

**МИНИСТЕРСТВО КУЛЬТУРЫ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**  
**Иркутский филиал федерального государственного бюджетного**  
**образовательного учреждения высшего образования**  
**«Всероссийский государственный институт**  
**кинематографии имени С.А.Герасимова»**

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**  
**Естествознание**  
Специальность 54.02.08 Техника и искусство фотографии  
базовая подготовка

Иркутск 2018

«РАССМОТРЕНО»

на заседании предметно-цикловой  
комиссии общеобразовательных,  
математических и естественнонаучных  
дисциплин

Председатель ПЦК Т.С. Синева Синева Т.С.  
Протокол № 1 от 10.08. 2018 г.

«РАССМОТРЕНО»

на заседании предметно-цикловой  
комиссии общеобразовательных,  
математических и естественнонаучных  
дисциплин

Председатель ПЦК Т.С. Синева Синева Т.С.  
Протокол № 1 от 12.09. 2019 г.

«УТВЕРЖДЕНО»

на заседании методического  
совета

Заместитель директора по учебно-  
воспитательной работе

А.В. Гордеева Гордеева А.В.

«14» «08» 2018 г.

«УТВЕРЖДЕНО»

на заседании методического  
совета

Заместитель директора по учебно-  
воспитательной работе

А.В. Гордеева Гордеева А.В.

«16» «09» 2019 г.

Рабочая программа учебной дисциплины Естествознание разработана на основе требований ФГОС среднего общего образования, предъявляемых к структуре, содержанию и результатам освоения учебной дисциплины «Естествознание», и в соответствии с Рекомендациями по организации получения среднего общего образования в пределах освоения образовательных программ среднего профессионального образования на базе основного общего образования с учетом требований федеральных государственных образовательных стандартов и получаемой профессии или специальности среднего профессионального образования (письмо Департамента государственной политики в сфере подготовки рабочих кадров и ДПО Минобрнауки России от 17.03.2015 № 06-259); изучается с учетом профиля получаемого профессионального образования и, согласно учебному плану организации – разработчика по специальности 54.02.08 Техника и искусство фотографии.

Организация-разработчик: Иркутский филиал федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Всероссийский государственный институт кинематографии имени С.А.Герасимова»

Разработчик:  
Бубенщикова Тамара Владимировна, преподаватель высшей квалификационной категории

Рабочая программа дисциплины Естествознание рассмотрена на заседании предметно – цикловой комиссии общеобразовательных, математических и естественнонаучных дисциплин и утверждена методическим советом Иркутского филиала Всероссийского государственного института кинематографии имени С.А.Герасимова.

## **СОДЕРЖАНИЕ**

1. Паспорт программы учебной дисциплины.
  2. Структура и содержание учебной дисциплины.
  3. Условия реализации программы учебной дисциплины.
  4. Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины.
-

# **1. ПАСПОРТ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

## **Естествознание**

### **1.1. Область применения программы**

Программа учебной дисциплины предназначена для изучения естествознания в профессиональных образовательных организациях, реализующих образовательную программу среднего общего образования в пределах освоения программы подготовки специалистов среднего звена (далее - ППССЗ) с учетом профиля получаемого профессионального образования.

В программу включено содержание, направленное на достижение студентами личностных, предметных и метапредметных результатов, формирование общих компетенций, необходимых для качественного освоения ППССЗ на базе основного общего образования с получением среднего общего образования. Программа учебной дисциплины может быть использована в профессиональной подготовке по специальности 54.02.08 «Техника и искусство фотографии».

### **1.2. Место дисциплины в структуре программы подготовки специалистов среднего звена:**

Дисциплина входит в цикл профильных дисциплин общеобразовательной подготовки.

