

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Емельянов Сергей Геннадьевич

Должность: ректор

Дата подписания: 19.09.2024 09:52:28

Уникальный программный ключ:

9ba7d3e34c012eba476ffd2d064cf2781953be730df2374d16f3c0ce536f0fc6

## МИНОБРНАУКИ РОССИИ

Федеральное государственное бюджетное

Образовательное учреждение высшего образования

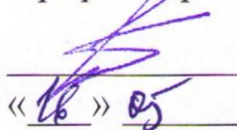
«Юго-Западный государственный университет»

(ЮЗГУ)

Кафедра экспертизы и управления недвижимостью, горного дела

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной работе



О.И. Локтионова

2023 г.

«ЮЗГУ»

1034637015786

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ  
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ  
«ЮГО-ЗАПАДНЫЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ  
УНИВЕРСИТЕТ»

## ДИАГНОСТИКА ПОРОДООБРАЗУЮЩИХ МИНЕРАЛОВ

Методические указания по выполнению практической работы по дисциплинам «Инженерная геология и экология» и «Инженерная геология» для студентов направления подготовки 08.03.01

«Строительство»,

08.05.01 «Строительство уникальных зданий и сооружений»

Курск 2023

УДК 624.131.1

Составитель:

В.В. Хаустов

Рецензент

Кандидат географических наук, доцент Новикова Т.М.

**Диагностика породобразующих минералов:** методические рекомендации по выполнению практической работы для студентов направления подготовки 08.03.01 «Строительство» и 08.05.01 «Строительство уникальных зданий и сооружений». Юго-Зап. гос. ун-т; сост.: В.В.Хаустов. - Курск, 2023. - 22 с.: Библиогр.: 22 с.

Содержит основные сведения о правилах выполнения практической работы по дисциплинам «Инженерная геология и экология» и «Инженерная геология». В работе излагается методика определения главнейших породобразующих минералов макроскопическими методами.

Методические указания соответствуют требованиям программы, утвержденной на заседании кафедры Экспертизы и управления недвижимостью, горного дела протокол №9 от «21» апреля 2023 года.

Предназначены для студентов направления подготовки (специальности) 08.03.01 Строительство и 08.05.01 «Строительство уникальных зданий и сооружений».

Текст печатается в авторской редакции

Подписано в печать

формат 60x84 1/16

Усл. печ. лист

Уч.-изд.л. Тираж 100экз. Заказ

Бесплатно

Юго-Западный государственный университет.

305040, г. Курск, ул. 50 лет Октября, 94

## Содержание

1. Порядок выполнения работы .....	4
2. Физические свойства минералов .....	8
3. Порядок определения минералов с использованием определителя .....	12
4. Рекомендуемая литература .....	22

## 1. Порядок выполнения работы

Целью работы является изучение студентами в образцах основных породообразующих минералов, их умение отличать минералы по внешним признакам, а также получение студентами сведений о минералах как полезных ископаемых, используемых в строительстве.

Порядок выполнения работы:

- изучить классификацию минералов (по происхождению, химическому составу), их основные физические свойства;
- определить свойства минералов в образцах учебной коллекции по схеме, указанной в таблице 1, установить наименование материалов и произвести записи в тетради лабораторных работ;

В результате каждый студент должен уметь распознавать минералы по внешним признакам в образцах горных пород при их определении.

Таблица 1

### Классификация минералов по происхождению (генезису)

Типы и группы минералов	Условия образования	Примеры минералов
1	2	3
Магматические 1) высокотемпературные магматические (t выше 700°C)	Кристаллизация из магмы	Оливин, пироксены, плагиоклазы, амфиболы, слюды, ортоклаз, микроклин, кварц
2) пегматитовые (t 700° - 500°C)	Пегматитовые жилы при кристаллизации остаточной магмы	Полевые шпаты, кварц, драгоценные камни, рудные минералы
3) пневматолитово – гидротермальные (t 500° - 375°C)	Из газов, паров и термальных водных магматических растворов. Пневматолитово – гидротермальные и гидротермальные жилы	Рудные минералы, сера, сульфиды (пирит и др.), кальцит, золото, гематит
Осадочные (гипергенные)	Физическое выветривание	Обломки минералов
1) продукты выветривания минералов и горных пород	Химическое и биохимическое выветривание	Опал, лимонит, глинистые минералы (каолинит, гидрослюды, монтмориллонит) и др.
2) химические из водных растворов	Кристаллизация из водных растворов морей, озер, лагун и подземных вод	Галит, сильвин, гипс, ангидрит, кальцит, магнезит, доломит

