, малорастворимые и нерастворимые вещества.

Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация. Кислоты, основания и соли с точки зрения теории электролитической диссоциации.

Химические свойства воды; взаимодействие с металлами, основными и кислотными оксидами, разложение и образование кристаллогидратов. Реакции гидратации в органической химии.

Гидролиз органических соединений и его практическое значение для получения гидролизного спирта и мыла. Биологическая роль

гидролиза в пластическом и энергетическом обмене веществ и энергии в клетке.

Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления. Определение степени окисления по формуле соединения. Понятие об окислительно-восстановительных реакциях. Окисление и восстановление, окислитель и восстановитель.

Электроды. Понятие как окислительно-восстановительный процесс. Электролиз расплавов и растворов на примере хлорида натрия. Практическое применение электролиза. Электролитическое получение алюминия.

**Лабораторные опыты.** 7. Реакция замещения меди железом в растворе медного купороса. 8. Реакции, идущие с образованием осадка, газа и воды. 9. Получение кислорода разложением пероксида водорода с помощью оксида марганца (IV) и катализатором карбофена. 10. Получение водорода взаимодействием кислоты с цинком. 11. Различные случаи гидролиза солей.

**Тема 4. Вещества и их свойства -11 часов.**

Металлы. Взаимодействие металлов с неметаллами (хлором, серой и кислородом). Взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие металлов с растворами кислот и солей. Аллюминация. Взаимодействие натрия с этанолом и фенолом.

Коррозия металлов. Понятие о химической и электрохимической коррозии металлов. Способы защиты металлов от коррозии.

Неметаллы. Сравнительная характеристика галогенов как наиболее типичных представителей неметаллов. Окислительные свойства неметаллов (взаимодействие с металлами и водородом). Восстановительные свойства неметаллов (взаимодействие с более электроотрицательными неметаллами и сложными веществами-окислителями).

Кислоты неорганические и органические. Классификация кислот. Химические свойства кислот: взаимодействие с металлами, оксидами металлов, гидроксидами металлов, солями, спиртами (реакция этерификации). Особые свойства азотной и концентрированной серной кислоты.

Основания неорганические и органические. Основания, их классификация. Химические свойства оснований: взаимодействие с кислотами, кислотными оксидами и солями. Разложение нерастворимых оснований.

Соли. Классификация солей: средние, кислые и основные. Химические свойства солей: взаимодействие с кислотами, щелочами, металлами и солями. Представители солей и их значение. Хлорид натрия, карбонат кальция, фосфат кальция (средние соли); гидрокарбонаты натрия и аммония (кислые соли); гидроксокарбонат меди (II) - малахит (основная соль).

Качественные реакции на хлорид-, сульфат-, и карбонат-анионы, катион аммония, катионы железа (II) и (III).

Генетическая связь между классами неорганических соединений. Понятие о генетической связи и генетический ряд металла. Генетический ряд неметалла. Особенности генетического ряда в органической химии.

**Лабораторные опыты.** 12. Испытание растворов кислот, оснований и солей индикаторами. 13. Взаимодействие соляной кислоты и раствора уксусной кислоты с металлами. 14. Взаимодействие соляной кислоты и раствора уксусной кислоты с основаниями. 15. Взаимодействие соляной кислоты и раствора уксусной кислоты с солями. 16. Получение и свойства нерастворимых оснований. 17. Гидролиз хлоридов и ацетатов щелочных металлов. 18. Ознакомление с коллекциями: а) металлов; б) неметаллов; в) кислот; г) оснований; д) минералов и биологических материалов, содержащих некоторые соли.

