МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 5

301720,	Тульская	область,	г. Кимовск	, ул. Бе	ссолова,	дом 65

ПРИНЯТО:	УТВЕРЖДАЮ:
на педагогическом	директор школы
совете	Л.С. Кулакова
(протокол №1 от «31» августа 2015г.)	приказ №157 от «01» сентября 2015г.

Программа элективного курса

«Химия и экология»

для 9 класса

на 2015 – 2016 учебный год

Составитель: <u>Краснова Н.Н.</u> учитель <u>высшей</u> квалификационной категории

Кимовск, 2015 Программа элективного курса

«Химия и экология»

34 часа, 9 класс

Пояснительная записка

Охрана окружающей среды от загрязнения и разрушения, сбережение генетического разнообразия биосферы, сохранение здоровья человека — глобальные проблемы сегодняшнего дня, которые требуют неотложного решения. Ответственное и бережное отношение к природе должно прийти на смену потребительскому. На воспитание такого отношения нацелено экологическое образование, на основе которого и построена программа данного элективного курса. Курс «Химия иэкология» предназначен для учащихся 9-го класса, изучается в рамках естественно-научного профиля и рассчитан на 34 ч. Программой предусмотрено изучение теоретических вопросов, проведение практических занятий, экскурсий, семинаров, конференций.

Этот курс нацелен на поддержку профильных общеобразовательных предметов повышенного уровня, представленных в естественно-научном профиле (химия, биология и физика), и способствует определению общей направленности соответствующего профиля. В нём реализуются межпредметные связи этих дисциплин, он позволяет учащимся осуществить интеграцию имеющихся представлений в целостную картину мира.

Знания и практические умения, приобретённые учащимися в процессе изучения данного курса, могут впоследствии использоваться ими в разных сферах деятельности, способствовать развитию интереса к научной работе, поступлению в вузы на факультеты экологического профиля, а главное, сыграют немаловажную роль в формировании экологической культуры, столь необходимой в современном мире.

Всё это способствует формированию личности, максимально адаптированной в социуме.

Задачи курса:

- расширить и углубить знания учащихся о формах существования химического элемента;
- формировать представления о веществах-загрязнителях и их влиянии на окружающую среду и организм человека;
- раскрыть причины и основные источники загрязнения окружающей среды;
- • познакомить учащихся с глобальными экологическими проблемами и путями их решения;
- ◆ способствовать овладению умениями наблюдать химические явления и проводить химический эксперимент;
- → развивать познавательные интересы и интеллектуальные способности в процессе проведения химического эксперимента, умение самостоятельно приобретать знания в соответствии с возникающими жизненными потребностями; формировать умение учащихся анализировать ситуацию и делать прогнозы;
- развивать учебно-коммуникативные умения;
- совершенствовать умение работать с литературой и средствами мультимедиа.

Формы проведения занятий: лекция, семинар, конференция, практическая работа, экскурсия, ролевая игра.

Формы организации работы учащихся: индивидуальная, фронтальная, групповая, парная.

Изучение данного элективного курса направлено на развитие интереса учащихся к химическим знаниям и формирование диалектического понимания единой картины мира. Оно нацелено на развитие познавательной активности и самостоятельности учащихся, развитие заинтересованности в продолжении образования.

Требования к знаниям и умениям

После изучения данного элективного курса учащиеся должны знать:

- основные виды загрязнений окружающей среды;
- ⋆ классификацию химических элементов и их круговороты в биосфере;
- → основные экологические проблемы атмосферы, гидросферы, литосферы;
- о веществах-загрязнителях и последствиях их действия на биосферу и живые организмы;
- → об основных видах мониторинга загрязнений окружающей среды.

Учащиеся должны уметь:

- устанавливать причинно-следственные связи между хозяйственной деятельностью человека и последствиями, которые она за собой влечёт;
- ◆ выдвигать гипотезы путей выхода из сложившихся экологических ситуаций и прогнозировать их;
- ◆ проанализировав текст задачи, предложитьразличныеварианты её решения; решать расчётные задачи экологического содержания различных типов и уровней сложности;
- ▼ грамотно проводить химические эксперименты экологической направленности;
- → наблюдать, анализировать и обобщать полученные данные.

Содержание программы

Введение (2 часа)

Виды загрязнений. Физические, химические, биологические и механические загрязнения. Понятие о веществах — загрязнителях окружающей среды. Хемосфера. Классификация веществ по влиянию на организм человека. Трансформации веществ-загрязнителей в экосистемах. Классификация загрязнений по пространственному распределению и по источникам возникновения. Токсичность. Стандарты качества окружающей среды.

