



муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Школа № 34 с углубленным изучением отдельных предметов имени Е.А. Зубчанинова»
городского округа Самара

РАССМОТРЕНО
на заседании МО учителей
естественного цикла
 Г.Н. Орлова
« 30 » августа 2019 г.
протокол № 1

ПРОВЕРЕНО
Заместитель директора по УВР
 Л.А. Сорокина
« 02 » сентября 2019 г.



Рабочая программа элективного курса

«ПОДГОТОВКА К ЕГЭ ПО ХИМИИ» на 2019-2020 учебный год

Класс: II

Учитель Орлова Г.Н.

Количество часов – 17ч.; 1 час в неделю

Пояснительная записка

ЕГЭ по химии в современных условиях совмещает в себе две функции: итоговую аттестацию выпускников за курс средней общеобразовательной школы и представление им возможности продолжить образование по избранной специальности в высшей школе. Анализ результатов экзамена, проводимого в рамках эксперимента в разных регионах России, свидетельствует о том, что его успешная задача зависит от степени владения учащимся теоретическими знаниями за курс средней школы и умениями их использовать в нестандартных ситуациях.

Опыт проведения ЕГЭ свидетельствует о том, что выпускники не достаточно успешно справляются с такой формой проведения экзамена. Для повышения эффективности результатов необходимо осуществлять так же и дополнительную подготовку учащихся к экзамену.

Поверхностное изучение химии не облегчает, а затрудняет ее усвоение. К тому же не все темы, усвоение которых необходимо для успешной сдачи экзамена достаточно и полно рассматриваются в рамках школьной программы. Особенно это касается заданий части С. В связи с этим, элективный курс, предназначенный для учащихся 11 классов, подается на более глубоком уровне и направлен, прежде всего, на расширение, обобщение и пополнение знаний школьников по химии.

Данный элективный курс предназначен для учащихся 11-ых классов и рассчитан на 17 часа (1 час в неделю). Элективный курс может быть реализован за счёт часов школьного компонента учебного плана и может быть использован с целью подготовки учащихся к Единому Государственному экзамену по химии.

Цель: разработка элективного курса для дополнительной подготовки выпускников к выполнению заданий ЕГЭ по химии (преимущественно заданий части С).

Задачи:

1. Подготовить выпускников к единому государственному экзамену по химии;
2. Развить умения самостоятельно работать с литературой, систематически заниматься решением задач, работать с тестами различных типов.
3. Выявить основные затруднения и ошибки при выполнении заданий ЕГЭ по химии.
4. Подобрать задания, преимущественно части С, вызывающие наибольшие затруднения у учащихся при сдаче ЕГЭ по химии, включая задания, недостаточно изучаемых в рамках школьной программы.

Класс	Всего часов
11	17
итого	17

Срок реализации 17 часов. Основная форма реализации - урок.

Учебно-методическое обеспечение:

1. Зыкова Е.В. Химия в таблицах: 10-11 классы: учеб. пособие / Е.В. Зыкова, Е. Л. Чердрик. - М.: Вентана-Граф, 2011
2. Лидии Р.А., Аликберова Л.Ю. Химия: Справочник для старшеклассников и поступающих в вузы. -М.: АСТ-ПРЕСС КНИГА, 2011
3. Резяпкин В. И. 700 задач по химии с примерами решения для старшеклассников и абитуриентов. Пособие для учащихся. - Мн.: ООО «Юнипресс», 2001
4. Рябов М. А. Сборник задач и упражнений по химии: 8-9 классы. - М.: Издательство «Экзамен», 2010.
5. Сборник элективных курсов/ Ширшина Н.В. - Волгоград: Изд. «Учитель», 2005 г.
6. Титова И. М. Евстафьева Е. И. Химия: наверстываем упущенное: дидактические материалы. : 8-11 классы общеобразовательных учреждений. - М.: Вентана- Граф, 2007.
7. Учимся решать задачи по химии 8-11 класс / автор составитель Р. А. Бочарникова. - Волгоград : Учитель, 2011.
8. Химия в формулах. 8-11 кл. Справочное пособие / автор составитель В.В. Еремин. -Дрофа, 1997.
9. Хомченко Г. П. Химия для поступающих в вузы: Учебное пособие. - М.: Высшая школа, 1993.