**Практическая работа №2.** Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений.

### Учебно-тематическое планирование

№ п/п	Темы	Всего часов	Уроки	Формы контроля	
				Практические работы	Контрольные работы
1.	Тема 1. Строение атома и периодический закон Д.И. Менделеева	3	3	-	-
2.	Тема 2. Строение вещества	11	9	Пр. р. №1 «Получение, собиранне и распознавание газов»	К. р. №1
3.	Тема 3. Химические реакции	9	8	-	К. р. №2
4.	Тема 4. Вещества и их свойства	11	9	Пр. р. №2 «Решение экспериментальных задач на идентификацию неорганических соединений»	Итог К. р. №3
	<b>Итого</b>	<b>34</b>		<b>2</b>	<b>3</b>

**Календарно-тематическое планирование учебного предмета на учебный год 11 класс,  
(базовый уровень, 1 час в неделю, всего 34 часа), УМК О. С. Габриелина**

№ п/п дата		Тема урока	Изучаемые вопросы	Эксперимент. Д. – демонстрационный Л. – лабораторный	Требования к уровню подготовки выпускников
<b>Тема 1. Строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева (2 часа)</b>					
1.		Инструктаж по Т.Б.Строение атома.	Ядро: протоны и нейтроны изотопы. Электроны. Электронная оболочка. Энергетический уровень. Атомные орбитали. s-, p- элементы. Особенности строения электронных оболочек атомов переходных элементов.		<b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие химические понятия:</b> химический элемент, атом, изотопы.
2.		Периодический закон Д.И.Менделеева в свете учения о строении атома	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева – графическое отображение периодического закона. Физический смысл порядкового номера элемента, номера периода и номера группы. Валентные электроны. Причины изменения свойств элементов в периодах и группах (главных подгруппах). Значение периодического закона.	Д. Различные формы периодической системы химической системы Д.И.Менделеева.	<b>Знать/понимать</b> - <b>основные законы химии:</b> - периодический закон Д.И.Менделеева. <b>Уметь</b> - <b>характеризовать:</b> элементы малых периодов по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева.
<b>Тема 2. Строение вещества (12 часов)</b>					
3		Ионная химическая связь	Ионная связь. Катионы и анионы. Ионные кристаллические решетки. Свойства веществ с этим типом кристаллических решеток.	Д. Модели ионных кристаллических решеток (хлорид натрия)	<b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие химические понятия:</b> вещества молекулярного строения (ионные кристаллические решетки); ион, ионная химическая связь (вещества ионного строения); <b>Уметь</b> - <b>определять:</b> заряд иона, ионную связь в соединениях; - <b>объяснять:</b> природу ионной связи.
4-5		Ковалентная химическая связь	Электроотрицательность. Полярная и неполярная ковалентные связи. Механизмы ее образования связи (обменный и донорно-акцепторный). Молекулярные и атомные кристаллические решетки. Свойства веществ	Д. Модели атомных и молекулярных кристаллических решеток	<b>Знать/понимать</b> - <b>химические понятия:</b> электроотрицательность, валентность, степень окисления, вещества молекулярного и атомного строения.

		с этими типами кристаллических решеток. Степень окисления и валентность химических элементов.		<p><b>Уметь</b> - <b>определять:</b> валентность и степень окисления химических элементов, ковалентную (полярную и неполярную) связь в соединениях. - <b>объяснять:</b> природу ковалентной связи.</p> <p><b>Знать/понимать</b> - <b>химическое понятие:</b> металлическая связь, вещества металлического строения.</p> <p><b>Уметь</b> - <b>объяснять:</b> природу металлической связи - <b>определять:</b> металлическую связь.</p>
6	Металлическая химическая связь	Особенности строения атомов металлов. Металлическая химическая связь и металлическая кристаллическая решетка. Свойства веществ с металлической связью.	Д. Модели металлических кристаллических решеток.	
7	Водородная химическая связь	Межмолекулярная и внутримолекулярная водородная связь. Значение водородной связи для организации структур биополимеров. Единая природа химической связи.	Д. Модель молекулы ДНК.	
8	Газообразное состояние вещества	Три агрегатных состояния воды. Особенности строения газов. Молярный объем газообразных веществ. Представители газообразных веществ: водород, кислород, аммиак, углекислый газ, этилен. Их получение, собиране, распознавание.	Д. Модель молярного объема газов Д. Три агрегатных состояния воды.	<p><b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие химические понятия:</b> моль, молярная масса, молярный объем.</p>
9	Практическая работа №1 «Получение, собиране и распознавание газов»	Химический эксперимент по получению, собираню и распознаванию водорода, кислорода, углекислого газа, аммиака и этилена.		<p><b>Уметь</b> - <b>выполнять химический эксперимент:</b> по распознаванию водорода, кислорода, углекислого газа, аммиака, этилена</p>



