

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«КУБАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИМЕНИ И. Т. ТРУБИЛИНА»

ФАКУЛЬТЕТ АГРОНОМИИ И ЭКОЛОГИИ

УТВЕРЖДАЮ

Декан факультета агрономии и экологии,
профессор

И. Радионов
" 27 . 07 . 2020 г.

2020 г.

Рабочая программа дисциплины

Геохимия и геофизика биосфера

Направление подготовки
05.03.06 Экология и природопользование

Направленность подготовки
«Экология и природопользование»

Уровень высшего образования
Академический бакалавриат

Форма обучения
очная

Краснодар
2020

Рабочая программа дисциплины «Геохимия и геофизика биосферы» разработана на основе ФГОС ВО по направлению подготовки 05.03.06 «Экология и природопользование», утвержденного приказом Министерства образования и науки РФ № 998 от 11.08.16 г. (в ред. Приказа Минобрнауки России от 13.07.2017 г., № 653).

Автор:

к.б.н., доцент кафедры
ботаники и общей экологии



Е. А. Перебора

Рабочая программа обсуждена и рекомендована к утверждению решением кафедры ботаники и общей экологии от 10.03.2020 г., протокол № 7.

Заведующий кафедрой
ботаники и общей экологии,
д.б.н., профессор



С. Б. Криворотов

Рабочая программа одобрена на заседании методической комиссии факультета агрономии и экологии от 30.03.2020 г., протокол № 7.

Председатель
методической комиссии,
к.с.-х.н., доцент



Т. Я. Бровкина

Руководитель
основной профессиональной
образовательной программы,
к.б.н., профессор



Н. В. Чернышева

1 Цель и задачи освоения дисциплины

Цель освоения дисциплины «Геохимия и геофизика биосферы» – формирование комплекса знаний и практических умений в области геохимии окружающей среды.

Задачи дисциплины:

– владение знаниями в области теоретических основ геохимии и геофизики окружающей среды, основ природопользования, экономики природопользования, устойчивого развития.

2 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения ОПОП ВО

В результате освоения дисциплины формируются следующие компетенции:

ПК-18 – владение знаниями в области теоретических основ геохимии и геофизики окружающей среды, основ природопользования, экономики природопользования, устойчивого развития.

3 Место дисциплины в структуре ОПОП ВО

«Геохимия и геофизика окружающей среды» является дисциплиной вариативной части ОПОП ВО подготовки обучающихся по направлению 05.03.06 Экология и природопользование, направленность «Экология и природопользование».

4 Объем дисциплины (108 часов, 3 зачетных единиц)

Виды учебной работы	Объем, часов	
	Очная	Заочная
Контактная работа	57	
в том числе:		
— аудиторная по видам учебных занятий	54	-
— лекции	22	-
— практические (лабораторные)	32	-
— внеаудиторная	3	-
— зачет	-	-
— экзамен	3	-
— защита курсовых работ (проектов)	-	-
Самостоятельная работа	51	-
в том числе:		
— курсовая работа (проект)	-	-
— прочие виды самостоятельной работы	51	-
Итого по дисциплине	108/3	-

5 Содержание дисциплины

По итогам изучаемой дисциплины обучающиеся сдают экзамен.
Дисциплина изучается на 4 курсе, в 8 семестре.

Содержание и структура дисциплины: лекции и самостоятельная работа по очной форме обучения

№ п/ п	Тема. Основные вопросы	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)			
				лек- ции	практи- ческие занятия	лабора- торные занятия	самосто- ятельная работа
1	Вводная лекция. Предмет и задачи курса «Геохимия и геофизика биосферы». Становление науки, место в системе наук об окружающей среде. Основные этапы развития геохимии биосферы. Геохимические и геофизические методы поисков полезных ископаемых.	ПК-18	8	2	4	–	4
2	Геохимия геосфер. Средний химический состав литосферы и понятие о кларках. Закономерности распространения химических элементов. Главные и рассеянные химические элементы. Геохимическая неоднородность литосферы.	ПК-18	8	2	4	–	6
3	Биосфера как ландшафтная сфера. Биосфера и ландшафты земли. Границы ландшафтов.	ПК-18	8	2	4	–	6
4	Миграционная и геохимическая структура ландшафтов. Виды миграции. Воздушная, водная, биогенная и техногенная миграции. Внутренние и внешние факторы миграции. Разделение ландшафтов по условиям миграции химических элементов (элювиальные, супераквальные, субаквальные).	ПК-18	8	2	2	–	4
5	Биогенная миграция. Понятие о живом веществе. Образование живого вещества и его средний состав. Биомасса и ежегодная продукция как пара-	ПК-18	8	2	4	–	7

№ п/ п	Тема. Основные вопросы	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)			
				лек- ции	практи- ческие занятия	лабора- торные занятия	самосто- ятельная работа
	метры ландшафта. Организмы-концентраторы и деконцентраторы.. Биогенная аккумуляция элементов.						
6	Природные и техногенные геохимические аномалии. Геохимические барьеры. Физико-химические, механические, биогеохимические и техногенные барьеры. Систематика геохимических барьеров и виды аномалий.	ПК-18	8	2	2	–	2
7	Основные составляющие биогеохимического круговорота веществ. Автотрофный биогенез. Зональные различия биогеохимического круговорота макро- и микроэлементов. Показатели биофильности и биогенности элементов. Коэффициент биогеохимической активности (КБ).	ПК-18	8	2	2	–	4
8	Зоомеханогенез. Роль животных в перемещении вещества в ландшафтах. Живое вещество и глобальный биологический круговорот химических элементов.	ПК-18	8	2	2	–	6
9	Галогенез, сульфидогенез. Условия и факторы, определяющие протекание галогенеза. Древние солевые аккумуляции и их проявление в современных ландшафтах. Галогенез в континентальных озерах, при замерзании морских вод. Сульфидогенез	ПК-18	8	2	2	–	2
10	Детритогенез. Формы детритогенеза. Закономерности и факторы, определяющие протекание детритогенеза.	ПК-18	8	2	2	–	6
11	Экогеохимия, здоровье экосистем и человека. Экогеохимия, экотоксикология и экологиче-	ПК-18	8	2	4	–	4

№ п/ п	Тема. Основные вопросы	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)			
				лек- ции	практи- ческие занятия	лабора- торные занятия	самосто- ятельная работа
	ский риск. Природные и техногенные биогеохимические провинции. Металлизация окружающей природной среды.						
Итого				22	32	–	51

6 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине

Методические указания (для самостоятельной работы)

1. Алексеенко В.А. Металлы в окружающей среде. Оценка эколого-геохимических изменений [Электронный ресурс]: сборник задач/ Алексеенко В.А., Суворинов А.В., Владова Е.В.— Электрон. текстовые данные.— М.: Логос, 2012.— 216 с.— Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/9054>. — ЭБС «IPRbooks», по паролю

2. Геохимия и геофизика биосфера : учеб. пособие / Д. А. Антоненко, И. Ф. Высоцкая, Ю. Ю. Никифоренко, Е. А. Перебора. – Краснодар : КубГАУ, 2018. – 89 с. – Режим доступа:

https://edu.kubsau.ru/file.php/104/GEOKHIMIJA_I_GEOFIZIKA BIOSFERY uchebnoe posobie_416096_v1.PDF

3. Геохимия окружающей среды : учебное пособие / составители О. А. Поспелова. — Ставрополь : Ставропольский государственный аграрный университет, 2013. — 134 с. — Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/47295.html>

4. Жариков В.А. Основы физической геохимии [Электронный ресурс]: учебник/ Жариков В.А.— Электрон. Текстовые данные.— М.: Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова, 2005.— 656 с.— Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/13063>. — ЭБС «IPRbooks», по паролю

7 Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации

7.1 Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения ОПОП ВО

Номер семестра*	Этапы формирования и проверки уровня сформированности компетенций по дисциплинам, практикам в процессе освоения ОПОП ВО
ПК-18 – владение знаниями в области теоретических основ геохимии и геофизики окружающей среды, основ природопользования, экономики природопользования, устойчивого развития	
2,4	B2.B.01.01 Практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности B1.B.22 Устойчивое развитие
4	B1.B.DV.01.01 Основы природопользования
6	B1.B.DV.01.02 Основы сельскохозяйственной экологии
6	B1.B.02 Экономика природопользования
8	B1.B.17 Геохимия и геофизика окружающей среды
8	B3.B.01 Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты

* Номер семестра соответствует этапу формирования компетенции

7.2 Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкалы оценивания

Планируемые результаты освоения компетенции	Уровень освоения				Оценочное средство
	неудовлетворительно (минимальный не достигнут)	удовлетворительно (минимальный, пороговый)	хорошо (средний)	отлично (высокий)	
ПК-18 – владение знаниями в области теоретических основ геохимии и геофизики окружающей среды, основ природопользования, экономики природопользования, устойчивого развития					

ЗНАТЬ: Основные причины изменения физико-химических свойств материалов, изделий и веществ.	Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки	Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько негрубых ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок	Коллоквиум Рефераты Творческое задание Тесты Вопросы
УМЕТЬ: оценивать последствия негативного воздействия отходов	При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, решены все	Продемонстрированы основные умения, ре-	Продемонстрированы все основные умения, решены все	Продемонстрированы все основные умения,	

Планируемые результаты освоения компетенции	Уровень освоения				Оценочное средство
	неудовлетворительно (минимальный не достигнут)	удовлетворительно (минимальный, пороговый)	хорошо (средний)	отлично (высокий)	
дов на окружающую природную среду и население территорий.	рованы основные умения, имели место грубые ошибки	шены типовые задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме	основные задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами	решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме	зэкзамена
ВЛАДЕТЬ: навыками оценки предложений по использованию средств экономического стимулирования развития рынка сбыта вторичных материалов (пластмасс, бумаги и картона, отработанных автошин, пищевых отходов, отработанных масел, нефтепродуктов, строительных отходов, отходов текстиля и тканей, древесных отходов, других видов отходов) для обеспечения их дальнейшей переработки.	При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки	Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недочетами	Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недочетами	Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов	

7.3 Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения ОПОП ВО

Оценочные средства разработаны в соответствии с Пл КубГАУ 2.2.4 «Фонд оценочных средств».