### **1.3. Цели и задачи дисциплины – требования к результатам освоения дисциплины:**

Освоение содержания учебной дисциплины «Естествознание» обеспечивает достижение студентами следующих результатов:

#### **личностных:**

устойчивый интерес к истории и достижениям в области естественных наук, чувство гордости за российские естественные науки;

готовность к продолжению образования, повышению квалификации в избранной профессиональной деятельности, используя знания в области естественных наук;

объективное осознание значимости компетенций в области естественных наук для человека и общества, умение;

использовать технологические достижения в области химии, биологии для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;

умения проанализировать техногенные последствия для окружающей среды, бытовой и производственной деятельности человека;

готовность самостоятельно добывать новые для себя естественнонаучные знания, используя для этого доступные источники информации;

умение управлять своей познавательной деятельностью, проводить самооценку уровня собственного интеллектуального развития;

умение выстраивать конструктивные взаимоотношения в команде по решению общих задач в области естествознания;

**метапредметных:**

овладение умениями и навыками различных видов познавательной деятельности для изучения различных сторон окружающего естественного мира;

применение основных методов познания (наблюдение, научный эксперимент) для изучения различных сторон естественнонаучной картины мира, с которыми возникает необходимость сталкиваться в профессиональной сфере;

умение определять цели и задачи деятельности, выбирать средства их достижения на практике;

умение использовать различные источники для получения естественнонаучной информации и оценивать её достоверность для достижения поставленных целей и задач;

**предметных:**

сформированность представлений о целостной современной естественнонаучной картине мира, о природе как единой целостной системе, о взаимосвязи человека, природы и общества;

владение знаниями о наиболее важных открытиях и достижениях в области естествознания, повлиявших на эволюцию представлений о природе, на развитие техники и технологий;

сформированность умения применять естественнонаучные знания для объяснения окружающих явлений, сохранения здоровья, обеспечения безопасности жизнедеятельности, бережного отношения к природе, рационального природопользования, а также выполнения роли грамотного потребителя;

сформированность представлений о научном методе познания природы и средствах изучения мегамира, макромира и микромира;

владение приёмами естественнонаучных наблюдений, опытов, исследований и оценки достоверности полученных результатов;

владение понятийным аппаратом естественных наук, позволяющим познавать мир, участвовать в дискуссиях по естественнонаучным вопросам, использовать различные источники информации для подготовки собственных работ, критически относиться к сообщениям СМИ, содержащим научную информацию;

сформированность умений понимать значимость естественнонаучного знания для каждого человека, независимо от его профессиональной деятельности, различать факты и оценки, сравнивать оценочные выводы, видеть их связь с критериями оценок и связь критериев с определённой системой ценностей.

В результате изучения учебной дисциплины «Естествознание» обучающийся должен:

### **знать**

смысл понятий: естественнонаучный метод познания, эволюция Вселенной, периодический закон, химическая связь, химическая реакция, макромолекула, белок, катализатор, фермент, клетка, дифференциация клеток, ДНК, вирус, биологическая эволюция, биоразнообразие, организм, популяция, экосистема, биосфера, энтропия, самоорганизация;

важнейшие химические законы и основные химические понятия; основные классы органических и неорганических веществ;

вклад великих ученых в формирование современной естественнонаучной картины мира;

### **уметь**

устанавливать зависимость свойств химических веществ от строения атомов образующих их химических элементов;

характеризовать важнейшие типы химических связей и относительность этой типологии;

формулировать основные положения теории химического строения органических соединений и характеризовать в свете этой теории свойства важнейших представителей основных классов органических соединений;

приводить примеры экспериментов и(или) наблюдений, обосновывающих: атомно-молекулярное строение вещества, зависимость свойств вещества от структуры молекул, зависимость скорости химической реакции от температуры и катализаторов, клеточное строение живых организмов, роль ДНК как носителя наследственной информации, эволюцию живой природы, превращения энергии и вероятностный характер процессов в живой и неживой природе, взаимосвязь компонентов экосистемы, влияние деятельности человека на экосистемы;

объяснять прикладное значение важнейших достижений в области естественных наук для: получения синтетических материалов с заданными свойствами, создания биотехнологий, лечения инфекционных заболеваний, охраны окружающей среды;

работать с естественнонаучной информацией, содержащейся в сообщениях СМИ, интернет-ресурсах, научно-популярной литературе: владеть методами поиска, выделять смысловую основу и оценивать достоверность информации;

использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для безопасного использования материалов и химических веществ в быту; профилактики инфекционных заболеваний, никотиновой, алкогольной и наркотической зависимостей.