10	Жидкое твердое состояние вещества	Вода, ее биологическая роль. Применение воды. Жесткость воды и способы ее устранения. Кислые соли. Минеральные воды. Жидкие кристаллы и их использование. Кристаллическое и аморфное состояние вещества. Применение аморфных веществ	Л. Ознакомление с минеральными водами	
11	Дисперсные системы	Понятие о дисперсных системах. Дисперсная фаза и дисперсионная среда. Классификация дисперсных систем. Грубодисперсные системы. Понятие о коллоидах и их значение (золи, гели)	Д. Образцы различных дисперсных систем	
12	Состав вещества. Смеси	Закон постоянства состава веществ. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Молекулярная формула. Формульная единица вещества. Массовая и объемная доля компонента в смеси. Решение задач		<b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие химические понятия:</b> вещества молекулярного и немолекулярного строения - <b>основные законы химии:</b> закон постоянства состава веществ
13	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Строение вещества»	Выполнение упражнений и решение задач	Л. Определение типа кристаллической решетки вещества и описание его свойств	<b>Знать/понимать</b> - <b>теорию химической связи</b> <b>Уметь</b> - <b>объяснять:</b> природу химической связи, зависимость свойств веществ от их состава и строения - <b>определять:</b> тип химической связи в соединениях
14	Контрольная работа №1 по теме: «Строение вещества»			

**Тема 3. Химические реакции (9 часов)**

15-16	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Повторный инструктаж по Т.Б.	Реакции, протекающие без изменения состава веществ: аллотропия, аллотропные модификации углерода, серы, фосфора, олова и кислорода; изомеры, изомерия, реакции изомеризации. Причины многообразия веществ: аллотропия и изомерия, гомология. Реакции, идущие с изменением состава веществ: реакции соединения, разложения, замещения, обмена. Реакции соединения, протекающие при производстве серной кислоты. Экзо- и эндотермические реакции. Тепловой эффект химических реакций. Термохимические уравнения.	Д. Превращение красного фосфора в белый. Д. Модели молекул н-бутана и изобутана, гомологов бутана. Л. Реакции обмена идущие с образованием осадка, газа и воды.	<b>Знать/понимать</b> - <i>химические понятия</i> : аллотропия, изомерия, гомология, углеродный скелет, тепловой эффект реакции - <i>основные теории химии</i> : строения органических соединений
17	Скорость химической реакции	Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Катализаторы и катализ. Представление о ферментах как биологических катализаторах белковой природы	Д. Зависимость скорости химических реакций от природы веществ, концентрации и температуры. Л. Получение кислорода разложением пероксида водорода с помощью катализатора (MnO <sub>2</sub> ) и катализаторы сырого картофеля. Д. Модель «кипящего слоя»	<b>Знать/понимать</b> - <i>химические понятия</i> : скорость химической реакции, катализ. <b>Уметь</b> - <i>объяснять</i> : зависимость скорости химической реакции от различных факторов.
18	Обратимость химических реакций	Необратимые и обратимые химические реакции. Химическое равновесие и способы его смещения. Общие представления о промышленных способах получения веществ на примере производства серной кислоты		<b>Знать/понимать</b> - <i>важнейшее химическое понятие</i> : химическое равновесие <b>Уметь</b> - <i>объяснять</i> : зависимость положения химического равновесия от различных факторов