Темы рефератов

- 1 Геохимические аномалии – благо и зло.
- 2 Курская магнитная аномалия (кем, когда и как открыта).
- 3 Новые методы добычи полезных ископаемых.
- 4 Миграция химических элементов (медь, цинк, свинец, олово) в природе, добыча, использование человеком, наносимый вред.
- 5 Тяжелые металлы и здоровье человека.
- 6 Химическое загрязнение окружающей среды промышленностью.
- 7 Растения и чистота природной среды.
- 8 Химическое загрязнение природных вод.
- 9 Проблема тепловой смерти Вселенной.
- 10 Практическое значение геохимии биосфера.
- 11 Природные биогеохимические провинции.
- 12 Формирование техногенных биогеохимических провинций.
- 13 Металлизация окружающей природной среды. Техногенные аномалии тяжелых металлов.
- 14 Деградация озонового слоя. (Причины возникновения озоновых дыр. Международные программы защиты озонового слоя. Влияние ультрафиолетового излучения на живой организм).
- 15 Кислотные осадки. (Механизм возникновения кислотных дождей. Вред, наносимый кислотными осадками. Меры борьбы с закислением окружающей среды).
- 16 Гидрогеохимия подземных и грунтовых вод. (Основные причины загрязнения воды и принципы борьбы с ними. Вещества, разрушаемые микроорганизмами, и изменение состояния воды).
- 17 Жизнь – химическое производное земной коры.
- 18 Влияние хозяйственной деятельности человека на геохимические циклы элементов.
- 19 Геохимия техногенеза и проблемы загрязнения окружающей природной среды.
- 20 Человеческое общество как геохимический фактор.
- 21 Влияние хозяйственной деятельности человека на геохимические циклы элементов.
- 22 Роль техногенеза в процессах перераспределения и накопления солей в ландшафтах (орошение, вторичное засоление, заболачивание и осолонцевание почв).

Контрольные (самостоятельные) работы

Задания к самостоятельным и контрольной работам на контурных картах составлены по вариантам.

Таблица – Задание на контурных картах

1.	Мега- и макро-арены: река Волга (притоки Ока, Кама)
	река Обь (притоки Иртыш, Тобол, Ишим)
	река Енисей (притоки Ангара, Нижняя Тунгуска, Подкаменная Тунгуска)
	река Лена (притоки Вилюй, Алдан)
2.	Нанести замкнутые КЛГС:
	- Прикаспийская низменность, Туранская низменность
	- Ю-В и Центральный Казахстан: Алакульская котловина
	Балхашская котловина
	Тенгиз-Кургальджинская котловина
	- Западно-Сибирская равнина, бессточные озера (Большой Уват, Ик, Тенис, Убинское, Сартлан, Тандово, Малые Чаны)
	- Горы Тянь-Шань, Памиро-Алай, Копетдаг
	- Реки Мургаб, Теджен, Зеравшан, Кашкадарья, Талас, Чу

Тесты

V1: {{1}} История развития геохимии и геофизики биосфера

Швейцарским химиком Христианом Шенбейном в 1838 был введен термин...

- биогеохимия
- геохимия
- геофизика

Наука, изучающая распространенность химических элементов в Земле и их стабильных изотопов, закономерности концентрации и миграции химических элементов в различных геосферах в зависимости от внешних и внутренних факторов называется...

- геохимия
- минералогия
- почвоведение
- геология

К методам геохимии не относятся...

- геологические
- математические
- гидрологические
- химические
- физические

К разделам геохимии не относятся...

- аналитическая химия
- геохимия ландшафта
- земной магнетизм

Теорию минерального питания растений разработал...

- Ю. Либих
- В.В. Докучаев
- Ф.У. Кларк

Автор учения о биосфере...

- Э. Зюсс
- Э. Геккель
- М. Ломоносов
- В.И. Вернадский

Биосфера – это...

- совокупность живых организмов

совокупность сред обитания живых организмов
пространство на поверхности земного шара, в котором распространены живые существа
сфера взаимодействия природы и общества, в пределах которой разумная человеческая деятельность становится главным, определяющим фактором развития

Раздел геохимии и физической географии, изучающий химический состав и миграцию химических элементов в географических ландшафтах – это...

химия ландшафта
геофизика ландшафта
геохимия ландшафта

Центральной задачей исследования геофизики является...

изучение строения Земли и его особенностей
изучение строения живого вещества в биосфере
изучение процессов, происходящих в Земной коре

Впервые термин «Биосфера» в 1875 году был введен...

Х. Шенбейном
Э. Зюссом
Ю. Либихом

Наука, изучающая физические явления на Земле, при этом рассматривающая как физические свойства литосферы, гидросферы, атмосферы, так и взаимодействия этих сфер и их компонентов между собой и с окружающим Землю космическим пространством называется...

физикой
геофизикой
космологией

Понятие геофизики, как науки, объединяющей большую совокупность наук в определённую систему, оформилось...

в 40-60-х гг. 18 в
в 40-60-х гг. 19 в
в 40-60-х гг. 20 в

Разделы, не относящиеся к геофизике...

земной магнетизм
гидрофизика
сейсмология
физика атмосферы
разведочная геофизика
физика

Швейцарским химиком Христианом Шенбейном в 1838 был введен термин...

биогеохимия
геофизика
геохимия

Кто сформулировал два важнейших методических принципа, лежащих в основе использования геохимии ландшафтов при поисках полезных ископаемых:

В. И. Вернадский
А. А Сауков
А. И. Перльман
Б. Б. Полынов

Кто дал краткое и в то же время очень емкое определение геохимии: "Геохимия – история химических элементов нашей планеты"

Х. Шейбен
Э. Зюсс
К. Н. Дьяконов

В. А. Королев
В. И. Вернадский

Б.Б. Полынов является основоположником ...
направления геофизической экологии
учения о геохимии ландшафтов
понятия геохимии

В России геохимия как наука окончательно сформировалась...
в конце XX века
в середине XX века
в третьем десятилетии XX века
в первом десятилетии XX века

Трактовка геохимии как совокупности сведений о химическом составе земной коры принадлежит...

В. И. Вернадскому
Ф. У. Кларку
В. М. Гольдшмидту
А. П. Виноградовым

Создателем балансовых моделей круговорота веществ в природных и антропогенных экосистемах разных природных зон является...

В. М. Боровский
А. Гумбольт
Л. Е. Родин
Н. И. Базилевич

В каком году издали лекции В. И. Вернадского "Очерки геохимии" на русском языке...
в 1927 году
в 1933 году
в 1920 году
в 1915 году

Понятие об атомных и ионных радиусах, формулировка закон изоморфизма и геохимическая классификация элементов принадлежит...

В. М. Гольдшмидту
Б. Б. Полынову
В. В. Докучаеву
А. П. Виноградову
Ф. У. Кларку

Геохимия связана со следующими науками:

геология, физика и химия
геология, биология, химия и физика
химия, физика и биология
геология, химия, физика, биология и экология

Объектом изучения геохимии являются...

атомы
минералы
химические элементы
химические соединения

Наука, изучающая геохимические процессы, происходящие в биосфере при участии живого вещества называется...

геохимия ландшафтов
биохимия
биоэкология
биогеохимия

Кто из ученых в начале XX века в Московском государственном университете читал первый

в мире курс геохимии...

- Б. Р. Вильямс
- А. Е. Ферсман
- А. И. Перельман
- В. Н. Сукачев

Научный труд "Очерки геохимии ландшафтов" (1955 год) принадлежит...

- А. И. Перельману
- Б. Б. Полынову
- В. И. Вернадскому
- А. Е. Ферсману

Учение о геохимических барьерах создано А. И. Перельманом в ...

- 1955 г.
- 1961 г.
- 1958 г.
- 1972 г.

Принцип «всюдности» химических элементов сформулирован...

- А. Е. Ферсманом
- В. И. Вернадским
- В. М. Гольдшмидтом

Литосфера – это...

- каменистая оболочка Земли
- плодородная часть земной коры
- почвенная оболочка земной коры

Взаимное замещение ионов в кристаллической структуре минерала – это...

- изоморфизм
- биометализация
- диссипация

Главной особенностью ионов в кристаллических структурах является...

- радиусы отрицательно заряженных ионов равны радиусам положительно заряженных ионов
- радиусы отрицательно заряженных ионов значительно меньше радиусов положительно заряженных ионов
- радиусы отрицательно заряженных ионов значительно больше радиусов положительно заряженных ионов

Каковы принципиальные различия главных и рассеянных элементов в земной коре...

