



МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«Дальневосточный федеральный университет»  
(ДВФУ)

---

---

**ИНЖЕНЕРНАЯ ШКОЛА**

«СОГЛАСОВАНО»  
Руководитель ОП  
Геология

Зиньков А.В.  
(подпись) (Ф.И.О. рук. ОП)  
«21» июня 2017 г.

«УТВЕРЖДАЮ»  
Заведующий кафедрой  
Геологии, геофизики и геоэкологии  
(название кафедры)

Зиньков А.В.  
(подпись) (Ф.И.О. зав. каф.)  
«21» июня 2017 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

Геохимия

**Направление подготовки 05.03.01 Геология**

Профиль «Геология»

**Форма подготовки очная**

курс 3 семестр 6

лекции 18 час.

практические занятия 36 час.

лабораторные работы 36 час.

в том числе с использованием МАО лек.      /пр. 16 /лаб.      час.

всего часов аудиторной нагрузки 90 час.

в том числе с использованием МАО 16 час.

самостоятельная работа 90 час.

в том числе на подготовку к экзамену 27 час.

контрольные работы (количество)

курсовая работа / курсовой проект      семестр

зачет      семестр

экзамен 6 семестр

Рабочая программа составлена в соответствии с требованиями образовательного стандарта, самостоятельно устанавливаемого ДВФУ, утвержденного приказом ректора от 04.04.2016 № 12-13-592

Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры геологии, геофизики и геоэкологии протокол № 12 от «21» 06. 2017 г.

Заведующий кафедрой геологии, геофизики и геоэкологии, проф. к.г.-м.н. Зиньков А.В.

Составители: к. г.-м. н., доцент Шевырев С.Л., ст. преподаватель Залищак В. Б.

**Оборотная сторона титульного листа РПУД**

**I. Рабочая программа пересмотрена на заседании кафедры:**

Протокол от «\_\_\_\_\_» \_\_\_\_\_ 20\_\_ г. № \_\_\_\_\_

Заведующий кафедрой \_\_\_\_\_  
(подпись) (И.О. Фамилия)

**II. Рабочая программа пересмотрена на заседании кафедры:**

Протокол от «\_\_\_\_\_» \_\_\_\_\_ 20\_\_ г. № \_\_\_\_\_

Заведующий кафедрой \_\_\_\_\_  
(подпись) (И.О. Фамилия)

## ABSTRACT

**Bachelor's degree in speciality 05.03.01 Geology.**

**Study profile "Geology"**

**Course title: Geochemistry**

**Variable part of Block 1, 5 credits**

**Instructor: Shevyriov S.L., Zalishchak V.B.**

**At the beginning of the course a student should be able to:**

GC-8. the ability to use the basics of philosophical knowledge for the formation of ideological position;

GPC-2. Own ideas about the modern scientific picture of the world based on the knowledge of the basic concepts of philosophy, basic laws and methods of natural Sciences:

GPC -4. The ability to solve standard tasks of professional activity on the basis of information and bibliographic culture with the use of information and communication technologies and taking into account the basic requirements of information security:

SPC-4. Willingness to apply basic professional knowledge and skills of field geological, geophysical, geochemical, hydrogeological and ecological-geological works in the solution of production tasks (in accordance with the direction (profile) bachelor program).

**Learning outcomes:**

SPC-1: The ability to use the knowledge in the field of Geology, Geophysics, Geochemistry, hydrogeology and engineering Geology, Geology and Geochemistry of combustible minerals, environmental Geology for the solution of research tasks (in accordance with the direction (profile) training.

SPC-5: willingness to work on modern field and laboratory geological, geophysical, geochemical instruments, plant and equipment (in accordance with the direction (profile) bachelor program) publications.

**Course description:** In the process of studying the discipline students will examine the basic principles of geochemistry. Students will study the basic chemical properties of minerals and rocks, fundamentals of geochemical data interpretation, chemical bases of various methods of applied geochemical investigations – the most important section of geological prospecting. In the result of studying of fundamentals of geochemistry students can receipt the impotent part of applied geology and the exploration of the ores deposits.

**Main course literature:**

1) Pospelova O. A. environmental Geochemistry [Electronic resource]: textbook / comp. O. A. Pospelova. – Stavropol: SSAU, 2013. - 60 p. (rus).- access Mode: <http://znanium.com/bookread2.php?book=514088>

2) Strima T. P., Applied Geochemistry: textbook / Stronga T. P., Leont'ev S. I. - Krasnoyar.: SFU, 2015. - 252 p. (rus). access Mode: <http://znanium.com/bookread2.php?book=967694>

3) Alekseenko, V. A. Metals in the environment: assessment of ecological and geochemical changes: collection of problems [Electronic resource] / V. A. Alekseenko, A.V. Suvorinov, E. V. Vlasova; under scientific research. ed. V. A. Alekseenko. - M.: Logos, 2011. - 216 p. - (rus). - access Mode: <http://znanium.com/bookread2.php?book=468062>

4) Alekseenko V. A. Chemical elements in geochemical systems. Clarkie soil residential landscapes: monograph / V. A. Alekseenko, A. V. Alekseenko. - Rostov n/D: Publishing house of SFU, 2013. - 388 p. - (rus). - access Mode: <http://znanium.com/bookread2.php?book=550045>

5) Zinkov A.V. Prikladnaya geokhimiya: metodicheskie ukazaniya k laboratornym rabotam [Zinkov A.V. Applied Geochemistry: textbook for laboratory works]. – Vladivostok: Far Eastern State University, 2012. – 64 p. (rus).  
<http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:679375&theme=FEFU>

FEFU library: 9 instance.

**Form of final control:** examination.

## Аннотация к рабочей программе дисциплины

### «Геохимия»

Учебная дисциплина «Геохимия» разработана для студентов направления подготовки 05.03.01 «Геология», профиль «Геология», и проводится в 6-м (весеннем) семестре 3-го курса.

Дисциплина входит в состав базовой части блока 1 Дисциплины (модули) учебного плана. Трудоемкость дисциплины составляет 5 зачетных единиц, 180 часов, в том числе 18 часов лекций, 36 часов лабораторных работ, 36 часов практических занятий, 90 часов самостоятельной работы, включая 27 часов на подготовку к экзамену.

Дисциплина тесным образом связана с другими дисциплинами: общей геологией, структурной геологией, химией. Курс охватывает кристаллооптический анализ, породообразующие минералы, петрографию магматических и метаморфических пород.

**Цель дисциплины** «Геохимия» – дать студентам знания о теоретических основах геохимии, а также познакомить их со спецификой применения её методов в геологических, экологических, природопользовательских и природоохранных целях.

#### **Задачи дисциплины:**

- познакомить студентов с геохимическими классификациями элементов;
- дать сведения о распространенности химических элементов, их нахождения в природе, путях миграции в геологической среде и геохимическом круговороте;
- научить студентов технике и технологии эколого-геохимических исследований;
- научить студентов интерпретировать результаты эколого-геохимических исследований и применять их для решения конкретных природопользовательских задач;
- изучить основные закономерности поведения химических элементов в геологических процессах, в гидросфере, атмосфере и биосфере.

Для успешного изучения дисциплины «Геохимия» у обучающихся должны быть частично сформированы следующие предварительные компетенции:

ОПК-2, владение представлениями о современной научной картине мира на основе знаний основных положений философии, базовых законов и методов естественных наук,

ПК-1, способность использовать знания в области геологии, геофизики, геохимии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, палеонтологии, стратиграфии, экологической геологии для решения научно-исследовательских задач (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки);

ПК-4, готовность применять на практике базовые общепрофессиональные знания и навыки полевых геологических, геофизических, геохимических, гидрогеологических, нефтегазовых и эколого-геологических работ при решении производственных задач (в соответствии с направленностью (профилем) программы бакалавриата);

ПК-6, готовность в составе научно-производственного коллектива участвовать в составлении карт, схем, разрезов и другой установленной отчетности по утвержденным формам.

В результате изучения данной дисциплины у обучающихся формируются следующие профессиональные компетенции (элементы компетенций).

Код и формулировка компетенции	Этапы формирования компетенции	
ОПК – 3 -способность использовать в профессиональной деятельности базовые знания математики и естественных наук	Знает	Терминологию геохимической области. Порядок и сущность классификации элементов
	Умеет	Применять геохимические методы исследования для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.

<p><b>ПК-1-</b> способность использовать знания в области геологии, геофизики, геохимии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии для решения научно-исследовательских задач (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки)</p>	Знает	Терминологию геохимической области. Порядок и сущность классификации элементов, методы исследования их свойств, актуальность теоретической и практической значимости геохимических исследований
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.
<p><b>ПК-2</b> - способность самостоятельно получать геологическую информацию, использовать в научно-исследовательской деятельности навыки полевых и лабораторных геологических исследований (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки)</p>	Знает	Особенности получения геохимической информации, ее использования в научно-исследовательской деятельности.
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии и использовать навыки полевых и лабораторных геохимических исследований
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.
<p><b>ПК-5</b> - готовность к работе на современных полевых и лабораторных геологических, геофизических, геохимических приборах, установках и оборудовании (в соответствии с направленностью (профилем) программы бакалавриата)</p>	Знает	Знает современные полевые и лабораторные геологические, геофизические и непосредственно геохимические приборы и установки.
	Умеет	Применять современные полевых и лабораторных геологических, геофизических и геохимических приборы. Собирать и обрабатывать геохимическую информацию.
	Владеет	Методикой обработки геохимической информации в базовых электронных программных комплексах. Передовым отечественным и зарубежным опытом в области проведения геохимических исследований.
<p><b>ПК – 7</b> - способность использовать знания фундаментальных разделов физики, химии, экологии, информационных технологий</p>	Знает	Порядок и сущность классификации элементов, методы исследования их свойств, актуальность теоретической и практической значимости геохимических исследований

для решения практических задач в области геологии	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.

Для формирования вышеуказанных компетенций в рамках дисциплины «Геохимия» применяются следующие методы активного и интерактивного обучения: метод кейсов, метод активного проблемно-ситуационного анализа, презентации, круглый стол.

## **I. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ТЕОРЕТИЧЕСКОЙ ЧАСТИ КУРСА (18 ЧАС.)**

### **Раздел I. Предмет геохимии, её история (2 час.)**

#### **Тема 1. Геохимия как наука (1 час.)**

Эволюция термина «геохимия». Первое упоминание в трудах Ф. Шёнбейна (1838). Выделение науки академиком В.И. Вернадским (1863–1945). Развитие представлений академиком А.Е. Ферсманом (1883—1945). Расширение сферы геохимических исследований в космическую эру, понимание геохимии, как науки об истории химических элементов Земли и планет Земной группы.

Предмет исследования геохимии, содержание химических элементов в геосферах, закономерности процессов их миграции, рассеяния и концентрации. Рассмотрение геохимия как науки, развивающейся на стыке химии, физики, математики, биологии и геологии.



## **Тема 2. Предпосылки к возникновению геохимии и этапы её становления (1 час.)**

Предпосылки к возникновению геохимии: накопление сведений о горных породах, минералах, рудах и металлов с глубокой древности. Выделение первобытного, античного, средневекового (донаучного) и научного этапов развития. Персоналии в науке (Теофраст, Плиний, Р.Бойль, М.В.Ломоносов, А.Лавуазье и другие). Фундаментальные открытия, повлекшие рождение науки – геохимии (победа атомно-молекулярного учения, открытие спектрального анализа, открытие периодического закона Д.И.Менделеева).

Основатели геохимии: Вернадский, Ферсман, Гольдшмидт, Кларк. Основные заслуги, вклад в геохимию.

## **Раздел II. Элементы ядерной геохимии (2 час.)**

### **Тема 1. Атом и его строение. Радиоактивность (1 час.)**

Атом – наименьшая химически неделимая частица вещества. Открытие свойств атомом, опыт Э.Резерфорда (1909). Строение ядра: протоны и нейтроны. «Ядерное вещество». Структура ядра, факторы стабильности ядер. Радиоактивность. Виды распада. Виды атомов (изотоны, изотопы, изобары).

### **Тема 2. Изотопные методы в науках о Земле (1 час.)**

Абсолютная геохронология, ее роль в цикле наук о Земле. Представления о возрасте Земли (Ломоносов, Бюффон). Закон радиоактивного распада. Ряды распада, начальные и конечные элементы. Виды абсолютного датирования (калий-аргоновый метод, датирование по трекам, радиоуглеродный метод, радиотермолюминесцентное датирование, рубидий-стронциевый метод, уран-торий-свинцовый метод).

Фракционирование изотопов, его факторы. Роль изотопного анализа для решения геологических задач.

### **Раздел III. Космохимия (3 час.)**

#### **Тема 1. Введение в космохимию (1 час.)**

Введение в космохимию. Предмет и объект, связь с другими науками. Методы исследований. Гипотезы возникновения химических элементов. Нуклеогенез.

Космология и космогония. Революции в астрономии, предопределившие развитие. Открытие уникальных химических объектов с особыми свойствами (квazarы, галактики с активными ядрами, мазары, пульсары).

#### **Тема 2. Эволюция звезд (1 час.)**

Представления о звездах. Их зарождение, состав, строение. Пути эволюции звезд, в зависимости от их массы, стадии цикла: протозвезда, «желтый карлик», «красный гигант», предсверхновая, сверхновая. Терминальные стадии развития: нейтронные звезды и черные дыры.

#### **Тема 3. Геохимия Солнечной системы. Планеты, астероиды, метеориты. Космическое излучение (1 час.)**

Планеты Солнечной системы: внутренние (планеты земной группы: Меркурий, Венера, Земля, Марс) и внешние (планеты гиганты: Юпитер, Сатурн, Уран, Нептун).

Главные химические элементы Солнечной системы: H, He, O, C, N, Mg, Si, Fe, S. . Особенности геохимии планет земной группы и планет гигантов. Пояс астероидов.

Луна – естественный спутник Земли. История изучения. Строение Луны. Особенность течения геологических процессов на Луне. Геохимия Луны. Реголит: минеральный и химический состав.

Метеориты и «космическая пыль». Особенности состава и структуры метеоритов: сидериты (Fe-Ni), сидеролиты (Fe-каменные), аэролиты (камен-

ные, алюмосиликаты), тектиты (стеклоподобное вещество). Хондриты и ахондриты.

«Космические лучи»: происхождение, виды, влияние на течение естественных процессов.

#### **Раздел IV. Введение в кристаллохимию (2 час.)**

##### **Тема 1. Кристаллохимия, её место в геохимии, связь с науками естественного цикла (1 час.)**

Кристаллохимия – раздел геохимии, изучающий пространственное расположение и химическую связь атомов в кристаллах, а также зависимость физических и химических свойств кристаллических веществ от их строения. Связь кристаллохимии с физическими науками. Исследовательский аппарат кристаллохимии.

##### **Тема 2. Основы кристаллохимии (1 час.)**

Типы химических связей в веществе: металлическая, ионная, ковалентная, остаточная (Ван-дер-ваальса). Химические связи в минералах. Атомные и ионные радиусы, их определение и практическое применение.

Моделирование строения кристаллических решеток: плотнейшая упаковка шаров и координационный многогранник. Потенциал ионизации и поляризация. Энергетический коэффициент (по Ферсману). Электроотрицательность. Изоморфизм: факторы и типы.

#### **Раздел V. Внутренние оболочки Земли. Геохимия литосферы (4 час.)**

##### **Тема 1. Внутреннее строение Земли. Методы изучения, состав и строение литосферы(1 час.)**

Выделение оболочек Земли: гидросферы, атмосферы, биосферы, земной коры, мантии, ядра. Методы изучения глубинного строения земной коры:

сейсмическая томография, определение силы тяжести на земной поверхности и гравитационной постоянной (Томпсон); момента инерции Земли; изучение значений теплового потока в разных районах Земли; лабораторное исследование плотности и прочности пород, моделирование поведения пород в условиях стресса. Выделение сейсмических границ, их геологическая сущность и состояние вещества.

Литосфера. Кларки химических элементов: открытие, роль в геохимии. Континентальный и океанический типы земной коры. Строение, минеральный и химический состав внутренних зон Земли: мантии и ядра.

### **Тема 2. Геохимия атмосферы(1 час.)**

Понимание атмосферы как газовой оболочки Земли. Стратификация и состав атмосферы. Происхождение и эволюция атмосферы Земли. Процессы, формирующие атмосферу. Геохимия газов атмосферы (по А.И.Перельману). «Газы литосферы – подземная атмосфера» (В.И.Вернадский).

Экология и проблема сохранения атмосферы.

### **Тема 3. Геохимия гидросферы(1 час.)**

Понимание гидросферы в узком (прерывистом) и широком (непрерывном) значении слова. Мировой океан. Поверхностный и подземный сток и обновление гидросферы. Свойства воды (теплоемкость, теплота плавления и испарения). Морские и внутриматериковые воды. Плотность и соленость вод Мирового океана. Солевой состав вод. Биота.

Эволюция Мирового океана, связь с эволюцией Земли. Этапность развития океана.

Роль океана в народном хозяйстве: пищевые продукты, минеральные ресурсы, энергия приливов и отливов, грузоперевозки.

Геохимия внутриматериковых вод, связь с широтной зональностью. Водная миграция химических элементов.

### **Тема 4. Геохимия биосферы(1 час.)**

Понятие биосферы (по Ж.Б.Ламарку). Детальная разработка учения о биосфере (В.И.Вернадский). Аспекты изучения биосферы. Геохимия живого

вещества. Биофильные элементы. Геохимические характеристики: коэффициент биофильности и коэффициент биологического поглощения.

Биолиты – породы и минералы, как источники полезных ископаемых. Биосфера как часть ноосферы и объект техногенеза.

## **Раздел VI. Общие характеристик миграции элементов (3 час.)**

### **Тема 1. Внутренние факторы миграции(1 час.)**

Основной геохимический закон В. М. Гольдшмидта гласит: «Кларки элементов зависят от строения атомного ядра, а их миграция – от наружных электронов, определяющих химические свойства элементов». Взаимодействие с геохимическими барьерами, тип связей и химические свойства определяются строением электронных оболочек. Миграция – перемещение химических элементов в пространстве геосистем. Причины, влияющие на закономерности их рассеяния и концентрации, называются факторами миграции. А.Е. Ферсман разделил факторы миграции элементов на внешние и внутренние.

Внутренние факторы обусловлены строением атомов элементов, их способностью давать летучие или растворимые соединения, осаждаться из растворов и расплавов. Классификация Дж. Спайса: соответствие свойств химических элементов строению их электронных оболочек.

Влияние кларка на миграцию, выделяются атомные и массовые кларки. Способность элементов к минералообразованию определяются отношением числа минералов данного элемента к его кларку в земной коре.

### **Тема 2. Внешние факторы миграции (1 час.)**

Внешние факторы миграции химических элементов обуславливаются средой, окружающей мигрирующие элементы. Ведущими факторами среды, влияющими на миграцию химических элементов, являются: температура, давление, концентрация растворов. Также влияют: окислительно-восстановительный потенциал среды (разность потенциалов в цепи

окислитель-восстановитель, eH), сорбционная способность коллоидных систем (зависит от их поверхностных сил); окислительно-восстановительная обстановка, жизнедеятельность организмов, наличие типоморфных ионов в почвах и водах, рельеф.

Зоны миграции: гипергенная и гипогенная. Термодинамика физико-химической миграции.

### **Тема 3. Геохимические процессы. Типы геохимических барьеров (1 час.)**

Внешние и внутренние факторы миграции в сочетании со средой создают условия, при которых происходит трансформация природных соединений, перегруппировка атомов, ионов и установление определенного равновесия. Геохимический процесс – физико-химические природные реакции, в результате которых распределяются атомы и соединения в пространстве и во времени для достижения равновесия, характерного при данных гидротермических условиях земной среды. По А. И. Перельману (1989), это геохимический барьер - «участок земной коры, в которых на коротком расстоянии происходит резкое уменьшение интенсивности миграции химических элементов и, как следствие, их концентрация». Выделено два основных типа барьеров – природные и техногенные. Природные барьеры делятся на три класса: механический, физико-химический, биогеохимический. Техногенные барьеры подразделяются в зависимости от вида техногенных процессов.

## **Раздел VII. Геохимические особенности среды (2 час.)**

### **Тема 1. Геохимия гипогенных (эндогенных) и гипергенных (экзогенных) процессов(1 час.)**

Геохимия магматического процесса. Магматический процесс охватывает земную кору и часть верхней мантии (А. И. Перельман, 1989). Гипотезы формирования основных магматических расплавов. Магма — огненно-жидкий алюмосиликатный расплав, в котором предполагается наличие всех

элементов, содержащихся в земной коре. Общие параметры магматического процесса: температуры и глубины. Процессы магматического минералообразования.

Пегматитовый процесс. Метасоматоз. Метаморфизм. Постмагматический процесс: образование фаз, следующих после кристаллизации самого расплава и часто от него пространственно и хронологически обособленные. Вулканические возгоны, пегматитовый, пневматолитово-гидротермальный, контактно-метасоматический и гидротермальный процессы.

Метаморфизм – преобразование осадочных и магматических пород под влиянием высоких температур, давлений и активности жидких растворов. Степени и зоны метаморфизма. Анатексис и палингенез.

Понятие гипергенных процессов, зоны гипергенеза. Гипергенез протекает в интервале температур от – 60 до + 60 °С и давлений 1–25 атм при высокой концентрации кислорода, углекислого газа и воды. Активно протекает процесс окисления, гидролиз, гидратация, сорбция. Коры выветривания, элювий. Особенности геохимических барьеров зоны гипергенеза. Водная миграция, коллоидная миграция. Особенности биогенной миграции элементов

## **Тема 2. Геохимические ландшафты(1 час.)**

Понятие о геохимическом ландшафте, его типы. Рассмотрение геохимического ландшафта, как сферы соприкосновения оболочек Земли и среде обитания животных и человека. Методы и подходы к изучению геохимических ландшафтов – съемка, опробование и мониторинг состояния.

Космические методы в исследовании ландшафтов.

## **II. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ПРАКТИЧЕСКОЙ ЧАСТИ КУРСА**

### **Практические занятия (36 час.)**

#### **Занятие 1. Актуальные задачи, решаемые геохимией (4 час.)**

1. Выяснение закономерностей распределения химических элементов в различных оболочках Земли. Изучение законов миграции элементов и причин их концентрации при различных геологических процессах.

2. Установление геохимической специализации отдельных областей (региональная геохимия) в связи с их строением и возрастом. Установление поведения отдельных элементов в природных процессах. Выработка новых и развитие существующих геохимических методов поиска месторождений полезных ископаемых.

### **Занятие 2. Изотопные методы в науках о Земле (4 час.)**

1. Абсолютная геохронология, ее роль в цикле наук о Земле. Представления о возрасте Земли. Закон радиоактивного распада. Ряды распада, начальные и конечные элементы.

2. Виды абсолютного датирования (калий-аргоновый метод, датирование по трекам, радиоуглеродный метод, радиотермолюминесцентное датирование, рубидий-стронциевый метод, уран-торий-свинцовый метод). Фракционирование изотопов, его факторы. Роль изотопного анализа для решения геологических задач.