Тем а 1. Химические элементы в биосфере (4 часа)

Классификация химических элементов. Биогенные и второстепенные химические элементы. Макро- и микроэлементы. Причины и признаки недостатка в организме человека некоторых элементов. Биогеохимические циклы. Циклы газообразных веществ. Осадочные циклы. Круговорот азота в биосфере. Роль микроорганизмов в круговороте азота. Сидерация. Круговорот углерода в биосфере. Круговорот кислорода.

Практическая работа. 1. Качественное обнаружение катионов тяжёлых металлов в воде.

Тем а 2. Экологические проблемы атмосферы (9 ч)

Строение и состав атмосферы. Парниковый эффект как многофакторное явление. Парниковые газы. Второстепенные компоненты атмосферы (углекислый газ, метан, оксиды азота, тропосферный озон, хлорфторуглероды), их характеристики и источники. Последствия парникового эффекта. Роль мирового сообщества в решении экологических проблем атмосферы.

Озоновый щит и озоновая дыра. Свойства озона. Цикл озона. Стратосферный и тропосферный озон. Причины истончения озонового щита, роль хлорфторуглеродов в этом процессе.

Пути решения экологических проблем, связанных с сохранением озонового щита.

Вещества — загрязнители тропосферы. Оксиды серы и азота. Естественные и антропогенные источники этих оксидов. Кислотные дожди. Химизм процессов. Влияние кислотных дождей на биосферу. Фотохимический смог. Роль оксидов азота, озона, угарного газа, углеводородов и альдегидов в образовании фотохимического смога.

Практические работы. 2. Изучение кислотности осадков. (Анализ динамики изменения кислотности осадков в течение года при помощи бумажных индикаторов или

рН-метра.) 3. Исследование воздуха на содержание твёрдых примесей. (Оценка воздуха на наличие твёрдых частиц визуально и при помощи микроскопа.)

Ролевая игра «Международный конгресс по охране атмосферы».

Тем а 3. Экологические проблемы гидросферы (9 ч)

Химический состав воды Мирового океана. Шдрологический цикл. Чистая и загрязнённая вода. Дейтериевая вода и её влияние на биологический объект. Сточные воды. Первичная, вторичная и третичная обработка сточных вод. Химические способы удаления загрязнений (сорбция, нейтрализация, коагуляция, стерилизация, экстракция, электрохимические способы).

Синтетические поверхностно-активные вещества как загрязнители гидросферы.

Источники диоксинового загрязнения воды.

Практические работы. 4. Определение содержания ионов водорода в воде: рНфактор воды. (Исследование различных проб воды при помощи бумажных индикаторов или рН-метра.) 5. Определение общей жёсткости воды. (Применение мыльного раствора для определения жёсткости воды из различных источников.) 6. Определение аммиака и ионов аммония в воде.

Экскурсия на очистные сооружения.

Тем а 4. Экологические проблемы литосферы (6 ч)

Пестициды: инсектициды, гербициды, фунгициды, родентициды, нематоциды, акарициды. Классификация пестицидов по химическому составу. Комплексная система защитырастенийкак альтернатива пестицидам. Удобрения органические и неорганические. Нитраты и нитриты. Их влияние на организм человека.

Практические работы. 7. Определение относительного количества почвенных нитратов. (Данный метод используют для обнаружения нитрат-ионов в листьях капусты, моркови, картофеля или какого-либо дикорастущего растения при помощи раствора дифениламина в серной кислоте.) 8. Определение тяжёлых металлов в почве. (Обнаружение ионов меди Cu^{2+} и свинца Pb^{2+} при помощи качественных реакций.)

Тем а 5. Экологический мониторинг (4 ч)

Задачи экологического мониторинга. Химические и биологические методы анализа. Биоиндикация. Фитоиндикация. Химические методы контроля.

Практическая работа. 9. Оценка загрязнения воздуха по состоянию хвои сосны. (Исследование хвоинок сосны предыдущего года, взятых в разных местах, по их усыханию и образованию некрозов.)

Итоговая конференция.

Календарно-тематический план

No	Тема занятия	Количество	Дата проведения			
Π/Π		часов				
	Введение (2 часа)					
1	Классификация загрязнений. Химические					
	загрязнения.					
2	Хемосфера. Стандарты качества окружающей					
	среды.					
	Химические элементы в биосфере (4 часа)					
3	Биогенные химические элементы.					
4	Биогеохимические циклы. Круговорот азота.					
5	Круговороты углерода и кислорода.					
6	Практическая работа «Качественное					
	обнаружение катионов тяжёлых металлов в					
	воде».					
	Экологические проблемы атмосферы (9 часов)					
7	Строение и состав атмосферы.					