- главные элементы не могут образовывать самостоятельные минералы, а рассеянные – могут
- главные элементы могут образовывать самостоятельные минералы, а рассеянные – не могут
- и главные и рассеянные элементы могут образовывать самостоятельные минералы

Сколько химических элементов относится к главной группе...

- 8
- 10
- 12

Среднее значение относительного содержания химического элемента в земной коре и в других глобальных и космических системах называется...

- средней концентрацией
- кларком
- частотой обнаружения

Условной границей между группами главных и рассеянных элементов в земной коре может служить величина...

- 1%

0,1%
0,01%

Наибольшую массу имеет...

Земная кора
Мировой океан
Атмосфера

Термин кларк ввел...

Х. Шенбейн
Н. П. Ермаков
А. Е. Ферсман

Для образования минерала необходимо...

концентрация исходных компонентов не меньше минимальной, необходимой для образования соединения
концентрация исходных компонентов равная минимальной, необходимой для образования соединения
наличие главных элементов в любой концентрации

К микроминералогическим формам нахождения химических элементов в земной коре не относятся...

элементы, входящие в акцессорные минералы
элементы, содержащиеся в микроскопических выделениях в результате распада твердых растворов
элементы, находящиеся во включениях остаточных растворов
элементы, входящие в структуру минерала-носителя по законам изоморфизма

Геохимической провинцией называют...

залежи руд связанные с окружающими горными породами постепенными переходами
среднее содержание химического элемента, представляющее собой норму для данного типа пород в определенном районе
участки горных пород с повышенной концентрацией рассеянных элементов
закономерные изменения величины геохимического фона в пространстве

Геохимические аномалии – это...

участки горных пород с пониженной концентрацией рассеянных элементов
участки горных пород с повышенной концентрацией рассеянных элементов
участки горных пород с повышенной концентрацией главных элементов
участки горных пород с пониженной концентрацией главных элементов

Педосфера не состоит из...

органического вещества
минеральных соединений
воздуха
воды
аэрозолей

Гуминовые и фульвокислоты являются основным компонентом...

минералов
гумуса
почвенного раствора

Полное обновление гумуса в верхнем горизонте почв происходит в течение...

100-200 лет
300-500 лет
500-600 лет

В состав структурной ячейки гуминовых кислот не входит...

углерод
азот
фосфор

водород
кислород

Основная часть растительных остатков находится...

на поверхности почвы
в нижних слоях почвы
в средних слоях почвы

Жизнедеятельность почвенных микроорганизмов замедлена в...

тундре
тайге
степи

Полное разложение растительных остатков в широколиственных лесах происходит в течение...

7-8 лет
*2-3 года
10-12 лет

Биогеохимическая трансформация органического вещества происходит с выделением...

оксида азота
углекислого газа
кислорода

Суммарный объем пор и пустот в верхнем горизонте почв составляет...

55-70%
35-50%
70-90%

По сравнению с атмосферным воздухом, в почвенном содержится больше...

углекислого газа
кислорода
азота

Бактериальная система, защищающая атмосферу от рассеянных углеводородов – это...

биологический фильтр
химический фильтр
биогеохимический фильтр

Атмосфера Земли относиться к типу...

азото-водородному
водородно-кислородному
азото-кислородному
кислородо-углекисловому

Химический состав атмосферы Земли аналогичен таковому...

на Марсе
на Луне
на всех планетах состав газовой оболочки одинаков
аналогов нет

В формировании современного химического состава атмосферы основная роль принадлежит...

человеку
вулканической деятельности
живому веществу

В структуру гомосферы не входят следующие оболочки...

стратосфера
экзосфера
мезосфера
термосфера
тропосфера

Главные компоненты атмосферы...

- оксид азота и гелий
- кислород и азот
- углекислый газ и метан

Химический состав океанического аэрозоля и терригенных аэрозолей...

- одинаковый
- различный
- зависит от географического положения

Газовое вещество стратосферы состоит в основном из...

- атомов азота
- атомов азота и кислорода
- атомов азота, кислорода и водорода

Главную роль в поглощении отражённого от поверхности Земли инфракрасного излучения играют...

- метан и озон
- пары воды и углекислый газ
- фреоны
- оzone

Аэрозоли – это...

- взвеси твердых частиц в газообразной среде
- взвеси твердых и жидких частиц в газообразной среде
- взвеси жидких частиц в газообразной среде

Основная масса аэрозолей мигрирует в...

- стратосфере
- мезосфере
- тропосфере

Наибольшая концентрация металлов наблюдается...

- в нижнем слое тропосферы
- в верхнем слое тропосферы
- в стратосфере

С поверхности континентов в атмосферу поступают...

- частицы вулканического пепла
- частицы почвы
- частицы горных погод
- все варианты верны

Гидросфера представлена...

- морями и океанами
- совокупностью наземных и подземных вод
- только пресными водами

Процент суши, покрытый водой...

- 95%
- 70%
- 40%

В соленых водах содержание растворенных солей равно...

- 2-30 г/л
- 10-20 г/л
- 3-36 г/л

Элементы, очень слабо выносящиеся из раствора в илы и постепенно накапливающиеся в морской воде называются...

- иллофильными
- таллософильными

гидрофильтрными

Средняя соленость Мирового океана...

95 %

30 %

40 %

35 %

Глубоководные отложения Мирового океана называются...

донные отложения

алюмосиликаты

пелагический ил

морской ил

Формирование химического состава вод происходит под влиянием ряда факторов...

естественноисторических и геологических условий

антропогенного воздействия

естественноисторических и геологических условий, антропогенного воздействия

К компонентам химического состава природных вод не относятся...

главные ионы и микроэлементы

растворенные газы и биогенные вещества

растворенные органические вещества и токсичные загрязняющие вещества

биота

На участках высоких концентраций рассеянных химических элементов поверхностные воды обогащаются элементами, присутствующими в избытке. Так образуются...

минералы

аномальные осадки

природные гидрогеохимические аномалии

Значительная часть подземных вод резко отличается от поверхностных содержанием...

газообразных веществ

солей

растворенного органического вещества

Соленый вкус воде Мирового океана придают растворенные минеральные вещества, в основном это...

хлориды и сульфаты натрия и магния

хлориды магния

сульфаты натрия и магния

Отношение между концентрациями в сумме растворимых солей морской воды и илах, называется

коэффициентом талассофильности

коэффициентом фильности

коэффициентом таласофобности

Химический состав растений не зависит от...

состава почвы

интенсивности биологического поглощения

физиологического возраста

систематического положения

Термин «живое вещество» ввел...

А. П. Виноградов

А. Л. Ковалевский

В. И. Вернадский

В. М. Гольдшмидт

Биомасса – это...

масса живых организмов на единицу суши

масса живых организмов

масса неживых организмов

Химические элементы не входящие в состав живых организмов...

аргон и озон

водород и азот

углерод и кислород

Количество групп элементов выделенных на основе их биологической активности...

2

4

5

Циклическая миграция зольных элементов в системе почва-растение называется...

круговоротом веществ

биологическим круговоротом

минеральным круговоротом

Высокоспециализированные белковые молекулы – это...

металлоэнзимы

металлоферменты

ферменты

Коферменты

Вопросы и задания для проведения промежуточного контроля (экзамена)

Компетенция: владение знаниями в области теоретических основ геохимии и геофизики окружающей среды, основ природопользования, экономики природопользования, устойчивого развития (**ПК-18**)

Вопросы к экзамену

1. Понятие геохимии биосфера. Основные направления исследований в области геохимии биосфера
2. Геохимические методы поисков полезных ископаемых. Важнейшие методические принципы при поисках полезных ископаемых
3. Понятия биогенной аккумуляции элементов в почвах, ореола рассеяния, растений-индикаторов, биогеохимических аномалий.
4. Геохимические особенности литосферы (химический состав земной коры, главные и рассеянные химические элементы, главная геохимическая особенность литосферы, закономерности распространения химических элементов, правило Оддо-Гаркинса)
5. Понятия кларка, геохимического фона, геохимической аномалии, геохимической провинции, ложной аномалии, кларка концентрации
6. Ландшафтно-геохимические процессы (чем обусловлено своеобразие геохимических процессов, границы ландшафта)
7. Понятия ландшафта, механогенеза, базиса эрозии, денудации, элювия, коллювия, делювия, аллювия, коры выветривания
8. Разделение ландшафтов по условиям миграции химических элементов
9. Элементарные ландшафтно-геохимические системы (схема ЭЛГС, автономные и гетерономные ЭЛГС, блоки и субблоки ЭЛГС, миграционные потоки, подразделение миграционных потоков)
10. Типоморфные и индикаторные элементы. Геохимическая формула элементарного ландшафта.
11. Каскадные ландшафтно-геохимические системы (катена, схема КЛГС, ландшафтно-геохимическая арена, арена рассеяния, арена концентрации (схемы), геохимическое сопряжение, открытые и замкнутые КЛГС, разделение арен в зависимости от порядка водосборных бассейнов)