3) биохимические (биогенные)	Продукты жизнедеятельности организмов	Сера, пирит, озокерит, кальцит, лимонит, фосфорит
Метаморфические	На контакте магмы и вмещающих горных пород	Магнетит, гранат, тальк, хлорит, серпентин, асбест, графит, амфиболы, пироксены, слюды, полевые шпаты, кварц, карбонаты
1) контактового метаморфизма		
2) глубинного (регионального) метаморфизма	Под влиянием высокого давления, температуры и магмы (газов, паров и водных растворов)	

Таблица 2

Классификация минералов по химическому составу

Классы	Группы	Наименование минералов	Химическая формула
1	2	3	4
Силикаты (соли кремневых и алюмокремневых кислот)	Полевые шпаты	Ортоклаз, микроклин	$KAlSi_3O_8$
		Плагиоклазы-лабрадор	$Al_{50}Ah_{50}$
	Слюды	Мусковит	$KaAl_2(OH)_2[AlSiO_3O_{10}]$
		Биотит	Железomagнезиальная слюда
	Амфиболы	Роговая обманка	Известково-магнезиальный водосодержащий силикат
	Пироксены	Авгит	$Ca(Mg,Fe,Al)[(Si,Al)_2O_6]$
	Глинистые минералы	Каолинит Монтмориллонит	$Al_4(Si_4O_{10})OH_8$ $Al,Mg_2(OH)_2[Si_4O_{10}],H_2O$
Окислы и гидроокислы (кислородные соединения)		Оливин	$(Mg,Fe)_2[SiO_4]$
		Тальк	$Mg_3[Si_4O_{10}](OH)_2$
		Хлорит	$Mg_4 Al_2 [Si_2 Al_2 O_{10}]$
		Серпентин (змеевик)	$Mg_6[Si_4O_{10}](OH)_8$
		Кварц	$SiO_2$
		Опал	$SiO_2 \cdot 5H_2O$
Карбонаты (соли угольной кислоты $H_2CO_3$ )		Кальцит	$CaCO_3$
		Доломит	$Ca, Mg[CO_3]_2$
		Магнезит	$MgCO_3$

Сульфаты (соли серной кислоты – $H_2SO_4$ )	Гипс	$CaSO_4 \cdot 2H_2O$
	Ангидрит	$CaSO_4$
Галоиды (соли $HCl$ )	Галит	$NaCl$
	Сильвин	$KCl$
Сульфиды (соединения с серой)	Пирит	$FeS_2$
Самородные элементы	Сера	$S$
	Графит	$C$

Таблица 3.

### Форма описания минералов

№№ п.п.	Наименование минералов	Класс	Химическая формула	Облик (габитус)	Отличительные признаки от других минералов	Физические свойства					Происхож- дение	В состав каких пород входит	Устойчивость к выветриванию и растворению в воде	Применение
		Группа		Форма кристаллов или агрегатов		Твердость	Цвет	Блеск	Слайность	Другие свойства				Месторождение
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15

## 2. Физические свойства минералов

Определение минералов производится макроскопически, путем изучения внешних признаков и физических свойств минералов: формы кристаллов, цвета, блеска, твердости, уд. веса, спайности и др. Некоторые минералы обладают вкусовыми (соли) или магнитными свойствами (магнетит), горят (сера).

**Форма и облик кристаллов.** Большинство минералов образуют кристаллы – тела, имеющие форму различных многогранников.

Выделяют следующие сингонии кристаллов: кубическая, гексагональная, тригональная, тетрагональная, ромбическая, моноклинная, триклинная.

В природе встречаются одиночные кристаллы (гипс, горный хрусталь и др.), но чаще их агрегаты (сростки кристаллов): изометричные (кубические), пластинчатые, листоватые, игольчатые, волокнистые, чешуйчатые; двойники и др., а также аморфные тела – землистые, пористые, плотные и начетные формы: сталактиты, сталагмиты, корочки, почковидные натёки.

*Друза или щетка* – семейство кристаллов, сростшихся основаниями. В природе встречаются крупные друзы кварца, кальцита, пирита и др.

*Конкреция* – сферические сростки кристаллов со скорлуповатым или радиально-лучистым строением. Они образуются в пустотах горных пород. Рост этих образований происходит вокруг какого-либо центра кристаллизации. Наиболее часто в виде конкреций встречаются фосфорит и пирит.

*Оолиты* – образования шаровидной или эллипсоидной формы размером от долей миллиметра до 10 – 15 мм. В разрезе оолиты имеют концентрическое строение. Они образуются из карбонатных и железисто-силикатных соединений в отложениях коллоидно-химического, а иногда и биохимического происхождения (оолитовые известняки, железистые руды).