8	Парниковый эффект как многофакторное			
O	явление.			
9	Озоновый щит и озоновая дыра.			
10	Свойства озона. Стратосферный и			
_	тропосферный озон.			
11	Оксиды серы и азота, их источники в			
	атмосфере. Кислотные дожди.			
12	Практическая работа «Изучение кислотности			
1.2	осадков». Фотохимический смог.			
13				
14	Практическая работа «Исследование воздуха на содержание твёрдых примесей».			
15	Ролевая игра «Международный конгресс по			
13	охране атмосферы».			
	охране атмосферы». Экологические проблемы гидро	edonii (0 ua	coa)	
16	Химический состав воды Мирового океана.	сферы (э чис 	(106)	
10	Гидрологический цикл.			
17	Практическая работа «Определение			
-,	содержания ионов водорода в воде: рН-фактор			
	воды».			
18	Чистая и загрязнённая вода. Очистка сточных			
	вод.			
19	Практическая работа «Определение аммиака			
•	и ионов аммония в воде».			
20	Химические способы удаления загрязнений.			
21	Практическая работа «Определение			
22	карбонатной жёсткости воды».			
22	Синтетические поверхностно-активные вещества как загрязнители гидросферы.			
23	Источники диоксинового загрязнения воды.			
24	Экскурсия на очистные сооружения.			
25	Экологические проблемы лито	сферы (6 час	(206)	
25	Классификация пестицидов.			
26	Комплексная система защиты растений как			
27	альтернатива пестицидам. Практическая работа «Определение тяжёлых			
21	металлов в почве».			
28	Классификация удобрений.			
29	Нитраты и нитриты, их влияние на организм			
	человека.			
30	Практическая работа «Определение			
	относительного количества почвенных			
	нитратов».			
Экологический мониторинг (4 часа)				
31	Задачи экологического мониторинга.	, , , , ,		
32	Биоиндикация. Химические методы контроля.			
33	Практическая работа «Оценка загрязнения			
		I	I I	
	воздуха по состоянию хвои сосны».			

- 1. *Боровский Е. Э.* Аэрозольное загрязнение атмосферы// Химия. 1998.- № 16, 18, 20, 22.
- 2. Боровский Е. Э. Парниковый эффект: зло или благо? // Химия. 1996. № 17.
- 3. Боровский Е. Э. Человек и природа // Химия в школе. 2004. № 8. С. 8-13.
- 4. *Гольдфейн М. Д., Кожевников Н. В.* Глобальные последствия загрязнения атмосферы // Химия. 1995. № 25, 26.
- 5. *Гольдфейн М. Д., Кожевников Н. В., Трубников А. В., Шулов С. Я.* Проблемы жизни в окружающей среде // Химия. 1996. № 2, 3, 7-10,15,16, 23, 28.
- 6. *Дурновцева Т., Филинова И. П.* Нитраты и нитриты: методика определения в сельскохозяйственной продукции // Химия. 1994. № 27, 28.
- 7. *Изнатьева С. Ю.* Ролевая игра «Международный конгресс по охране атмосферы» // Химия в школе. 2004. № 5. С. 22-25.
- 8. *Липаева М. А.* Физиологическое действие тяжёлых металлов на организм человека // Химия. 2004. N 23.
- 9. *Мансурова С. Е., Кокуева Г. Н.* Школьный практикум. Следим за окружающей средой нашего города. 9-11 классы. М.: ВЛАДОС, 2001.
- 10. МиктюкА.Д. Канцерогенные вещества //Химия. 1996. №35.
- 11. Опаловский А. А. Планета Земля глазами химика. М., 1990.
- 12. *Протасов В. Ф., Молчанов А В.* Экология, здоровье и природопользование в России. М.: Финансы и статистика, 1995.
- 13. Рей Б. Дьявольский круг // Химия. 1996. № 24.
- 14. *Речкалова Н. И.*, *Сысоева Л. И*.Какую воду мы пьём // Химия в школе. 2004. № 3. С. 7-14.
- 15. $\Phi\ddot{e}\partial opob\ J$. А. Диоксины как экологическая опасность. М., 1993.
- 16. Шустов С. Б., ШустоваЛ. В. Химия и экология. Н. Новгород: Нижегородский гуманитарный центр, 1995.