12. Миграционная структура ландшафтов (типы миграции, геохимические барьеры, классификация и типы барьеров, разделение по форме, границы бассейнов гидрохимического стока и атмосферного переноса)
13. Ландшафтно-геохимические процессы, фазы л/г процессов и их соотношение в пространстве
14. Геохимические классификации химических элементов. Гольдшмидтовская классификация. Геохимическая неоднородность биосфера и природных зон.
15. Биогеохимический круговорот веществ в ландшафтах (элементы и составляющие, параметры биогеохимического круговорота на суше, макроэлементный состав наземных растений, где сосредоточена основная масса хим.элементов (в надземной или подземной частях растений), географические закономерности в накоплении в фитомассе минеральных веществ и азота, типы биологического поглощения различных биоклиматических областей)
16. Понятия биомассы, первичной продукции, вторичной продукции, интенсивности и скорости биологического круговорота
17. Интенсивность биологического поглощения (коэффициент биологического поглощения, разделение элементов по интенсивности поглощения).
18. Показатели характеризующие общие закономерности накопления химических элементов в биоте в различных природных зонах: показатель биофильности элементов, показатель биогенности элементов
19. Основные группы биогеохимических функций живого вещества (газовые, концентрационные, окислительно-восстановительные, биохимические, биогеохимические функции человека)
20. Понятие биологической миграции, примеры прижизненного обмена химическими элементами
21. Зоомеханогенез. Влияние животных на миграцию химических элементов в ландшафтах (роль дождевых червей и млекопитающих, роль терmitов в биогеохимическом круговороте веществ, причины интенсивного соленакопления в термитниках, массоперенос солей с моря на суши, роль колоний птиц в биогеохимическом круговороте веществ)
22. Галогенез (назовите основные условия протекания и реализации галогенеза, в каких климатических областях наиболее ярко выражен галогенез, катионогенные и анионогенные элементы участвующие в галогенезе, процессы в результате которых соли поступают в ландшафты, в каких областях происходило соленакопление в пределах платформ, самые крупные и мощные галогенные формации)
23. Знать формулы, названия и растворимость главных соляных минералов.
24. Что такое синеклиза, синклиналь, антиклиналь, «гипсовая шляпа», седиментация, литогенез (перечислить стадии), что такое диапиры, купола, брахискладки (брахиантиклинали, брахисинклинали), валы; образование диапиров, диапировой складки, характерные особенности диапиров, нарисовать складку с указанием всех структур.
25. Что свидетельствует об участии захороненных морских вод в засолении почв и грунтов; назовите области распространения захороненных морских вод
26. Какие процессы приводят к развитию солончаковых почв и солончаков, вызывают вторичное засоление почв
27. Назвать элементы, составляющие ряды с очень сильной, сильной, средней, слабой и очень слабой интенсивностью миграции.
28. В результате каких процессов изменяется минерализация и химический состав грунтовых вод до начала испарительной концентрации вод
29. Как происходит процесс доломитизации (знать формулы)
30. Назовите верхние пределы минерализации грунтовых вод
31. Назовите зоны последовательно выделяющиеся от областей стока к областям аккумуляции. Нарисовать схему.

32. Сульфидогенез, запишите процесс восстановления серы
33. Участие микроэлементов в галогенезе (бром, бор, иод, стронций)
34. Общие закономерности проявления галогенеза в л-тах
35. Орошение земель как фактор техногенного воздействия на галогенез
36. Разделение ландшафтов по геоморфологическому и литологическому признаком
37. Формы детритогенеза.
38. Факторы, определяющие интенсивность и формы детритогенеза
39. Что такое торф, сапропель, подстилка, войлок, верховые и низинные торфяники
40. Биокаталитический характер протекания детритогенеза (где и как происходит разложение органических остатков)
41. Процессы аэробного, анаэробного и анаэробно-конституционного дыхания (знать формулы)
42. Мощность и запасы лесной подстилки. Многослойное строение подстилки
43. Микроорганизмы участвующие в разложении опада
44. Опадо-подстилочный коэффициент ($K_{оп}$)
45. Содержание углерода, азота и минеральных веществ в подстилке, зольность подстилок, химический состав минеральных элементов
46. Перечислить пути процесса торфонакопления.
47. Минерализация вод верховых и низинных торфяников
48. Органическая часть торфов, микроэлементный состав торфов
49. Географическое распространение торфяников
50. Использование торфа
51. Образование сапропеля. Разновидности сапропеля
52. Химический состав сапропеля. От чего зависит скорость накопления сапропеля.
53. Мощность и возраст сапропеля. Использование сапропелей
54. Классификация ландшафтов (шесть классификационных уровней)
55. Абиогенные, биогенные и техногенные ландшафты.
56. Металлизация окружающей природной среды.
57. Эколого-геохимические факторы заболеваемости населения.
58. Влияние хозяйственной деятельности человека на геохимические циклы элементов.
59. Роль техногенеза в процессах перераспределения и накопления солей в ландшафтах (орошение, заболачивание).
60. Роль техногенеза в процессах перераспределения и накопления солей в ландшафтах (вторичное засоление и осолонцевание почв).

Практические задания для экзамена

1

Рассчитать средние содержания и кларки концентраций химических элементов для кайнозойских отложений Саратовского Заволжья и Хинганского рудного района (Амурская область) и сравнить их между собой исходя из приведенных ниже результатов спектрального анализа: При использовании для расчетов программы Microsoft Excel в случае содержания элементов ниже предела чувствительности метода (прочерк в таблице)ставить его количество на порядок меньше чувствительности или ноль. Данные о чувствительности спектрального метода для разных элементов даны в конце пособия.

Для микроэлементов, редко имеющих значимые содержания (малую частоту встречаемости) кларк концентрации рассчитывать для максимального и минимального содержания.

Скв. 51 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B	
40	15	6	8	-	6	3	0,2	-	0,5	
42	20	6	8	-	6	4	0,1	-	0,3	
44	20	6	8	20	6	45	0,1	-	-	
46	10	0,1	2	6	0,1	8	0,3	-	0,3	
48	-	2	10	8	2	30	0,1	-	-	
50	-	1	6	-	1	2	0,2	-	-	
52	45	10	15	60	10	60	0,1	-	-	
54	-	10	10	-	10	6	0,1	30	-	
56	10	-	1	-	-	1	-	-	-	
58	20	-	1	-	-	1	0,3	-	-	
Среднее										

Профиль 180

Расстояние по профилю	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B	
5	60	15	10	-	10	8	-	-	-	
10	45	10	10	-	10	8	-	-	-	
15	60	10	10	-	10	8	-	-	-	
20	30	10	10	-	10	10	-	-	-	
25	30	10	10	-	10	8	-	-	-	
30	45	15	10	-	8	8	-	-	-	
35	45	10	10	-	10	10	-	-	-	
40	45	10	10	-	10	8	-	-	-	
45	60	15	15	-	10	10	-	-	-	
50	20	10	15	-	15	8	-	-	-	
Среднее										

2

Рассчитать и сравнить классы концентраций химических элементов для кайнозойских отложений Саратовского Заволжья и Хинганского рудного района (Амурская область) исходя из приведенных ниже результатов спектрального анализа:

Скв. 30 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B	
93	45	6	10	-	6	4	0,1	20	2	
95	20	8	10	-	3	3	0,2	20	0,1	
97	80	15	15	-	10	4	0,2	20	0,7	
99	60	2	3	-	3	2	0,1	20	2	
101	80	2	2	-	2	1	0,1	30	4	
103	45	8	4	-	4	1	0,1	45	4	
105	10	6	10	-	2	4	0,3	45	1	
107	20	8	10	-	8	3	0,3	45	2	
109	30	6	8	-	3	2	0,2	45	1	
111	60	4	10	-	4	6	0,1	30	0,7	
Среднее										

Профиль. 50

Расстояние по профилю	Содержание элементов в $10^{-3}\%$								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
5	60	15	10	-	6	8	-	-	-
10	45	10	10	-	10	8	-	-	-
15	60	10	10	-	10	8	-	-	-
20	30	10	10	-	10	10	-	-	-
25	30	10	10	-	10	8	-	-	-
30	45	15	10	-	10	8	-	-	-
35	45	10	10	-	10	10	-	-	-
40	45	10	10	-	6	8	-	-	-
45	60	15	15	-	10	10	-	-	-
50	20	10	15	-	4	8	-	-	-
Среднее									

3

Рассчитать и сравнить кларки концентраций химических элементов для кайнозойских отложений Саратовского Заволжья и пород скв. 176 Хинганского рудного района (Амурская область) исходя из приведенных ниже результатов спектрального анализа. Сравнить кларки концентраций сидерофильтных и халькофильтных микрэлементов

Скв.176 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в $10^{-3}\%$								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
0-6	10	2	4	-	15	10	-	20	4
	20	1	2	-	10	6	-	20	3
	300	3	3	-	15	10	-	20	4
	45	0,1	2	-	10	10	-	20	4
	10	-	2	-	3	4	-	-	2
	-	0,1	4	-	10	10	-	20	6
30	-	-	2	-	4	8	-	20	4
	100	6	1	-	3	10	-	20	8
	10	0,7	3	10	4	15	-	-	8
	-	0,7	6	-	8	3	-	-	6
Среднее									

Профиль 500

H, м.	Содержание элементов в $10^{-3}\%$								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
45	15	10	-	6	8	-	-	-	-
60	15	12	-	10	8	-	-	-	-
45	10	12	-	10	8	-	-	-	-
60	10	10	-	10	10	-	-	-	-
30	10	10	-	10	8	-	-	-	-
30	10	10	-	10	9	-	-	-	-
45	15	10	-	6	10	-	-	-	-
45	10	10	-	10	8	-	-	-	-
45	10	15	-	4	10	-	-	-	-
60	15	15	-	6	8	-	-	-	-
Среднее									

4

Рассчитать и сравнить кларки концентраций химических элементов для кайнозойских отложений Саратовского Заволжья и Хинганского рудного района (Амурская область) исходя из приведенных ниже результатов спектрального анализа. Для пород Хинганского района сравнить кларки концентраций халькофильных и сидерофильных элементов и сделать предположение об исходном составе пород (метасоматиты здесь образуются по гранитам и эфузивам основного состава).