### **Занятие 3. Основы кристаллохимии (4 час.)**

1. Типы химических связей в веществе: металлическая, ионная, ковалентная, остаточная (Ван-дер-ваальса). Химические связи в минералах. Атомные и ионные радиусы, их определение и практическое применение.

2. Моделирование строения кристаллических решеток: плотнейшая упаковка шаров и координационный многогранник. Потенциал ионизации и поляризация. Энергетический коэффициент (по Ферсману). Электроотрицательность. Изоморфизм: факторы и типы.

### **Занятие 4. Основные принципы классификации в геохимии (2 час.)**

1. Принцип геохимических классификаций – выделение какого-либо признака химического элемента в качестве основополагающего.



## **Занятие 5. Внутреннее строение Земли. Методы изучения, состав и строение литосферы (4 час.)**

1. Выделение оболочек Земли: гидросферы, атмосферы, биосферы, земной коры, мантии, ядра. Методы изучения глубинного строения земной коры: сейсмическая томография, определение силы тяжести на земной поверхности и гравитационной постоянной; момента инерции Земли; изучение значений теплового потока в разных районах Земли; лабораторное исследование плотности и прочности пород, моделирование поведения пород в условиях стресса. Выделение сейсмических границ, их геологическая сущность и состояние вещества.

2. Литосфера. Кларки химических элементов: открытие, роль в геохимии. Континентальный и океанический типы земной коры. Строение, минеральный и химический состав внутренних зон Земли: мантии и ядра.

## **Занятие 6. Геохимия атмосферы и гидросферы (6 час.)**

1. Понимание атмосферы как газовой оболочки Земли. Стратификация и состав атмосферы. Происхождение и эволюция атмосферы Земли. Процессы, формирующие атмосферу. Геохимия газов атмосферы (по А.И.Перельману).

2. Экология и проблема сохранения атмосферы. Понимание гидросферы в узком (прерывистом) и широком (непрерывном) значении слова. Мировой океан. Поверхностный и подземный сток и обновление гидросферы.

3. Свойства воды (теплоемкость, теплота плавления и испарения). Морские и внутриматериковые воды. Плотность и соленость вод Мирового океана. Солевой состав вод. Биота.

## **Занятие 7. Внутренние факторы миграции (4 час.)**

1. Основной геохимический закон В. М. Гольдшмидта. Взаимодействие с геохимическими барьерами, тип связей и химические свойства определяются строением электронных оболочек. Миграция – перемещение хими-

ческих элементов в пространстве геосистем. Причины, влияющие на закономерности их рассеяния и концентрации, называются факторами миграции. Разделение факторов миграции элементов на внешние и внутренние.

2. Внутренние факторы обусловлены строением атомов элементов, их способностью давать летучие или растворимые соединения, осаждаться из растворов и расплавов. Классификация Дж. Спайса: соответствие свойств химических элементов строению их электронных оболочек.

### **Занятие 8. Внешние факторы миграции(4 час.)**

1. Внешние факторы миграции химических элементов обуславливаются средой, окружающей мигрирующие элементы. Ведущими факторами среды, влияющими на миграцию химических элементов, являются: температура, давление, концентрация растворов. Также влияют: окислительно-восстановительный потенциал среды (разность потенциалов в цепи окислитель-восстановитель,  $eH$ ), сорбционная способность коллоидных систем (зависит от их поверхностных сил); окислительно-восстановительная обстановка, жизнедеятельность организмов, наличие типоморфных ионов в почвах и водах, рельеф.

2. Зоны миграции: гипергенная и гипогенная. Термодинамика физико-химической миграции.

### **Занятие 9. Типы геохимических барьеров (4 час.)**

1. Внешние и внутренние факторы миграции, которые в сочетании со средой создают условия, при которых происходит трансформация природных соединений, перегруппировка атомов, ионов и установление определенного равновесия.

2. Геохимический процесс – физико-химические природные реакции, в результате которых распределяются атомы и соединения в пространстве и во времени для достижения равновесия, характерного при данных гидротермических условиях земной среды. По А. И. Перельману (1989), это геохимический барьер - «участок земной коры, в которых на

коротком расстоянии происходит резкое уменьшение интенсивности миграции химических элементов и, как следствие, их концентрация». Выделено два основных типа барьеров – природные и техногенные. Природные барьеры делятся на три класса: механический, физико-химический, биогеохимический. Техногенные барьеры подразделяются в зависимости от вида техногенных процессов.

### **Лабораторные работы (36 час.)**

**Лабораторная работа № 1. Расчет суммы оксидов щелочных металлов на отдельные компоненты и построение графиков (6 час.).**

Производится обработка результатов химических анализов и разделение суммы оксидов щелочных металлов на отдельные компоненты.

**Лабораторная работа № 2. Определение кларка концентрации и построение графиков распределения элементов (6 час.).**

Осуществляется определение кларка концентрации и построение графиков распределения.

**Лабораторная работа № 3. Определение миграции элементов в зоне экзогенеза (6 час.).**

Рассчитывается направление миграции химических элементов в почве.

**Лабораторная работа № 4. Определение субмодалного состава горной породы (6 час.).**

На основании химического анализа горных пород определяется их вероятный минеральный состав.

**Лабораторная работа № 5. Биомониторинг и анализ полученных результатов (6 час.).**

Проводится сравнение концентраций тяжелых металлов в образцах растений на пунктах мониторинга.

## **Лабораторная работа № 6. Анализ результатов литогеохимических съемок при поисково-оценочных работах на рудные полезные ископаемые (6 час.).**

Производится анализ и интерпретация карт концентраций химических элементов (золота, олова, свинца, цинка и т.п.) в сопоставлении с геолого-поисковыми картами.

### **III. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ**

Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине «Геохимия» представлено в Приложении 1 и включает в себя:

план-график выполнения самостоятельной работы по дисциплине, в том числе примерные нормы времени на выполнение по каждому заданию;

характеристика заданий для самостоятельной работы обучающихся и методические рекомендации по их выполнению;

требования к представлению и оформлению результатов самостоятельной работы;

критерии оценки выполнения самостоятельной работы.

### **IV. КОНТРОЛЬ ДОСТИЖЕНИЯ ЦЕЛЕЙ КУРСА**

№ п/п	Контролируемые разделы / темы дисциплины	Коды и этапы формирования компетенций		Оценочные средства	
				текущий контроль	Промежуточная аттестация
1.	Абсолютная геохронология, ее роль в цикле наук о Земле. Представления о возрасте Земли. Закон радиоактивного распада. Ряды распада, начальные и конечные	ОПК-3	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 1-4
			умеет	ПР-1 Тест 1	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 1	

	элементы.				
2.	Методы изучения глубинного строения земной коры: сейсмическая томография, определение силы тяжести на земной поверхности и гравитационной постоянной; изучение значений теплового потока в разных районах Земли; лабораторное исследование плотности и прочности пород, моделирование поведения пород в условиях стресса.	ПК-1	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 5-8
			умеет		
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 2	
3.	Литосфера. Кларки химических элементов: открытие, роль в геохимии. Континентальный и океанический типы земной коры. Строение, минеральный и химический состав внутренних зон Земли: мантии и ядра.	ПК-2	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 9-12
			умеет		
			владеет	ПР-1 Тест 2	
4.	Химические связи в минералах. Атомные и ионные радиусы,	ПК-5	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену
			умеет		

	их определение и практическое применение. Моделирование строения кристаллических решеток: плотнейшая упаковка шаров и координационный многогранник. Потенциал ионизации и поляризация. Энергетический коэффициент (по Ферсману). Электроотрицательность. Изоморфизм: факторы и типы.		владеет	ПР-2 Контрольная работа 1 ПР-2 Контрольная работа 3	13-16
5.	Установление геохимической специализации отдельных областей (региональная геохимия) в связи с их строением и возрастом. Установление поведения отдельных элементов в природных процессах. Выработка новых и развитие существующих геохимических методов поиска месторождений полезных ископаемых.	ПК-7	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 17-20
			умеет	ПР-1 Тест 4	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 4	
6.	Основной геохимический закон В. М. Гольдшмидта. Взаимодействие с геохимическими барьерами, тип связей и химические свойства определяются строе-	ПК-7	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 21-25
			умеет	ПР-1 Тест 5	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 5	

	<p>нием электронных оболочек. Миграция – перемещение химических элементов в пространстве геосистем. Причины, влияющие на закономерности их рассеяния и концентрации, называются факторами миграции. Разделение факторов миграции элементов на внешние и внутренние.</p>				
--	---	--	--	--	--

Типовые контрольные задания, методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений и навыков и (или) опыта деятельности, а также критерии и показатели, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и характеризующие этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы, представлены в Приложении 2.

## V. СПИСОК УЧЕБНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ И ИНФОРМАЦИОННО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

### Основная литература

- 1) Поспелова О.А. Геохимия окружающей среды [Электронный ресурс]: учебное пособие / сост. О.А. Поспелова. – Ставрополь: СтГАУ, 2013. – 60 с. - Режим доступа: <http://znanium.com/bookread2.php?book=514088>
- 2) Зиньков А.В. Прикладная геохимия: методические указания к лабораторным работам / Дальневосточный федеральный университет ; [сост. А. В. Зиньков] Владивосток : Изд. дом Дальневосточного федерального университета, 2012. – 63 с. Режим доступа: <http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:679375&theme=FEFU>
- 3) Стримжа Т.П., Прикладная геохимия: Учебное пособие / Стримжа Т.П., Леонтьев С.И. - Красноярск.: СФУ, 2015. - 252 с. Режим доступа: <http://znanium.com/bookread2.php?book=967694>
- 4) Алексеенко, В. А. Металлы в окружающей среде: оценка эколого-геохимических изменений: сборник задач [Электронный ресурс] / В. А.

Алексеевко, А. В. Суворинов, Е. В. Власова; под науч. ред. В. А. Алексеевко. - М.: Логос, 2011. - 216 с. - Режим доступа: <http://znanium.com/bookread2.php?book=468062>

5) Алексеевко В.А. Химические элементы в геохимических системах. Кларки почв селитебных ландшафтов: монография / В.А. Алексеевко, А.В. Алексеевко. - Ростов н/Д: Издательство ЮФУ, 2013. - 388 с. Режим доступа: <http://znanium.com/bookread2.php?book=550045>

### Дополнительная литература

1. Жариков В.А. Основы физической геохимии [Электронный ресурс]: учебник / В.А. Жариков. - Электрон. текстовые данные. - М.: Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова, 2005. - 656 с. Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/13063.html>

2. Бочаров В.Л., Бугреева М.Н. Экологическая геохимия: Учебное пособие. - Воронеж: Изд-во ВГУ, 2001. - 57 с. <http://window.edu.ru/resource/234/27234>

3. Козлов Н.Е., Предовский А.А. Введение в геохимию: Учеб. пособие по дисциплинам "Общая геохимия" и "Прикладная геохимия" для направления 553200 "Геология и разведка полезных ископаемых". - Мурманск: Изд-во МГТУ, 2005. - 127 с.

<http://window.edu.ru/resource/947/71947>

4. Антипин В.С., Макрыгина В.А. Геохимия эндогенных процессов. Часть II. Геохимия процессов метаморфизма и метасоматоза: Учебное пособие. - Иркутск: Изд-во ИГУ, 2006. - 294 с.

<http://window.edu.ru/resource/165/37165>

5. Протасова Н.А. Геохимия природных ландшафтов: Учебно-методическое пособие для вузов. - Воронеж: Изд-во ВГУ, 2008. - 35 с.

<http://window.edu.ru/resource/416/65416>

6. Соболева Н.П. Ландшафтоведение: учебное пособие / Н.П. Соболева, Е.Г. Языков. - Томск: Изд-во Томского политехнического университета, 2010. - 175 с.

<http://window.edu.ru/resource/967/75967>



7. Демина Т.Я. Геохимия: Методическое руководство к лабораторному практикуму. - Оренбург: ГОУ ОГУ, 2004. - 40 с.

<http://window.edu.ru/resource/145/19145>

8. Бычинский В.А., Вашукевич Н.В. Тяжелые металлы в почвах в зоне влияния промышленного города: Учебное пособие. Иркутск: Изд. Иркут. ун-та. 2008. - 130 с.

<http://window.edu.ru/resource/542/63542>

9. Язиков Е.Г., Шатилов А.Ю. Геоэкологический мониторинг: Учебное пособие для вузов.- Томск: Изд-во ТПУ, 2003. - 336 с.

<http://window.edu.ru/resource/821/74821>

### **Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»**

1. Журнал «Геология и геофизика», основан в 1960 году, выпускается в г. Новосибирске. [https://nsu.ru/ggf\\_journal](https://nsu.ru/ggf_journal)

2. Геологический портал «Геокнига». <http://geokniga.org/>

3. Информационные справочные системы, возможности которых студенты могут свободно использовать:

Научная электронная библиотека <http://elibrary.ru/defaultx.asp>;

Электронно-библиотечная система Znanium.com НИЦ "ИНФРА-М"  
<http://znanium.com/>;

Электронная библиотека "Консультант студента" КОНСУЛЬТАНТ  
СТУДЕНТА - электронная библиотека технического вуза.  
<http://www.studentlibrary.ru/>;

Электронно - библиотечная системообразовательных и просветительских изданий в которой собраны электронные учебники, справочные и учебные пособия. <http://www.iqlib.ru>.

## **Перечень информационных технологий и программного обеспечения**

Видеосистема для демонстрации слайдов с помощью программного приложения Microsoft Power Point.

<b>Место расположения компьютерной техники, на котором установлено программное обеспечение, количество рабочих мест</b>	<b>Перечень программного обеспечения</b>
Компьютерный класс кафедры Геологии, геофизики и геоэкологии, Ауд. Е720, 18	<ul style="list-style-type: none"><li>– Microsoft Office Professional Plus 2016 – офисный пакет, включающий программное обеспечение для работы с различными типами документов (текстами, электронными таблицами, базами данных и др.);</li><li>– 7Zip 9.20 - свободный файловый архиватор с высокой степенью сжатия данных;</li><li>– ABBYY FineReader 11 - программа для оптического распознавания символов;</li><li>– Adobe Acrobat XI Pro – пакет программ для создания и просмотра электронных публикаций в формате PDF;</li><li>– CorelDRAW Graphics Suite X7 (64-Bit) - графический редактор;</li><li>– MATLAB R2017b - пакет прикладных программ для решения задач технических вычислений и одноимённый язык программирования, используемый в этом пакете;</li><li>– САПР (Система автоматизированного проектирования) - автоматизированная система, реализующая информационную технологию выполнения функций проектирования.</li></ul>

## **VI. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ**

Алгоритм изучения студентом дисциплины «Геохимия» может быть следующим.

После прослушивания лекции и конспектирования основных ее положений необходимо в качестве самостоятельной работы (желательно в тот же день) проработать соответствующий раздел учебника или учебного пособия, уделяя повышенное внимание наиболее трудным моментам и пользуясь при необходимости электронными ресурсами. Если какой-либо вопрос не удалось самостоятельно прояснить, необходимо обсудить его с преподавателем на следующем занятии или на консультации. Особое внимание при самостоятельной работе над материалом следует уделить анализу основных геохимических закономерностей распределения тех или иных химических элементов в литосфере.

Получить представление о сущности основных методов прикладной геохимии можно во время практических занятий по анализу и интерпретации карт содержания химических элементов, полученных при литогеохимических съемках в различных районах Приморского края и Дальнего Востока.

При анализе геологических материалов во время производственных практик следует уделять особое внимание материалам по геохимическим особенностям территорий, на которых проводятся геологические исследования. Особенно это касается территорий Дальнего Востока, характеризующихся повышенным содержанием рудных компонентов.

Таким образом, выполнение данных методических указаний позволит студентам успешно овладеть знаниями, умениями и навыками по дисциплине «Геохимия».

## **VII. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ**

Материально-техническое обеспечение дисциплины «Геохимия» является достаточным для проведения учебного процесса. Так, на кафедре геологии, геофизики и геоэкологии Инженерной школы ДВФУ имеются обширные коллекции минералов, горных пород и руд различного генезиса и химического состава.

Кроме того, на кафедре в большом количестве имеются иллюстративные материалы, а также материалы для практических работ по интерпретации данных литогеохимических, биогеохимических, гидрогеохимических съемок различного целевого назначения и масштаба, проведенных на территории Приморского края и Дальнего Востока. Имеются материалы по успешному применению методов прикладной геохимии при инженерно-экологических изысканиях на различных объектах. Широко представлены примеры применения геохимических методов при разведке рудных месторождений Дальнего Востока.

Все представленное материально-техническое обеспечение и иллюстрационные материалы позволяют студентам успешно освоить дисциплину «Геохимия».



МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образо-  
вания

**«Дальневосточный федеральный университет»  
(ДФУ)**

---

**ИНЖЕНЕРНАЯ ШКОЛА**

**УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ  
РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ**

**по дисциплине «Геохимия»**

**Направление подготовки 05.03.01 Геология**

**Профиль «Геология»**

**Форма подготовки очная**

**Владивосток  
2015**

## План-график выполнения самостоятельной работы по дисциплине

№ п/п	Дата/срок и выполнения	Вид самостоятельной работы	Время на выполнение	Форма контроля
1.	1-12 неделя	Работа с литературой. Подготовка презентаций	15 час.	Собеседование.  Презентация
2.	6-18 неделя	Подготовка отчетов	12 час.	Отчет о выполнении практической работы в электронной форме

### Рекомендации по самостоятельной работе студентов

Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов включает в себя материалы по выполнению практических занятий (оформле-

нию отчетов по ним) и рекомендации по организации и выполнению самостоятельной работы в целом по курсу.

## **Методические указания к пункту 1 плана-графика СРС**

### **«Работа с литературой и подготовка презентаций»**

Цель: научиться обобщать литературные данные и в сжатой форме представлять основные полученные результаты.

Основные требования заключаются в следующем.

Работа с литературой включает в себя знакомство с основными и дополнительными источниками. В результате собеседования преподаватель выясняет глубину проработки материала и оценивает работу в соответствии с критериями оценки (см. ниже).

Подготовка презентаций осуществляется в соответствии с планом-графиком. Каждая тема должна быть раскрыта, в ней необходимо осветить актуальность, цели и задачи проведенного исследования, привести конкретные примеры, дать заключение и указать основные использованные источники, включая литературные и электронные данные, с соответствующими ссылками.

Студент (по согласованию с преподавателем) представляет либо лекцию-презентацию, подготовленную в программе PowerPoint, включающую в себя не менее 5-7 слайдов, либо доклад для общей дискуссии и последующего обсуждения.

Критерии оценки: оценка выполняется по двухбалльной системе (1 – выполнено, 0 – не выполнено).

**Методические указания к пункту 2 плана-графика СРС**  
**«Подготовка отчета по выполнению практических**  
**и лабораторных работ»**

Практические и лабораторные работы выполняются с помощью соответствующего оборудования и материалов в лаборатории кафедры геологии, геофизики и геоэкологии, а также на территории кампуса ДВФУ. В процессе выполнения практических и лабораторных работ студент собирает данные в черновой форме, а окончательный отчет в электронном виде готовится во время самостоятельной работы студента.

Титульный лист отчета выполняется в соответствии с требованиями, принятыми в университете. На следующем после титульного листе отчета указывается цель и задачи лабораторного исследования, используемое оборудование, описывается порядок работы. Далее приводятся в табличной форме результаты измерений. Все измеряемые физические величины должны быть представлены в системе СИ. В случае проведения математических расчетов приводятся расчетные формулы, подготовленные в одном из редакторов формул, входящих в общеупотребительные текстовые процессоры, например, в MS Word. Обязательно оценивается погрешность физических измерений – либо по характеристикам применяемых измерительных приборов, либо с помощью стандартных формул для среднеквадратической или среднеарифметической погрешности. Результаты измерений физических величин, представленные в табличной форме, обязательно сопровождаются графиком, построенным с помощью соответствующей компьютерной программы, например, MS Excel. Далее обязательно проводится анализ полученного графика. В случае выполнения расчетных заданий приводится алгоритм расчета и результаты расчетов в табличной и графической форме.

При проведении интерпретации результатов литогеохимических съемок производится построение схем интерпретации. Практическая работа должна обязательно содержать выводы по рудоносности площади исследований.



Критерии оценки: оценка для вынесения в систему БРС выполняется по четырехбалльной системе (3 – «отлично», 2 – «хорошо», 1 – «удовлетворительно», 0 – «неудовлетворительно»).



МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образо-  
вания

**«Дальневосточный федеральный университет»  
(ДФУ)**

---

**НАЗВАНИЕ ШКОЛЫ (ФИЛИАЛА)**

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ**  
**по дисциплине «Геохимия»**  
**Направление подготовки 05.03.01 Геология**  
**профиль «Геология»**  
**Форма подготовки очная**

**Владивосток**  
**2015**

## Паспорт ФОС

Код и формулировка компетенции	Этапы формирования компетенции	
<p><b>ОПК – 3</b> -способность использовать в профессиональной деятельности базовые знания математики и естественных наук</p>	Знает	Терминологию геохимической области. Порядок и сущность классификации элементов
	Умеет	Применять геохимические методы исследования для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.
<p><b>ПК-1-</b> способность использовать знания в области геологии, геофизики, геохимии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии для решения научно-исследовательских задач (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки</p>	Знает	Терминологию геохимической области. Порядок и сущность классификации элементов, методы исследования их свойств, актуальность теоретической и практической значимости геохимических исследований
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.
<p><b>ПК-2</b> - способность самостоятельно получать геологическую информацию, использовать в научно-исследовательской деятельности навыки полевых и лабораторных геологических исследований (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки)</p>	Знает	Особенности получения геохимической информации, ее использования в научно-исследовательской деятельности.
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии и использовать навыки полевых и лабораторных геохимических исследований
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.

<p><b>ПК-5</b> - готовность к работе на современных полевых и лабораторных геологических, геофизических, геохимических приборах, установках и оборудовании (в соответствии с направленностью (профилем) программы бакалавриата)</p>	Знает	Знает современные полевые и лабораторные геологические, геофизические и непосредственно геохимические приборы и установки.
	Умеет	Применять современные полевых и лабораторных геологических, геофизических и геохимических приборы. Собирать и обрабатывать геохимическую информацию.
	Владеет	Методикой обработки геохимической информации в базовых электронных программных комплексах. Передовым отечественным и зарубежным опытом в области проведения геохимических исследований.
<p><b>ПК – 7</b> - способность использовать знания фундаментальных разделов физики, химии, экологии, информационных технологий для решения практических задач в области геологии</p>	Знает	Порядок и сущность классификации элементов, методы исследования их свойств, актуальность теоретической и практической значимости геохимических исследований
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.