*Жеода* – скопление кристаллов на стенках пустот в горных породах. Рост кристаллов происходит от стенок к центру пустот.

*Псевдоморфозы* – необычные для данного минерала формы кристаллов. Они возникают при замещении одних минералов другими в результате реакций обменного характера.

**Твердость минералов** – это их способность противостоять внешнему механическому воздействию. Она является обязательным признаком при определении большинства минералов.

Для оценки твердости минералов применяется шкала Мооса, в которую входят десять минералов – эталонов. Порядковый номер минерала в шкале соответствует его твердости (табл. 4).

**Цвет минералов.** Зависит от его химического состава, внутреннего строения и примесей. Поэтому цвет одного и того же минерала может быть различным. Следует знать цвет, присущий минералу, не имеющему примесей.

Минералы могут быть бесцветные, полупрозрачные, прозрачные: белые, серые, черные, зеленые, красные, желтые и т.д.



## Шкала твердости минералов Мооса

1	Тальк	Мягкие, царапаются ногтем
2	Гипс	
3	Кальцит	Средние, царапаются стальным ножом или стеклом
4	Флюорит	
5	Апатит	
6	Ортоклаз	Твердые, оставляют царапину на стали или стекле
7	Кварц	
8	Топаз	Очень твердые, режут стекло
9	Корунд	
10	Алмаз	

**Цвет черты** – цвет минерала в порошке.

**Блеск минералов.** Это свойство обусловлено способностью минералов отражать свет. Различают блеск металлический и неметаллический. Разновидности неметаллического цвета: алмазный, стеклянный, жирный, перламутровый, шелковистый, матовый.

**Спайность минералов.** Под спайностью минералов понимают способность минералов раскладываться по параллельным направлениям с образованием ровных, гладких, блестящих поверхностей, называемых плоскостями спайности.

Виды спайности:

1) *весьма совершенная* – минерал легко расщепляется на тонкие листочки, например слюда;

2) *совершенная* – минерал при ударе распадается на обломки правильной формы, например: кальцит, каменная соль и др.;

3) *средняя* – минерал при ударе распадается на осколки, ограниченные примерно в одинаковой степени как плоскостями, так и неровными поверхностями, например авгит;

4) *несовершенная* – при раскалывании образуются обломки, в которых на фоне общего неровного излома имеются редкие участки сколов по поверхностям спайности, например апатит;

5) *весьма несовершенная* – практически отсутствуют плоскости спайности; при расколе образуются только неровные поверхности излома, например: кварц и пирит.

**Излом.** Определяется по облику поверхности скола.

Виды излома:

1) раковистый – напоминает волнистую поверхность раковины;

2) занозистый – напоминает излом древесины поперек волокон;

3) крючковатый – поверхность излома покрыта крючковидными выступами;

4) землистый – поверхность излома матовая и как бы покрыта мелкой пылью;

5) **неровный** – поверхность излома неровная, без плоских участков.

**Удельный вес.** Определяется взвешивание на ладони (при определении по внешним признакам). По удельному весу минералы подразделяются на легкие: гипс, каменная соль, сера до 2,5; средние – кальцит, кварц, полевой шпат – до 4; тяжелые – галенит, самородная медь, барит – более 4.

**Вкус.** Может быть соленый (каменная соль), горьковато-соленый (сильвин).

**Магнитные свойства.** Определяются по действию минералов на магнитную стрелку, например магнетит, природная платина.

**Реакция на “вскипание”** под воздействием 5-10% раствора соляной кислоты (HCl). Положительная реакция свидетельствует о наличии карбонатных солей. Например, кальцит бурно реагирует с HCl, доломит – в порошке, магнезит – вскипает при нагревании.

Лабораторная работа выполняется каждым студентом индивидуально, но для этого необходимо иметь: определитель минералов, образцы минералов, шкалу Мооса, стекло, нож или иглу, неглазурованную фарфоровую пластинку, магнитную стрелку, раствор соляной кислоты.

Таблица 5

Относительная устойчивость породообразующих минералов при выветривании и растворении в воде в зоне гипергенеза

<b>Степень устойчивости</b>	<b>Наименование минералов</b>	<b>Растворимость в воде</b>	<b>Характер изменения и продукты вторичного образования</b>
Наиболее устойчивые	Кварц, мусковит, лимонит, гематит, гранат, хлорит, каолинит, монтмориллонит	Нерастворимые	Физическое размельчение без изменения химического состава
Устойчивые	Ортоклаз, микроклин, плагиоклазы (альбит и др.)	Нерастворимые	Физическое разрушение и гидролиз, образование вторичных минералов (каолинит, окислы кремния и железа и др.)