Скв.26 (Хинган)

Н, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Zn	Ag	As	B
44-46	60	8	15	-	10	2	-	0,1	20	1
	200	10	15	-	6	2	6	0,1	-	1
	200	8	10	-	6	3	-	0,1	20	2
	30	6	15	-	8	3	-	0,1	20	1
	80	6	10	-	1	2	-	0,2	20	-
	20	8	6	-	6	3	2	0,1	20	0,7
	60	15	10	-	4	2	-	0,1	30	0,7
	60	8	8	-	6	1	6	0,1	20	0,5
	100	6	15	-	2	2	2	0,1	30	0,2
	100	2	10	-	1	3	-	0,1	20	0,3
Среднее										

Профиль 520

Н, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Zn	Ag	As	B
	60	20	15	-	15	8	-	-	-	-
	60	20	15	-	20	10	4	-	-	-
	45	20	10	-	10	8	-	-	-	-
	20	10	10	-	6	6	-	-	-	-
	60	15	10	-	15	8	-	-	-	-
	45	15	10	-	10	8	-	-	-	-
	30	15	10	-	6	8	-	-	-	-
	45	15	10	-	20	10	4	-	-	-
	30	10	10	-	15	8	0	-	-	-
	30	10	10	-	10	8	-	-	-	-
Среднее										

5

Рассчитать и сравнить кларки концентраций химических элементов для кайнозойских отложений Саратовского Заволжья и Хинганского рудного района (Амурская область) исходя из приведенных ниже результатов спектрального анализа:

Скв.52 (Хинган)

Н, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Sb	Ag	As	B
82-86	200	1	6	-	4	4	6	-	60	1
	10	6	8	-	2	4	6	0,2	45	1
	60	20	10	-	6	15	20	0,3	100	-
	30	8	6	-	1	10	10	0,2	60	8
	10	10	20	-	10	1	-	0,3	80	2
	30	3	6	-	4	8	-	0,3	20	-

	20	6	10	-	6	2	-	0,2	30	1
	30	3	8	-	6	8	-	0,1	30	1
	45	20	10	-	8	6	6	0,3	45	1
42-46	150	30	30	-	20	10	10	0,2	60	2
Среднее										

Профиль 502

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
20	6	6	-	6	4	-	-	-	-
30	8	6	-	8	6	-	-	-	-
30	8	6	-	6	6	-	-	-	-
30	8	6	-	6	4	-	-	-	-
45	6	6	-	6	4	-	-	-	-
30	8	6	-	6	6	-	-	-	-
30	8	8	-	6	4	-	-	-	-
10	6	6	-	8	4	-	-	-	-
45	8	6	-	8	6	-	-	-	-
30	8	6	-	6	6	-	-	-	-
Среднее									

Примечание: сурьма в образцах из профиля 502 не обнаружена.

6

Дать заключение о металлогенической специализации Хинганского рудного района исходя из приведенных ниже результатов спектрального анализа метасоматических пород и предположить их состав :

Скв. 52 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Sn	Sb	As	B	Cu	Ag	Co	Mn	Pb	
-	6	60	1	4	-	2	20	4		
-	6	45	1	4	0,2	1	30	2		
0,1	20	100	-	15	0,3	2	30	2		
0,2	10	60	8	10	0,2	2	30	2		
0,2	-	80	2	1	0,3	1	45	2		
0,2	-	20	-	8	0,3	2	30	6		
0,1	-	30	1	2	0,2	2	30	4		
0,1	-	30	1	8	0,1	2	10	3		
0,2	6	45	1	6	0,3	2	45	2		
0,1	10	60	2	10	0,2	3	30	4		
Глубина a, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %									
	Sn	W	Pb	Ni	Cr	V	Co	Cu	Ag	Zn
40	0,1	-	3	6	8	1	-	3	0,2	4
	0,1	-	2	6	8	3	10	3	0,1	4
	0,1	20	1	6	8	1	10	4	0,1	20
-	6	0,3	0,1	2	-	-	45	0,3	4	
-	8	2	2	10	3	-	8	0,1	8	
-	-	0,3	1	6	-	-	30	0,2	-	
-	60	2	10	15	1	10	2	0,1	45	
0,2	-	0,3	10	10	1	-	60	0,1	-	
-	-	0,7	-	1	-	-	6	-	-	
-	-	2	-	1	-	100	1	0,3	10	

7

Рассчитать коэффициент биологического накопления микроэлементов на нефтегазоносных площадях, их кларк концентрации в почвах и превышение над фоновыми значениями согласно данным биогеохимической съемки (по С.П.Локтионову).

Содержание микроэлементов в почве

Площади	V	Cr	Ni	Cu	Ga
Фоновые концентрации	2	6	1	3	0,3
Липовская	19	12	11	7	0,5

Содержание микроэлементов в золе полыни

Площади	V	Cr	Ni	Cu	Ga
Фоновые концентрации	1	1	0,1	4,0	0,01
Липовская	0,8	7,7	0,7	8,0	0,1

8

Рассчитать коэффициент биологического накопления микроэлементов на нефтегазоносных площадях, их кларк концентрации в почвах и превышение над фоновыми значениями согласно данным биогеохимической съемки (по С.П.Локтионову).

Содержание микроэлементов в почве

Площади	V	Cr	Ni	Cu	Ga
Фоновые концентрации	2	6	1	3	0,3
Алтатинская	17	7	7	4	0,3

Содержание микроэлементов в золе полыни

Площади	V	Cr	Ni	Cu	Ga
Фоновые концентрации	1	1	0,1	4,0	0,01
Алтатинская	2,0	6,5	3,0	4,2	0,09

9

Рассчитать баланс основных химических элементов при образовании метасоматических диопсид-флогопитовых и флогопитовых пород (инфилтрационный тип метасоматоза) по биотитовому гнейсу исходя из данных химического анализа и объемного веса пород (при расчете пользоваться пособием Казицина и Рудника или табл. 3 Приложений).

Зоны	SiO ₂	Al ₂ O ₃	MgO	CaO	Объемный вес
1	65,62	15,03	1,99	0,87	2,50
2	51,92	4,28	16,95	20,23	3,11
3	41,48	23,65	23,65	4,52	2,63

1 зона – неизмененный биотитовый гнейс, 2 – диопсид-скаполитовая порода по гнейсу, 3 – флогопитовая порода по гнейсу.

10

Рассчитать баланс основных химических элементов при образовании метасоматических диопсид-флогопитовых и флогопитовых пород (инфилтрационный тип метасоматоза) по амфибол-пироксеновому кристаллическому сланцу (гнейсу) исходя из данных химического анализа и объемного веса пород (при расчете пользоваться пособием Казицина и Рудника или табл. 3 Приложений.).

Зоны	SiO ₂	Al ₂ O ₃	MgO	CaO	Объемный вес
1	35,88	11,44	6,18	25,32	3,04
2	40,78	11,42	12,87	13,53	3,08
3	42,28	11,88	20,82	7,28	2,76

1 зона – неизмененный амфибол-пироксеновый гнейс, 2 – паргасит-диопсид- скаполит- флогопитовая порода по гнейсу, 3 –флогопит-паргасит- диопсидовая порода по гнейсу.

11

Рассчитать баланс основных химических элементов при образовании метасоматических диопсид-флогопитовых пород по граниту исходя из данных химического анализа и объемного веса пород (при расчете пользоваться пособием Казицина и Рудника, или таблицей 3 Приложений).

Зоны	SiO ₂	Al ₂ O ₃	MgO	CaO	Объемный вес
1	58,74	22,88	0,21	3,78	2,48
2	45,26	17,72	5,44	21,10	2,88
3	39,10	16,50	24,06	1,02	2,63

1 зона – десилицированный гранит гранит, 2 –диопсид-скаполитовая порода по граниту, 3 –флогопитовая порода по граниту.

12

Рассчитать координаты состава растворов включений в седиментационном галите (как отражение состава рапы солеродного бассейна, табл.) и отразить на треугольной «солнечной» диаграмме полученные результаты.

Таблица

№№	2K ⁺	Mg ²⁺	SO ₄ ²⁻	Ca ²⁺
1.	19,2	106,8	25,84	-
2.	19,5	100,1	Сл.	-
3.	21,3	95,4	22,3	-
4.	1,5	120	1,0	-
5.	31,7	79,3	25,81	-
6.	45,6	81,3	37,8	-
	12,2	35,3	8,7	-
	3,8	10,5	нет	22,0

13

Рассчитать масштабы выноса лития при замещении гранит-пегматита десилицированным пегматитом, диопсид-скаполитовой и диопсид=флогопитовой метасоматической породой на слюянском месторождении флогопита.