№ п/п	Контролируемые разделы / темы дисциплины	Коды и этапы формирования компетенций	Оценочные средства		
			текущий контроль	Промежуточная аттестация	
1	<p>Абсолютная геохронология, ее роль в цикле наук о Земле. Представления о возрасте Земли. Закон радиоактивного распада. Ряды распада, начальные и конечные</p>	ОПК-3	знает	УО-1. Собеседование	<p>Вопросы к экзамену 1-6</p>
			умеет	ПР-1 Тест 1	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 1	

	элементы.				
2	Методы изучения глубинного строения земной коры: сейсмическая томография, определение силы тяжести на земной поверхности и гравитационной постоянной; изучение значений теплового потока в разных районах Земли; лабораторное исследование плотности и прочности пород, моделирование поведения пород в условиях стресса.	ПК-1	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 7-12
			умеет		
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 2	
3	Литосфера. Кларки химических элементов: открытие, роль в геохимии. Континентальный и океанический типы земной коры. Строение, минеральный и химический состав внутренних зон Земли: мантии и ядра.	ПК-2	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 13-17
			умеет	ПР-1 Тест 2	
			владеет		
4	Химические связи в минералах. Атомные и ионные радиусы, их определение и практическое применение. Моделирование строения кристаллических решеток: плотнейшая упаковка шаров и координационный многогранник. Потенциал ионизации и поляри-	ПК-5	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 18-26
			умеет	ПР-1 Тест 3	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 1 ПР-2 Контрольная работа 3	

	зация. Энергетический коэффициент (по Ферсману). Электроотрицательность. Изоморфизм: факторы и типы.				
5	Установление геохимической специализации отдельных областей (региональная геохимия) в связи с их строением и возрастом. Установление поведения отдельных элементов в природных процессах. Выработка новых и развитие существующих геохимических методов поиска месторождений полезных ископаемых.	ПК-7	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 27-36
			умеет	ПР-1 Тест 4	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 4	
6	Основной геохимический закон В. М. Гольдшмидта. Взаимодействие с геохимическими барьерами, тип связей и химические свойства определяются строением электронных оболочек. Миграция – перемещение химических элементов в пространстве геосистем. Разделение факторов миграции элементов на внешние и внутренние.	ПК-7	знает	УО-1. Собеседование	Вопросы к экзамену 37-46
			умеет	ПР-1 Тест 5	
			владеет	ПР-2 Контрольная работа 5	

## Шкала оценивания уровня сформированности компетенций

Код и формулировка компетенции	Этапы формирования компетенции		критерии	показатели
<b>ОПК – 3</b> - способность использовать в профессиональной деятельности базовые знания математики и естественных наук	Знает	Терминологию геохимической области. Порядок и сущность классификации химических элементов в геохимии	Знание основных терминов химии и геохимии	Владеет терминологией химии и геохимии
	Умеет	Применять геохимические методы исследования для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии	Осознанность использования химической и геохимической терминологии в профессиональной деятельности	Излагать результаты исследований в специализированных текстах с использованием геохимической терминологии
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.	Степень самостоятельности при применении геохимических методов для решения геологических научных и прикладных задач	Самостоятельно применяет геохимические методы для решения геологических научных и прикладных задач
<b>ПК-1</b> - способность использовать знания в области геологии, геофизики, геохимии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии для решения научно-исследовательских задач (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки	Знает	Терминологию геохимической области. Порядок и сущность классификации элементов, методы исследования их свойств, актуальность теоретической и практической значимости геохимических исследований	Знание классификации химических элементов с геохимической точки зрения	Способен применять методы геохимических исследований, осознавая их практическую значимость
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии	Осознанность использования методов геохимических исследований при решении геологических задач	Осознанно проводит исследования в области геохимии для решения практических задач
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.	Степень самостоятельности при применении стандартного пакета Microsoft Word и специализированных программ для решения геохимических задач	Самостоятельно способен применять специализированные компьютерные программы для решения геохимических задач
<b>ПК-2</b> - способность самостоятельно получать геологическую информацию, использовать в научно-исследовательской деятельности навыки полевых и лабораторных геологи-	Знает	Особенности получения геохимической информации, ее использования в научно-исследовательской деятельности.	Знание особенностей получения геохимической информации	Понимает особенности получения геохимической информации
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии и использовать навыки полевых и лабораторных геохимических исследований	Осознанность проведения научных исследований в области геохимии	Способен осознанно проводить исследования в области геохимии
	Владеет	Геологическими методами прове-	Степень	Обладает доста-

ческих исследований (в соответствии с направленностью (профилем) подготовки)		дения работ для решения геохимических научно-исследовательских прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.	самостоятельности при использовании специализированных компьютерных программ при решении геохимических задач	точной самостоятельностью в области использования компьютерных программ при решении геохимических задач
<b>ПК-5</b> - готовность к работе на современных полевых и лабораторных геологических, геофизических, геохимических приборах, установках и оборудовании (в соответствии с направленностью (профилем) программы бакалавриата)	Знает	Знает современные полевые и лабораторные геологические, геофизические и непосредственно геохимические приборы и установки.	Знание принципов действия современных геохимических приборов и оборудования	Знает принципы действия современных полевых геохимических приборов
	Умеет	Применять современные полевых и лабораторных геологических, геофизических и геохимических приборы. Собирать и обрабатывать геохимическую информацию.	Осознанность использования современных полевых геохимических приборов	Способен осознанно применять современные геохимические приборы
	Владеет	Методикой обработки геохимической информации в базовых электронных программных комплексах. Передовым отечественным и зарубежным опытом в области проведения геохимических исследований.	Степень самостоятельности при обработке геохимической информации на базовых электронных программных комплексах	Способен самостоятельно проводить обработку геохимической информации на современных программных комплексах
<b>ПК – 7</b> - способность использовать знания фундаментальных разделов физики, химии, экологии, информационных технологий для решения практических задач в области геологии	Знает	Порядок и сущность классификации элементов, методы исследования их свойств, актуальность теоретической и практической значимости геохимических исследований	Знание сущности методов геохимических исследований миграции химических элементов	Обладает пониманием сущности геохимических исследований миграции химических элементов
	Умеет	Проводить научные исследования в области геохимии для выполнения задач геологии, геофизики, петрологии, гидрогеологии и инженерной геологии, геологии и геохимии горючих ископаемых, экологической геологии	Осознанность использования методов научных исследований в области геохимии для решения геологических задач	Способен осознанно проводить научные исследования в области геохимии при решении геологических задач
	Владеет	Геологическими методами проведения работ для решения геохимических научно-исследовательских и прикладных задач. Способен использовать базовые компьютерные программы стандартного пакета Microsoft Word и специализированные петрологические программы.	Степень самостоятельности при решении геохимических научно-исследовательских и прикладных задач с использованием специализированных программ	Способен самостоятельно проводить исследования в области геохимии для решения прикладных и научных задач



**Методические рекомендации, определяющие процедуры оценивания  
результатов освоения дисциплины**

**Оценочные средства для промежуточной аттестации**

**Перечень типовых вопросов к экзамену**

1. Предмет и задачи геохимии
2. Исторические аспекты возникновения геохимии в России
3. Типы химических связей в минералах
4. Ионные и атомные радиусы. Изоморфизм
5. Классификация элементов В.М. Гольдшмидта
6. Классификация элементов В.И. Вернадского
7. Окислительно-восстановительные условия
8. Геохимия осадочных процессов
9. Виды геологических хронометров
10. Атмофильные элементы
11. Геохимические барьеры
12. Геохимия магматических процессов
13. Коллоидная миграция элементов
14. Интенсивность водной миграции элементов
15. Воздушная миграция элементов.
16. Геохимия метаморфических процессов
17. Распространение элементов в земной коре. Кларки
18. Классы водной миграции элементов
19. Литофильные элементы
20. Механическая миграция элементов
21. Процесс формирования пегматитов
22. Миграции элементов. Факторы миграции
23. Сидерофильные элементы

24. Халькофильные элементы
25. Водная миграция элементов
26. Геохимия атмосферы
27. Щелочно-кислотные условия
28. Биогенная миграция элементов
29. Кларк концентрации. Роль в геохимии
30. Распространенность химических элементов в оболочках Земли
31. Принципы классификации магматических горных пород
32. Геохимия гидросферы
33. Геохимия биосферы
34. Термодинамический геохимический барьер
35. Внешние факторы миграции
36. Геохимия магматического процесса
37. Постмагматические процессы
38. Метаморфический процесс. Понятие о фациях метаморфизма
39. Экзогенные процессы
40. Геохимический ландшафт
41. Геохимические методы поиска месторождений
42. Геохимические барьеры зоны экзогенеза
43. Применение геохимических методов в экологии
44. Коры выветривания. Условия миграции элементов
45. Факторы миграции элементов в зоне гипогенеза
46. Геохимическая съемка и картирование

### **Оценочные средства для текущей аттестации**

К типовым оценочным средствам для текущей аттестации относятся собеседование (оценка выполняется по двухбалльной системе (1 – выполнено, 0 – не выполнено), контрольные работы и тесты. Их оценка для вынесения в систему БРС выполняется по четырехбалльной системе (3 – отлично, 2 – хорошо,

1 – удовлетворительно, 0 - не удовлетворительно). Чтобы получить оценку 3 балла, необходимо ответить правильно на 10 вопросов, 2 балла – 9 правильных ответов, и 1 балл – 8 правильных ответов.

### Типовой вариант теста

Вопрос	Ответ		
	1	2	3
1. Что такое кларк?	среднее содержание химического элемента в земной коре	предельно допустимое содержание элемента в живых организмах	показатель контраста геохимического барьера
2. Что такое изотопы?	атомы, имеющие одинаковую атомную массу	атомы, имеющие один и тот же количество атомных орбиталей	атомы, имеющие одно и то же количество протонов
3. Что такое период полураспада?	половина срока до полного распада вещества	время, за которое вещество распадется с вероятностью 50%	время самоочищения окружающей среды от последствий техногенной катастрофы
4. Как называются электроны, находящиеся на внешней оболочке?	магическими	валентными	инертными
5. Какие физические силы являются главными в эволюции звезд?	температурного расширения и температурного сжатия	температурного расширения и гравитационного сжатия	кулоновские силы отталкивания и гравитационного сжатия
6. Как называется минимальное напряжение поля, при котором происходит отрыв внешнего электрона от атома?	потенциалом ионизации	величиной поляризации	потенциалом дифференциации
7. Каким по составу является ядро Земли?	силикатным	железо-никелевым	оливиновым
8. Что образуется при формировании месторождения во вмещающей породе?	кора выветривания	первичный ореол рассеяния	вторичный ореол рассеяния
9. Как называются элементы с большой способностью к минералообразованию?	минералофильными	минералофильными	минералогенными
10. Что такое термодинамический барьер?	искусственная мембрана фильтра	область резкого изменения условий миграции элементов	область изменения давления, температуры и концентрации компонентов

## **Перечень контрольных заданий к выполнению «ПР-2. Контрольная работа»**

Преподаватель выдает задания для выполнения контрольных работ по нижеследующей тематике.

Контрольная работа № 1. Расчет параметров сети литогеохимической съемки при поисках коренных месторождений золота.

Задание: по заданным минимальным размерам рудных тел и предполагаемому азимуту их простирания определить характеристики сети наблюдений (направление профилей, расстояние между ними, расстояние между точками отбора литохимических проб).

Контрольная работа № 2. Определение предполагаемых размеров и азимута простирания рудных тел по результатам геохимических работ.

Задание: На картах, полученным в результате литогеохимической съемки, определить предполагаемые рудные объекты, оценить их линейные размеры и азимуты простирания.

Контрольная работа № 3. Анализ результатов применения геоэлектрохимических методов при обнаружении рудных тел под наносами.

Задание: По выданным материалам геоэлектрохимического метода частичного извлечения металлов (ЧИМ) определить положение рудного тела под приносными наносами. Провести сравнительный анализ данных метода ЧИМ и результатов литогеохимической съемки.

## **Типовая схема выполнения контрольных работ № 1-3**

1. Внимательно изучить выданный преподавателем материал (литогеохимические и геологические карты и разрезы, данные геоэлектрохимического метода).
2. Выделить на литогеохимических карта геохимические аномалии и определить их характеристики.
3. Составить схему интерпретации результатов литогеохимической съемки.
4. По выданным табличным данным составить графики для метода ЧИМ и для литогеохимического опробования. Сделать выводы о сравнительной эффективности методов при наличии наносов.
5. Составить отчет о выполненной работе.

### **Примерное содержание отчета о выполненной работе**

1. Введение.
2. Цель работы.
3. Краткая информация об анализируемых геохимических и геологических материалах.
4. Результаты обработки предоставленных литогеохимических карт.
5. Интерпретация литогеохимических данных.
6. Описание результатов интерпретации данных метода ЧИМ.
7. Расчет параметров сети литогеохимической съемки.
8. Заключение.
9. Список использованных литературных источников.



МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образова-  
ния  
«Дальневосточный федеральный университет»  
(ДФУ)

---

НАЗВАНИЕ ШКОЛЫ (ФИЛИАЛА)

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ**  
**по дисциплине «Геохимия»**  
**Направление подготовки 05.03.01 Геология**  
**профиль «Геология»**  
**Форма подготовки очная**

**Владивосток**  
**2015**

Министерство образования и науки Российской Федерации  
Дальневосточный федеральный университет

## **ПРИКЛАДНАЯ ГЕОХИМИЯ**

**Методические указания к лабораторным работам  
по курсу «Общая геохимия» для студентов специальности  
«Прикладная геология» и направления «Геология и разведка  
полезных ископаемых»**

Владивосток  
Издательский дом Дальневосточного  
федерального университета  
2012

УДК 550.4(075.8)  
ББК 26.301  
П75

**П75 Прикладная геохимия** : метод. указания / сост. А.В. Зиньков ;  
Дальневост. федерал. ун-т. – Владивосток : Издат. дом Дальневост.  
федерал. ун-та, 2012. – 64 с.

В методических указаниях рассмотрены задания к лабораторным работам и методика их выполнения. Все предложенные задания основаны на практических примерах.

Предназначены для студентов специальности «Прикладная геология» и направления «Геология и разведка полезных ископаемых».

УДК 550.4(075.8)  
ББК 26.301

© Зиньков А.В., составление, 2012  
© Издательский дом Дальневосточного  
федерального университета, оформление, 2012



## ПРЕДИСЛОВИЕ

Курс лабораторных работ рассчитан на 64 часа аудиторных занятий и предназначен для применения и совершенствования знаний, полученных студентами в результате лекционного курса, а также для получения ими практических навыков обработки геохимических данных и их интерпретации.

Современная геохимия настолько многообразна, что в данном курсе мы можем познакомить студента только с основными направлениями геохимии. К сожалению, не охваченными нашей методической разработкой остаются вопросы таких очень важных направлений, как радиогенная и изотопная геохимия: первая весьма важна для определения абсолютного возраста магматических горных пород, а вторая – для генетических, петрологических, диагностических и классификационных построений. Кроме того, в настоящих указаниях мы только приблизились к тем геохимическим задачам, которые могут решаться с помощью программы «Statistica», оставив их для рассмотрения в специализированных курсах математической статистики.

В связи с возросшим уровнем компьютерной грамотности студентов нами планируется постепенное уменьшение количества аудиторных часов для выполнения лабораторных работ, которые предусмотрены в настоящих методических указаниях. В результате освободившиеся часы позволят со временем включить в настоящий курс лабораторных работ и решение практических задач по радиогенной и изотопной геохимии.

Большинство предложенных заданий основаны на практических примерах, с которыми неоднократно пришлось сталкиваться автору и его коллегам в геологической практике. В связи с этим многие задачи, особенно те, в которых рассмотрена миграция элементов, составлены таким образом, чтобы методика их решения могла быть использована как в классической, так и в экологической геологии.

# ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА № 1

## Расчет суммы оксидов щелочных металлов на отдельные компоненты и построение графиков

**Цель.** Научиться обрабатывать результаты химических анализов в тех случаях, когда в распоряжении исследователя имеется лишь частичная информация по содержанию тех или иных компонентов, входящих в данную систему.

**Краткая характеристика.** При исследовании особенностей распределения элементов в каких-либо системах часто необходимо провести построение графиков, аналогичных приведенному на рис. 1. Довольно часто перед исследователем, получившим из лаборатории сведения о результатах выполнения силикатного анализа горных пород или химического состава каких-либо вод, возникает задача определения концентрации определенного компонента.

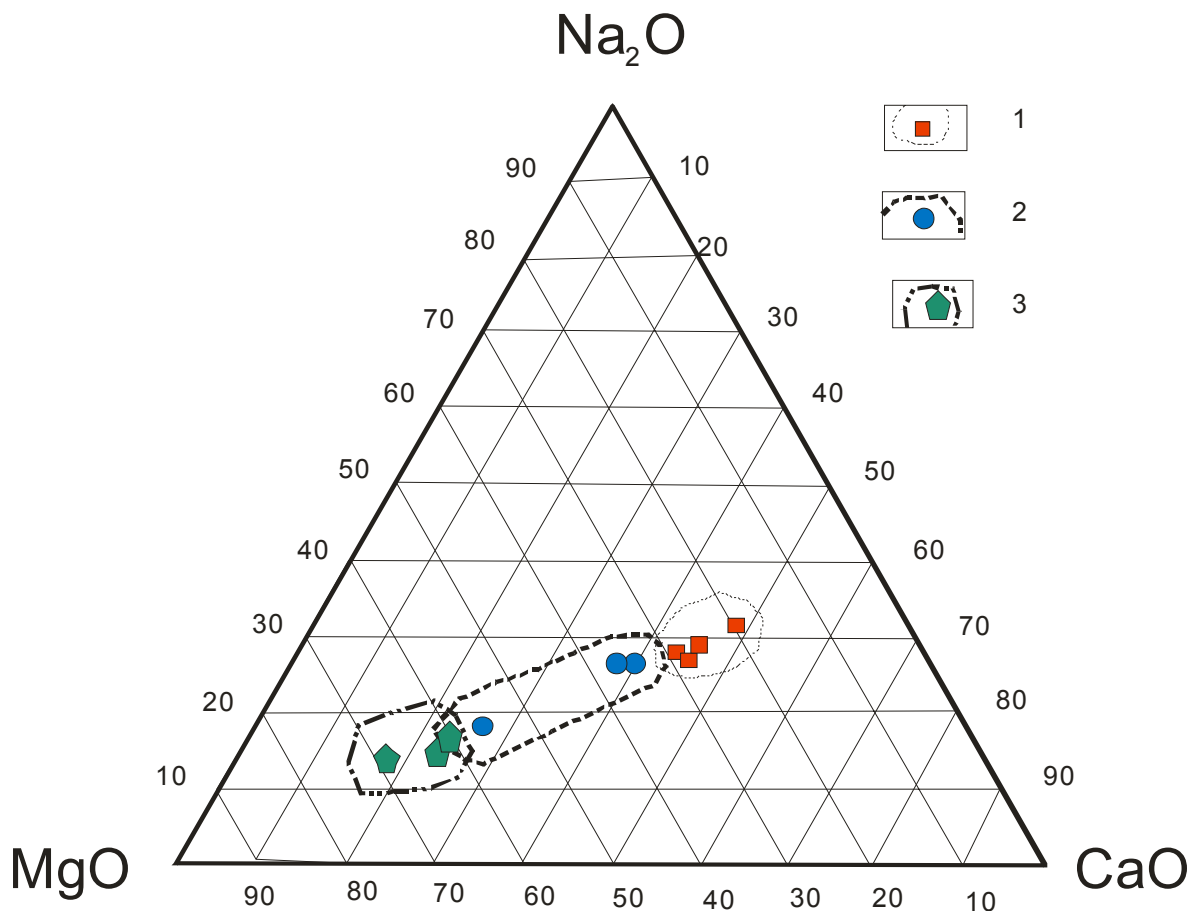


Рис. 1. Диаграмма  $\text{CaO}$  —  $\text{Na}_2\text{O}$  —  $\text{MgO}$  составов горных пород вулканов Кудрявый (1), Промежуточный (2) и Счастливый (3)

## Варианты заданий

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
<b>Вариант 1</b>			
1	3,54	4,68	14,55
2	5,77	6,55	11,03
3	4,56	4,78	9,66
4	3,88	5,16	14,32
5	0,21	5,48	9,16
6	3,34	3,66	5,63
7	0,91	0,89	4,81
8	1,88	8,08	5,45
9	4,62	5,66	2,85
10	1,20	0,88	3,66
<b>Вариант 2</b>			
1	4,10	5,00	28,96
2	6,37	3,81	10,72
3	3,17	5,70	10,57
4	0,21	4,86	12,05
5	0,21	5,48	9,16
6	3,34	3,30	5,63
7	0,91	0,21	4,81
8	1,88	8,08	3,86
9	4,62	5,66	2,85
10	1,01	0,6	4,18
<b>Вариант 3</b>			
1	5,00	1,88	21,97
2	4,21	1,01	12,05
3	4,86	6,37	12,05

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
<b>Вариант 5</b>			
1	0,45	8,96	9,84
2	5,16	4,28	9,96
3	3,70	5,25	17,74
4	0,45	1,98	18,92
5	0,03	0,03	6,13
6	1,18	1,18	6,31
7	0,15	0,25	5,93
8	5,20	8,98	0,45
9	1,01	6,12	2,16
10	2,99	4,21	3,70
<b>Вариант 6</b>			
1	5,63	3,30	25,63
2	4,81	0,21	14,81
3	9,16	5,48	19,16
4	11,96	0,45	18,96
5	3,86	5,16	7,86
6	12,05	3,70	7,05
7	10,72	3,81	8,72
8	10,57	5,70	4,57
9	6,85	5,66	3,85
10	8,18	0,6	2,18
<b>Вариант 7</b>			
1	3,09	4,52	12,39
2	2,13	2,51	11,76
3	5,25	5,05	18,10

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
4	3,81	3,17	10,72
5	3,09	4,52	5,69
6	2,13	2,51	4,23
7	5,25	5,05	4,22
8	3,81	1,07	2,47
9	8,08	0,21	3,86
10	6,12	5,20	3,86
<b>Вариант 4</b>			
1	2,85	1,57	12,39
2	1,17	7,84	11,76
3	2,01	6,59	8,10
4	11,35	14,05	9,89
5	0,27	13,26	4,99
6	0,42	0,79	3,65
7	1,05	14,87	2,70
8	1,64	1,18	1,95
9	2,10	0,43	1,00
10	6,20	2,23	2,79
<b>Вариант 9</b>			
1	3,09	6,89	8,45
2	2,09	3,56	7,56
3	3,11	5,25	8,02
4	3,56	3,88	9,93
5	1,98	4,59	8,92
6	1,01	5,12	5,16
7	0,03	2,64	5,13

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
4	3,81	1,07	9,89
5	5,00	1,88	4,99
6	8,08	0,21	6,65
7	4,86	6,37	6,70
8	3,81	3,17	1,95
9	6,12	5,20	3,00
10	4,21	1,01	2,79
<b>Вариант 8</b>			
1	0,42	0,79	11,76
2	1,17	7,84	9,10
3	2,01	6,59	10,89
4	1,35	4,05	10,29
5	2,27	13,26	8,99
6	2,01	6,59	7,65
7	1,05	14,87	6,39
8	1,64	1,18	4,76
9	2,10	0,43	5,10
10	11,35	14,05	3,79
<b>Вариант 13</b>			
1	0,46	7,12	9,84
2	3,25	4,28	9,96
3	3,70	4,32	12,22
4	1,33	1,98	13,92
5	0,25	0,45	5,54
6	2,23	3,32	7,01
7	0,15	0,36	6,32

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
8	1,18	5,65	6,31
9	2,20	8,98	2,65
10	1,98	4,21	3,70
<b>Вариант 10</b>			
1	3,54	4,68	14,55
2	5,77	6,55	11,03
3	4,56	4,78	9,66
4	3,88	5,16	14,32
5	0,21	5,48	9,16
6	3,34	3,66	5,63
7	0,91	0,89	4,81
8	1,88	8,08	5,45
9	4,62	5,66	2,85
10	1,20	0,88	3,66
<b>Вариант 11</b>			
1	5,08	1,89	21,97
2	5,21	1,01	11,05
3	4,96	6,37	10,05
4	4,81	3,17	10,59
5	4,09	4,52	4,39
6	1,13	2,51	6,64
7	3,25	5,05	5,45
8	2,81	1,07	3,59
9	7,08	0,21	4,91
10	5,12	5,20	2,43

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
8	6,32	5,85	0,45
9	2,33	5,98	2,88
10	3,55	4,21	4,56
<b>Вариант 14</b>			
1	6,63	4,30	12,5
2	4,91	1,21	14,81
3	8,16	6,49	11,16
4	8,96	2,45	8,96
5	2,86	5,16	7,86
6	2,05	4,78	8,05
7	9,72	2,81	8,72
8	9,57	5,70	4,57
9	7,85	6,66	4,85
10	3,18	2,6	4,18
<b>Вариант 15</b>			
1	5,09	4,59	13,39
2	4,13	6,51	10,76
3	4,25	6,05	11,10
4	3,81	4,07	8,89
5	6,00	3,88	5,99
6	6,08	2,21	4,65
7	7,86	3,37	4,56
8	3,31	3,55	1,55
9	6,19	5,56	3,45
10	5,65	1,01	2,79

№ обр.	Химический состав, % массы		
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)
<b>Вариант 12</b>			
1	5,45	5,26	6,39
2	3,25	9,45	5,76
3	4,66	6,54	3,10
4	9,65	11,4	5,89
5	5,28	10,36	2,99
6	3,45	3,73	1,65
7	1,06	10,82	0,80
8	1,68	5,19	1,95
9	2,14	2,45	1,00
10	6,25	2,24	2,79

**Примечание.** В каждом варианте задания пробы характеризуют определенную вулканическую постройку: № 1–4 — вулкан Кудрявый, 5–7 — вулкан Промежуточный, 8–10 — вулкан Счастливый.