В результате освоения дисциплины обучающийся должен обладать общими компетенциями, соответствующими основным видам профессиональной деятельности:

ОК 1. Понимать сущность и социальную значимость своей будущей профессии, проявлять к ней устойчивый интерес.

- ОК 2. Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество.
- ОК 3. Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность.
- ОК 4. Осуществлять поиск и использование информации, необходимой для эффективного выполнения профессиональных задач, профессионального и личностного развития.
- ОК 5. Использовать информационно-коммуникационные технологии в профессиональной деятельности.
- ОК 6. Работать в коллективе, эффективно общаться с коллегами, руководством.
- ОК 7. Брать на себя ответственность за работу членов команды (подчиненных), результат выполнения заданий.
- ОК 8. Самостоятельно определять задачи профессионального и личностного развития, заниматься самообразованием, осознанно планировать повышение квалификации.
- ОК 9. Ориентироваться в условиях частой смены технологий в профессиональной деятельности.

#### **1.4. Рекомендуемое количество часов на освоение программы дисциплины:**

максимальной учебной нагрузки обучающегося - 100 часов, в том числе:  
обязательной аудиторной учебной нагрузки обучающегося - 68 часов;  
самостоятельной работы обучающегося - 22 часа;  
консультаций – 10 часов.

## 2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

### 2.1. Объём учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объём часов
<b>Максимальная учебная нагрузка (всего)</b>	<b>100</b>
<b>Обязательная аудиторная учебная нагрузка (всего)</b>	<b>68</b>
в том числе:	
практические занятия	30
<b>Самостоятельная работа обучающегося (всего)</b>	<b>22</b>
<b>Консультации</b>	<b>10</b>
<b>Итоговая аттестация в форме экзамена</b>	

2.2. Тематический план и содержание учебной дисциплины

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>
<b>Раздел 1. Биология</b>			
<b>Тема 1.1. Биология – совокупность наук о живой природе</b>	<b>Содержание учебного материала</b> <b>Практические занятия</b> Практическая работа № 1: Критерии живых систем.	<b>2</b>	<b>3</b>
<b>Тема 1.2. Клетка</b>	<b>Содержание учебного материала</b> История изучения клетки. Основные положения клеточной теории. Клетка – структурно-функциональная (элементарная) единица жизни. Прокариоты и эукариоты – низшие и высшие клеточные организмы. Вирусы и бактериофаги. Вирусы – возбудители инфекционных заболеваний; понятие об онковирусах. Вирус иммунодефицита человека (ВИЧ). Профилактика ВИЧ-инфекции.	<b>2</b>	<b>2</b>
	<b>Практические занятия</b> Практическая работа № 2: Химический состав клетки. Практическая работа № 3: Органические вещества клетки. Практическая работа № 4: Изучение строения клетки.	<b>6</b>	<b>3</b>
	<b>Примерная тематика домашних заданий</b> Основные структурные компоненты клетки эукариот. Клеточное ядро. Функция ядра: хранение, воспроизведение и передача наследственной информации, регуляция химической активности		

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
1	<p style="text-align: center;"><b>2</b></p> <p>клетки. Структура и функции хромосом. Аутосомы и половые хромосомы. Биологическое значение химических элементов. Неорганические вещества в составе клетки.</p>	<b>3</b>	<b>4</b>
<b>Тема 1.3. Организм</b>	<p><b>Содержание учебного материала</b></p> <p>Организм – единое целое. Многообразие организмов. Обмен веществом и энергией с окружающей средой как необходимое условие существования живых систем. Общие представления о наследственности и изменчивости. Генетическая терминология и символика. Наследственные болезни человека, их причины и профилактика. Современные представления о гене и геноме. Генетические закономерности изменчивости. Классификация форм изменчивости. Влияние мутагенов на организм человека. Предмет, задачи и методы селекции. Генетические закономерности селекции. Учение Н.И. Вавилова о центрах многообразия и происхождения культурных растений.</p>	<b>6</b>	<b>2</b>