Исходные данные: Содержание лития в биотите гранит-пегматита – 231 г/т (количество биотита в граните – 3%), содержание лития в калишпате – 11,6 г/т (количество калишпата в гранит-пегматите – 60%), содержание лития в плагиоклазе – 12,5 г/т (количество плагиоклаза в гранит-пегматите – 10%). Объемный вес гранит-пегматита – 2,67. Содержание лития в десилицированном граните 3 г/т (объемный вес породы – 2,63). Содержание лития дипсид-скаполитовой породе – 11 г/т (объемный вес породы – 2,88). Содержание лития в диопсид-флогопитовой породе – 74 г/т (объемный вес породы – 2,73).

14

Сравнить кларки концентраций химических элементов в породах Хинганского месторождения из скв. 176 и 51.

Скв. 51 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
40	15	6	8	-	6	3	0,2	-	-
42	20	6	8	-	6	4	0,1	-	-
44	20	6	8	20	6	45	0,1	-	-
46	10	0,1	2	6	0,1	8	0,3	-	-
48	-	2	10	8	2	30	0,1	-	-
50	-	1	6	0	1	2	0,2	-	-
52	45	10	15	60	10	60	0,1	-	-
54	-	10	10	-	10	6	0,1	30	-
56	10	-	1	-	-	1	-	-	-
58	20	-	1	-	-	1	0,3	-	-
Среднее									

кв.176 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
0-6	10	2	4	-	15	10	-	20	4
	20	1	2	-	10	6	-	20	3
	300	3	3	-	15	10	-	20	4
	45	0,1	2	-	10	10	-	20	4
	10	-	2	-	3	4	-	-	2
	-	0,1	4	-	10	10	-	20	6
30	-	-	2	-	4	8	-	20	4
	100	6	1	-	3	10	-	20	8
	10	0,7	3	10	4	15	-	-	8
	-	0,7	6	-	8	3	-	-	6
Среднее									

15

Сравнить klarки концентраций химических элементов в породах Хинганского месторождения из скв. 176 и 51 и оценить, по каким породам образованы исследуемые здесь метасоматиты, если на месторождении развиты граниты и эфузивы основного состава.

Скв. 51 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в 10 ⁻³ %								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
40	15	6	8	-	6	3	0,2	-	-
42	20	6	8	-	6	4	0,1	-	-
44	20	6	8	20	6	45	0,1	-	-
46	10	0,1	2	6	0,1	8	0,3	-	-
48	-	2	10	8	2	30	0,1	-	-
50	-	1	6	0	1	2	0,2	-	-
52	45	10	15	60	10	60	0,1	-	-
54	-	10	10	-	10	6	0,1	30	-
56	10	-	1	-	-	1	-	-	-
58	20	-	1	-	-	1	0,3	-	-
Среднее									

16

Сравнить кларки концентраций химических элементов в породах Хинганского месторождения из скв. 176 и 51 и оценить, по каким породам образованы исследуемые здесь метасоматиты, если на месторождении развиты граниты и эфузивы основного состава.

Скв.176 (Хинган)

H, м.	Содержание элементов в $10^{-3}\%$								
	Mn	Ni	Cr	W	V	Cu	Ag	As	B
0-6	10	2	4	-	15	10	-	20	4
	20	1	2	-	10	6	-	20	3
	300	3	3	-	15	10	-	20	4
	45	0,1	2	-	10	10	-	20	4
	10	-	2	-	3	4	-	-	2
	-	0,1	4	-	10	10	-	20	6
	-	-	2	-	4	8	-	20	4
30	-	100	6	1	-	3	10	-	20
	-	10	0,7	3	10	4	15	-	8
	-	-	0,7	6	-	8	3	-	6
	Среднее								

17

Дать определение процесса изменения состава океанической воды (точка Ок) до точки Ок^I и далее до точки Ок^{II} и с чем связаны эти изменения?

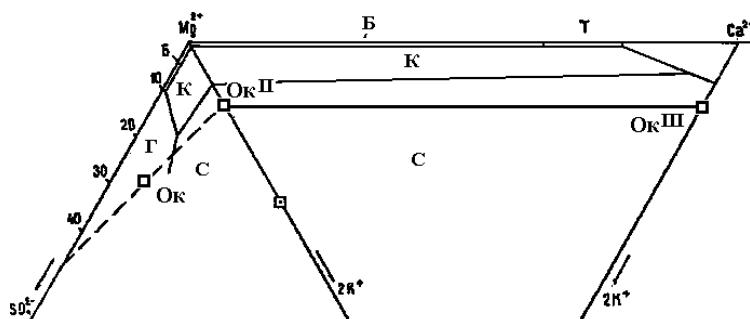


Рис. 1.

18

Нанести состав внутрисолевых рассолов Прикаспийской впадины (табл.) на генетическую диаграмму (рис. 2) и дать приближенную оценку стадии их сгущения по положению фигуративных точек на диаграмме (рис. 2).

).

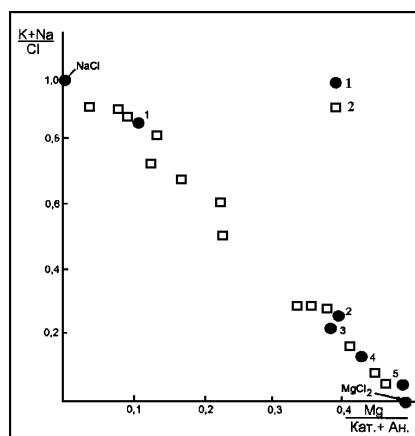


Рис. 2

Условные обозначения: 1 – рассолы на галитовой стадии, 2, 3, 4 соответственно на эпсомитовой и сильвинитовой и карналлитовой стадиях, 5 бишофитовая стадия сгущения.

Таблица

	Химический состав вод, г/л								
	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	HCO ₃ ⁻	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Na ⁺ +K ⁺	Сумма Ан=Кат	Br ⁻	I ⁻
1	343,6	0,04	1,1	13,63	109,4	0,4		8,8	0
2	376,3	0	0,41	87,4	73,9	3,8		2,6	0,0046
3	217,3	5,6	1,9	1,6	21,4	101,8		0,75	0,035

1 – Скв. Лободинская 10, гл. 2469 м; 2- скв.Александровская 13, гл. 3574-3590 м; 3 – скв. Демидовская 101, гл. 3954 м.

19

Сравнить содержание брома в бишофитовой породе и растворе, получающемся при добыче хлористого магния методом подземного выщелачивания в скважинах (в граммах на дм³). Для этого воспользоваться данными о содержании брома в бишофитовой породе (табл.) и растворе его выщелачивания (табл.). Необходимые справочные сведения о плотности породы см. в учебнике «Минералогия» А.Г.Бетехтина, величины атомных весов – в периодической таблице элементов (Справочник по геохимии).

Таблица Содержание MgBr₂ в бишофитовой породе в разрезе продуктивного пласта

Городищенской площади

0,49, 0,52, 0,51, 0,47, 0,54, 0,57, 0,56, 0,58, 0,54, 0,55, 0,51

Содержание брома в растворе выщелачивания при его плотности 1,31 равно 4,24г/кг.

20

Рассчитать коэффициент накопления микроэлементов в растениях на Павловской нефтегазоносной площади (Саратовское Заволжье).

	Содержания в 10 ⁻³ %						
	Mn	Ni	Pb	Cu	Sr	Li	Rb
Павловская площадь							
Стебель	10	-	0,3	2	100	0,002	0,010
Корень	10	-	0,2	2	100	0,002	0,012
Почва	20	6	2	3	10	0,004	0,010

21

Рассчитать коэффициент накопления микроэлементов в растениях на Первомайской нефтегазоносной площади (Саратовское Заволжье).

	Содержания в 10 ⁻³ %						
	Mn	Ni	Pb	Cu	Sr	Li	Rb
Первомайская площадь							
Стебель	10	-	0,2	2	80	0,001	0,021
Корень	10	-	0,3	3	100	0,0013	0,007
Почва	10	8	2,0	4	10	0,0028	0,012

22

Сравните коэффициенты накопления микроэлементов в растениях на Павловской и Первомайской нефтегазоносных площадях (Саратовское Заволжье).

	Содержания в $10^{-3}\%$						
	Mn	Ni	Pb	Cu	Sr	Li	Rb
Павловская площадь							
Стебель	10	-	0,3	2	100	0,002	0,010
Корень	10	-	0,2	2	100	0,002	0,012
Почва	20	6	2	3	10	0,004	0,010
Первомайская площадь							
Стебель	10	-	0,2	2	80	0,001	0,021
Корень	10	-	0,3	3	100	0,0013	0,007
Почва	10	8	2,0	4	10	0,0028	0,012

23

Рассчитать кларки концентрации урана и тория в базальтах и липаритах березовской свиты базальт-трахиолипаритовой формации Южного Урала по результатам анализов, приведенных в табл.

Таблица

Породы	Содержания в г/т	
	U	Th
Липариты и их туфы	4,0	14,3
Базальты	0,7	3,2

24

Рассчитать принос химических элементов при образовании мезо- кайнозойской коры выветривания пород основного состава (Южный Урал) и дать их миграционный ряд (по масштабам приноса-выноса и расчет коэффициента подвижности, см. раздел о расчет баланса вещества при образовании кор выветривания). В нижеприведенной таблице даны химические анализы исходной породы и зон коры выветривания.