	Кальцит, доломит, магнезит	Слабораствори- мые (0,009-0,015 г/л)	Физическое размельчение и растворение
Умеренно (менее) устойчивые	Роговая обманка, авгит, биотит, лабрадор	Нерастворимые	Физическое разрушение и гидролиз, образование вторичных минералов (хлорит, глинистые минералы, окислы железа и кремния, карбонаты)
	Ангидрит, гипс	Среднераствори- мые (2,1-3,3 г/л)	Растворение, гидратация, дегидратация
Неустойчивые (слабоустойчи- вые)	Пирит	Нерастворимые	Окисление, образование лимонита и серной кислоты
	Оливин, нефелин, глауконит		Окисление, образуются серпентин, асбест, тальк, хлорит, магнезит и др.
	Галит Сильвин	Сильнораствори- мые (320-350 г/л)	Интенсивное растворение, пластические деформации под давлением

### **3. Порядок определения минералов с использованием определителя**

Студент, получивший образцы минералов прежде всего должен определить их габитус, то есть облик минералов. Если это кристалл или его часть (обломок), то определяется форма кристалла: кубическая, призматическая, пластинчатая, волокнистая и т.д., а если агрегат, то определяется его сложение: кристаллически зернистое, плотное, землистое, чешуйчатое, друза, конкреция, желваки, вкрапления, налеты, корочки, начетные формы и др.

В соответствующем разделе определителя (табл. 6, столбец 3) по этим признакам следует найти похожий по облику изучаемого образца предполагаемое наименование минерала (табл. 6, столбец 9), а для уточнения одновременно рассмотреть особые признаки (табл. 6, столбец 4), которые отличают данный минерал от других минералов. Это может быть: твердость минерала, цвет, блеск, спайность, вкус, растворимость и другие физические свойства, или их совокупность. Все данные о минералах необходимо занести в таблицу 3, а также запомнить образцы минералов, их химический состав, значение, происхождение и месторождения, а также класс (подкласс), группу минерала в системе их классификации.

Таблица 6

## Схематизированный определитель породообразующих минералов

Класс	Подкласс	Внешние отличительные признаки		Твердость	Цвет	Блеск	Спайность	Наименование минералов, химическая формула	Происхождение	Применение, месторождения
	Группа	Облик (габитус)	Особые признаки							
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Самородные элементы	Неметаллы	Шестиугольные кристаллы гексагональной сингонии. Агрегаты: плотные, чешуйчатые, землистые	Мягкий, пишет на бумаге, черта черная	1	Железно-черный, свинцово-серый	Металлоидный, матовый	Совершенная	<b>Графит</b> <b>C</b>	Магматическое, метаморфическое	Литейное дело, изготовление тиглей, карандашей, электродов и др. Саяны, Курейское (Енисей)
		Дипирамиды ромбической сингонии. Агрегаты: друзы, сплошные массы, натёки	Очень хрупкий, легко плавится, горит. Черта светло-желтая	1,5-2	Желтый, бурый от включения битумов	Стеклянный, в изломе жирный	Нет	<b>Сера</b> <b>S</b>	Осадочно-биохимическое Вулканическое	Текстильное и резинное производство, получение серной кислоты, взрывчатых веществ, для борьбы с вредителями. Алексеевка-Поволжье; Курилы
Сульфиды	Дисульфиды	Кристаллы кубические со штриховкой на гранях. Агрегаты: друзы, зернистые, крапл.	Большая твердость, цвет, блеск, куб. кристаллы. Черта черная	6-6,5	Соломенно-желтый	Металлический	Нет. Излом неровный	<b>Пирит (серный колчедан)</b> <b>FeS<sub>2</sub></b>	Гидротермальное; метаморф. Осадочное (биохимич.)	Получение серной кислоты. Дегтярское – Урал, Сабаевское и др.