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
1	<p style="text-align: center;"><b>2</b></p> <p><b>Самостоятельная работа обучающихся</b> Подготовка устных выступлений по заданным темам, эссе, докладов, рефератов, презентаций: Биотехнология и генная инженерия – технологии XXI века. Биотехнология, ее достижения, перспективы развития. Влияние алкоголизма, наркомании, курения на наследственность. Наследственные болезни человека. История развития селекции и её достижения. Среды обитания организмов: причины разнообразия. <b>Примерная тематика домашних заданий</b> Половой процесс и половое размножение. Оплодотворение, его биологическое значение. Понятия об индивидуальном (онтогенез), эмбриональном (эмбриогенез) и постэмбриональном развитии. Индивидуальное развитие человека и его возможные нарушения. Закономерности наследования. Наследование признаков у человека.</p>	3 2	4 3
<b>Тема 1.4. Вид</b>	<p><b>Содержание учебного материала</b> Эволюционная теория и её роль в формировании современной естественнонаучной картины мира. Вид, его критерии. Биологический прогресс и биологический регресс. Гипотезы происхождения жизни. Усложнение живых организмов на Земле в процессе эволюции. Антропогенез и его закономерности. Доказательства родства человека с млекопитающими животными. Появление мыслительной деятельности и членораздельной речи. Происхождение человеческих рас.</p>	4	2

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
<b>1</b>	2	3	4
	<p>Практическая работа № 5: Движущие силы эволюции.</p> <p><b>Самостоятельная работа обучающихся:</b></p> <p>Подготовка устных выступлений по заданным темам, эссе, докладов, рефератов, презентаций:</p> <p>Популяция как единица биологической эволюции. Популяция как экологическая единица. Современные взгляды на биологическую эволюцию. Современные взгляды на происхождение человека: столкновение мнений.</p> <p><b>Примерная тематика домашних заданий</b></p> <p>Популяция как структурная единица вида и эволюции. Синтетическая теория эволюции. Сохранение многообразия видов как основа устойчивого развития биосферы. Причины вымирания видов. Экологические факторы антропогенеза: усложнение популяционной структуры вида, изготовление орудий труда, переход от растительного к смешанному типу питания, использование огня.</p>	2 4	3 3
<p><b>Раздел 2. Химия. Общая и неорганическая химия</b></p> <p><b>Тема 2.1. Основные понятия и законы химии</b></p>	<p><b>Содержание учебного материала</b></p> <p>Предмет химии. Вещество. Атом. Молекула. Химический элемент и формы его существования. Простые и сложные вещества. Основные законы химии. Масса атомов и молекул. Относительные атомная и молекулярная массы. Количество вещества. Постоянная Авогадро. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Количественные изменения в химии, как частный случай законов перехода количественных изменений в качест-</p>	2	2

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
1	2	3	4
	венные. М.В. Ломоносов – «первый русский университет».		
	<b>Практические занятия</b>	2	3
	Практическая работа № 6: Расчёты по химическим формулам и уравнениям.		
	<b>Самостоятельная работа обучающихся:</b>	2	
	Решение задач по химическим формулам и уравнениям		
	<b>Примерная тематика домашних заданий</b>		
	Количественные изменения в химии, как частный случай законов перехода количественных изменений в качественные. М.В. Ломоносов – «первый русский университет».		
	<b>Содержание учебного материала</b>	2	2
<b>Тема 2.2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева</b>	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева для развития науки и понимания химической картины мира.		
<b>Д.И. Менделеева</b>	<b>Самостоятельная работа обучающихся:</b>	2	3
	Биография Д.И.Менделеева. Д.И. Менделеев об образовании и государственной политике. Открытие Периодического закона.		
	<b>Примерная тематика домашних заданий</b>		
	Характеристика химических элементов.		
<b>Тема 2.3. Строение вещества. Химические реакции.</b>	Ковалентная связь: неполярная и полярная. Ионная связь. Катионы и анионы. Металлическая связь. Водородная связь. Понятие о химической реакции. Типы химических реакций.	2	
	<b>Примерная тематика домашних заданий</b>		
	Определить вид связи в предложенных соединениях.		