### **Задание**

1. Определите концентрацию оксидов натрия и калия в горных породах, используя данные своего варианта (табл. 1).

2. Постройте графики зависимости содержания оксидов калия и натрия от CaO и MgO.

3. Постройте типовую треугольную диаграмму: CaO — Na<sub>2</sub>O — MgO.

4. Сделайте заключение о типе горных пород, о соотношении щелочных металлов и подготовьте отчет о выполнении лабораторной работы.

**Методика выполнения.** Задание выполняется в программах Microsoft Excel и Microsoft Word. В первой выполняются расчеты, а во второй готовится отчет по лабораторной работе. Выполнение данной работы рассчитано на 6 часов.

1. В программе Microsoft Excel набрать результаты аналитических исследований (табл. 2).

**Исходные данные для определения значений  
концентраций Na<sub>2</sub>O**

	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>E</b>	<b>F</b>	<b>G</b>
<b>3</b>	<b>№ обр.</b>	<b>Химический состав, % массы</b>			<b>Расчетные значения, % массы</b>	
<b>4</b>		<b>MgO</b>	<b>CaO</b>	<b>(Na<sub>2</sub>O+K<sub>2</sub>O)</b>	<b>Na<sub>2</sub>O</b>	<b>K<sub>2</sub>O</b>
<b>5</b>	y-1	12	41	12	4,44	7,56
<b>6</b>	y-2	7	35	85	31,45	53,55

2. Используя известные значения атомной массы калия<sup>1</sup> и натрия<sup>2</sup>, составим пропорциональное соотношение и по нему определим их содержание. Если в заданиях будут даны содержания оксидов в процентах массы, необходимо при вычислениях учесть атомную массу кислорода, которая составляет 15,9994.

Атомное количество (Na<sub>2</sub>O+K<sub>2</sub>O) — Содержание (Na<sub>2</sub>O+K<sub>2</sub>O), % массы

Атомное количество Na<sub>2</sub>O —  $X_{Na_2O}$

$$X_{Na_2O} = \frac{Na_2O (Na_2O + K_2O)}{(Na_2O + K_2O)}$$

3. В соответствии с этой формулой в ячейку F5 запишем следующее выражение:

$$= (\text{Атомное количество Na}_2\text{O}) \cdot \text{E5} / \text{Атомное количество (Na}_2\text{O+K}_2\text{O)}.$$

Аналогичным образом в ячейке G5 введем формулу для расчета калия. Выделим ячейки E5 и G5, скопируем, введя их в буфер обмена, и затем вставим в позиции E6, G6; E7, G7 и т. д. для всех имеющихся результатов. Результаты расчета перенесем в отчет по лабораторной работе, подготавливаемый нами в программе Microsoft Word в виде таблицы:

<sup>1</sup>Калий (Kalium), K. Химический элемент I гр. периодической системы Д.И. Менделеева. Атомный номер 19, атомная масса 39,0983. Щелочной металл серебристо-белого цвета, мягкий, легкоплавкий; плотность 0,862 г/см<sup>3</sup>,  $t_{\text{плав}} = 63,55$  °C. Быстро окисляется на воздухе, с водой реагирует со взрывом. По распространенности в земной коре занимает 7-е место.

<sup>2</sup>Натрий (Natrium), Na. Химический элемент I гр. периодической системы Д.И. Менделеева. Атомный номер 11, атомная масса 22,98977. Щелочной металл серебристо-белого цвета, мягкий, легкий (плотность 0,968 г/см<sup>3</sup>), легкоплавкий ( $t_{\text{плав}} = 97,83$  °C). На воздухе быстро окисляется. Взаимодействие с водой может сопровождаться взрывом. Занимает 6-е место по распространенности в земной коре.

## Содержание некоторых элементов (% массы)

N пробы	Химический состав, % массы			Расчетные значения, % массы	
	MgO	CaO	(Na <sub>2</sub> O+K <sub>2</sub> O)	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O
К-1	12	41	12	4,44	7,56
К-2	7	35	85	31,45	53,55

4. Используя опцию «Мастер диаграмм», выделим левой кнопкой мыши необходимые столбцы со значениями оксидов натрия и калия (при этом необходимо удерживать клавишу Ctrl) и построим «точечный» график зависимости их содержаний и графики: MgO – Na<sub>2</sub>O, MgO – K<sub>2</sub>O, MgO – CaO, CaO – Na<sub>2</sub>O, CaO – K<sub>2</sub>O (рис. 2).

Выполним подписи номеров фигуративных точек. На поле графика на фигуративной точке шелкнем правой кнопкой мыши. Появится иконка. Выберем опцию «Формат рядов данных», в ней – «Подписи данных» и поставим галочки в «Значения X и Y». Затем по исходной таблице определим, какой пробе принадлежат данные значения этой фигуративной точки. Щелкнем на цифровом значении правой кнопкой мыши и запишем вместо цифровых значений номера проб, например К-1, К-2, К-3, К-4, соответствующие вулкану Кудрявому; П-5, ... П-7 — вулкану Промежуточному; С-8, ... С-10 — вулкану Счастливому. В программе CorelDRAW (или любой другой графической программе) обведем поля фигуративных точек одного и того же вулкана соответствующими условными обозначениями.

Из программы CorelDRAW экспортируем график с расширением jpg и вставим его как рисунок в отчет.

Через буфер обмена перенесем полученные результаты в отчет по лабораторной работе.

5. Продолжим работу с табл. 1 в программе Microsoft Excel. Внесем в ячейки H4, I4, J4 заголовки столбцов: MgO, CaO и Na<sub>2</sub>O. Для построения треугольника состава нужно провести подготовительную работу: суммировать результаты и привести их к 100 %, помня о том, что в каждом углу треугольной диаграммы содержание компонента равно 100 %. Для этого в ячейку H5 запишем формулу:

$$=C5 \cdot 100 / (C5 + D5 + F5).$$



В I5:

$$=D5 \cdot 100 / (C5 + D5 + F5).$$

В J5:

$$=F5 \cdot 100 / (C5 + D5 + F5).$$

Скопируем их и перенесем для всех результатов анализов. Мы получим значения для построения треугольника составов (рис. 1) горных пород или основных компонентов растворов.

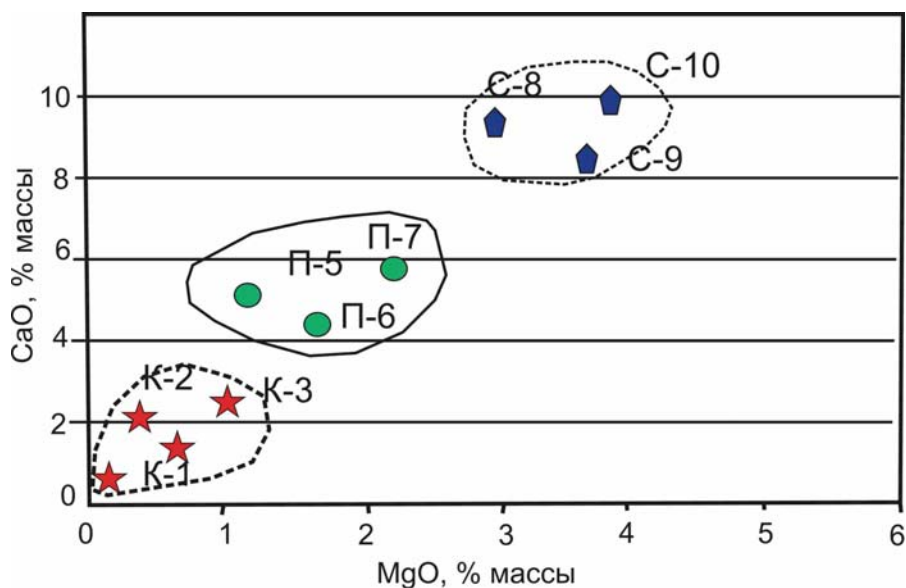


Рис. 2. Зависимость содержаний оксидов кальция и магния

6. При наличии в программном обеспечении такой программы, как Statistica, построение треугольника рекомендуется выполнить с помощью нее.

Открываем программу Statistica. В открывшемся подменю Data: Spreadsheet (или в сразу же открывшейся таблице) в ячейки Var1, Var2 и Var3 вносим наименование наших переменных (оксидов или элементов), используя опцию Name. Затем вносим в таблицу результаты значений переменных в соответствии с полученным вариантом. После этого для построения треугольника составов выберем опцию Graphs, а в ней последовательно выберем: 3D XYZ Graphs; Ternary Plots; 2D Scatterplot; Variable. В последней опции отметим те переменные, которые будут участвовать в построении треугольника составов, и дадим команду на построение треугольника.

С целью выполнения анализа треугольника составов (сопоставления пород различных вулканических построек) необходимо на поле

треугольника вынести номера фигуративных точек. Для этого подведем курсор к любой фигуративной точке на графике и щелкнем на ней правой кнопкой мыши. В появившемся меню выберем подменю Graph Properties, затем подменю Plot и в нем Point Labels. Отметим галочками окна Display point labels и Text labels. В таблице вместо наименований Case 1, Case 2 и т.д. соответственно напишем номера фигуративных точек К1, К2, К3, К4 (породы вулкана Кудрявый); П5, П6, П7 (породы вулкана Промежуточный); С8, С9, С10 (породы вулкана Счастливый).

7. При отсутствии программы Statistica построение треугольника рекомендуется выполнить следующим образом. Из методических указаний перенесем в буфер памяти треугольник состава. Затем откроем программу CorelDRAW и вынесем треугольник на первый слой. В опции «Инструменты» выберем «Диспетчер объектов». В нем щелкнем на клавишу, расположенную напротив заголовка «Слой» (помечена треугольником). В открывшемся меню выберем позицию «Создать слой» и подпишем его название, например, «Треугольник». В этом слое необходимо по контуру нарисовать треугольник и, используя направляющие линии (их необходимо разместить параллельно сторонам треугольника), отметить необходимые содержания компонентов, рассчитанные ранее.

Чтобы выполнить подпись « $\text{Na}_2\text{O}$ » необходимо выбрать опцию «А», которая обеспечит написание шрифта. Написав «Na» мы сталкиваемся с проблемой написания цифры в подстрочном режиме. Для ее решения необходимо обратиться к опциям «Текст» – «Форматирование символов» – «Эффекты символов» – «Положение» и выбрать режим «Подстрочный». Поставив цифру «2» вернем написание текста к режиму «Нет» в опции «Положение» и продолжим написание символа кислорода «О».

В месте пересечения двух направляющих вынесем условным знаком фигуративную точку пробы. Обведем поля фигуративных точек пород каждого вулкана и поместим их в условные обозначения.

Получившийся рисунок через буфер обмена перенесем в отчет по выполнению задания.

**Выводы.** Подготовить заключение о типе пород (высокощелочные, умеренно-щелочные, нормальные), соотношении щелочных металлов (существенно калиевые или натриевые), дать характеристику

пород по принадлежности к определенной вулканической постройке (при этом определить поля развития фигуративных точек), написать и защитить отчет с результатами выполнения лабораторной работы № 1 по следующей схеме:

1. Титул (приложение).
2. Цель, краткая характеристика.
3. Задание.
4. Краткое описание методики выполнения лабораторной работы.
5. Результаты выполнения работы. Излагаются со ссылками на приведенные таблицы и рисунки, имеющие сквозную нумерацию.
6. Выводы.

### **Вопросы для самоподготовки**

1. Дайте характеристику физических свойств калия и натрия.
2. Что положено в основу построения треугольника составов?
3. Каким образом находится значение содержаний оксида натрия, если известна только сумма оксидов щелочных металлов?

## ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА № 2

### Определение кларка концентрации и построение графиков распределения элементов

**Цель.** Научиться строить и интерпретировать графики распределения элементов и определять их кларки концентрации.

**Краткая характеристика.** Среднее содержание элемента в земной коре называется кларком этого элемента. Кларк элемента является основной геохимической константой, с которой сравниваются распределения этого элемента в любой системе: земной коре, типах пород, почве, гидросфере и атмосфере. У разных элементов они различаются во много раз [1].

Наиболее удобно отражать содержание какого-либо элемента кларком концентрации (КК), который представляет собой отношение содержания элемента (С) в данной породе (или какой-либо другой системе) к его кларку (К) – содержанию в земной коре:

$$КК = С/К.$$

Величина, обратная кларку концентрации, называется кларком рассеяния:

$$КР = К/С.$$

Поскольку К и С не могут равняться нулю (в силу закона Вернадского – Кларка) КК и КР так же всегда отличны от нуля.

**Задание.** Определите кларк концентрации и постройте графики распределения элементов на примере трех образцов Нижне-Амурского региона.

**Методика выполнения.** Задание выполняется в программах Microsoft Excel и Microsoft Word. В первой выполняются расчеты, а во второй готовится отчет по лабораторной работе. Выполнение данной работы рассчитано на 8 часов.

1. В программе Microsoft Excel наберите результаты аналитических исследований (табл. 4), используя данные соответствующего варианта (табл. 5).

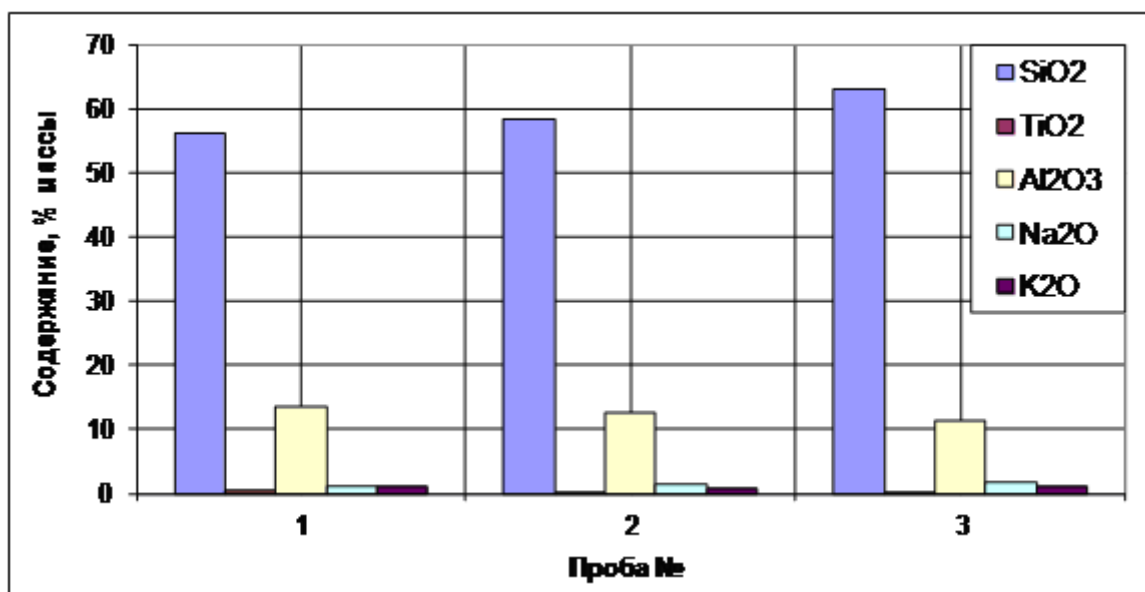
Таблица 4

**Содержание петрогенных компонентов (% массы)  
и микроэлементов (г/т) в породах Нижне-Амурского региона**

	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>E</b>	<b>F</b>	<b>G</b>	<b>H</b>	<b>I</b>	<b>J</b>	<b>K</b>	<b>L</b>	<b>M</b>	<b>N</b>	<b>O</b>	<b>P</b>	<b>Q</b>	<b>R</b>
<b>4</b>	<b>№ обр.</b>	<b>SiO<sub>2</sub></b>	<b>TiO<sub>2</sub></b>	<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>Na<sub>2</sub>O</b>	<b>K<sub>2</sub>O</b>	<b>Au</b>	<b>Ag</b>	<b>Cr</b>	<b>B</b>	<b>V</b>	<b>Ni</b>	<b>Co</b>	<b>Sn</b>	<b>Pb</b>	<b>Zn</b>	<b>Cu</b>
5	3у-1	56,25	0,4	13,52	1,22	0,99	0,05	1	40	1	27	13	20	1	5	20	70
6	3у-2	58,5	0,3	12,5	1,53	0,86	0,08	5	90	2	56	14	24	1	8	44	65
7	3у-33	63,2	0,12	11,4	1,67	1,23	0,009	0,4	120	3	78	15	23	1	7	67	40

2. Для того чтобы построить гистограмму распределения основных петрогенных элементов, выделим в таблице необходимые элементы (например, с С4 по С7 и т.д.) и их значения, предварительно нажав клавишу Ctrl (и продолжая ее удерживать), отметим все необходимые элементы. Выберем опцию «Мастер диаграмм» и построим гистограмму, характеризующую распределение петрогенных элементов (рис. 3). Через буфер обмена переносим ее в Microsoft Word – в подготавливаемый отчет по лабораторной работе. При этом желательно внести полученный график в специальную рамку, подготовленную с помощью опции «Добавить рамку», и в ней же у нижнего края рамки привести подпись к рисунку. Здесь же дать характеристику распределения основных петрогенных элементов в исследуемых породах и привести ее в отчете.

3. Установите принадлежность горных пород к определенной группе магматических горных пород. Это необходимо для того, чтобы в последующем использовать кларк элемента по А.П. Виноградову, который различен для каждой группы горных пород.



*Рис. 3. Гистограмма распределения петрогенных элементов в породах Нижне-Амурского региона*

При копировании в Excel мы сталкиваемся с проблемой трансформации таблицы из вертикальной формы в горизонтальную. Для этого, выделив столбец, щелкнем правой кнопкой мыши и выберем опцию «Специальная вставка», затем позицию «Транспонировать».

