

<p>«Рассмотрено»</p> <p>Руководитель ШМО: _____/_____/</p> <p>Протокол № ____ от «__» _____ 20__ г.</p>	<p>«Согласовано»</p> <p>Заместитель директора по УВР МАОУ «СОШ № 3»: <u>Бочкарева Е.В.</u>/_____/</p> <p>«__» _____ 20__ г.</p>	<p>«Утверждено»</p> <p>Директор МАОУ «СОШ № 3» <u>Шершнева В.Б.</u>/_____/</p> <p>Приказ № ____ от «__» _____ 20__ г.</p>
--	--	--

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ПЕДАГОГА

Миннибаевой Л.Г.

Ф.И.О.

Химия

по _____

предмет

11

класс

2019 - 2020 учебный год

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии для 11 класса разработана с учетом следующих нормативных документов:

1. Закон РФ «Об образовании»;
2. Федеральный компонент государственного образовательного стандарта (утв. Приказом Минобрнауки РФ №1089 от 05.03.2004г.);
3. Базисный учебный план (утв. Приказом Минобрнауки РФ № 1312 от 09.03.2004г.);
4. Приказ Минобрнауки РФ об утверждении ФГОС для основной школы 31897 от 17.12.2010г.;
5. ФГОС основного общего образования
6. Федеральные перечни учебников, рекомендованных (допущенных) к использованию в образовательном процессе
7. Примерные учебные программы
8. Устав ОУ

Рабочая программа разработана на основе программы входящей в федеральный перечень примерных учебных программ для образовательных учреждений.

Основой рабочей программы является

Учебно – методический комплект

- Н.Е. Кузнецова «Химия 11». 1 - 2 часть. Учебник для 11 класс М.: Вентана – Граф 2007;
- Э.Д. Днепров, А.Г. Аркадьев. Сборник нормативных документов. Химия М.: Дрофа. 2006

Рабочая программа рассчитана на 34 часа т. е. на изучение химии отводится 1 час в неделю.

В программе частично освещается вопрос об основах химической термодинамики: даётся понятие теплового эффекта химических реакций (экзо – и эндотермические реакции). Термохимические уравнения. Причиной является недостаток учебного времени для подробного изучения материала.

В программе лабораторные работы заменены демонстрационными опытами, поскольку в противном случае невозможно выделить учебное время для закрепления изученного материала.

Массив контрольных мероприятий, целью которых является установление результатов обучения, представлен, в основном, самостоятельными работами, рассчитанными на 15-20 минут учебного времени. Значительная часть самостоятельных работ представлена тестами в формате ГИА. Запланированы 3 контрольные работы.

При разработке рабочей программы использованы следующие условные обозначения:

- урок введения новых знаний (УВНЗ);
- урок-практикум (УП);
- комбинированный урок (КУ);
- урок обобщения знаний (УОЗ);
- урок контроля знаний (УК).

Содержание рабочей программы по курсу химии 11 класса.

Повторение основ органической химии 1 час.

Раздел 1. Теоретические основы общей химии 6 часов.

Основные понятия, стехиометрические законы, теории химии. Теория строения атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева в свете электронной теории. Характеристика химического элемента и его соединений по положению в П.С. Общая характеристика s-, p-, d-, f- элементов. Положение металлов и неметаллов в П.С.Х.Э.

Раздел 2. Химическая статика (учение о веществе) - 8 часов.

Строение веществ. Валентность. Химическая связь и её виды (ковалентная, ионная, металлическая). Характеристика химической связи. Механизм образования. Межмолекулярное взаимодействие. Аморфное и кристаллическое состояние веществ. Кристаллические решётки. Физические свойства веществ. Многообразие веществ в окружающем мире (аллотропия, изомерия).

Вещества и их системы. Чистые вещества и смеси. Дисперсные и коллоидные системы. Гомогенные и гетерогенные системы. Фазы в системе. Виды и свойства дисперсных систем (дисперсная фаза и дисперсная среда). Лиофильные и лиофобные системы. Коллоидные растворы и их свойства. Истинные растворы. Физико – химический процесс растворения веществ. Растворимость веществ. Ненасыщенные и насыщенные растворы. Концентрация растворов и способы её выражения (массовая доля, молярная концентрация). Уровни химической организации веществ. Система знаний о веществе.

Раздел 3. Учение о химических реакциях 13 часов.

Основы химической термодинамики: тепловые эффекты химических реакций (экзо – и эндотермические реакции). Термохимические уравнения.

Кинетические понятия и закономерности протекания химических реакций.

Скорость химических реакций и факторы, влияющие на неё. Химическое равновесие.

Принцип Ле Шателье. Факторы смещения химического равновесия.

Растворы электролитов. Реакции в растворах электролитов. Теория электролитической диссоциации (ЭД). Степень ЭД. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена.

Кислотно – основные взаимодействия. Ионные уравнения. Гидролиз неорганических и органических соединений. Окислительно – восстановительные реакции. ОВР в растворах.

Химические источники тока. Электролиз. Коррозия металлов и способы защиты от неё.

Раздел 4: Основы химической технологии 6 часов

Химическая технология как наука: объект изучения, методы. Основные понятия: сырьё, продукт реакции, химические реакции; оптимальные условия течения химических реакций; принципы химической технологии (принцип комплексного использования сырья, принцип теплообмена, принцип «кипящего» слоя, принцип циркуляции сырья, принцип противотока, принцип механизации и автоматизации производства), химическая аппаратура. Контактный способ производства серной кислоты. Производство аммиака. Металлургия (пирометаллургия и гидрометаллургия). Производство сплавов железа – чугуна и стали. Электролизный способ получения алюминия.

Практическая часть рабочей программы по химии 11 класса

Лабораторные опыты:

1. Влияние на скорость реакции различных факторов.
2. Смещение химического равновесия при изменении концентрации.
3. Гидролиз неорганических веществ.

Практические работы:

1. Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией.
2. Влияние условий на скорость реакции.

Тематический план

Название темы	Количество часов
Повторение курса органической химии 10 класса	1
Раздел 1. Теоретические основы общей химии - 6 часов.	
Тема1.1. Основные понятия, стехиометрические законы, теории химии. Теория строения атома.	2
Тема1.2. Теория строения атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева в свете электронной теории.	4
Раздел 2. Химическая статика (учение о веществе) - 8 часов.	
Тема2.1. Строение веществ. Химическая связь Кристаллические решётки	3
Тема2.2. Вещества и их системы	1
Тема2.3. Истинные растворы. Выражение концентрации растворов	3
Раздел 3. Учение о химических реакциях - 13 часов.	
Тема3.1. Основы химической термодинамики	1
Тема3.2. Закономерности течения химических реакций	3
Тема3.3. Реакции в растворах электролитов. Теория электролитической диссоциации	5
Тема3.4. Окислительно – восстановительные реакции. ОВР в растворах.	4
Раздел 4: Основы химической технологии - 6 часов	
Тема4.1. Химическая технология. Основные понятия	1
Тема4.2. Контактный способ производства серной кислоты	1
Тема4.3. Производство аммиака	1
Тема4.4. Производство металлов и сплавов	3
Итого	34