Продолжение таб. 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Галоиды	Хлориды	Кубич. синг. (куб) агрегаты: зернистые, плотные, налеты, корочки	Спайность по кубу по 3 направлениям . Растворяется в воде. Вкус соленый (галит), горько-соленый (сильвин)	2	Белый, серый, бесцветный, прозрачный, или красноватый и голубоватый	Стеклный	Совершенная по кубу	<b>Галит NaCl (каменная соль)</b>	Химический осадок морей, лагун, озер	Пищевой продукт химической промышленности. Получение хлора, соды, соляной кислоты и др.
								<b>Сильвин KCl (калийная соль)</b>		
Фосфаты	Безводные фосфаты	Призматический гексагональной сингонии агрегаты: зернистые, сахаровидные массы	Зеленоватый цвет, хрупок, излом неровный, стекло не царапает	5	Желтовато-зеленый, голубоватый, белый, бесцветный	Стеклный	Несовершенная. Излом неровный	<b>Апатит Ca<sub>5</sub>[PO<sub>4</sub>]<sub>3</sub> (Fe,Cl,OH)</b>	Магматическое, метаморфическое	Породообразующий в нефелиновом сиените, фосфорное удобрение. Хибинское м-е; Слюдянка
		Конкреции, желваки, земляные массы	Облик минерала	5	Серый, бурый	Матовый	Нет	<b>Фосфорит Ca<sub>5</sub>[PO<sub>4</sub>]<sub>3</sub> (Fe,Cl,OH)</b>	Осадочное, биогенное	Фосфорное удобрение, Егорьевское (Московск. обл) Поволжье, Щигровское
Сульфаты	а) безводные сульфаты	Толсто-таблитчатые кристаллы ромбической сингонии агрегаты: мелкозернистые и плотные	Голубоватый цвет, ноготь не чертит	3,5	Белый, серый, голубоватый	Стеклный, на плоскостях спайности перламутровый	Совершенная по пинакоиду	<b>Ангидрит CaSO<sub>4</sub></b>	Химический осадок лагун-морей (при t>42°)	В производстве цемента. Зап. Урал, Башкирия, Украина и др.

Продолжение табл. 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
	б) водные сульфаты	Пластинчатый, листоватый и волокнистый (селенит) моноклинная сингония. Агрегаты зернистые, плотные	Чертится ногтем, совершенная спайность, не вскипает от HCl	2	Белый, розовый, прозрачный	Стеклный, шелковистый волокнистый гипс (селенит)	Весьма совершенная, делится на тонкие листочки	<b>Гипс</b> <b>CaSO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O</b>	Химический осадок лагун-морей. Продукт выветривания сульфидов (гипсовая шляпка)	В строительном деле, медицине, архитектуре, в целлюлозной и бумажной промышленности. Кунгур, Башкирия, Иркутск. Обл. и др.
Карбонаты	Простые безводные карбонаты	Тригональн. синг. ромбоэдр и скаленоэдр) агрегаты: зернистые, плотные	Совершенная спайность по 3 направлениям. Бурная реакция с HCl	3	Белый, серый, прозрачный, исландский шпат	Стеклный, матовый	Совершенная по 3 направлениям	<b>Кальцит</b> <b>CaCO<sub>3</sub></b>	Химический осадок морей или биогенного происхождения. Метаморфическое гидротермальное, жилы.	Цементные и вяжущие вещества в строительстве, в металл.- флюс. оптике (исл. шп.). Урал, КМА (мел) и др.
		Зернистые, плотные и скрытокристалл. агрегаты	Мраморовидный, с HCl реагирует только в порошке при нагревании	4,0-4,5	Белый, серый	Стеклный, матовый	Совершенная	<b>Магнезит</b> <b>MgCO<sub>3</sub></b>	Осадочное, метаморфическое, гидротермальное	Для производства огнеупорных изделий, получения магнезия. Сатканское (Урал), Савинское (Ирк. Обл.)
		Кристаллически-зернистые и плотные агрегаты	Мраморовидный, слабо реагирует с HCl в порошке	3,5-4,0	Белый, светло-бурый или желтоватый	Стеклный, матовый	Совершенная	<b>Доломит</b> <b>(Ca,Mg) [CO<sub>3</sub>]<sub>2</sub></b>	Осадочное, гидротермальное, в рудных жилах	Строит. матер. флюс и огнеупор. в металлургии. Урал, Поволжье, Подмосковье, Сибирь