Таблица 5

## Варианты заданий к лабораторной работе № 2

Компоненты и элементы	Варианты заданий и номера проб														
	1			2			3			4			5		
	583/1	640/1	638- 4а	633- 12	380	623- 38	91- 20	100	459	641- 20	462	453	337	633- 21	646- 6
<b>SiO<sub>2</sub></b>	58,12	63,52	47,14	68,74	44,2	52,90	48,89	53,70	66,45	56,27	62,19	65,36	50,46	49,36	60,57
<b>TiO<sub>2</sub></b>	0,78	0,88	1,66	0,63	0,78	0,04	0,96	0,97	3,63	1,08	0,52	0,81	0,70	1,68	0,77
<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	15,19	10,23	16,82	16,31	18,92	11,71	14,07	17,26	13,71	19,48	15,05	15,05	15,40	12,71	15,89
<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	5,23	9,65	11,87	3,11	9,79	14,61	5,85	3,39	3,57	0,99	5,80	5,82	8,12	11,32	4,19
<b>FeO</b>	4,69	0,99	3,72	0,49	1,00	3,24	5,19	4,61	0,77	3,28	1,95	1,54	2,95	2,67	1,04
<b>MnO</b>	0,08	0,22	0,66	0,05	0,32	0,43	0,21	0,35	0,05	0,09	0,15	0,21	0,09	0,11	0,2
<b>MgO</b>	2,89	0,78	3,54	0,91	3,15	0,01	6,37	4,62	0,01	2,85	0,57	0,03	5,68	0,28	6,20
<b>CaO</b>	7,32	1,65	5,41	0,21	14,92	11,26	3,81	5,66	0,01	1,57	4,92	5,64	12,47	2,70	2,23
<b>Na<sub>2</sub>O</b>	2,56	0,05	2,03	0,24	1,23	0,16	3,55	1,85	0,01	1,47	1,29	0,11	2,18	6,05	0,63
<b>K<sub>2</sub>O</b>	1,89	7,18	1,54	4,57	0,51	4,40	7,17	5,00	9,93	10,72	5,51	6,02	0,86	12,34	5,13
<b>H<sub>2</sub>O</b>	0,56	2,86	1,11	1,55	2,20	1,24	3,84	1,31	3,80	1,03	2,02	2,38	0,56	0,61	3,17
<b>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	0,22	0,56	0,14	0,46	0,47	0,11	0,23	0,53	0,32	0,48	0,11	0,14	0,44	0,15	0,25
<b>Au</b>	0,0005	0,345	0,012	0,12	0,01	0,005	0,001	0,22	1,7	0,125	0,09	0,032	0,05	0,02	0,08

<b>Ag</b>	0,15	6,58	0,54	8,98	0,07	5,59	0,45	43	0,49	8,07	35,1	33,7	5,35	0,07	3
<b>Pb</b>	6	31	55	29	55	32	72	91	13	67	15	19	4	18	35
<b>Zn</b>	22	69	120	56	1	93	80	37	10	16	35	63	42	74	170
<b>Cu</b>	26	55	99	87	10	59	110	2	8	11	100	67	5	16	95
<b>Sn</b>	1	2	8	1	6	3	2	11	2	2	1	1	1	2	3
<b>Co</b>	5	23	19	19	10	18	27	125	1	7	4	7	10	18	19
<b>V</b>	56	250	375	211	200	150	105	24	73	290	73	63	52	148	270
<b>Ni</b>	16	45	22	38	24	19	20	35	1	34	1	3	10	32	23
<b>Cr</b>	18	33	15	53	9	14	15	7	4	67	2	2	4	58	13
<b>B</b>	1	15	25	15	5	16	8	14,5	27	74	6	15	10	1	17

Продолжение табл. 5

Компоненты и элементы	Варианты заданий и номера проб														
	<b>6</b>			<b>7</b>			<b>8</b>			<b>9</b>			<b>10</b>		
	583	640	638- 4	632- 10	649- 6	578	631- 4	618- 14	642	649	623- 26	547	638- 5	623- 1	547
<b>SiO<sub>2</sub></b>	57,00	65,52	48,14	53,76	62,60	48,67	59,99	49,47	69,08	56,70	44,39	67,32	53,21	59,39	67,32
<b>TiO<sub>2</sub></b>	0,80	0,79	1,36	0,65	0,50	1,62	0,73	1,55	0,58	0,80	2,25	0,50	1,26	0,90	0,50
<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	16,18	9,89	16,82	14,18	16,11	11,84	17,13	10,69	10,82	17,85	17,70	15,65	14,55	16,10	15,65



<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	4,50	8,84	10,87	5,34	7,90	12,62	0,96	11,53	5,59	3,47	6,66	1,51	9,25	6,84	1,51
<b>FeO</b>	5,36	1,34	2,72	2,92	1,17	6,16	5,88	3,19	1,03	3,91	3,86	2,99	3,60	0,98	2,99
<b>MnO</b>	0,16	0,16	0,55	0,15	0,04	0,33	0,11	0,41	0,16	0,12	0,39	0,10	0,29	0,18	0,10
<b>MgO</b>	3,80	0,64	4,75	4,73	1,30	1,52	2,54	0,01	0,01	3,43	1,66	1,40	0,76	1,47	1,40
<b>CaO</b>	6,30	1,45	4,06	2,97	0,11	11,82	2,82	10,05	7,73	4,60	6,02	2,60	8,21	5,54	2,60
<b>Na<sub>2</sub>O</b>	3,46	0,01	1,32	0,87	1,62	0,12	0,85	1,07	0,09	2,06	1,14	3,25	1,73	1,71	3,25
<b>K<sub>2</sub>O</b>	1,67	8,18	2,29	3,00	3,09	4,52	4,13	9,96	1,90	1,91	8,10	4,55	4,36	5,51	4,55
<b>H<sub>2</sub>O</b>	0,96	2,86	3,01	2,94	3,89	0,74	1,67	1,99	2,99	3,23	2,80	0,38	2,69	1,21	0,38
<b>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	0,35	0,26	0,14	0,60	0,32	0,11	0,14	0,24	0,14	0,37	1,45	0,18	0,12	0,07	0,18
<b>Au</b>	0,0001	0,465	0,005	0,075	0,065	0,03	0,158	0,095	0,025	0,004	0,45	0,006	0,01	0,05	0,007
<b>Ag</b>	0,05	4,33	0,35	3,76	8	4	9,47	4,7	0,7	0,99	0,12	1	0,12	0,1	0,05
<b>Pb</b>	3	29	52	19	17	15	26	36	52	36	18	33	47	20	33
<b>Zn</b>	17	63	115	44	23	26	71	69	55	67	96	11	100	48	11
<b>Cu</b>	24	67	76	85	35	37	214	120	110	67	85	48	28	105	48
<b>Sn</b>	1	3	11	4	1	1	3,8	3	30	3	3	1	2	2	1
<b>Co</b>	3	15	19	22	4	9	36	26	11	13	23	3	21	14	3
<b>V</b>	42	250	370	200	120	210	250	200	174	190	190	72	300	190	72

<b>Ni</b>	11	26	22	34	24	28	52	35	30	40	20	3	28	21	3
<b>Cr</b>	16	46	13	93	17	16	88	60	54	83	20	2	21	40	2
<b>B</b>	1	20	48	13	1	1	26	12	45	45	18	12	16	9	12

Окончание табл. 5

Компоненты и элементы	Варианты заданий и номера проб														
	<i>11</i>			<i>12</i>			<i>13</i>			<i>14</i>			<i>15</i>		
	583/1	640/1	638-4a	632-10a	649-6b	578c	631-4a	618-14b	642c	649f	623-26b	547c	638-5a	623-1b	547c
<b>SiO<sub>2</sub></b>	58,12	63,52	47,14	58,76	63,56	47,55	59,99	47,47	70,12	55,87	43,56	66,45	52,45	58,96	66,57
<b>TiO<sub>2</sub></b>	0,78	0,88	1,66	0,77	0,55	0,99	0,73	1,88	1,56	0,98	2,65	0,56	2,65	1,01	0,54
<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	15,19	10,23	16,82	16,23	14,12	10,77	17,13	11,69	8,79	14,32	16,56	14,65	13,85	15,89	14,87
<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	5,23	9,65	11,87	5,34	8,56	11,23	0,96	9,78	6,53	4,52	7,45	2,12	10,32	7,05	2,13
<b>FeO</b>	4,69	0,99	3,72	1,88	1,22	8,65	5,88	4,19	2,15	2,56	4,01	3,01	4,11	1,24	3,27
<b>MnO</b>	0,08	0,22	0,66	0,15	0,06	0,33	0,11	0,71	0,25	0,56	0,23	0,24	0,54	0,24	0,46
<b>MgO</b>	2,89	0,78	3,54	3,68	1,45	2,56	2,54	0,01	0,01	3,43	1,66	1,40	0,76	1,47	1,40
<b>CaO</b>	7,32	1,65	5,41	3,01	0,29	10,32	2,82	10,05	7,73	4,60	6,02	2,60	8,21	5,54	2,60
<b>Na<sub>2</sub>O</b>	2,56	0,05	2,03	0,99	1,55	0,11	0,85	1,07	0,09	2,06	1,14	3,25	1,73	1,71	3,25
<b>K<sub>2</sub>O</b>	1,89	7,18	1,54	3,01	2,56	2,56	4,13	9,96	1,90	1,91	8,10	4,55	4,36	5,51	4,55

<b>H<sub>2</sub>O</b>	0,56	2,86	1,11	3,12	1,23	0,75	1,67	1,99	2,99	3,23	2,80	0,38	2,69	1,21	0,38
<b>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	0,22	0,56	0,14	0,45	0,32	0,23	0,14	0,24	0,14	0,37	1,45	0,18	0,12	0,07	0,18
<b>Au</b>	0,0005	0,345	0,012	0,089	0,165	0,09	0,158	0,095	0,025	0,004	0,45	0,006	0,01	0,05	0,007
<b>Ag</b>	0,15	6,58	0,54	4,76	6,9	6	9,47	4,7	0,7	0,99	0,12	1	0,12	0,1	0,05
<b>Pb</b>	6	31	55	21	56	54	26	36	52	36	18	33	47	20	33
<b>Zn</b>	22	69	120	66	66	33	71	69	55	67	96	11	100	48	11
<b>Cu</b>	26	55	99	56	98	87	214	120	110	67	85	48	28	105	48
<b>Sn</b>	1	2	8	4	1	1	3,8	3	30	3	3	1	2	2	1
<b>Co</b>	5	23	19	23	4	9	36	26	11	13	23	3	21	14	3
<b>V</b>	56	250	375	200	23	110	250	200	174	190	190	72	300	190	72
<b>Ni</b>	16	45	22	22	22	32	52	35	30	40	20	3	28	21	3
<b>Cr</b>	18	33	15	16	17	16	88	60	54	83	20	2	21	40	2
<b>B</b>	1	15	25	7	1	1	26	12	45	45	18	12	16	9	12

Для определения вида горной породы можно построить бинарный график  $(\text{Na}_2\text{O}+\text{K}_2\text{O})\text{—SiO}_2$  (рис. 4), но для оперативности определения вида магматической горной породы рекомендуется вынести фигуративные точки исследуемых пород с указанием их порядковых номеров на классификационную диаграмму магматических горных пород (рис. 5). Для этого необходимо через буфер памяти скопировать классификационную диаграмму в программу CorelDRAW, в ней создать дополнительный слой (открываем «Инструменты» – «Диспетчер объектов» – «Слой» – «Создать слой») и в нем уже вынести условными знаками фигуративные точки горных пород. Используя опцию «А» обозначить их номера, создать условные обозначения. Полученный график экспортировать в свою директорию с расширением .jpg и затем его уже как рисунок вставить в отчет.

Перед построением графика зависимости содержания кремнезема от суммы оксидов щелочных металлов построим таблицу (табл. 6). В ячейку D28 запишем формулу: =F5+G5. Затем, введем ее в буфер обмена с помощью опции «копировать», вставим ее в ячейки D30, D31. Получившуюся таблицу выделим (с B28 по D31), скопируем и перенесем в Microsoft Word для составления отчета по выполнению лабораторной работы.

Таблица 6

**Подготовка данных к построению бинарного графика  $\text{SiO}_2\text{—}(\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O})$**

	B	C	D
28	№ пробы	$\text{SiO}_2$	$\text{Na}_2\text{O}+\text{K}_2\text{O}$
29	1	56,25	2,21
30	2	58,5	2,39
31	3	63,2	2,9

Аналогичным образом вносим в отчет рис. 4 и на основании сопоставления с классификационной диаграммой магматических горных пород (рис. 5) делаем вывод о том, что исследуемые магматические горные породы по данным химических анализов попадают в поле группы средних по составу пород (или иных, соответственно вашему варианту). Следовательно, расчет кларка концентрации необхо-

димо проводить с использованием данных кларков по А.П. Виноградову [1] для средних пород.

4. Провести нормирование геохимических данных к кларковому содержанию. Определив принадлежность горных пород к средней группе из справочника А.П. Виноградова (табл. 7), вынесем в программе Microsoft Excel в таблицу в строку 8 значения кларков элементов и перенесем данные в отчет (табл. 8).

Таблица 7

**Среднее содержание (в млн.<sup>-1</sup>) элементов-примесей  
(за исключением лантаноидов) в магматических  
горных породах, по А.П. Виноградову [1]**

Элемент	Каменные материалы	Магматические горные породы				
		Ультраосновные	Основные	Средние	Кислые	Щелочные
Сера S	20000*	100	300	200	400	300
Никель Ni	13500*	-	160	55,3	8	4
Хром Cr	2500	-	200	50	25	2
Кобальт Co	800*	-	45	10	5	1
Медь Cu	100	20	100	35	20	5
Хлор Cl	70	50	50	100	240	-
Ванадий V	70	40	200	100	40	30
Цинк Zn	50	30	130	72	60	130
Цирконий Zr	30	30	100	260	200	-
Фтор F	28	100	370	500	800	-
Германий Ge	10	1	1,5	1,5	1,4	1
Селен Se	10	0,05	0,05	0,05	0,05	0,05
Стронций Sr	10	10	440	800	300	-
Скандий Sc	6	-	24	2,5	3	3
Барий Ba	6	1	300	650	830	-
Рубидий Rb	5	2	45	100	200	110
Бериллий Be	3,6	0,2	0,4	1,8	5,5	-
Литий Li	3	0,5	15	20	40	28
Галлий Ga	3	2	18	20	20	-
Бор B	2	1	5	15	15	9
Ртуть Hg	3	0,01	0,09	-	0,08	-
Палладий Pd	1	-	-	-	0,01	-
Олово Sn	1	0,5	1,5	1,2**	3	-
Иттрий Y	0,8	-	20	-	34	20

Элемент	Каменные материалы	Магматические горные породы					
		Ультраосновные	Основные	Средние	Кислые	Щелочные	
Молибден	Mo	0,6	0,2	1,4	0,9	4	0,6
Бром	Br	0,5	0,5	3	4,5	1,7	-
Теллур	Te	0,5	0,001	0,001	0,001	0,001	-
Гафний	Hf	0,5	0,1	1	1	1	-
Иридий	Ir	0,48	-	-	-	0,063	-
Мышьяк	As	0,3	0,5	2	2,4	1,5	1,4
Ниобий	Nb	0,3	1	20	20	20	-
Лантан	La	0,3	-	27	-	60	-
Свинец	Pb	0,2	0,1	8	15	20	12
Золото	Au	0,17	0,005	0,004	0,003**	0,0045	-
Вольфрам	W	0,15	0,1	1	1	1,5	1,3
Кадмий	Cd	0,1	0,5	0,19	-	0,1	0,13
Сурьма	Sb	0,1	0,1	1	0,2	0,26	-
Цезий	Cs	0,1	0,1	1	-	5	0,6
Серебро	Ag	0,094	0,05	0,1	0,07	0,05	-
Торий	Th	0,04	0,005	3	7	18	13
Йод	I	0,04	-	0,5	-	-	-
Тантал	Ta	0,02	0,018	0,48	0,7	3,5	-
Уран	U	0,015	0,003	0,5	1,8	3,5	3
Висмут	Bi	0,003	0,001	0,007	0,01	0,01	-
Индий	In	0,001	0,013	0,22	-	0,26	-
Таллий	Tl	0,001	0,01	0,2	0,5	1,5	1,4
Рений	Re	0,008	-	0,00071	-	0,00067	-

\*Содержание элемента вместе с железной фазой хондритов.

\*\*Условное значение кларка, принимаемое за региональный кларк.

Проведем нормирование содержаний микроэлементов в исследуемых горных породах путем деления значения их содержаний на кларк средних пород. Для этого поставим курсор на ячейку Н14 и запишем в ней формулу  $=Н5/Н8$  для расчета кларка концентрации (КК); в ячейке Н15:  $=Н6/Н8$ ; в Н16:  $=Н7/Н8$  и так далее для всех элементов. Полученную таблицу с КК (табл. 9) перенесем в отчет.

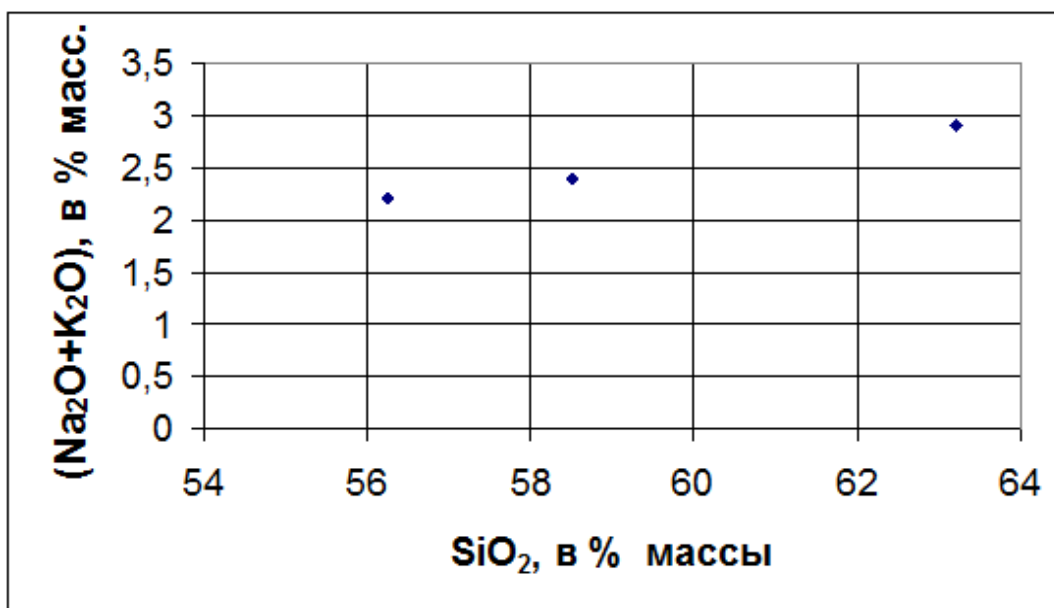


Рис. 4. Позиция фигуративных точек пород Нижне-Амурского региона на диаграмме  $(Na_2O+K_2O) — SiO_2$

5. Выполним построение лепестковых диаграмм для каждой пробы (рис. 6) с помощью опции «Мастер диаграмм» и перенесем их в отчет.

В отчете необходимо дать характеристику установленной группы горных пород с обязательным указанием величин КК, показывающих, во сколько раз содержание в данном типе пород. Кроме того, необходимо обращать особое внимание на металлогенетическую специализацию пород, т. к. именно благодаря проведенному анализу, например, в данном конкретном случае, установлена золотосеребряная специализация всех изученных разновидностей пород Нижне-Амурского региона.

6. В заключение работы, после выявления металлогенетической специализации проб, необходимо определить зависимость между содержанием золота и серебра. Для этого с помощью опции «Мастер диаграмм» построим бинарные графики зависимости между содержаниями этих элементов, выделив предварительно колонки Н4–Н8 и І4–І8. Полученный график (рис. 7) переносим в Microsoft Word и приводим заключение о характере связи между этими элементами.

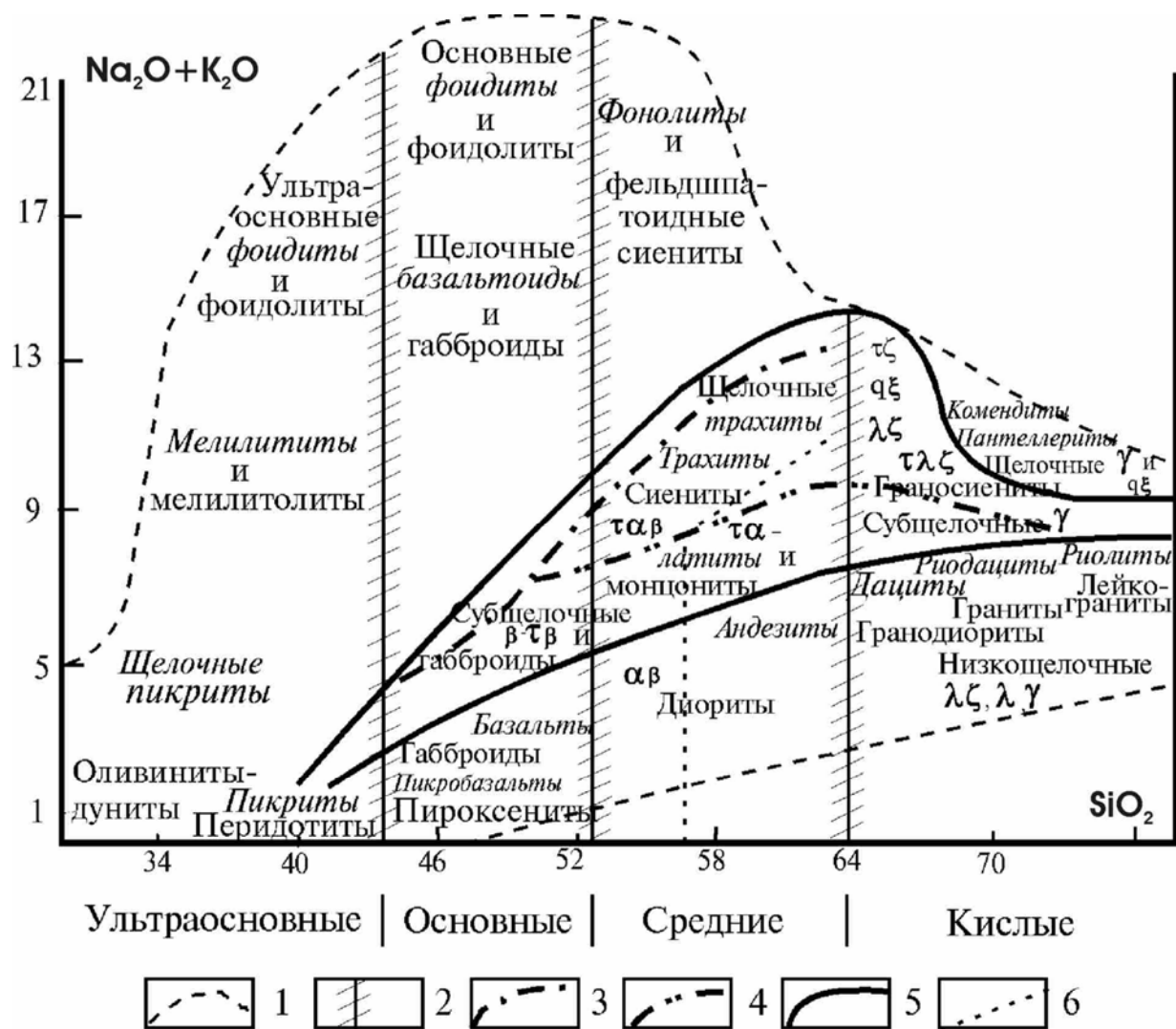


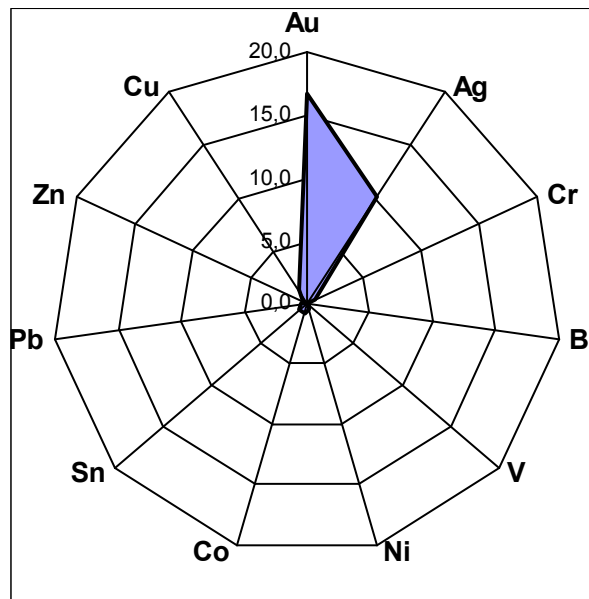
Рис. 5. Систематика магматических горных пород в координатах  $SiO_2 - (Na_2O + K_2O)$  [2]:

1 – область распространения химических составов магматических горных пород;  
 2 – границы разделения магматических горных пород на группы по содержанию кремнезема с полями «неопределенности»; 3–4 – нижние границы распространения фельдшпатоидных (3) и бесфельдшпатоидных (4) щелочных пород; 5 – область распространения субщелочных пород; 6 – граница разделения подгрупп