Расчеты провести по методу абсолютных масс Б.М.Михайлова (1958) с учетом объемного веса породы.

Расчет выполняется по формуле:

$$N = \frac{V}{100} \cdot \frac{\square}{\square},$$

где N – концентрация окисла в $\text{г}/\text{см}^3$, V – содержание окисла в %, \square - объемный вес породы в $\text{г}/\text{см}^3$.

Состав зон выветривания основных пород (в % массы)

Таблица

Зоны	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	FeO	CaO	MgO	Na_2O	U
1	60,66	14,39	3,4	3,23	9,53	2,98	4,11	$1,1 \cdot 10^{-4}$
2	46,69	18,67	13,99	0,42	2,75	5,47	3,13	$1,1 \cdot 10^{-4}$
3	49,84	20,20	12,76	0,21	8,83	0,97	0,31	$1,3 \cdot 10^{-4}$
4	55,32	26,91	5,93	0,21	0,41	0,42	0,31	$1,1 \cdot 10^{-4}$

1 – невыветрелые диабазы, объемный вес – 2,73 г/см³; 2 – зона выщелоченных диабазов, объемный вес – 2,37 г/см³; 3 – каолинит-монтмориллонитовая зона, объемный вес – 1,49 г/см³. 4 – охристо-каолинитовая зона с гиббситом, объемный вес – 1,48 г/см³.

25

Рассчитать принос химических элементов при образовании мезо- кайнозойской коры выветривания пород основного состава (Южный Урал) и дать их миграционный ряд (по масштабам приноса-выноса и расчет коэффициента подвижности, см. раздел о расчет баланса вещества при образовании кор выветривания). В нижеприведенной таблице даны химические анализы исходной породы и зон коры выветривания.

Расчеты провести по методу абсолютных масс Б.М.Михайлова (1958) с учетом объемного веса породы.

Расчет выполняется по формуле:

$$N = \frac{V}{100} \cdot \frac{\square}{\square},$$

где N – концентрация окисла в г/см³, V – содержание окисла в %, \square - объемный вес породы в г/см³.

Состав зон выветривания основных пород (в % массы)

Зоны	SiO ²	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	FeO	CaO	MgO	Na ₂ O	U
1	53,16	17,4	2,83	8,53	4,58	3,99	3,5	$1,1 \cdot 10^{-4}$
2	49,8	16,46	15,54	0,07	3,84	2,93	4,08	$1,1 \cdot 10^{-4}$
3	48,58	20,17	14,28	0,15	1,8	2,4	2,02	$0,8 \cdot 10^{-4}$
4	45,0	33,36	4,7	0,15	0,42	0,5	0,3	$1,1 \cdot 10^{-4}$

1 – невыветрелые диабазы, объемный вес – 2,73 г/см³; 2 – зона выщелоченных диабазов, объемный вес – 2,37 г/см³; 3 – каолинит-монтмориллонитовая зона, объемный вес – 1,49 г/см³. 4 – охристо-каолинитовая зона с гиббситом, объемный вес – 1,48 г/см³.

26

Рассчитать вынос (баланс) химических элементов при образовании мезо- кайнозойской коры выветривания пород основного состава (Южный Урал) и дать их миграционный ряд (по масштабам приноса-выноса и расчет коэффициента подвижности, см. раздел о расчет баланса вещества при образовании кор выветривания). В нижеприведенной таблице даны химические анализы исходной породы и зон коры выветривания.

Расчеты провести по методу абсолютных масс Б.М.Михайлова (1958) с учетом объемного веса породы.

Расчет выполняется по формуле:

$$N = \frac{V}{100} \cdot \frac{\square}{\square},$$

где N – концентрация окисла в г/см³, V – содержание окисла в %, \square - объемный вес породы в г/см³.

Вариант 1

Таблица

Состав зон выветривания основных пород (в % массы)

Зоны	SiO ²	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	FeO	CaO	MgO	Na ₂ O	U
1	60,66	14,39	3,4	3,23	9,53	2,98	4,11	$1,1 \cdot 10^{-4}$
2	46,69	18,67	13,99	0,42	2,75	5,47	3,13	$1,1 \cdot 10^{-4}$
3	49,84	20,20	12,76	0,21	8,83	0,97	0,31	$1,3 \cdot 10^{-4}$
4	55,32	26,91	5,93	0,21	0,41	0,42	0,31	$1,1 \cdot 10^{-4}$

1 – невыветрелые диабазы, объемный вес – 2,73 г/см³; 2 – зона выщелоченных диабазов, объемный вес – 2,37 г/см³; 3 – каолинит-монтморилонитовая зона, объемный вес – 1,49 г/см³. 4 – охристо-каолинитовая зона с гиббситом, объемный вес – 1,48 г/см³.

27

Рассчитать вынос (баланс) химических элементов при образовании мезо- кайнозойской коры выветривания пород основного состава (Южный Урал) и дать их миграционный ряд (по масштабам приноса-выноса и расчет коэффициента подвижности, см. раздел о расчет баланса вещества при образовании кор выветривания). В нижеприведенной таблице даны химические анализы исходной породы и зон коры выветривания.

Расчеты провести по методу абсолютных масс Б.М.Михайлова (1958) с учетом объемного веса породы.

Расчет выполняется по формуле:

$$N = \frac{V}{\frac{100}{\square}},$$

где N – концентрация окисла в г/см³, V – содержание окисла в %, □ - объемный вес породы в г/см³.

Состав зон выветривания основных пород (в % массы)

Зоны	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	FeO	CaO	MgO	Na ₂ O	U
1	53,16	17,4	2,83	8,53	4,58	3,99	3,5	1,1·10 ⁻⁴
2	49,8	16,46	15,54	0,07	3,84	2,93	4,08	1,1·10 ⁻⁴
3	48,58	20,17	14,28	0,15	1,8	2,4	2,02	0,8·10 ⁻⁴
4	45,0	33,36	4,7	0,15	0,42	0,5	0,3	1,1·10 ⁻⁴

1 – невыветрелые диабазы, объемный вес – 2,73 г/см³; 2 – зона выщелоченных диабазов, объемный вес – 2,37 г/см³; 3 – каолинит-монтморилонитовая зона, объемный вес – 1,49 г/см³. 4 – охристо-каолинитовая зона с гиббситом, объемный вес – 1,48 г/см³.

7.4 Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений и навыков, характеризующих этапы формирования компетенций

Реферат – это краткое изложение в письменном виде содержания и результатов индивидуальной учебно-исследовательской деятельности, имеет регламентированную структуру, содержание и оформление. Его задачами являются:

1. Формирование умений самостоятельной работы студентов с источниками литературы, их систематизация;
2. Развитие навыков логического мышления;
3. Углубление теоретических знаний по проблеме исследования.

Текст реферата должен содержать аргументированное изложение определенной темы. Реферат должен быть структурирован (по главам, разделам, параграфам) и включать разделы: введение, основная часть, заключение, список используемых источников. В зависимости от тематики реферата к нему могут быть оформлены приложения, содержащие документы, иллюстрации, таблицы, схемы и т. д.

Критериями оценки реферата являются: новизна текста, обоснованность выбора источников литературы, степень раскрытия сущности вопроса, соблюдения требований к оформлению.

Оценка «отлично» — выполнены все требования к написанию реферата: обозначена проблема и обоснована её актуальность; сделан анализ различных точек зрения на рассматриваемую проблему и логично изложена собственная позиция; сформулированы выводы, тема раскрыта полностью, выдержан объём; соблюдены требования к внешнему оформлению.

Оценка «хорошо» — основные требования к реферату выполнены, но при этом допущены недочёты. В частности, имеются неточности в изложении материала; отсутствует логическая последовательность в суждениях; не выдержан объём реферата; имеются упущения в оформлении.

Оценка «удовлетворительно» — имеются существенные отступления от требований к реферированию. В частности: тема освещена лишь частично; допущены фактические ошибки в содержании реферата; отсутствуют выводы.

Оценка «неудовлетворительно» — тема реферата не раскрыта, обнаруживается существенное непонимание проблемы или реферат не представлен вовсе.

Контрольные (самостоятельные) работы. Задания составлены по вариантной системе. Выполнение контрольной работы заключается в составлении развернутых ответов на поставленные вопросы. К составлению письменных ответов рекомендуется приступить лишь после полного завершения изучения литературы. В ответах не следует уклоняться от существа вопроса или перегружать ответ отвлечёнными рассуждениями. В каждом ответе необходимо четко отразить существенное. Ответ должен выявить понимание студентом сути рассматриваемого вопроса.

Компьютерное тестирование. Тестовые задания по дисциплине «Геохимия и геофизика биосфера» включены в базу тестовых заданий в конструкторе тестов адаптивной структуры тестирования (АСТ) и имеются в наличии в Центре информационных технологий КубГАУ.

Критерии оценки знаний студентов при проведении тестирования

Оценка «отлично» выставляется при условии правильного ответа студента не менее чем 85 % тестовых заданий;

Оценка «хорошо» выставляется при условии правильного ответа студента не менее чем 70 % тестовых заданий;

Оценка «удовлетворительно» выставляется при условии правильного ответа студента не менее 51 %;

Оценка «неудовлетворительно» выставляется при условии правильного ответа студента менее чем на 50 % тестовых заданий.

Результаты текущего контроля используются при проведении промежуточной аттестации.