Продолжение табл. 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Окислы и гидроокислы	Простые окислы а) кремния	Призматические кристаллы с поперечной штриховкой на гранях тригональная сингонии. Агрегаты: друзы, зернистые, масла, вкрапления	Легко чертит стекло, излом раковистый, не реагирует с HCl	7	Белый, серый, прозрачный (горный хрусталь), черный (морион), фиолетовый (аметист)	Стекл- ный, мато- вый	Несо- вер- шенная	<b>Кварц</b> <b>SiO<sub>2</sub></b>	Магмати- ческое, метамор- фическое, осадочное	Породообразую- щий минерал (граниты, кварциты и др.) Применяется в точной механике, электронике, юве- лирном деле. Урал, Алтай, Кольский п-в, Виллой, Памир и др.
		Скрыто – кристалл., аморфный	Особенности цвета, сложения и блеска	6,5-7,0	Светло- серый, голубова- тый, восковой	Стеклн- но- воско- вой, матово- жир- ный	Нет	<b>Халцедон</b> <b>SiO<sub>2</sub></b> <b>Разновидно- сти: агат (полосча- тый), кремь (аморф- ный)</b>	Гидротер- мальное, вулканич., осадочное (кремь)	
	Гидро- окислы	Аморфный, при нагревании выделяет воду	Натечные формы, стеклоподо- бные обра- зования с раковистым изломом иногда с красивой игрой цветов	5,5	Белый, прозрачно- голубой, реже краснова- тый, зеленова- тый	Стеклн- ный, мато- вый, инагда жир- ный	Нет	<b>Опал</b> <b>SiO<sub>2</sub>·5H<sub>2</sub>O</b> <b>Разновид- ность: благород- ный опал</b>	Осадочное, биогенное, продукт выветрива- ния; гидротерма- льное	Породообразую- щий (трепел, диатомит, гейзерит и др.), строительное дело, драгоценный камень (благородный опал). Поволжье, Калужская и Курская обл. и др.
	б) железа	Железная слюдка – тригон. Синг. Агрегаты: плотные, землистые, оолиты, охристые массы	Черта вишнево- красная, темно- красный цвет, не магнитен	5-6	Красный, темно- красный, до черного	Метал- ловид- ный, мато- вый	Несо- вер- шенная	<b>Гематит</b> <b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b> <b>Разновид- ность: желез. слюдка</b>	Метаморфи- ческое, осадочное	Железная руда. КМА, Урал, Кривой Рог и др.



Продолжение таблицы 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
	Гидроокислы	Натечные формы, землистые и охристые массы; конкреции, оолиты	Аморфный, скрытокристаллический. Бурый и коричнево-желтый цвет	1-5	Бурый, коричнево-бурый, желтый, темно-коричневый	Матовый	Нет	<b>Лимонит</b> <b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · n H<sub>2</sub>O</b> (стеклянная голова, бобовая руда)	Осадочное, выветривание железистых минералов, биохимическое	Породообразующий. Железная руда. Липецкое, Тульское, КМА, Бакалское (Урал)
Силикаты	1) алюмосиликаты а) полевые шпаты	Кристаллы моноклин. сингонии, часто двойники. Агрегаты: сплошные кристалл. массы	Прямоколющийся, сплайность под 90° – излом ступенчатый, чертит стекло	6-6,5	Белый, серый, розовый до мясного	Стеклянный матовый	Совершенная в 2 направлениях, под прямым углом	<b>Ортоклаз</b> <b>K[AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]</b>	Магматическое, пегматитовые жилы	Породообразующие (гранит, сиенит), сырье для керамической и стекольной промышленности. Лунный камень Употреб. в ювелирном деле. Карелия, Урал-Ильменские горы, Забайкалье
		По виду не отличается от ортоклаза. Триклинная сингония	Угол спайности отклоняется от прямого на 20°. Цвет от бело-серого до красного, зеленого	6-6,5	Белый, серый, розовый, желтый, красный, зеленый	Стеклянный	Совершенная под углом менее прямого на 20°	<b>Микроклин</b> <b>K[AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]</b> <b>Разновидность – амазонит-зеленый</b>	То же	То же
		Триклинная сингония. Пластинчатый облик. Двойники	Мелкозернистый, сахаровидный, двойники	6-6,5	Белый, светлый, голубоватый	Стеклянный или перламутровый	Спайность средняя	<b>а) альбит</b> <b>Na [AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]</b> <b>б) анортит</b> <b>Ca [Al<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>8</sub>]</b>	Магматическое, пегматитовые жилы	Породообраз. Магматических пород (диорит, сиенит, диабаз, габбро и др.)