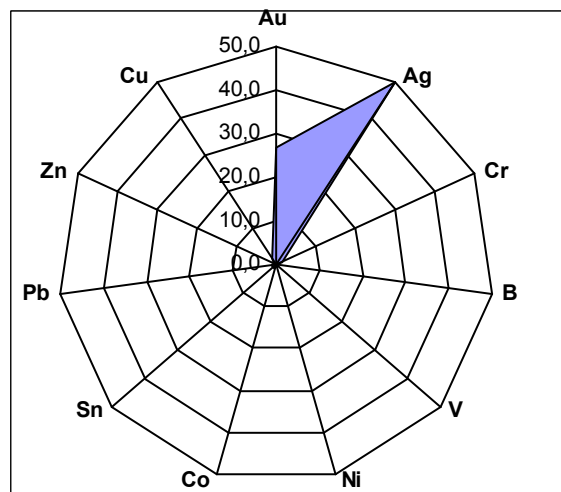
Курсивом выделены семейства класса вулканитов:

$\tau$  – трахит;  $\tau\alpha\beta$  – трахиандезибазальт;  $\tau\alpha$  – трахиандезит;  $\alpha\beta$  – андезибазальт;  
 $\beta$  – базальт;  $\tau\beta$  – трахибазальт;  $\zeta$  – дацит;  $\tau\zeta$  – трахидацит;  $\lambda$  – риолит;  
 $\lambda\zeta$  – риодацит;  $\tau\lambda\zeta$  – трахириодацит;  $\gamma$  – гранит;  $\delta$  – диорит;  $\xi$  – сиенит;  
 $q\xi$  – кварцевый сиенит

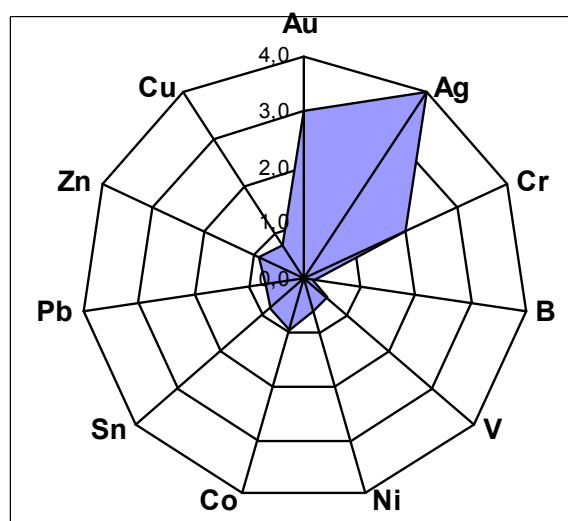




Проба 1



Проба 2



Проба 3

Рис. 6. Диаграммы КК для горных пород Нижне-Амурского региона

Таблица 8

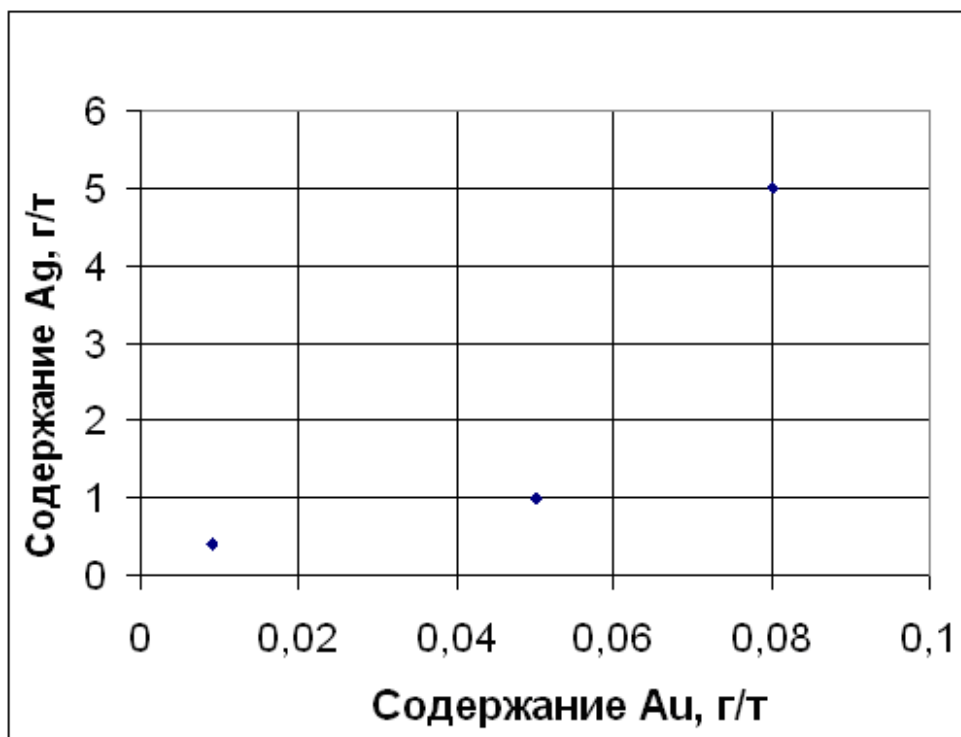
**Содержание микроэлементов в средних породах Нижне-Амурского региона  
и их кларков (строка 8) по А.П. Виноградову [1]**

	<b>Н</b>	<b>И</b>	<b>Ж</b>	<b>К</b>	<b>Л</b>	<b>М</b>	<b>Н</b>	<b>О</b>	<b>Р</b>	<b>Q</b>	<b>Р</b>
<b>4</b>	<b>Au</b>	<b>Ag</b>	<b>Cr</b>	<b>B</b>	<b>V</b>	<b>Ni</b>	<b>Co</b>	<b>Sn</b>	<b>Pb</b>	<b>Zn</b>	<b>Cu</b>
<b>5</b>	0,05	1	40	1	27	13	20	1	5	20	70
<b>6</b>	0,08	5	90	2	56	14	24	1	8	44	65
<b>7</b>	0,009	0,4	120	3	78	15	23	1	7	67	40
<b>8</b>	0,003	0,1	60	20	150	25	24	1,2	10	72	55

Таблица 9

**Кларк концентрации микроэлементов в Нижне-Амурских горных породах**

	<b>Н</b>	<b>И</b>	<b>Ж</b>	<b>К</b>	<b>Л</b>	<b>М</b>	<b>Н</b>	<b>О</b>	<b>Р</b>	<b>Q</b>	<b>Р</b>
<b>13</b>	<b>Au</b>	<b>Ag</b>	<b>Cr</b>	<b>B</b>	<b>V</b>	<b>Ni</b>	<b>Co</b>	<b>Sn</b>	<b>Pb</b>	<b>Zn</b>	<b>Cu</b>
<b>14</b>	16,7	10,0	0,7	0,1	0,2	0,5	0,8	0,8	0,5	0,3	1,3
<b>15</b>	26,7	50,0	1,5	0,1	0,4	0,6	1,0	0,8	0,8	0,6	1,2
<b>16</b>	3,0	4,0	2,0	0,2	0,5	0,6	1,0	0,8	0,7	0,9	0,7



*Рис. 7. Зависимость содержаний золота и серебра в породах Нижне-Амурского региона*

**Выводы.** На основании проведенного анализа выяснить принадлежность исследованных пород к определенной группе магматических горных пород.

По гистограммам распределения петрогенных элементов дать заключение о вариациях или близости значений их содержаний. В отчете привести табличные результаты определения кларков концентрации. По КК охарактеризовать исследованные породы и дать их металлогеническую специализацию. Например, повышенные значения КК золота и серебра свидетельствуют о золотосеребряной металлогенической специализации исследуемых горных пород. Установить зависимость между содержаниями основных металлогенических компонентов.

### **Вопросы для самоподготовки**

1. Что такое кларк горных пород и как он устанавливается?
2. Что такое кларк концентрации горных пород и как он определяется?
3. В чем разница между кларком концентрации и кларком рассеивания?

4. Каким образом можно установить по данным химического анализа принадлежность магматической горной породы к той или иной группе?

5. Как производится нормирование значений содержаний микроэлементов?

6. Каков принцип построения лепестковых диаграмм, и какие вопросы можно решить на основе их анализа?

7. Что положено в основу определения металлогенической специализации горной породы?

## ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА № 3

### Определение миграции элементов

**Цель.** Определить направление миграции элементов в почвах и установить вынос элементов из почв в грунтовые воды.

**Краткая характеристика.** Направление миграции элементов может определяться различными методами. В настоящей работе предлагается метод визуальной оценки миграции элементов, основанный на научно-исследовательских разработках кафедры ГМПИ. Нами были получены результаты распределения элементов на площади одного из заводов трубного покрытия в пос. Врангель перед началом его деятельности в 2003 г. и после завершения работ на предприятии в 2005 г. для его успешной ликвидации.

Для оценки экологического состояния территория завода в обоих случаях была опробована по сетке, не нарушающей технологический цикл завода. В результате площадь проведенного исследования фактически отражает периметр предприятия. С целью оценки степени загрязненности заводской площадки были исследованы почвы на горизонтах 0–10 см и 10–30 см. Всего было отобрано 53 пробы.

**Задание.** Лабораторная работа состоит из трех частей. В первой части, рассчитанной на 4 часа аудиторных занятий, студент решает задачу распределения одного из элементов (табл. 10), соответствующего его варианту, и определяет миграцию этого компонента в почве; во второй, рассчитанной на 4 часа аудиторных занятий, определяется вынос данного элемента из почвы в грунтовые воды; в третьей части, рассчитанной на 2 часа, студент проводит исследования для того же элемента, основываясь на данных, полученных через 2 года деятельности предприятия.

#### Часть 1. Выяснение распределения элементов в почвах

С помощью программы Surfer построить схему распределения одного из элементов на заводской территории для первого горизонта (рис. 8), затем для второго горизонта (рис. 9).

##### Методика построения

1. Открываем программу Windows Commander. Находим программу Surfer и создаем в ней директорию Data для сохранения своих рабочих файлов.

## Содержание компонентов в почвах

№ про- бы	Координаты UTM		Al	Cu	Pb	Cr	Zn	Fe	Mn	HУ	Cd
	X	Y	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
<b>Б-1-1</b>	0345084	4733486	20200	13	22,62	37,44	83,19	26211,77	811,41	0,16	0,1
<b>Б1-2</b>	0345084	4733486	16600	6,07	6,57	28,81	49,54	27037,41	561,12	0,19	0,11
<b>Б2-1</b>	0345185	4733767	16500	14,29	13,52	36,73	84,44	27999,99	709,951	0,36	0,12
<b>Б2-2</b>	0345185	4733767	34200	14,35	12,04	42,53	76,86	35868	702,24	0,99	0,11
<b>1-1</b>	0345248	4733708	18347	30,45	35,61	31,47	99,29	34247,69	838,27	0,145	0,13
<b>1-2</b>	0345248	4733708	23700	8,95	7,16	37,34	68,8	33660,73	722,32	0,13	0,12
<b>2-1</b>	0345255	4733698	15700	7,12	8,65	30,28	89,06	30422,24	676,34	0,04	0,11
<b>2-2</b>	0345255	4733698	18000	5,34	3,56	34,86	59,03	32770,02	702,22	0,049	0,14
<b>3-1</b>	0345256	4733710	17300	10,48	24,8	37,84	132,71	32648,05	758,67	0,073	0,15
<b>3-2</b>	0345256	4733710	28300	12,42	50,98	51,75	72,97	42966,56	656,76	0,093	0,13
<b>4-1</b>	0345256	4733712	16400	9,42	8,65	31,39	72,8	32854,82	777,34	0,068	0,12
<b>4-2</b>	0345256	4733712	19400	7,69	5,89	40,52	65,14	35545,75	926,86	0,051	0,1

<b>6-1</b>	0345242	4733765	18700	8,42	8,67	31,88	73,2	32937,83	813,86	0,059	0,1
<b>6-2</b>	0345242	4733765	21500	10,01	5,13	40,29	65,45	34565,24	1119,24	0,067	0,1
<b>7-1</b>	0345226	4733792	16000	7,35	6,08	29,66	60,85	29044,75	653,84	0,11	0,1
<b>7-2</b>	0345226	4733792	16300	5,08	4,06	32,24	55,6	30040,49	697,6	0,049	0,1
<b>8-1</b>	0345146	4733751	19100	8,67	8,92	35,68	88,69	35560,54	763,33	0,06	0,1
<b>8-2</b>	0345146	4733751	19300	8,9	11,7	41,45	76,3	34750,76	778,74	0,078	0,1
<b>9-1</b>	0345163	4733718	10900	15,81	33,92	25,5	65,03	22201,89	499,08	0,11	0,13
<b>9-2</b>	0345163	4733718	15900	2,27	7,9	12,37	34,42	19989,8	606,32	0,045	0,17
<b>10-1</b>	0345076	4733689	10600	18,81	45,24	22,57	110,55	31255,75	846,8	0,094	0,28
<b>10-2</b>	0345076	4733689	14600	1,96	5,85	35,89	29,27	15677,49	478,72	0,063	0,14
<b>11-1</b>	0345062	4733722	20200	16,86	10,73	60,79	84,3	32338,82	802,34	0,11	0,11
<b>11-2</b>	0345062	4733722	19700	5,36	5,11	36	64,85	34528,19	987,29	0,31	0,1
<b>12-1</b>	0344973	4733682	16800	5,84	5,33	31,25	60,72	30515,19	691,24	0,091	0,1
<b>12-2</b>	0344973	4733682	15800	6,04	4,28	34,21	65,39	32957,75	695,42	0,28	0,13
<b>13-1</b>	0344993	4733656	11100	18,5	16,73	54,99	168,02	23983,78	467,31	0,0002	0,20
<b>13-2</b>	0344993	4733656	13100	4,06	11,16	8,75	53,52	14490,11	449,01	0,12	0,11

<b>14-1</b>	0344900	4733617	18900	11,81	12,33	24,99	77,05	30706,8	672,13	0,21	0,15
<b>14-2</b>	0344900	4733617	27800	14,93	14,93	53,17	72,56	36305,53	1420	0,33	0,13
<b>15-1</b>	0344852	4733636	13500	6,47	9,05	20,46	48,11	19480,65	452,62	0,21	0,1
<b>15-2</b>	0344852	4733636	21800	9,76	8,22	38,51	69,83	31341,14	798,16	0,19	0,1
<b>16-1</b>	0344932	4733417	19600	6,88	4,59	31,35	55,06	29690,04	715,23	0,064	0,1
<b>16-2</b>	0344932	4733417	19600	7,12	4,58	33,82	58,23	29335,77	656,6	0,053	0,1
<b>17-1</b>	0344942	4733391	18400	7,92	48,06	37,32	688,14	31278,12	717,28	0,073	0,1
<b>17-2</b>	0344942	4733391	19400	6,9	4,34	38,53	62,26	34649,29	809,09	0,088	0,1
<b>18-1</b>	0345025	4733438	22400	14,18	20,89	54,16	104,45	36610,27	814,93	0,18	0,1
<b>18-2</b>	0345025	4733438	33200	19,43	5,51	69,04	75,08	47711,53	998,9	0,043	0,1
<b>19-1</b>	0345016	4733445	20200	5,62	95,54	32,7	127,73	29756,8	855,56	0,075	0,1
<b>19-2</b>	0345016	4733445	21100	4,85	5,87	27,03	49,73	27134,55	766,86	0,072	0,1
<b>20-1</b>	0345096	4733485	14900	5,81	8,58	28,78	118,39	26292,41	611,12	0,14	0,1
<b>20-2</b>	0345096	4733485	18500	7,34	6,07	34,16	141,71	27917,81	646,43	0,099	0,1
<b>21-1</b>	0345104	4733468	18100	7,91	8,67	37,24	70,15	36714,29	742,86	0,075	0,1
<b>21-2</b>	0345104	4733468	17600	5,86	3,31	33,39	53,02	31620,27	674,77	0,097	0,1



<b>22-1</b>	0345194	4733509	17100	6,88	35,94	37,42	65,76	33183,81	737,84	0,11	0,1
<b>22-2</b>	0345194	4733509	18300	6,11	3,57	35,93	57,58	32888,3	767,43	0,04	0,1
<b>23-1</b>	0345177	4733536	17000	9,75	34,13	31,82	69,03	27520	545,83	0,091	0,1
<b>23-2</b>	0345177	4733536	19800	6,92	5,89	34,84	60,45	33206,97	807,89	0,51	0,1
<b>24-1</b>	0345321	4733607	14800	8,64	17,29	38,43	83,64	32634,36	724,02	0,14	0,1
<b>24-2</b>	0345321	4733607	18700	6,36	4,33	37,68	61,61	36140,53	848,27	0,06	0,1
<b>25-1</b>	0345332	4733570	17100	11,02	17,43	34,34	72,78	28485,03	626,54	0,0785	0,1
<b>25-2</b>	0345332	4733570	19000	7,35	19,51	44,34	88,68	35258,94	814,08	0,068	0,1

**Примечание.** Проба с номером заканчивающимся на цифру 1, отобрана с почвенного горизонта 0–10 см, а на цифру 2 – с горизонта 10–30 см.; НУ – нефтеуглеводороды.

2. Открываем программу Surfer (запускной файл Surfer32.exe). В меню выбираем опцию Worksheet или иконку с атрибутами таблицы, заполнение которой даст нам возможность ввести свои данные в программу (табл. 11).

Данные заносятся в соответствии с вариантом задания. Студент выбирает необходимые ему значения из таблицы 10. При внесении данных в таблицу необходимо иметь в виду, что проба с номером, заканчивающимся на цифру 1, отобрана с почвенного горизонта 0–10 см, а на цифру 2 – с горизонта 10–30 см.

Таблица 11

**Пример занесения координат точек опробования**

№ образца	Координаты точки отбора		Содержание элемента в почвенном слое	
	X	Y	1 (0–10 см)	2 (10–30 см)
Обозначение колонок в Surfer				
*	A	B	C	D
1	345248	4733708	18347	23700

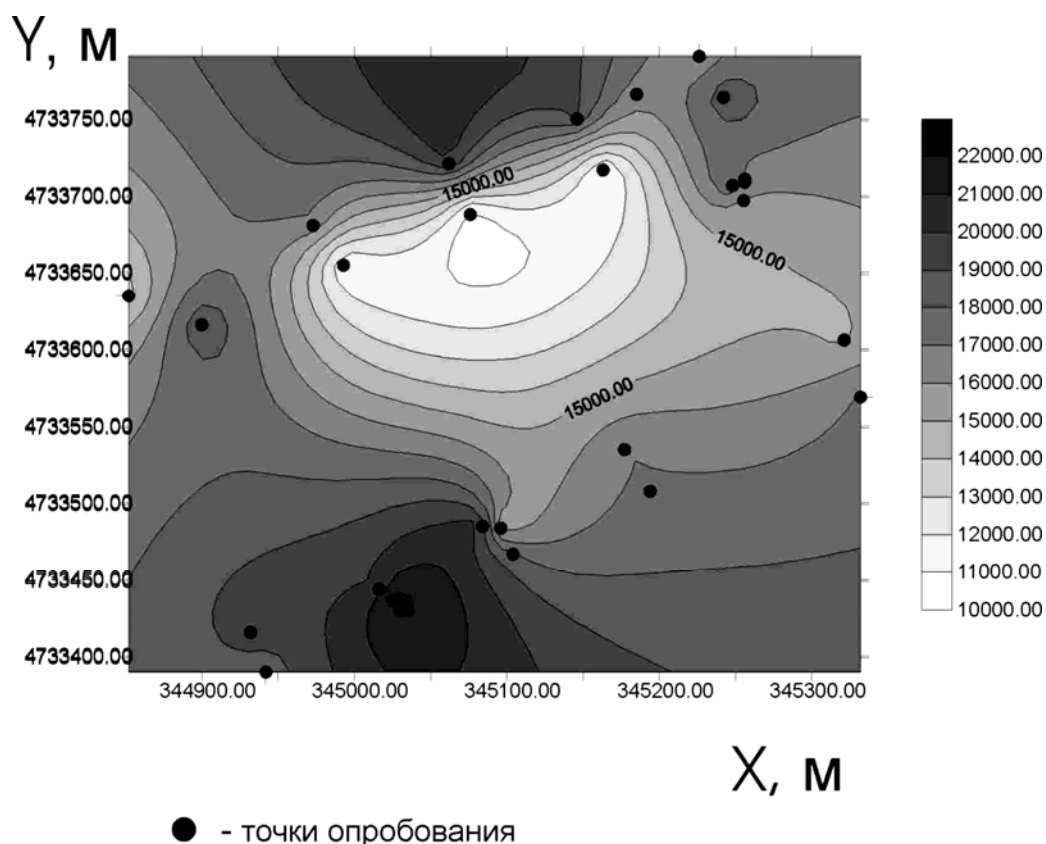


Рис. 8. Распределение алюминия в первом почвенном слое, мг/кг

3. Для построения схемы распределения алюминия в первом почвенном слое заполняем только колонки А, В, С и D.

Колонки А и В соответствуют координатам точки, определенной в полевых условиях с помощью системы JPS в метрической форме, которая позволяет нам проводить построение в прямоугольных координатах. Колонка А заполняется со значениями координаты X (ось абсцисс), а колонка В – со значениями координаты Y на оси ординат. В колонку С выносятся содержания элемента для одного только первого уровня. Для следующего, графика мы вынуждены изменить колонку С, внося в нее значения содержаний для следующего, второго уровня, оставляя неизменными значения координат.

В колонку D вносятся номера точек опробования или номера скважин.

4. Сохраняем полученные данные в поддиректории data (см. п. 1) в виде файла <<фамилия\_элемент\_уровень1.dat>>.

5. В меню выберем опцию Grid и в открывшемся подменю – Data. В нем выберем для загрузки и переформатирования свой первый рабочий файл. При этом он приобретет расширение .grid.