19	Роль воды в химических реакциях	Истинные растворы. Растворение как физико-химический процесс. Явления, происходящие при растворении веществ, - разрушение кристаллической решетки, диффузия, диссоциация, гидратация, диссоциация электролитов в водных растворах. Степень электролитической диссоциации, Сильные и слабые электролиты. Кислоты, основания, соли в свете ТЭД	Д. Растворение окрашенных веществ в воде: сульфата меди (II), перманганата калия, хлорида железа (III)	<b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие химические понятия:</b> растворы, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, - <b>основные теории химии:</b> теория электролитической диссоциации <b>Уметь</b> - <b>определять:</b> заряд иона
20	Гидролиз	Гидролиз неорганических и органических соединений. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. <i>Водородный показатель (рН) раствора.</i>	Л. Различные случаи гидролиза солей	<b>Уметь</b> - <b>определять:</b> характер среды в водных растворах неорганических соединений
21	Окислительно-восстановительные реакции	Степень окисления. Определение степени окисления элементов по формуле соединения. Понятие об окислительно-восстановительных реакциях. Окисление и восстановление, окислитель и восстановитель. Электролиз растворов и расплавов (на примере хлорида натрия). Практическое применение электролиза	Д. Простейшие окислительно - восстановительные реакции: взаимодействие цинка с соляной кислотой и железа с сульфатом меди (II)	<b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие химические понятия:</b> степень окисления, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление. <b>Уметь</b> - <b>определять:</b> степень окисления химических элементов, окислитель и восстановитель
22	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Химические реакции»	Выполнение упражнений и решение задач		
23	Контрольная работа №2 по теме: «Химические реакции»			
<b>Тема 4. Вещества и их свойства (10 часов)</b>				

24-25	<p>Металлы. Коррозия металлов. Металлургия. Электролиз.</p>	<p>Положение металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева. Общие физические свойства металлов. Общие физические свойства металлов с неметаллами (хлором, серой, кислородом). Взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой. Электрохимический ряд напряжений металлов, взаимодействие металлов с растворами кислот и солей. Общие способы получения металлов. Понятие о коррозии металлов, способы защиты от коррозии. Сплавы.</p>	<p>Д. Образцы металлов. Д. Взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой. Д. Взаимодействие железа с серой, меди с кислородом. Д. Горение железа и магния в кислороде.</p>	<p><b>Знать</b> - <b>важнейшие вещества и материалы:</b> основные металлы и сплавы. <b>Уметь</b> - <b>характеризовать:</b> элементы металлы малых периодов по их положению в периодической системе химических элементов; общие химические свойства металлов; - <b>объяснять:</b> зависимость свойств металлов от их состава и строения</p>
26	<p>Неметаллы</p>	<p>Положение неметаллов в ПСХЭ Д.И. Менделеева. Сравнительная характеристика галогенов как наиболее типичных представителей неметаллов. Окислительные свойства неметаллов (взаимодействие с металлами и водородом) Восстановительные свойства неметаллов (взаимодействие с более электроотрицательными неметаллами). Благородные газы</p>	<p>. Л. Знакомство с образцами неметаллов и их природными соединениями. Д. Возгонка йода. Д. Изготовление йодной спиртовой настойки. Д. Взаимодействие хлорной воды с раствором бромиды (йодида) калия</p>	<p><b>Уметь</b> - <b>характеризовать:</b> элементы неметаллы малых периодов по их положению в периодической системе химических элементов; общие химические свойства неметаллов; - <b>объяснять:</b> зависимость свойств неметаллов от их состава и строения</p>
27	<p>Кислоты</p>	<p>Кислоты неорганические и органические. Классификация кислот. Химические свойства кислот: взаимодействие с металлами, основными оксидами, основаниями, солями, спиртами.</p>	<p>Л. Испытание растворов кислот индикаторами Л. Взаимодействие соляной кислоты и раствора уксусной кислоты с металлами, основаниями, солями.</p>	<p><b>Знать/понимать</b> - <b>важнейшие вещества и материалы:</b> серная, соляная, азотная, уксусная кислоты <b>Уметь</b> - <b>характеризовать:</b> общие химические свойства кислот - <b>называть:</b> кислоты по «тривальной» или международной номенклатуре; - <b>определять:</b> характер среды водных растворов кислот</p>