Продолжение таблицы 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
		Триклинная сингония	Синий отлив на плоскостях спайности	6-6,5	Серый до черного с синим отливом	Стеклянный	Спайность средняя	<b>в)лабрадор</b> <b>Ab<sub>50-30</sub></b> <b>-An<sub>50-70</sub></b>	Магматическое	Породообраз. (габбро) облицовочный материал. Урал, Житомирская обл. (Украина)
	Б)фельдшпатыды	Гексагональная сингония. Призматический. Агрегаты: сплошные, сливные массы	Рыхлая серая корка на поверхности выветривания жирный блеск, цвет	5,5	Красноватый или серый, зеленоватый, бесцветный	Жирный	Несовершенная	<b>Нефелин</b> <b>Na[AlSiO<sub>6</sub>]</b>	Магматическое, пегматит.	Породообраз. (нефел. сиен.). Руда на алюминий, стеклян. и фарфор. промышленность Кольский п-ов, Урал, Белогор. (Кузнец. Алал)
	Слюды	Моноклинная сингония, таблитчатые и листоватые кристаллы	Легко делятся на прозрачные листочки, упругие	2	Светлый, прозрачный	Стеклянный	Весьма совершенная	<b>Мусковит</b> <b>KAl<sub>2</sub>(Si<sub>3</sub>AlO<sub>10</sub>)(OH,Fe)</b>	Магматическое, метаморфическое	Породообразующие (гранит, сиениты, слюд. Сланцы и др.)
			Черные листочки, полупрозрачные. Чертитса ногтем	2	Черный в листочках, полупрозрачный	Стеклянный	Весьма совершенная	<b>Биотит</b> <b>K(Fe,Mg)</b> <b>[Si<sub>2</sub>AlO<sub>10</sub>]</b> <b>(OH,Fe)</b>	Магматическое, метаморфическое	Породообразующие (гранит, сиениты, диориты, сланцы и др.)
Метасиликаты	а) амфиболы	Кристаллы игольчатые, шестоватые моноклин. и ромбич.сингонии	Кристаллы призматические удлиненные агрегаты: игольчатого и волокнистого сложения. Цвет зеленый до черного	5,5-6	Темно-зеленый, бурозеленый до черного	Стеклянный матовый	Угол спайности 60° или 120°	<b>Роговая обманка</b> <b>(Ca,Na)</b> <b>(Mg,Fe)</b> <b>(Al,Fe)</b> <b>[(Al,Si)<sub>4</sub>O<sub>11</sub>]<sub>2</sub></b> <b>(OH)<sub>2</sub></b>	Магматическое, метаморфическое	Тальковые, хлоритовые и актинолитовые сланцы. Нефрит – поделочный камень. Вост. Саяны.

Продолжение табл. 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
		Удлиненные кристаллы, шестоватые лучистые	Лучистые агрегаты светлозеленый свет, хрупок, излом занозистый	5,5-6	От светло-серого до светло-зеленого, зеленого	Стекланный	Совершенная	<b>Актинолит (лучистый камень)</b> $\text{Ca}_2(\text{Mg,Fe})_5[\text{Si}_4\text{O}_{11}]_2(\text{OH})_2$ <b>Разновидности: нефрит и асбест</b>	Магматическое, метаморфическое	Породообразующие (габбро, диабаз, базальт и др.)
	б)пироксены	Моноклинная сингония, призматич. и таблитчатые кристаллы. Агрегаты: зернистые, сплошные	Коротко-чешуйчатые и таблитчатые кристаллы темно-зеленого и черного цвета	5-6,5	Черный, бурый, темно-зеленый	Стекланный матовый	Средняя под углом $87^\circ$	<b>Авгит (CaNa)</b> $(\text{Mg,Fe}^{2+},\text{Fe}^{3+},\text{Al})[(\text{Al,Si})_2\text{O}_6]$	Магматическое, реже метаморфическое (контакт.)	Породообразующие ультраосновных пород (дунит, перидотит), габбро, базальт. Урал, Карелия, Восточные Саяны. Хризолит-драгоценный камень
3. Ортосиликаты		Ромбическ. сингония. Зернистые массы и вкрапления в породе кристаллов	Оливково-зеленый цвет, разлагается кислотами с образованием студенистой массы	6, 5-7,0	Желто-зеленый до черного	Стекланный	Средняя	<b>Оливин (Mg,Fe)<sub>2</sub>[SiO<sub>4</sub>]</b> <b>Разновид. хризолит (прозрачный)</b>	Магматическое	
	Гранаты	Кубическая сингония, кристаллы и зернистые массы, вкрапления в породах	Хорошо выраженные кристаллы кубической сингонии. Цвет красный, высокая твердость	7-8	Красный, коричневый, фиолетовый	Стекланный	Нет	<b>Альмандин и др. Fe<sub>3</sub>Al<sub>2</sub>[SiO<sub>4</sub>]<sub>3</sub></b>	Магматическое, метаморфическое	Абразивный материал. Жрагоценные камни (альмандин, пироп). Породообраз. в кристалл. сланцах и гнейсах