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>
	Скорость реакции и факторы, от которых она зависит.		
<b>Тема 2.4. Неорганические соединения</b>	<b>Содержание учебного материала</b> Классификация неорганических соединений и их свойства: оксиды, кислоты, основания, соли. Понятие о гидролизе солей. <b>Практические занятия</b> Практическая работа № 7: Гидролиз солей. Практическая работа № 8: Взаимодействие металлов с растворами кислот и солей. Практическая работа № 9: Качественные реакции на ионы Практическая работа № 10: Решение экспериментальных задач на получение неорганических веществ	<b>2</b>	
	<b>Самостоятельная работа обучающихся:</b> Подготовка устных выступлений по заданным темам (доклады, рефератов, презентаций): Металлы. Неметаллы. Металлы и сплавы, как художественный материал. Соединения металлов, как составная часть средств изобразительного искусства. Неметаллы и их соединения, как составная часть средств изобразительного искусства.	<b>2</b>	
	<b>Примерная тематика домашних заданий</b> Генетическая связь между классами неорганических соединений		
<b>Раздел 3. Химия. Органическая химия</b>			
<b>Тема 3.1. Основные положения теории строения органических соединений</b>	<b>Содержание учебного материала</b> Предмет органической химии. Многообразие органических соединений. Понятие изомерии. Сравнение органических веществ с неорганическими.	<b>2</b>	<b>2</b>

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>
	<p><b>Самостоятельная работа обучающихся:</b> Составление структурных формул изомеров.</p> <p><b>Примерная тематика домашних заданий</b> Основные положения теории Бутлерова</p>	<b>2</b>	<b>3</b>
<b>Тема 3.2. Углеводы и их природные источники</b>	<p><b>Содержание учебного материала</b> Алканы, алкены, алкины, арены: гомологический ряд, изомерия и номенклатура, свойства, применение. Природные источники углеводов.</p> <p><b>Практические занятия:</b> Практическая работа № 11 по теме «Углеводороды». Практическая работа № 12: Изучение физических и химических свойств арен на примере бензола.</p> <p><b>Самостоятельная работа обучающихся:</b> Подготовка сообщений (докладов, рефератов, презентаций): История возникновения и развития органической химии. Углеводороды, как основа международного сотрудничества и важнейший источник формирования бюджета РФ.</p> <p><b>Примерная тематика домашних заданий</b> Общие формулы, номенклатура, изомерия, свойства, применение углеводов.</p>	<b>6</b>	<b>2</b>
	<p><b>Содержание учебного материала</b> Представители кислородсодержащих органических соединений: метиловый и этиловый спирты, глицерин, уксусная кислота. Жиры как сложные эфиры. Углеводы: глюкоза, крахмал, целлюлоза</p> <p><b>Практические занятия:</b></p>	<b>4</b>	<b>3</b>
	<p><b>Самостоятельная работа обучающихся:</b> Подготовка сообщений (докладов, рефератов, презентаций): История возникновения и развития органической химии. Углеводороды, как основа международного сотрудничества и важнейший источник формирования бюджета РФ.</p> <p><b>Примерная тематика домашних заданий</b> Общие формулы, номенклатура, изомерия, свойства, применение углеводов.</p>	<b>2</b>	<b>3</b>
<b>Тема 3.3. Общее представление о кислородсодержащих органических соединениях</b>	<p><b>Содержание учебного материала</b> Представители кислородсодержащих органических соединений: метиловый и этиловый спирты, глицерин, уксусная кислота. Жиры как сложные эфиры. Углеводы: глюкоза, крахмал, целлюлоза</p> <p><b>Практические занятия:</b></p>	<b>6</b>	<b>2</b>
	<p><b>Практические занятия:</b></p>	<b>6</b>	<b>3</b>