Заключительный контроль (промежуточная аттестация) подводит итоги изучения дисциплины «Геохимия и геофизика биосфера». Учебным планом по данной дисциплине предусмотрен экзамен.

Критерии оценки знаний студентов на экзамене

Оценка «отлично» выставляется обучающемуся, который обладает всесторонними, систематизированными и глубокими знаниями материала учебной программы, умеет свободно выполнять задания, предусмотренные учебной программой, усвоил основную и ознакомился с дополнительной литературой, рекомендованной учебной программой. Как правило, оценка «отлично» выставляется обучающемуся усвоившему взаимосвязь основных положений и понятий дисциплины в их значении для приобретаемой специальности, проявившему творческие способности в понимании, изложении и использовании учебного материала, правильно обосновывающему принятые решения, владеющему разносторонними навыками и приемами выполнения практических работ.

Оценка «хорошо» выставляется обучающемуся, обнаружившему полное знание материала учебной программы, успешно выполняющему предусмотренные учебной программой задания, усвоившему материал основной литературы, рекомендованной учебной программой. Как правило, оценка «хорошо» выставляется обучающемуся, показавшему систематизированный характер знаний по дисциплине, способному к самостоятельному пополнению знаний в

ходе дальнейшей учебной и профессиональной деятельности, правильно применяющему теоретические положения при решении практических вопросов и задач, владеющему необходимыми навыками и приемами выполнения практических работ.

Оценка «удовлетворительно» выставляется обучающемуся, который показал знание основного материала учебной программы в объеме, достаточном и необходимым для дальнейшей учебы и предстоящей работы по специальности, справился с выполнением заданий, предусмотренных учебной программой, знаком с основной литературой, рекомендованной учебной программой. Как правило, оценка «удовлетворительно» выставляется обучающемуся, допустившему погрешности в ответах на экзамене или выполнении экзаменационных заданий, но обладающему необходимыми знаниями под руководством преподавателя для устранения этих погрешностей, нарушающему последовательность в изложении учебного материала и испытывающему затруднения при выполнении практических работ.

Оценка «неудовлетворительно» выставляется обучающемуся, не знающему основной части материала учебной программы, допускающему принципиальные ошибки в выполнении предусмотренных учебной программой заданий, неуверенно с большими затруднениями выполняющему практические работы. Как правило, оценка «неудовлетворительно» выставляется обучающемуся, который не может продолжить обучение или приступить к деятельности по специальности по окончании университета без дополнительных занятий по соответствующей дисциплине.

8 Перечень основной и дополнительной учебной литературы

Основная учебная литература

1. Геохимия и геофизика биосфера : учеб. пособие / Д. А. Антоненко, И. Ф. Высоцкая, Ю. Ю. Никифоренко, Е. А. Перебора. – Краснодар : КубГАУ, 2018. – 89 с. – Режим доступа: https://edu.kubsau.ru/file.php/104/GEOKHIMIJA_I_GEOFIZIKA_BIOSFERY_uchebnoe_posobie_416096_v1.PDF
2. Алексеенко В.А. Металлы в окружающей среде. Оценка эколого-геохимических изменений [Электронный ресурс]: сборник задач/ Алексеенко В.А., Суворинов А.В., Власова Е.В.– Электрон. текстовые данные.– М.: Логос, 2012.– 216 с.– Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/9054>. – ЭБС «IPRbooks», по паролю
3. Алексеенко В.А. Геоботанические исследования для решения ряда экологических задач и поисков месторождений полезных ископаемых [Электронный ресурс]: учебное пособие/ Алексеенко В.А.– Электрон. текстовые данные.– М.: Логос, 2011.– 244 с.– Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/9053>. – ЭБС «IPRbooks», по паролю
4. Шеуджен А.Х. Агробиогеохимия : учеб. пособие / Шеуджен А.Х. ; Куб. гос. аграр. ун-т, Всерос. науч.-исслед. ин-т риса. - 2-е изд., перераб. и доп. - Краснодар, 2010. - 876 с. – Режим доступа: библ. КубГАУ (6 экз.).

Дополнительная учебная литература

1. Мешалкин А.В. Экологическое состояние атмосферы [Электронный ресурс]: учебное пособие для студентов-бакалавров/ А.В. Мешалкин [и др].– Электрон.текстовые данные. – Саратов: Ай Пи Ар Букс, 2015.– 273 с. – Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/33871>. – ЭБС «IPRbooks», по паролю
2. Мешалкин А.В. Экологическое состояние гидросферы [Электронный ресурс]: учебное пособие для студентов-бакалавров/ Мешалкин А.В., Дмитриева Т.В, Шемель И.Г.–Электрон.текстовые данные. – Саратов: Ай Пи Ар Букс, 2015. – 276 с. – Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/33872>. – ЭБС «IPRbooks», по паролю
3. Мешалкин А.В. Экологическое состояние литосферы и почвы [Электронный ресурс]: учебное пособие для студентов-бакалавров/ Мешалкин А.В., Дмитриева Т.В., Коротких Н.В. – Электрон.текстовые данные. – Саратов: Ай Пи Ар Букс, 2015. – 220 с. – Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/33873>. – ЭБС «IPRbooks», по паролю

4. Стурман, В. И. Геоэкология : учебное пособие / В. И. Стурман. — 3-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2020. — 228 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/100928>

9 Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

№	Наименование ресурса	Тематика
1	Издательство «Лань»	Ветеринария, сельское хозяйство, технология хранения и переработки пищевых продуктов
2	IPRbooks	Универсальная
3	Образовательный портал КубГАУ	Универсальная

10 Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

1. Антоненко Д.А. Геохимия и геофизика биосфера / Д.А. Антоненко, И.Ф. Высоцкая, Ю.Ю. Никифоренко, Е.А. Перебора. – Краснодар: КубГАУ, 2018. – 89 с. – Режим доступа: https://edu.kubsau.ru/file.php/104/GEOKHIMIJA_I_GEOFIZIKA BIOSFERY uchebnoe_posobie_416096_v1.PDF

11 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

Информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине позволяют: обеспечить взаимодействие между участниками образовательного процесса, в том числе синхронное и (или) асинхронное взаимодействие посредством сети «Интернет»; фиксировать ход образовательного процесса, результатов промежуточной аттестации по дисциплине и результатов освоения образовательной программы; организовать процесс образования путем визуализации изучаемой информации посредством использования презентаций, учебных фильмов; контролировать результаты обучения на основе компьютерного тестирования.

1. Перечень лицензионного ПО

№	Наименование	Краткое описание
1	Microsoft Windows	Операционная система
2	Microsoft Office (включает Word, Excel, PowerPoint)	Пакет офисных приложений

2. Перечень профессиональных баз данных и информационных справочных систем

№	Наименование	Тематика	Электронный адрес
1	Научная электронная библиотека eLibrary	Универсальная	https://elibrary.ru/

3. Доступ к сети Интернет, доступ в электронную информационно-образовательную среду университета.

12 Материально-техническое обеспечение для обучения по дисциплине
Планируемые помещения для проведения всех видов учебной деятельности

Наименование учебных предметов, курсов, дисциплин (модулей), практики, иных видов учебной деятельности, предусмотренных учебным планом образовательной программы	Наименование помещений для проведения всех видов учебной деятельности, предусмотренной учебным планом, в том числе помещения для самостоятельной работы, с указанием перечня основного оборудования, учебно-наглядных пособий и используемого программного обеспечения	Адрес (местоположение) помещений для проведения всех видов учебной деятельности, предусмотренной учебным планом (в случае реализации образовательной программы в сетевой форме дополнительно указывается наименование организации, с которой заключен договор)
Геохимия и геофизика биосфера	<p>Помещение №633 ГУК, посадочных мест — 84; площадь — 70,7 кв.м; учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, курсового проектирования (выполнения курсовых работ), групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации.</p> <p>лабораторное оборудование (плейер — 1 шт.);</p> <p>специализированная мебель (учебная доска, учебная мебель);</p> <p>технические средства обучения, наборы демонстрационного оборудования и учебно-наглядных пособий (ноутбук, проектор, экран);</p> <p>программное обеспечение: Windows, Office.</p>	350044, Краснодарский край, г. Краснодар, ул. им. Калинина, 13
Геохимия и геофизика биосфера	<p>Помещение №608 ГУК, посадочных мест — 30; площадь — 36,3 кв.м; учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, курсового проектирования (выполнения курсовых работ), групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации.</p> <p>специализированная мебель (учебная доска, учебная мебель);</p> <p>технические средства обучения, наборы демонстрационного оборудования и учебно-наглядных пособий (ноутбук, проектор, экран);</p> <p>программное обеспечение: Windows, Office.</p>	

Геохимия и геофизика биосферы	<p>Помещение №603 ГУК, посадочных мест — 28; площадь — 36,4кв.м; помещение для самостоятельной работы.</p> <p>технические средства обучения (принтер — 1 шт.; сетевое оборудование — 1 шт.; компьютер персональный — 9 шт.); доступ к сети «Интернет»; доступ в электронную информационно-образовательную среду университета; специализированная мебель(учебная мебель).</p> <p>Программное обеспечение: Windows, Office, специализированное лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, предусмотренное в рабочей программе</p>	350044, Краснодарский край, г. Краснодар, ул. им. Калинина, 13
----------------------------------	--	--