Продолжение табл. 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
4. Вторичные силикаты	Глинистые минералы	Моноклин. сингония, тонко-чешуйчатые агрегаты, землистые массы	Дисперсные, прилипают к языку при увлажнении, на ощупь жирные	1-2,5	Белый, серый или желтоватый	Матовый в чешуйках, перламутровый	Совершенная в чешуйчатых агрегатах	<b>Каолинит</b> $\text{Al}_4[\text{Si}_4\text{O}_{10}](\text{OH})_8$	Осадочное при выветривании силикатов	Породообразующие глины. Фарфоровая, фаянсовая, резиновая и бумажная промышленность. Огнеупор. Глины получение алюминия.
		Пластинчатые агрегаты, плотные землистые массы	При увлажнении сильно набухает	1-2	Белый, серый, розовый, зеленый	Матовый	Совершенная в пластинчатых агрегатах	<b>Монтмориллонит</b> $(\text{Al}_2\text{Mg}_3)(\text{OH})_2[\text{Si}_4\text{O}_{10}] \cdot n\text{H}_2\text{O}$	Выветривание вулканических пород (туфов и др.)	Породообразующие (суглинки, глины). Отбеливающий, в нефт., текстильной, мыловарен. промышленности. Грузия, Крым и др.
	Гидрослоуды	Тонко-чешуйчатый, зернистый или землистый	Мелкие и округлые неправильной формы зерна в осадочных породах, глауконитовые пески	2-3	Зеленый до темно-зеленого	Матовый или стеклянный	Спайность в одном направлении	<b>Глауконит</b> $\text{K,Mg}[(\text{Fe}, \text{AlO}_3\text{Si}_6\text{O}_8)] \cdot n\text{H}_2\text{O}$	Осадочное-биогенное	Применяется для смягчения воды, приготовления зеленой краски, калийн. Удобрений.
		Моноклин. Сингония. Листовой, чашуйчатые и сплошные массы	Низкая твердость (чертится ногтем). Жирный на ощупь	1	Зеленый, белый, светло-зеленый	Матовый, перламутровый	Весьма совершенная	<b>Тальк</b> $\text{Mg}_3[\text{Si}_4\text{O}_{10}](\text{OH})_2$	Магматическое, гидротермальное	Кислото-огнеупор. материал; смазка, пудра, бумаж. и резин. Промышленность. Н.Исеть, Шабры –Урал, В. Саяны

Окончание табл. 6

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
		Моноклин. сингония. Плотные, скрыто-кристалл. массы	Жирный и восковой блеск, цвет змеиной кожи	2,5-4	Пятнистый, желто и темно-зеленый	Стеклный, жирный, восковой	Спайность в одном направлении	<b>Серпентин</b> $Mg_6[Si_4O_{10}](OH)_8$	Гидротерм.-метаморф. Из ультраосновных пород	Породообразующие метаморфич. Урал, Восточ. Сибирь
		Моноклин. сингония. Параллельно-волокнистые агрегаты и прожилки	Расщепляется на тонкие эластичные волокна, встреч. в трещинах змеевиков.	2-3	Светло-зеленый, золотистый, зеленовато-желтый	Шелковистый	Спайность в одном направлении	<b>Асбест</b> $Mg_6[Si_4O_{10}](OH)_8$	Магматическое, гидротерм. Из ультраосновных пород	Изготовление огнестойких тканей, теплоизоляционных матер. Г.Асбест (Урал), Вост. Саяны
		Моноклин. сингония. Плотные, зернистые и чешуйчатые агрегаты	Листоватый, листочки не упругие	2-2,5	Темно-зеленый, светло-зеленый	Стеклный, перламетровый	Весьма совершенная в одном направлении	<b>Хлорит</b> $(Mg,Fe)[Si_2O_4] \cdot H_2O$	Метаморф. из основных и ультраосновных пород	Породообраз. Метаморф. Породы(сланцы и др.)

#### 4. Рекомендуемая литература

1. Булах А. Г. Общая минералогия. Учебник. Изд-во Санкт-Петербургского Ун-та. - 1999.
2. Короновский, Н.В. Общая геология [Текст] : учебник для студентов вузов / Н. В. Короновский ; Московский гос. ун-т им. Ломоносова. - 4-е изд. - Москва: КДУ, 2014. - 526 с.
2. Миловский А.В. Минералогия и петрография. М.: Недра, 1985.

#### *Интернет-ресурсы:*

1. <http://www.catalogmineralov.ru/article/319.html>
2. <http://www.treeland.ru>
3. [http:// geo.web.ru/images](http://geo.web.ru/images)
4. <http://forexaw.com/TERMs/Nature/>
5. <http://yandex.ru/images>