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
1	<p style="text-align: center;"><b>2</b></p> <p>Практическая работа № 13: Химические свойства спиртов и фенолов.            Практическая работа № 14: Свойства альдегидов и карбоновых кислот            Практическая работа № 15: Химические свойства углеводов на примере глюкозы и крахмала</p>	3	4
	<p><b>Самостоятельная работа обучающихся:</b>            Подготовка сообщений (докладов, рефератов, презентаций): Углеводы и их роль в живой природе.            Жиры как продукт питания и химическое сырьё.            Нехватка продовольствия проблема как глобальная проблема человечества и пути ее решения.            Средства гигиены на основе кислородсодержащих органических соединений.            Синтетические моющие средства (СМС): достоинства и недостатки.</p>	4	3
	<p>Алкоголизм и его отражение в произведениях художественной литературы и изобразительного искусства.            Сравнительная характеристика полисахаридов.            Азотсодержащие органические соединения: амины, аминокислоты, белки. Строение и биологическая функция белков.  <b>Примерная тематика домашних заданий:</b>            Общие формулы, номенклатура, физические и химические свойства, получение и применение органических соединений.</p>		

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, практические работы, самостоятельная работа обучающихся	Объём часов	Уровень освоения
<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>
<b>Тема 3.4. Химия и жизнь</b>	<b>Содержание учебного материала</b> Химия и организм человека. Химические элементы в организме человека. Органические и неорганические вещества. Основные жизненно необходимые соединения: белки, углеводы, жиры, витамины. Углеводы – главный источник энергии организма. Роль жиров в организме. Холестерин и его роль в здоровье человека. Минеральные вещества в продуктах питания, пищевые добавки. Сбалансированное питание. Химия в быту. Вода. Качество воды. Моющие и чистящие средства. Правила безопасной работы со средствами бытовой химии. Роль химических элементов в жизни растений. Удобрения. Химические средства защиты растений.	<b>2</b>	<b>2</b>
	<b>Самостоятельная работа обучающихся:</b> Выполнение практической работы: Генетическая связь между важнейшими классами органических соединений.	<b>2</b>	<b>3</b>
	<b>Консультации</b>	<b>10</b>	
<b>Тема 3.5.</b>	<b>Обобщение и закрепление материала по разделам естественнознания</b>	<b>2</b>	<b>3</b>
	<b>Всего:</b>	<b>100</b>	

Для характеристики уровня освоения учебного материала используются следующие обозначения:

- 1 – ознакомительный (узнавание ранее изученных объектов, свойств);
- 2 – репродуктивный (выполнение деятельности по образцу, инструкции или под руководством);
- 3 – продуктивный (планирование и самостоятельное выполнение деятельности, решение проблемных задач).

### **3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ**

#### **3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению**

Реализация программы дисциплины требует наличия учебного кабинета «Естествознание».

Оборудование и технические средства обучения учебного кабинета:

Комплект специализированной учебной мебели (стулья, столы, учебная доска, рабочее место преподавателя), видеомаягнитофон DAEWOO, плеер DVD SVEN HD -1075, копировальный аппарат А4 CANON FS-108, телевизор Sharp 39мм, химический вытяжной шкаф; учебники; комплект учебно-методических пособий; реактивы, химическая посуда.

#### **3.2. Информационное обеспечение обучения Перечень рекомендуемых учебных изданий, Интернет-ресурсов, дополнительной литературы**

1. Электронная библиотечная система Юрайт. Естествознание 3 изд., испр. и доп. Учебное пособие для СПО, Свиридов В.В., Свиридова Е.И.; Под ред. Свиридова В.В.
2. <http://hemi.wallst.ru/>- Химия. Образовательный сайт для школьников и студентов. Электронный учебник по химии для средней школы, пригодный для использования как в обычных, так и в специализированных классах, а также для повторения материала в выпускном классе и для подготовки к экзаменам. На сайте опубликован ряд приложений: таблица Менделеева, таблица электроотрицательностей элементов, электронные конфигурации элементов и др., а также задачи для самостоятельного решения
3. nrc.edu.ru. -"Биологическая картина мира" - раздел электронного учебника "Концепции современного естествознания". Концепции происхождения жизни и теории эволюции.