Содержание учебного материала

№ Раздела, темы	Название раздела, тема	Содержание	Перечень контрольных работ
Раздел 1	Химический элемент		
Тема 1	Современные представления о строении атома. Изотопы.	Атом, модели строения атомов. Изотопы химических элементов. Строение атома.	
Тема 2	Строение электронной оболочки атома.	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов. Понятие об электронном облаке, s- и p-электронах	
Тема 3	Строение атома и ПСХЭ	Радиусы атомов, их периодические изменения в системе химических элементов.	
Раздел 2	Вещество		
Тема 4	Химическая связь.	Виды химической связи. Ковалентная и ионная связь. Свойства(характеристики) ковалентной связи: энергия, длина, полярность, поляризуемость, направленность. Понятие об электроотрицательности химических элементов. Степень окисления. Заряды ионов. Металлическая связь. Водородная связь. Типы кристаллических решеток. Зависимость свойств веществ от особенностей их кристаллических решеток.	
Тема 5	Теория А.М.Бутлерова	Основные положения теории химического строения органических веществ А.М.Бутлерова. Основные направления развития теории строения. Изомерия и гомология органических веществ. Неорганические вещества. Классификация неорганических веществ. Аллотропия.	
Тема 6	Общая характеристика металлов	Общая характеристика металлов 1 -3 групп главных подгрупп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева и особенностями строения атома. Железо-металл побочной подгруппы	

Тема 7	Общая характеристика неметаллов	Общая характеристика неметаллов 4-7 групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева и особенностями строения атомов. Характерные химические свойства неорганических веществ различных классов: оксидов (основных, амфотерных, кислотных), оснований, амфотерных гидроксидов, кислот, солей. Взаимосвязь неорганических веществ.	
Тема 8	Органические вещества. Алканы. Алкены. Алкины.	Особенности химического и электронного строения алканов, алкенов, алкинов. Виды гибридизации электронных облаков. Ароматические углеводороды. Бензол, его электронное строение. Гомологи бензола.	
Раздел 3	Химическая реакция		
Тема 9	Тепловой эффект химической реакции.	Тепловой эффект химической реакции. Сохранение и превращение энергии при химических реакциях.	
Тема 10	Скорость химической реакции	Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на изменение скорости химической реакции. Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие и условия его смещения.	
Тема 11	Электролитическая диссоциация	Электролитическая диссоциация неорганических и органических кислот, щелочей, солей. Степень диссоциации. Понятие о протолитах.	
Тема 12	Реакции ионного обмена.	Реакции ионного обмена. Окислительно-восстановительные реакции. Правило Марковникова. Реакция полимеризации. Реакция горения углеводородов. Взаимосвязь углеводородов.	
Раздел 4	Познание и применение веществ человеком		
Тема 13	Коррозия.	Коррозия металлов и способы ее предупреждения. Виды коррозии.	

Тема 14	Опасные вещества.	Сведения о токсичности и пожарной опасности изучаемых веществ. Роль химии как одной из производительных сил общества.	
Тема 15	Химическое производство.	Общие научные принципы химического производства (на примере промышленного получения аммиака, серной кислоты, чугуна, стали, метанола). Основные методы синтеза высокомолекулярных веществ (пластмасс, синтетических каучуков, волокон). Природные источники углеводов, их переработка, использование в качестве топлива и органическом синтезе.	
Тема 16	Белки. Жиры. Углеводы.	Биологическая роль и значение углеводов, жиров и белков.	
Раздел 5	Уровень подготовки к ЕГЭ		
Тема 17	Контрольная работа.		Контрольная работа в форме ЕГЭ.
ИТОГО: 17 часов			

Календарно-тематическое (поурочное) планирование элективного курса по химии в 11 классе

(17 часов)

№ занятия	Наименование разделов, тем занятий	Теория (количество часов)	Практика (количество часов)	Виды деятельности	Формы контроля за результатами образования
Раздел 1. Химический элемент					
1	Современные представления о строении атома. Изотопы.	1		Лекция	Проверка записей учащихся в тетради
2	Строение электронной оболочки атома.		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач.
->	Строение атома и ПСХЭ		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач.
Раздел 2. Вещество.					
4	Химическая связь.	1		Лекция	Проверка записей учащихся в тетради
5	Теория А.М.Бутлерова		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
6	Общая характеристика металлов		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
7	Общая характеристика неметаллов		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
8	Органические вещества. Алканы. Алкены. Алкины.		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
Раздел 3. Химическая реакция					
9	Тепловой эффект химической реакции.		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
10	Скорость химической реакции		1	Решение задач на доске.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль,

				индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
11	Электролитическая диссоциация		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
12	Реакции ионного обмена.		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
Раздел 4. Познание и применение веществ человеком					
13	Коррозия.	1		Лекция	Проверка записей учащихся в тетради
14	Опасные вещества.	1		Лекция	Проверка записей учащихся в тетради
15	Химическое производство.		1	Решение задач на доске, индивидуальная работа. Однотипные задачи задаются на дом.	Проверка домашнего задания. Самоконтроль, взаимопроверка в парах, сверка с образцами решения задач
16	Белки. Жиры. Углеводы.	1		Лекция	Проверка записей учащихся в тетради
Раздел 5. Уровень подготовки к ЕГЭ					
17	Контрольная работа		1	Индивидуальная работа	Проверка работы учителем.
Итого:		5	12		

Список литературы для учителя:

1. Барковский Е.В., Врублевский А.И. Тесты по химии для школьников и абитуриентов. Минск 000 «Юнипресс». 2002.
2. Вивюрский В.Я.. Вопросы, упражнения и задачи по органической химии с ответами и решениями. М.Владос. 1999.
3. Дидактический материал по об
4. Егоров А.С..Химия, новое учебное пособие для поступающих в вузы. Ростов- на-Дону «Феникс». 2006.
5. ЕГЭ. Репетитор. Химия. Эффективная методика. Дроздов А.А., Ерёмкина Е.А. М.:Издательство «Экзамен». 2005
6. Единый государственный экзамен 2007. Медведев Ю.Н. «Интеллект - Центр»,2007.
7. Зыкова Е.В. Химия в таблицах: 10-11 классы: учеб. пособие / Е.В. Зыкова, Е. А. Чередиик. -М.: Вентана-Граф, 201 1
8. Корощенко А.С. Контроль знаний по органической химии. М. «Владос». 1999.
9. Лидии Р.А., Аликбсрова Л.Ю. Химия: Справочник для старшеклассников и поступающих в вузы. - М.: АСТ-ПРЕСС КНИГА, 201 1
10. Н.Н.Гара,М.В.Зуева. Контрольные и проверочные работы по химии. 10-11 класс. Методическое пособие. М. «Дрофа». 1997. . . .
11. Радецкий А.М., Горшкова В.П., Крутикова Л.Н. Дидактический материал по химии для 10-11 классов, М. «Просвещение», 2004г.
12. Резяпкин В. И. 700 задач по химии с примерами решения для старшеклассников и абитуриентов. Пособие для учащихся. - Мм.: ООО «Юнипресс», 2001
13. Рябов М. А. Сборник задач и упражнений по химии: 8-9 классы. - М.: Издательство «Экзамен», 201 0.
14. Сборник элективных курсов/ Ширшина П.В. - Волгоград: Изд. «Учитель», 2005 г.
15. Титова И. М. Евстафьева Е. И. Химия: наверстываем упущенное: дидактические материалы. : 8-11 классы общеобразовательных учреждений. - М.: Вентана- Граф, 2007.
16. Учимся решать задачи по химии 8-11 класс / автор составитель Р. А. Бочариикова. - Волгоград : Учитель, 201 1.
17. Химия в формулах. 8-11 кл. Справочное пособие / автор составитель В.В. Еремин. - М.: Дрофа, 1997.
18. Хомченко Г. П. Химия для поступающих в вузы: Учебное пособие. - М.: Высшая школа, 1993.
19. Штремплер Г.И.. Теста, вопросы и ответы по химии. М. «Просвещение». 1999.

Список литературы для учащихся:

1. Зыкова Е.В. Химия в таблицах: 10-11 классы: учеб. пособие / Е.В. Зыкова, Е. А. Чередник. -М.: Вентана-Граф, 2011
2. Лидии Р.А., Аликберова Л.Ю. Химия: Справочник для старшеклассников и поступающих в вузы. - М.: АСТ-ПРЕСС КНИГА, 2011
3. Титова И. М. Евстафьева Е. И. Химия: наверстываем упущенное: дидактические материалы. : 8-11 классы общеобразовательных учреждений. - М.: Вентана- Граф, 2007.
4. Химия в формулах. 8-11 кл. Справочное пособие / автор составитель В.В. Еремин. - М.: Дрофа, 1997.
5. Хомченко Г. П. Химия для поступающих в вузы: Учебное пособие. - М.: Высшая школа, 1993