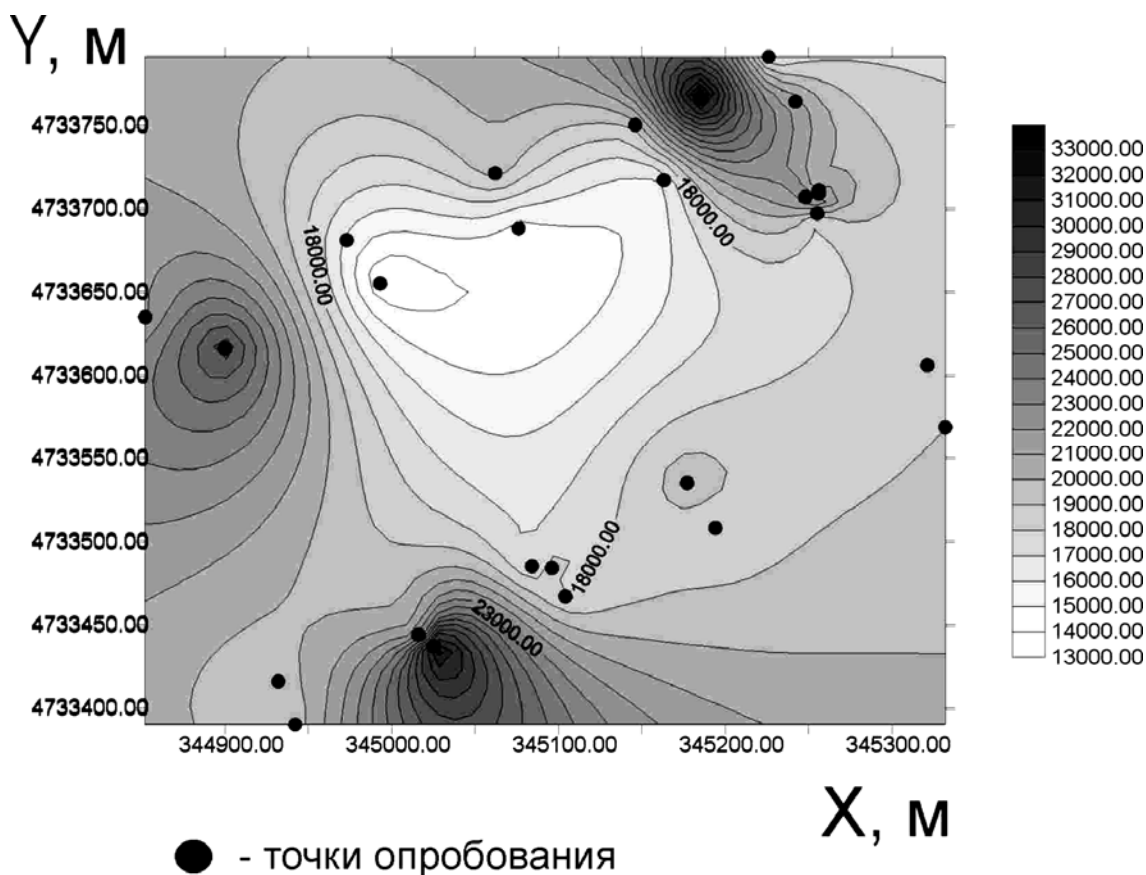


Рис. 9. Распределение алюминия во втором почвенном слое, мг/кг

6. Для построения графика в меню выбираем опцию Map и в открывшемся подменю – Post. В появившемся окне выберем свой файл с расширением .dat. В новом окне установим необходимые атрибуты построения точек отбора проб, определяя для них форму и размер значка.

7. Затем в меню выберем опцию Map и в открывшемся подменю – Contour. В открывшемся окне загрузим свой файл с расширением .grd и вновь зададим необходимые условия для построения графика. Для этого поставим галочки в маленьких окошках Fill Contours и Color Scale. Затем необходимо выбрать опцию Fill провести соответствующие условия заполнения для минимума (белый или голубой фон) и максимума (черный или красный фон). Нажав Ok, получим график распределения элемента по выбранному уровню.

Вернемся к меню Map и выберем подуровень Post. В высветившемся меню вы увидите уже выбранные компьютером колонки A и B. Теперь вы должны выбрать в строке Label колонку D для вынесения номеров точек опробования на график. Здесь же выбираем опцию Default Symbol и в ней соответствующий символ для обозначения точки опробования или скважины. После построения схемы часто происходит некоторое раздвоение линий. В этом случае необходимо щелкнуть правой клавишей мышки и в появившемся меню выбрать опцию Axes Attributes, а в ней выбрать окошко без линии. Для шрифта мы выбираем белый цвет. Схема распространения ореолов алюминия построена.

8. В головном меню выбираем раздел Edit и в нем опцию Select All и Copy.

Если по каким-либо причинам копирование не удастся (например, работа проводится в демонстрационной версии), то его можно выполнить с помощью клавиши Print Screen. Затем в программе Paint проводим вырезку необходимой карты и помещаем ее в отчет.

9. Открываем Microsoft Word и вносим график из буфера в отчет.

10. Возвращаемся к пункту 3 и приступаем к изменению рабочих данных в Worksheet своего первого рабочего графика. Изменяем в нем колонку C, внося содержание исследуемого элемента на следующем уровне, и, выбрав опцию Save as, сохраняем рабочий файл под новым названием: <<фамилия\_элемент\_уровень2.dat>>.

11. Повторяем пункты 4–9 и переносим новый график в отчет.

12. Проводим анализ распределения элемента, описав его аномалии на обоих горизонтах, определяем их взаимосвязь и даем заключение об особенностях миграции элемента.

## Часть 2. Определение выноса элементов из почвы в грунтовые воды

**Краткая характеристика.** Направление миграции элементов из почвы в грунтовые воды должно быть определено методом визуализации и сопоставления аномального распределения элементов в почвах и грунтовых водах. На территории той же заводской площадки были пробурены 6 наблюдательных скважин (рис. 10), координаты которых в системе UTM вместе с данными уровня грунтовых вод приведены в табл. 12. Территория завода представляет собой горизонтальную площадку, следовательно, абсолютные отметки устьев скважин могут быть приняты за условный «0». Результаты исследования грунтовых вод приведены в табл. 12.

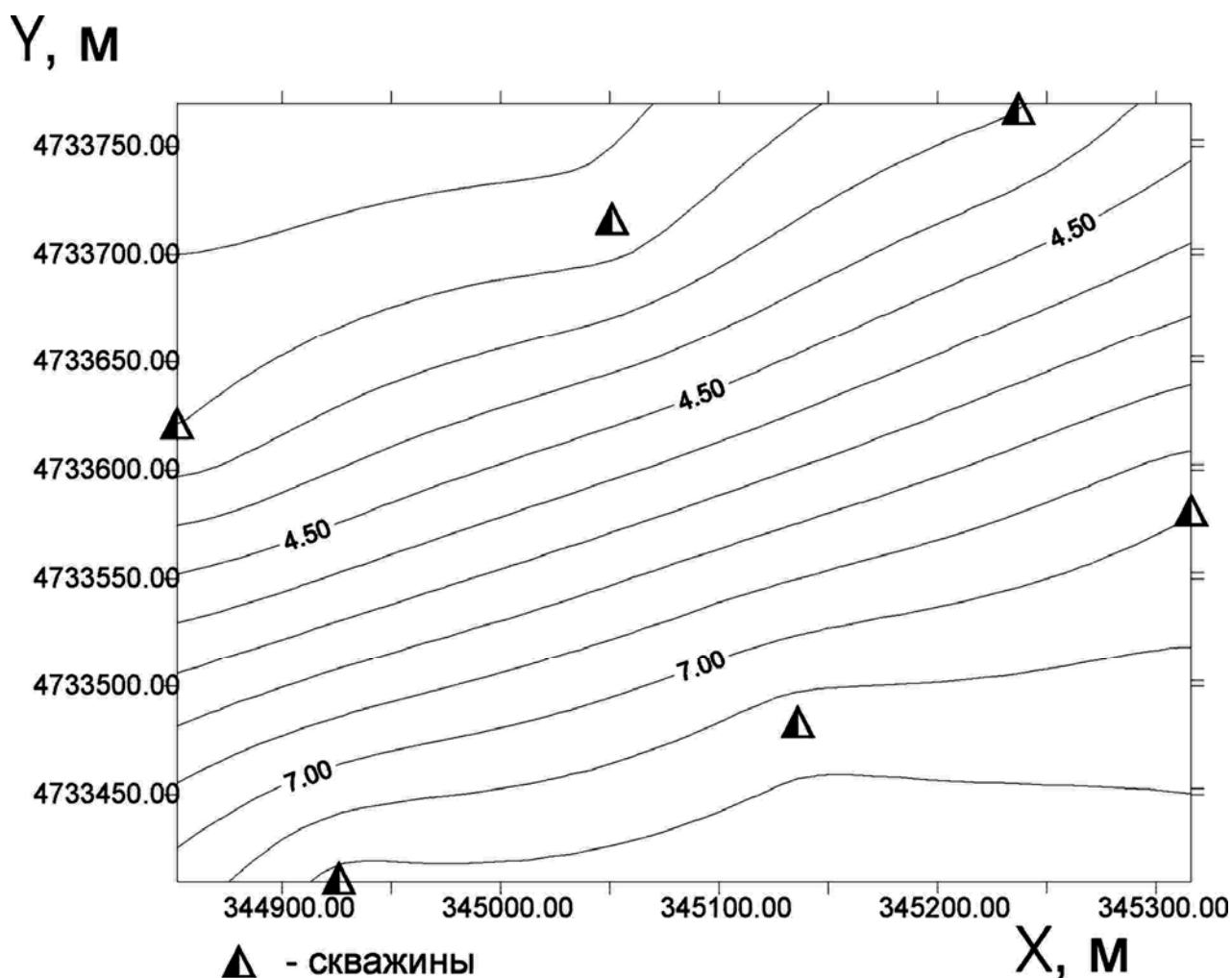


Рис. 10. Гидроизогипсы грунтовых вод  
и направление их стока

## Методика выполнения

1. Используя описания выполнения части 1 лабораторной работы (см. пункты 2–12) проведите построение схемы размещения скважин и гидроизогипс грунтовых вод на заводской территории, учитывая то, что скважины размещены по ее периферии. При работе в Worksheet в графе С разместите значения уровней грунтовых вод в скважинах.

2. В отчете по лабораторной работе (в Microsoft Word) проанализируйте поверхность уровня грунтовых вод и, при наличии ее склонения, стрелкой укажите направление стока грунтовых вод (рис. 10).

3. Используя описания выполнения первой части лабораторной работы (см. пункты 2–12), выполните построение для определения распределения в грунтовых водах того же элемента, поведение которого анализировалось в почвах при выполнении первой части лабораторной работы. Полученный график (рис. 11) перенесите в отчет.

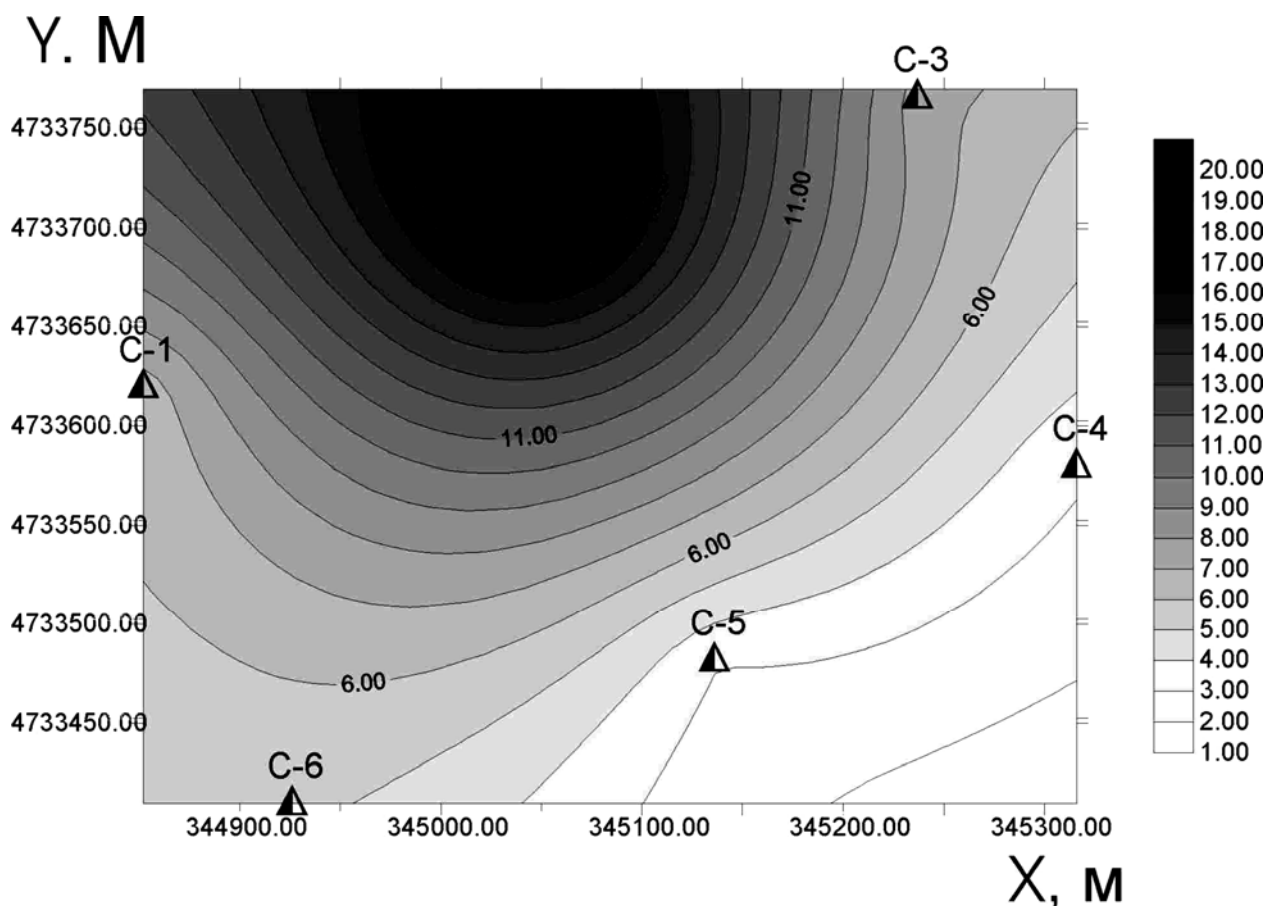


Рис. 11. Распределение алюминия в грунтовых водах заводской площадки, мг/дм<sup>3</sup>

**Результаты исследования грунтовых вод  
на территории заводской площадки**

Скважины и их номер		1	2	3	4	5	6
Координаты UTM	X	0344852	0345051	0345237	0345316	0345136	0344926
	Y	4733619	4733714	4733765	4733579	4733481	4733409
Уровень грунтовых вод, м		10,0	8,3	5,5	4,0	3,8	6,0
Нефтепродукты, мг/дм <sup>3</sup>		0,21	0,043	0,095	0,61	0,16	0,092
Азот нитратный, мг/дм <sup>3</sup>		1	8,5	0,10	0,10	2	2,5
Азот нитритный, мг/дм <sup>3</sup>		0,14	0,053	0,079	0,061	0,054	0,061
Алюминий, мг/дм <sup>3</sup>		6,45	20,44	7,53	3,17	3,06	5,22
Кадмий, мг/дм <sup>3</sup>		0,0043	0,00055	< 0,0001	0,0006	0,0001	0,0007
Марганец, мг/дм <sup>3</sup>		10,27	7,39	4,95	5,26	0,19	0,22
Медь, мг/дм <sup>3</sup>		0,092	0,036	0,024	0,12	0,0044	0,019
Свинец, мг/дм <sup>3</sup>		0,075	0,13	0,032	0,14	0,091	0,12
Хром, мг/дм <sup>3</sup>		0,044	0,053	0,013	0,024	< 0,01	< 0,01
Цинк, мг/дм <sup>3</sup>		1,56	0,31	0,48	0,21	0,05	0,11
Fe <sup>2</sup> , мг/дм <sup>3</sup> (консервир.)		0,79	12,08	31,25	11,46	5	5
Fe <sup>3</sup> , мг/дм <sup>3</sup> (консервир.)		0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1

### **Часть 3. Определение характеристик поведения элемента для ликвидации предприятия**

Проведем для заданного элемента всю работу, которая была описана в частях 1 и 2, используя данные исследований, полученные при ликвидации предприятия после 2-х лет успешной работы.

При этом необходимо помнить о том, что координаты точек опробований (табл. 13) и координаты скважин (табл. 14) изменились, т. к. скважины в процессе работы не сохранились и были пробурены вновь.

#### **Выводы**

1. Установить распределение аномалий в первом и втором почвенных горизонтах.
2. Сделать заключение о подвижности или инертности исследуемого элемента.
3. Определить склонение зеркала грунтовых вод.
4. Провести сопоставление аномалий исследуемого элемента в почвах и грунтовых водах.
5. Дать заключение о выносе данного компонента из почв в грунтовые воды.
6. Дать рекомендации о проведении рекультивационных работ перед началом деятельности завода трубного покрытия.

Сделать заключение в соответствии с пунктами 1–6 для последующей ликвидации предприятия после двухлетней работы и дать рекомендации о необходимых рекультивационных работах.

Защитить отчет по лабораторной работе.

#### **Вопросы для самоподготовки**

1. Какие существуют методы определения миграции компонентов?
2. Какие компоненты мигрируют наиболее активно в почвах и свободно переходят из почвенных горизонтов в грунтовые воды?
3. Что такое гидроизогипсы и как они определяются?



**Содержание компонентов в почвах территории заводской площадки  
после ликвидации предприятия**

№ проб	Координаты UTM		Горизонт	Al	Cu	Pb	Cr	Zn	Fe	Mn	HУ	Cd
	X	Y		мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/г	мг/кг
1/1	0344887	4733608	1	7064	4,25	4,50	17,00	20,25	10517	47,14	24	0,005
1/2			2	12853	10,00	5,75	25,00	25,50	13924	101,70	30	0,006
2/1	0344875	4733636	1	5290	2,75	7,00	15,50	22,00	8512	60,73	16	0,005
2/2			2	7737	5,75	8,50	18,50	18,50	11796	82,06	15	0,005
3/1	0344362	4733675	1	7888	5,50	3,75	16,75	23,25	11476	52,08	13	0,005
3/2			2	9814	6,75	9,50	20,25	24,25	13751	88,17	59	0,005
4/1	0344381	4733646	1	8410	24,75	4,50	19,00	24,75	12349	73,18	27	0,005
4/2			2	9860	8,50	4,25	21,00	25,00	132296	87,00	31	0,005
5/1	0345054	4733702	1	9651	11,25	5,00	22,50	31,00	14157	89,33	23	0,005
5/2			2	13004	9,75	4,50	30,75	25,00	15793	109,56	12	0,005
6/1	0345121	4733111	1	7378	4,25	3,25	15,75	22,50	10271	45,10	19	0,005
6/2			2	9941	7,00	4,75	18,75	20,50	13100	93,26	18	0,005
7/1	0345113	4733742	1	9674	4,25	3,25	19,25	24,50	10934	49,03	22	0,005
7/2			2	11832	9,00	5,00	24,00	22,25	13444	109,11	18	0,005
8/1	0345218	4733791	1	8271	6,75	3,75	18,25	26,00	13407	69,69	21	0,005

№ проб	Координаты UTM		Горизонт	Al	Cu	Pb	Cr	Zn	Fe	Mn	HУ	Cd
	X	Y		мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/г	мг/кг
8/2			2	10741	7,75	4,25	21,75	26,75	14686	95,73	30	0,005
9/1	0345241	4733749	1	10219	4,00	3,25	17,50	24,25	12091	47,28	16	0,005
9/2			2	8456	14,25	7,25	23,75	47,25	16236	121,20	420	0,007
10/1	0345271	4733681	1	8340	9,00	9,50	18,25	80,00	16310	74,35	52	0,005
10/2			2	11542	9,25	8,00	18,00	33,50	14822	98,64	38	0,011
11/1	0345310	4733588	1	9871	7,00	5,75	17,00	25,00	12583	103,88	17	0,005
11/2			2	11298	7,50	5,00	19,00	20,75	13653	117,27	17	0,005
12/1	0345314	4733560	1	7435	5,50	5,50	15,50	26,50	12509	88,46	18	0,005
12/2			2	12586	8,00	5,25	19,50	22,00	14576	114,36	15	0,003
13/1	0345212	4733513	1	14082	7,75	5,25	20,25	25,75	17380	123,52	19	0,002
13/2			2	7354	4,00	3,50	15,00	24,25	12644	55,58	18	0,005
14/1	0345200	4733539	1	5220	63,75	9,00	20,50	77,50	21955	532,53	24	0,093
14/2			2	12922	8,25	5,75	21,75	26,00	16470	97,19	18	0,010
15/1	0345131	4733485	1	8584	3,75	3,00	16,75	24,25	13862	52,08	17	0,005
15/2			2	14801	9,75	6,25	24,00	28,25	17355	222,26	17	0,018
16/1	0345031	4733431	1	8097	4,50	3,25	16,00	24,25	13234	68,23	12	0,021

№ проб	Координаты UTM		Горизонт	Al	Cu	Pb	Cr	Zn	Fe	Mn	HУ	Cd
	X	Y		мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/г	мг/кг
16/2			2	11182	8,75	5,00	10,75	22,50	15141	525,25	12	0,032
17/1	0345013	4733460	1	6508	5,00	10,75	13,25	27,75	10258	56,30	34	0,020
17/2			2	3352	3,00	74,50	8,25	30,25	4797	44,37	43	0,040
18/1	0344937	4733388	1	7772	5,00	5,25	15,25	21,25	12386	88,31	15	0,007
18/2			2	10208	7,75	4,25	17,00	23,25	14428	83,80	15	0,015
19/1	0344315	4733425	1	15033	4,50	4,00	23,25	37,50	21267	382,66	15	0,019
19/2			2	13119	4,75	4,50	23,50	39,00	21783	371,02	12	0,038
20/1	0344302	4733529	1	1984	3,25	1,50	11,00	38,50	7232	38,12	110	0,017
20/2			2	6774	6	3,75	15,50	26,5	11119	93,56	60	0,004

**Результаты исследования грунтовых вод на территории заводской площадки  
после ликвидации предприятия**

№ скважины	Координаты UTM		Глубина грунтовых вод	AL	Cu	Pb	Cr	Zn	Fe	Mn	HУ	Cd
	X	Y		мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/кг	мг/г	мг/кг
1	0344851	4733622	7,75	5,45	0,025	0,106	0,006	0,07	1,29	1,3	1,37	0,0029
2	0345052	4733704	7,35	24,39	0,2	0,011	0,035	0,2	6,43	17,75	5,12	0,0029
3	0345236	4733757	5,95	1,33	0,0084	0,12	0,033	0,015	6,42	1,3	3,82	0,00043
4	0345294	4733550	1,90	1,18	0,0067	0,12	0,017	0,019	4	2	1,56	0,0003
5	0345131	4733481	2,15	2,57	0,023	0,15	0,011	0,027	1,91	0,62	0,44	0,0022
6	0344925	4733404	4,80	0,54	0,0095	0,25	0,004	0,03	0,49	0,072	0,64	0,00045

## ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА № 4

### Определение субмодального состава горной породы

**Цель.** На основании химического анализа горной породы определить ее вероятностный минеральный состав.

**Краткая характеристика.** Во многих случаях исследователю необходимо знать не только качественный, но и количественный состав горной породы. Многие исследователи разрабатывали методы пересчета химических анализов на субмодальный (т. е. близкий к реальному) состав. В основе данной лабораторной работе лежат представления, изложенные в сборнике С.В. Ефремовой и К.Г. Стафеева [4].

Расчет осуществляется на основании использования формул минералов в оксидной форме (табл. 15) и приведения молекулярных количеств к 100 %.

**Задание.** Необходимо определить вероятностный минеральный состав горной породы на основании исследования трех химических анализов магматической горной породы (табл. 16).

Необходимо провести расчет субмодального состава горной породы для всех трех анализов и построить треугольник состава *Pl—Q—Or*. Работа рассчитана на 6 часов аудиторных занятий.

#### **Порядок работы**

1. Набираем (копируем из готового файла) химический анализ породы.