#### **Дополнительные источники:**

1. С.Г. Мамонтов, В.Б. Захаров. Общая биология. - М.: Академия (совместно с ВШ, 2001).
2. Габриелян О.С. Химия. 9, 10, 11 кл. – М., 2000, 2003.
3. Ерохин Ю.М. Химия. – М., 2003

#### 4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Контроль и оценка результатов освоения дисциплины осуществляется преподавателем в процессе проведения практических занятий, тестирования, контрольной работы, а также выполнения обучающимися индивидуальных заданий, исследований.

<b>Результаты обучения (освоенные умения, усвоенные знания)</b>	<b>Формы и методы контроля и оцен- ки результатов обучения</b>
<p>Умения:</p> <p>приводить примеры экспериментов и (или) наблюдений, обосновывающих: атомно-молекулярное строение вещества, зависимость свойств вещества от структуры молекул, клеточное строение живых организмов, роль ДНК как носителя наследственной информации, эволюцию живой природы, превращения энергии и вероятностный характер процессов в живой и неживой природе, взаимосвязь компонентов экосистемы, влияние деятельности человека на экосистемы;</p> <p>объяснять прикладное значение важнейших достижений в области естественных наук для: получения синтетических материалов с заданными свойствами, создания биотехнологий, лечения инфекционных заболеваний, охраны окружающей среды;</p> <p>работать с естественнонаучной информацией, содержащейся в сообщениях СМИ, интернет-ресурсах, научно-популярной литературе.</p>	<p>опрос (устный, письменный, фронтальный, индивидуальный),</p> <p>практические занятия, самостоятельная работа, выполнение индивидуальных, тестовых заданий,</p> <p>тестирование, решение задач,</p> <p>защита рефератов, презентаций, сообщений</p>

<p><b>Знания:</b>  смысл понятий: естественнонаучный метод познания, основные химические понятия и законы химии, периодический закон, химическая связь, химическая реакция, макромолекула, белок, катализатор, фермент, клетка, дифференциация клеток, ДНК, вирус, биологическая эволюция, биоразнообразие, организм, популяция, экосистема, биосфера, энтропия, самоорганизация; вклад великих ученых в формирование современной естественнонаучной картины мира;</p>	<p>опрос (устный и письменный),  практические занятия,  тестовые задания,  самостоятельная работа,  опрос</p>
--	---

### Технологии формирования общих компетенций обучающихся

Название ОК	Технологии формирования ОК на аудиторных занятиях
ОК1. Понимать сущность и социальную значимость своей будущей профессии, проявлять к ней устойчивый интерес.	Практическое занятие; выполнение упражнений репродуктивного характера профессиональной направленности.
ОК2. Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество.	Работа со справочными материалами, дисками по различной тематике программы, учебником (понимать структуру), упражнения репродуктивного и продуктивного характера.
ОК 3. Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность.	Выполнение домашних заданий различных видов, выполнение тестовых заданий; ответить на поставленные вопросы по просмотренному фильму.
ОК 4. Осуществлять поиск и использование информации, необходимой для эффективного выполнения профессиональных задач, профессионального и личного развития.	Сформировать вопросы на получение недостающей информации, извлекать информацию самостоятельно; работа с различными источниками информации (книга, преподаватель, СМИ, Интернет) умение выслушать совет, соглашаться или не соглашаться.
ОК5.Использовать информационно-	Выделение в информации глав-

коммуникационные технологии в профессиональной деятельности.	ное, умение сделать вывод и обобщить. Составление создание схем, веб-страниц, презентаций; умение работать с интернетресурсами.
ОК6.Работать в коллективе и команде, эффективно общаться с коллегами, руководством, потребителями.	Деловая игра, работа в команде участие в групповых обсуждениях; умение составлять презентацию.
ОК7.Брать на себя ответственность за работу членов команды (подчиненных), результат выполнения заданий.	Самоанализ, самоконтроль и взаимоконтроль. Умение дать аргументированную оценку работы в группе, провести анализ и подвести итоги работы.
ОК8.Самостоятельно определять задачи профессионального и личностного развития, заниматься самообразованием, осознанно планировать повышение квалификации.	Работа с различными источниками информации (книга, преподаватель, СМИ, Интернет).
ОК9.Ориентироваться в условиях частой смены технологий в профессиональной деятельности.	Работать с разными источниками информации (составление веб-страницы).