28	<p>Основания. Амфотерные соединения: оксиды, гидроксиды.</p>	<p>Основания неорганические и органические. Классификация оснований. Химические свойства неорганических оснований: взаимодействие с кислотами, кислотными оксидами и солями. Разложение нерастворимых оснований.</p>	<p>Л. Испытание растворов оснований индикаторами. Л. Получение и свойства нерастворимых оснований.</p>	<p><b>Уметь</b> - <i>характеризовать</i>: общие химические свойства оснований; - <i>называть</i> основания по «тривиальной» и международной номенклатуре; - <i>определять</i>: характер среды водных растворов щелочей</p>
29	<p>Соли</p>	<p>Классификация солей: средние, кислые, основные. Химические свойства солей: взаимодействие с кислотами, щелочами, металлами, солями. Представители солей и их значение. Хлорид натрия, фосфат кальция, карбонат натрия (средние соли); гидрокарбонаты натрия и аммония (кислые соли); гидрокарбонат меди (II) – малахит (основная соль). Качественные реакции на хлорид-, сульфат-, карбонат- ионы, катион аммония, катионы железа (II) и (III)</p>	<p>Д. Образцы природных минералов, содержащих хлорид натрия, карбонат кальция, фосфат кальция, гидрокарбонат меди (II) Л. Испытание растворов солей индикаторами Д. Качественные реакции на катионы и анионы</p>	<p><b>Уметь</b> - <i>характеризовать</i>: общие химические свойства солей; - <i>называть</i>: соли по «тривиальной» и международной номенклатуре; - <i>определять</i>: характер среды водных растворов солей</p>
30	<p>Практическая работа №2. «Решение экспериментальных задач на идентификацию неорганических и органических соединений»</p>	<p>Распознавание неорганических и органических соединений</p>		<p><b>Уметь</b> - <i>выполнять</i> химический эксперимент по распознаванию важнейших неорганических и органических соединений</p>
31	<p>Обобщение и систематизация знаний по неорганической и органической химии.</p>	<p>Понятие о генетической связи и генетических рядах. Генетический ряд металла. Генетический ряд неметалла. Особенности генетического ряда в органической химии.</p>		<p><b>Уметь</b> - <i>характеризовать</i>: общие химические свойства металлов, неметаллов и основных классов неорганических и органических соединений</p>

32	Итоговая контрольная работа №3			
33-34	Анализ контрольной работы Обобщение и систематизация знаний по курсу общей и неорганической химии			

## УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ:

### Учебник:

1. Химия. 11 класс. Базовый уровень: Учеб. для общеобразоват. учреждений/ О.С. Габриелян. - М.: Дрофа, - 2013.
2. Габриелян О.С., Лысова Г.Г. «Химия». 11 класс. Методическое пособие. - М.: Дрофа, 2003.
3. Габриелян О.С., Остроумов И.Г. Химия. 11 класс: Настольная книга учителя. В 2-х частях. - М.: Дрофа, 2004.

### Оснащение учебного процесса

#### Натуральные объекты:

- Коллекции минералов и горных пород;
- Металлов и сплавов;
- Минеральных удобрений;
- Пластмасс, каучуков, волокон.
- **Химические реактивы и материалы:**
- Наиболее часто используемые :
- 1) Простые вещества: медь, натрий, кальций, магний, железо, цинк;
- 2) оксиды: меди(II), кальция, железа(II), магния;
- 3) кислоты: серная, соляная, азотная;
- 4) основания - гидроксиды: натрия, кальция, 2,5%-ный водный раствор аммиака;
- 5) соли: хлориды натрия, меди(II), алюминия, железа(II); нитраты калия, натрия, серебра; сульфаты меди(II), железа(II), аммония; иодид калия, бромид натрия;
- 6) органические соединения: этанол, уксусная кислота, метиловый оранжевый, фенолфталеин, лакмус.

#### Химическая лабораторная посуда, аппараты и приборы:

- 1) Приборы для работы с газами;
- 2) аппараты и приборы для опытов с твердыми, жидкими веществами;
- 3) измерительные приборы и приспособления для выполнения опытов;
- 4) стеклянная и пластмассовая посуда и приспособления для проведения опытов.

#### Модели:

- Наборы моделей атомов для составления шаростержневых моделей молекул;
- Кристаллические решетки солей.

#### Учебные пособия на печатной основе:

- Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
- Таблица растворимости кислот, оснований солей;
- Электрохимический ряд напряжений металлов;
- Алгоритмы по характеристике химических элементов, химических реакций, решению задач;
- Дидактические материалы: рабочие тетради на печатной основе, инструкции, карточки с заданиями, таблицы.
- **Экранно-звуковые средства обучения:**
- CD, DVD-диски, видеофильмы, диафильмы и диапозитивы, компьютерные презентации в формате Ppt.
- ТСО: Компьютер; Мультимедиапроектор; Экран; Кодоскоп;