2. Для определения молекулярной массы для каждого оксида составляем свою формулу. Например, в ячейке C3 под значением процента массы SiO<sub>2</sub> набираем следующее выражение:

$$=28,086+(15,999\cdot 2),$$

где 28,086 – атомный вес кремния, а 15,999 – атомный вес кислорода, умноженный на количество его атомов. По этому образцу, используя значения атомных весов элементов из периодической системы Д.И. Менделеева, определяем молекулярную массу каждого оксида.

3. В ячейке C5 (под SiO<sub>2</sub>) определяем молекулярное количество оксида. Для этого в ячейку C5 записываем формулу  $=C3/C4\cdot 1000$ , согласно которой значение компонента в процентах массы делим на его

молекулярную массу и умножаем на 1000. Повторим эту формулу для всего ряда оксидов элементов.

4. Вычисляем сумму молекулярных количеств элементов, поместив ее в ячейку B5.

5. Определяем молекулярные проценты. Вносим в ячейку C6 формулу:  $=C6 \cdot 100 / B5$ . Подобные формулы вносятся и для всех остальных оксидов элементов. Следует учесть, что при копировании формулы в остальные ячейки, нужно проследить за их правильностью и при необходимости изменить формулы так, чтобы во всех ячейках фигурировала сумма, соответствующая определенной в ячейке B5.

6. Определяем сумму молекулярных процентов, которая должна быть равна 100 %.

7. Затем приступаем непосредственно к расчету субмолекулярного состава минералов.

В строке 8 определяем содержание апатита, используя значения его формулы в оксидной форме (табл. 17). При этом используется принцип заполнения формулы минерала в оксидной форме, начиная с оксида элемента, вероятность вхождения которого в минерал не вызывает сомнений. Итак, мы вносим в ячейку N7 всё содержание  $P_2O_5$  и в соответствии с формулой равное ему количество воды и извести. В ячейке B3 поместим сумму оксидов, которая и будет являться процентным содержанием данного минерала.

Ниже наименования минерала задействуем ячейку, характеризующую остаток молекулярных процентов данного элемента, который находится для подведения суммарных итогов проведенного расчета.

8. Таким образом, в строке 8 вычислим остаток компонентов после их расходования на апатит. Для этого в ячейке C8 запишем формулу  $=C6 - C7$ , которую и повторим во всех остальных ячейках ряда.

9. Проведем расчет остальных типоморфных минералов.

10. Представим отчет по лабораторной работе.

Результат расчета можно считать справедливым, т. к. осталось не реализованным всего 3,87 % глинозема. Вероятнее всего в породе присутствует такой высокоглиноземистый минерал, как серицит.

Аналогичным образом рассчитываем два других анализа. Все полученные результаты переносим через буфер обмена в Microsoft Word для подготовки отчета.

**Пример расчета субмодального состава по молекулярным процентам**

	<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>E</b>	<b>F</b>	<b>G</b>	<b>H</b>	<b>I</b>	<b>J</b>	<b>K</b>	<b>L</b>	<b>M</b>	<b>N</b>
<b>2</b>			<b>SiO<sub>2</sub></b>	<b>TiO<sub>2</sub></b>	<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>FeO</b>	<b>MnO</b>	<b>MgO</b>	<b>CaO</b>	<b>Na<sub>2</sub>O</b>	<b>K<sub>2</sub>O</b>	<b>H<sub>2</sub>O<sup>+</sup></b>	<b>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>
3	% массы		67,00	0,72	15,53	2,06	3,75	0,08	1,95	2,27	2,51	3,69	0,90	0,24
4	Мол. масса		60,08	79,90	101,96	159,69	71,85	70,94	40,30	56,08	61,98	94,20	17,00	141,94
5	Мол. кол-во	1565,82	1115,11	9,01	152,32	12,90	52,19	1,13	48,38	40,48	40,50	39,17	52,94	1,69
6	Молекуляр- ные %	100,00	71,22	0,58	9,73	0,82	3,33	0,07	3,09	2,59	2,59	2,50	3,38	0,11
7	<b>Апатит</b>	0,18								<b>0,04</b>			<b>0,04</b>	<b>0,11</b>
8	Остаток	99,82	71,22	0,58	9,73	0,82	3,33	0,07	3,09	2,55	2,59	2,50	3,35	0,00
9	<b>Сфен</b>	1,73	<b>0,58</b>	<b>0,58</b>						<b>0,58</b>				
10	Остаток	98,09	70,64	0,00	9,73	0,82	3,33	0,07	3,09	1,97	2,59	2,50	3,35	0,00
11	<b>Амфибол</b>	16,07	<b>6,93</b>		0,59	0,59	2,27	0,07	2,27	1,97	0,32		1,07	
12	Остаток	82,02	63,71	0,00	9,14	0,24	1,07	0,00	0,82	0,00	2,27	2,50	2,28	0,00
13	<b>Хлорит</b>	4,79	0,13		0,50		1,07		0,82				2,28	

Окончание табл. 15

	<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>E</b>	<b>F</b>	<b>G</b>	<b>H</b>	<b>I</b>	<b>J</b>	<b>K</b>	<b>L</b>	<b>M</b>	<b>N</b>
14	Остаток	77,23	63,58	0,00	8,64	0,24	0,00	0,00	0,00	0,00	2,27	2,50	0,00	0,00
<b>15</b>	<b>Альбит</b>	18,13	13,60		2,27						2,27			
16	Остаток	59,10	49,98	0,00	6,37	0,24	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	2,50	0,00	0,00
<b>17</b>	<b>Анортит</b>	0,00												
18	Остаток	59,10	49,98	0,00	6,37	0,24	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	2,50	0,00	0,00
<b>19</b>	<b>КПШ</b>	20,01	15,01		2,50							2,50		
20	Остаток	39,08	34,97	0,00	3,87	0,24	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
<b>21</b>	<b>Кварц</b>	34,97	34,97											
22	Остаток	<b>4,11</b>	0,00	0,00	<b>3,87</b>	<b>0,24</b>	0,00	<b>0,00</b>	0,00	0,00	0,00	0,00	<b>0,00</b>	0,00
23	<b>Гематит</b>	0,24	0,00			0,24								
24	Остаток	<b>3,87</b>	0,00	0,00	<b>3,87</b>	<b>0,00</b>	0,00	<b>0,00</b>	0,00	0,00	0,00	0,00	<b>0,00</b>	0,00



### Варианты заданий для выполнения лабораторной работы № 4

№ п/п	Компоненты											
	SiO <sub>2</sub>	TiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub> O	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
<b>Вариант 1</b>												
1	66,01	0,91	13,74	1,49	5,23	0,08	0,56	2,81	2,94	4,72	1,23	0,24
2	69,80	0,43	13,33	0,92	3,42	0,05	0,39	2,10	2,79	5,52	0,93	0,17
3	74,39	0,15	13,15	0,82	0,94	0,03	0,09	0,89	2,91	5,17	0,87	0,06
<b>Вариант 2</b>												
4	67,77	0,44	10,25	4,32	4,29	0,19	0,10	0,39	6,33	4,38	0,22	0,06
5	70,96	0,49	11,45	4,0	0,53	0,12	0,01	0,67	6,85	4,65	0,22	0,02
6	62,68	0,38	16,21	2,40	2,28	0,14	0,01	1,44	8,11	5,58	0,83	0,06
<b>Вариант 3</b>												
7	48,10	0,79	20,37	3,81	6,30	0,14	6,63	10,62	2,68	0,43	1,02	0,11
8	41,18	1,48	15,84	3,23	9,10	0,15	10,13	12,75	1,88	0,78	2,15	1,10
9	50,90	1,22	15,27	2,85	9,07	0,19	6,07	10,27	1,84	0,14	1,51	0,01
<b>Вариант 4</b>												
10	76,53	0,15	12,17	1,53	0,10	0,13	0,71	0,33	3,70	2,54	0,65	0,03

№ п/п	Компоненты											
	SiO <sub>2</sub>	TiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub> O	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
12	70,90	0,31	13,77	1,18	2,24	0,07	0,83	2,63	3,27	2,79	1,13	0,07
<b>Вариант 5</b>												
13	46,29	1,31	20,75	2,62	3,98	0,10	3,32	12,71	2,95	1,42	0,20	0,26
14	72,73	0,20	13,08	1,24	0,95	0,07	0,06	3,64	2,45	4,67	0,42	0,12
15	61,50	0,87	17,10	2,60	2,88	0,09	2,67	3,70	2,90	3,40	0,07	0,20
<b>Вариант 6</b>												
16	55,05	1,05	18,50	0,54	7,56	0,18	3,54	4,38	2,75	2,88	0,20	0,27
17	57,37	0,76	17,08	0,72	5,36	0,15	3,90	5,05	1,90	2,48	1,05	0,31
18	73,27	0,14	13,50	1,80	0,18	0,09	0,56	0,94	3,78	3,84	0,80	0,04
<b>Вариант 7</b>												
19	48,69	1,34	20,45	2,37	6,14	0,14	3,12	9,83	3,23	0,79	3,25	0,60
20	58,40	0,56	13,35	2,13	4,76	0,12	4,96	5,11	3,34	2,09	0,14	0,15
21	76,10	0,17	12,40	0,09	1,27	0,01	0,65	2,00	3,60	3,20	0,56	0,03
<b>Вариант 8</b>												
22	56,31	0,77	16,35	1,15	6,66	0,16	5,28	7,01	3,08	1,58	1,78	0,35
23	62,50	0,35	16,00	0,45	5,20	0,09	3,02	4,81	3,01	2,51	1,50	0,35

№ п/п	Компоненты											
	SiO <sub>2</sub>	TiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub> O	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
<b>Вариант 9</b>												
25	71,77	0,38	14,43	1,17	1,70	0,07	0,39	0,81	4,06	3,48	0,19	0,08
26	50,70	0,70	21,40	0,29	6,14	0,13	3,90	9,28	3,24	1,21	0,35	0,41
27	62,15	0,56	16,71	1,40	2,78	0,08	2,39	2,60	3,62	4,01	3,05	0,23

**Примечание:** 1 – кварцевый сиенит, 2 – рапакиви, 3 – гранит: 1, 2 – Выборгский плутон, 3 – массив Веккеря [4]; 4–6 – Илимауссакский массив [5]: 4 – кварцевый сиенит, 5 – щелочной гранит, 6 – сиенит; 7–9 – габброиды: 7 – габбро Зайсанской складчатой системы, 8 – горнблендит, Финляндия; 9 – габбро-долерит, Мугоджары [6]; 10–27 – гранитоиды Дальнегорского района [7]: 10, 18, 24, 25 – гранофировый гранит Араратского интрузива, 11 – гранит Дальнегорского интрузива (скв. 753); 12 – адамеллит; 13 – габбродиорит Николаевской структуры; 14, 21 – гранит Дальнегорского интрузива; 15 – гранодиорит интрузива кл. Желтый; 16 – диоритовое включение интрузива кл. Желтый; 17 – гранитоид интрузива кл. Лапшина; 19 – интрузивная порода Николаевской структуры; 20 – диорит массива Первый Лангоу; 22 – диорит интрузива кл. Солнечный; 23 – гранодиорит интрузива кл. Солнечный; 26 – габбродиорит Николаевской структуры; 27 – гранодиорит интрузива кл. Желтый.

**Выводы.** В заключение работы построим треугольник составов *Pl — Q — Or*, применяя уже знакомую методику работы в программе Statistica (или построение треугольника в программе, изложенное в лабораторной работе № 1).

Представляем заключение о процентном содержании основных минералов, слагающих исследованные горные породы. На треугольнике отмечаем тренд состава исследованных горных пород.

Таблица 17

**Формулы минералов в оксидной форме [8]**

Минерал	Формула в виде оксидов
Авгит	$6,5 \text{ CaO} \cdot 8(\text{Fe, Mg})\text{O} \cdot 3(\text{Al, Fe})_2\text{O}_3 \cdot 14,5 \text{ SiO}_2$
Ромбические пироксены	$(\text{Mg, Fe})\text{O} \cdot \text{SiO}_2$
Альбит	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{ SiO}_2$
Анортит	$\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{SiO}_2$
Апатит	$\text{CaO} \cdot 3\text{P}_2\text{O}_5 \cdot (\text{H}_2\text{O, F}_2)$
Биотит	$\text{K}_2\text{O} \cdot 6(\text{Mg, Fe})\text{O} \cdot (\text{Al, Fe})_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{ SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Гематит	$\text{Fe}_2\text{O}_3$
Ильменит	$\text{FeO} \cdot \text{TiO}_2$
Кварц	$\text{SiO}_2$
Калиевый полевой шпат	$\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{ SiO}_2$
Кальцит	$\text{CaO} \cdot \text{CO}_2$
Каолинит	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2 \text{ SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Корунд	$\text{Al}_2\text{O}_3$
Лейцит	$\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4 \text{ SiO}_2$
Магнетит	$\text{FeO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$
Мусковит (серицит)	$\text{K}_2\text{O} \cdot (\text{Al, Fe})_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{ SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Нефелин	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2 \text{ SiO}_2$
Пирит	$\text{FeS}_2$
Роговая обманка	$0,6\text{Na}_2\text{O} \cdot 3,7\text{CaO} \cdot 8,5(\text{Mg, Fe})\text{O} \cdot 2,2(\text{Al, Fe})_2\text{O}_3 \cdot 13 \text{ SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Минерал	Формула в виде оксидов
Титанит (сфен)	$\text{CaO} \cdot \text{TiO}_2 \cdot \text{SiO}_2$
Фаялит	$2\text{FeO} \cdot \text{SiO}_2$
Флюорит	$\text{CaF}_2$
Форстерит	$2\text{MgO} \cdot \text{SiO}_2$
Хлорит	$6(\text{Mg, Fe})\text{O} \cdot 0,75(\text{Al, Fe})_2\text{O}_3 \cdot 3,5 \text{SiO}_2 \cdot 6,5\text{H}_2\text{O}$
Хромит	$\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$
Циркон	$\text{ZrO}_2 \cdot \text{SiO}_2$

### Вопросы для самоподготовки

1. В чем разница между модальным, субмодальным и нормативным составами магматической горной породы?
2. С каких компонентов предпочтительнее начинать расчет?

## ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА № 5

### Биомониторинг и анализ полученных результатов

**Цель.** Научится интерпретировать данные мониторинга.

**Краткая характеристика.** Сотрудниками ОАО ДальвостНИИ-проектуголь был проведен биомониторинг на угольных разрезах и шахтах Приморского края. Для определения содержания тяжелых металлов в растениях на пунктах мониторинга отбирались образцы следующих видов: береза маньчжурская и сосна обыкновенная. Одновременно проводилось геохимическое исследование состава почв.

**Задание.** Провести сравнение концентраций тяжелых металлов в растительных образцах на пунктах мониторинга с их фоновыми содержаниями в образцах, принятых за условно незагрязненные, провести аналогичное сопоставление в почвах и сделать вывод о накопительных способностях растений. Работа рассчитана на 4 часа занятий.

Для выполнения задания использовать все данные (табл. 18–22).

Таблица 18

#### Результаты химических анализов березы маньчжурской на пунктах биомониторинга Восточного участка разреза «Ретиховский»

Пункт мониторинга	Место обора	Концентрация, мг/кг					
		Pb	Cd	Cu	Zn	Hg	As
1	Фоновый участок	2,14	0,318	2,2	33,9	0,0002	0,013
2	Рекультивированный борт	2,17	0,462	2,3	34,9	0,0004	0,019
3	Не рекультивированная часть поля	3,02	1,715	3,1	37,7	0,0006	0,024

Таблица 19

**Содержание тяжелых металлов в почвах  
Ретиховского угольного разреза (Восточный участок), мг/кг**

Пункт мониторинга	Место отбора пробы	Элементы					
		Pb	Cd	Cu	Zn	Co	Ni
1	Фоновый участок	10,40	0,13	2,00	10,10	1,60	3,10
2	Рекультивированный отвал	15,70	0,10	6,10	13,00	2,30	4,80
3	Не рекультивированный заросший отвал	7,20	0,29	4,30	8,90	0,90	2,70
4	Не рекультивированный не заросший отвал	13,50	0,15	5,30	18,20	2,70	4,00

Таблица 20

**Содержание тяжелых металлов в почвах  
рекультивированных отвалов  
Павловского угольного разреза, мг/кг**

Пункт мониторинга	Место отбора пробы	Элементы					
		Pb	Cd	Cu	Zn	Co	Ni
4	Фоновый участок	1,70	Не опр.	1,60	2,80	0,90	1,50
2	Рекультивированный отвал	4,20	Не опр.	1,80	6,10	1,00	2,40
1	Не рекультивированный отвал	5,70	Не опр.	1,90	4,90	1,20	2,40
3	Угольный разрез	11,60	Не опр.	5,90	6,70	3,40	6,90

Таблица 21

**Содержание тяжелых металлов в почвах  
самозарастающих отвалов  
Павловского угольного разреза, мг/кг**

Пункт мониторинга	Место отбора пробы	Элементы					
		Pb	Cd	Cu	Zn	Co	Ni
1	Фоновый участок	1,60	0,07	1,18	4,50	1,50	0,50
2	Разрез 11	2,00	0,12	6,50	10,60	1,00	1,20
3	Разрез 9	4,20	0,08	2,30	5,50	2,10	2,70
4	Разрез 6	6,30	0,12	4,70	8,20	1,50	2,10
5	Разрез 5	7,80	0,12	6,10	5,00	1,50	2,00
6	Разрез 4	9,00	0,12	7,00	4,40	1,70	5,40
7	Угольный разрез (№ 3)	10,20	0,25	2,00	12,30	0,20	1,40

Таблица 22

**Результаты химических анализов растительных образцов  
на пунктах мониторинга поля шахты «Хасан»**

Пункт мониторинга	Место отбора пробы	Концентрация, мг/кг					
		Pb	Cd	Cu	Zn	Hg	As
<b>Тростник обыкновенный</b>							
1	Фоновый участок	0,32	0,042	1,2	17,3	0,0003	0,012
2	Территория скважины 5н	0,34	0,058	1,0	15,4	0,0006	0,013
3	В 1 км от разлива шахтных вод	0,46	0,069	1,2	15,0	0,0013	0,012



Пункт мониторинга	Место отбора пробы	Концентрация, мг/кг					
		Pb	Cd	Cu	Zn	Hg	As
4	Отвал промплощадки	0,28	0,06	0,8	12,9	0,0008	0,01
5	Территория промплощадки	0,94	0,121	4,5	23,4	0,0003	0,013
<b>Леспедеца двуцветная</b>							
1	Фоновый участок	1,05	0,176	2,3	16,9	0,0011	0,011
2	Отвал промплощадки	0,68	0,104	3,2	15,0	0,0005	0,01
3	Территория промплощадки	0,68	0,104	3,2	15,0	0,0005	0,01
<b>Дуб зубчатый</b>							
4	Фоновый участок	0,73	0,116	3,1	15,8	0,0007	0,012
7	Отвал промплощадки	0,96	0,137	3,6	13,7	0,0004	0,014
6	Территория промплощадки	0,93	0,117	4,6	26,0	0,0005	0,019

**Методика выполнения.** Задание выполняется в программах Microsoft Excel и Microsoft Word. Студент самостоятельно выбирает методику сопоставления результатов всех исследований, при необходимости использует прием нормирования к кларку или фоновым значениям компонента, а также применяет графики, характеризующие поведение того или иного элемента как те, которые уже использовались при выполнении предыдущих лабораторных работ (гистограммы, лепестковые диаграммы и т. п.), так и новые.

Сопоставление производится с фоновыми концентрациями. Номера по порядку пунктов мониторинга во всех таблицах соответствуют направлению запад – восток на местности.

**Выводы.** Сделать заключение о характере миграции элемента из почвы в растительность. Установить наиболее информативный вид растительности, по которому можно говорить о возможном аномальном распределении данного элемента. Определить влияние изливов шахтных вод на тот или иной вид растительности.

## **Вопросы для самоподготовки**

1. Какие виды растительности являются потенциальными ин-форматорами о наличии оруденения?
2. Какие элементы относятся к высшему классу опасности?

**Пример оформления титула отчета**

---

Министерство образования и науки Российской Федерации  
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение  
высшего профессионального образования  
**«Дальневосточный федеральный университет»**  
**(ДФУ)**  
Кафедра геологии, геофизики и геоэкологии

**Отчёт**

о выполнении лабораторной работы № 1  
**«Расчет суммы оксидов щелочных металлов  
на отдельные компоненты и построение графиков»**

Выполнил: студент группы Г-3811

Н.И. Петров

Проверил: профессор

А.В. Зиньков

## БИБЛИОГРАФИЧЕСКИЙ СПИСОК

1. Виноградов А.П. Среднее содержание химических элементов в главных типах изверженных горных пород земной коры // Геохимия. – 1962. – № 7.
2. Зиньков А.В. Петрография магматических горных пород. – Владивосток: Изд-во ДВГТУ, 2005.
3. Зиньков А.В. Геохимия: метод. указания. – Владивосток: Изд-во ДВГТУ, 2006.
4. Ефремова С.В., Стафеев К.Г. Петрохимические методы исследования горных пород: справочное пособие. – М.: Недра, 1985.
5. Магматические горные породы. В 5 т. Т. 4. – М.: Наука, 1987.
6. Герасимовский В.И. Геохимия Илимауссакского щелочного массива (Юго-Западная Гренландия). – М.: Наука, 1969.
7. Магматические горные породы. В 5 т. Т. 3. – М.: Наука, 1985.
8. Валуй Г.А., Стрижкова А.А. Петрология малоглубинных гранитоидов на примере Дальнегорского района, Приморье. – Владивосток: Дальнаука, 1997.
9. Трегер В.Е. Оптическое определение породообразующих минералов. – М.: Недра, 1980.

# ОГЛАВЛЕНИЕ

Предисловие.....	3
<b>Лабораторная работа № 1.</b> Расчет суммы оксидов щелочных металлов на отдельные компоненты и построение графиков.....	4
<b>Лабораторная работа № 2.</b> Определение кларка концентрации и построение графиков распределения элементов.....	14
<b>Лабораторная работа № 3.</b> Определение миграции элементов.....	31
<b>Лабораторная работа № 4.</b> Определение субмодального состава горной породы.....	47
<b>Лабораторная работа № 5.</b> Биомониторинг и анализ полученных результатов.....	56
<b>Приложение.</b> Пример оформления титула отчета.....	61
Библиографический список.....	62

*Учебное издание*

## ПРИКЛАДНАЯ ГЕОХИМИЯ

*Методические указания*

*Составитель* **Зиньков** Александр Васильевич

Редактор Д.С. Гусарова  
Компьютерная верстка А.Ю. Купцовой  
Дизайнер Е.В. Журавлёва

Подписано в печать . Формат 60x84/16.  
Усл. печ. л. 3,72. Уч.-изд. л. 3,45.  
Тираж 50 экз. Заказ

Издательский дом Дальневосточного федерального университета.  
690950, Владивосток, ул. Октябрьская, 27.  
Отпечатано в типографии Издательского дома  
Дальневосточного федерального университета.