#### Модуль 3

# Практическая работа

«Практическая геология. Определение пород и минералов по диагностическим свойствам

**Цель занятия:** определить и описать породообразующие минералы эмпирическим методом изучения — знакомство с ними по внешним признакам; в ходе работы ознакомиться с физическими свойствами минералов; и определить названия образцов минералов.

**Место проведения:** учебный класс в учреждении общего среднего образования, учебная лаборатория на факультете горного дела и инженерной экологии (ФГДЭ) в БНТУ.

**Оборудование или материалы:** коллекция минералов, шкала Мооса, кислота HCl 10%, плитка для определения черты минерала, фонарик, магнит.

## УЧЕБНЫЙ МАТЕРИАЛ ПО ТЕМЕ

В данной практической работе для диагностики минералов используется макроскопический метод. Этот метод, обычно применяемый и в полевых условиях, основан на изучении внешних физических свойств минералов, видимых невооруженным глазом, а также форм их нахождения в природе.

При макроскопическом определении минералов необходимо учитывать весь комплекс их физических и химических свойств. Следует также иметь в виду, что свойства наиболее отчетливо фиксируются в крупном кристалле или зерне минерала. В мелких вкрапленниках и в

мелкозернистых агрегатах точное определение ряда свойств затруднено или вообще невозможно.

Твёрдость. Под твёрдостью кристалла понимается его сопротивление механическому воздействию более прочного (проникновению острия, царапанию и Существует несколько методов определения твёрдости. В минералогической практике принята шкала Твердость определяется минерала сопоставлением твердости исследуемого минерала с минералом-эталоном из шкалы твердости Мооса. В этой шкале порядковый номер соответствует численному минерала значению его твердости. Минералы располагаются в порядке возрастания что предыдущий минерал царапается твердости, так последующим.

#### Шкала Мооса:

```
1 — тальк 6 — ортоклаз
2 — гипс 7 — кварц
```

<sup>3 —</sup> кальцит 8 — топаз

<sup>4 —</sup> флюорит 9 — корунд

<sup>5 -</sup> апатит 10 -алмаз



Для определения твердости острым уголком минералаэталона наносят царапину на ровной поверхности минерала, после чего удаляют пыль и проверяют результат (не путать царапину с чертой, которая может образоваться крошении мягкого минерала поверхности более на твердого). Например, необходимо установить твердость альбита. Из эталонной коллекции его не царапает ни один минерал до апатита включительно. Ортоклаз оставляет на слабый слел. истирается но сам И при Следовательно, у этих двух минералов равная твердость. Следующий по шкале твердости кварцпри нажиме царапает альбит, следовательно, твердость альбита выше 5 и ниже 7, т.е. 6. Необходимо отметить относительность шкалы: если тальк имеет твёрдость 1, а гипс твёрдость 2, то это не означает, что гипс в 2 раза твёрже талька. Тоже самое можно сказать и относительно других минералов-эталонов. определении Твёрдость их условна, И при другими методами получены другие значения.

Блеск, спайность и дополнительные признаки определяются «на глаз». Для определения породо- и

рудообразующих минералов можно использовать вспомогательную таблицу 1.



Доломит



Торф



Гранит



Силвинит, галит



Кварц

Таблица 1 - Простейшая схема макроскопического определения главных породо- и рудообразующих минералов

Твер- дость	Цвет	Цвет черты	Блеск	Спайность	Минерал и его формула	Дополнительные признаки
1	2	3	4	5	6	7
Очень мягкие 1,0	Серый, темно-серый	Серый	Полуме- талли- ческий	Весьма совершенная по одному направлению	Графит С	Чешуйчатые агрегаты, плотные массы, жирные на ощупь
	Бледно- зеленый	Белый	Стеклян- ный	То же	Тальк Mg3(Si4O10)(OH)2	То же
	Белый	Белый	Матовый	То же, визуально не различима	Каолинит Al <sub>2</sub> (Si <sub>2</sub> O <sub>5</sub> )(OH) <sub>4</sub>	Землистые, порошковатые массы, легкие, впитывают влагу
Мягкие 1,5-2,5	Желтый	Светло- желтый	Жирный, алмазный	Несовершенная	Cepa S	Канифолеподобные массы, гнезда, прожилки, друзы. Плавится и загорается в пламени спички
	Бесцветный, белый	Белый	Стеклян- ный	Весьма совершенная по одному направлению	Гипс CaSO4·2H <sub>2</sub> O	Таблитчатые индивиды, двойники, параллельноволокнистые агрегаты
	Белый иногда	Белый	То же	Совершенная по трем направлениям	Галит NaCl	Зернистые массы, кубические кристаллы, вкус соленый
	Красный	Белый	Стеклян- ный	То же	Сильвин KCI	Горько-соленый вкус

#### Продолжение табл. 1

1	2	3	4	5	6	7
Мягкие 1,5-2,5	Бесцветный	Белый	Стеклян- ный	Весьма совершенная по одному направлению	Мусковит KAl <sub>2</sub> (AlSi <sub>3</sub> O <sub>10</sub> )(OH,F) <sub>2</sub>	Листоватые агрегаты, гибкие упругие листочки
	Черный, бурый	Белый	Стеклян- ный	То же	Биотит K(Mg,Fe) <sub>3</sub> (AlSi <sub>3</sub> O <sub>10</sub> )(OH,F) <sub>2</sub>	То же
	Зеленый	Белый	Стеклян- ный	То же	Хлорит Mg6Al(AlSi3O10)(OH)4	Листочки гибкие и не- упругие
	Зеленый	Белый	Матовый	Визуально не различима	Глауконит К(Mg,Al,Fe)(AlSi <sub>3</sub> O <sub>10</sub> )	Округлые зерна в оса-дочных породах
	Желтовато- зеленый	Белый	Стеклян- ный	То же	Серпентин Mg <sub>3</sub> (Si <sub>2</sub> O <sub>5</sub> )(OH) <sub>4</sub>	Плотные массы, парал- лельно-волнистая разно- видность – асбест
	Серый	Серый	Металли- ческий	Совершенная по трем направлениям	Галенит PbS	Зернистые агрегаты, кубические кристаллы, высокая плотность
	Красный	Красный	То же	Несовершенная	Медь Си	Дендриты, высокая плот- ность, ковкость, окис- ление
Сред- ней твер-	Желтый, коричн., черный	Коричне- вый	Алмазный	Совершенная по шести направлениям	Сфалерит ZnS	Зернистые агрегаты, реакция с HCI
дости 3-5,5	Латунно- желтый	Зелено- черный	Металли- ческий	Несовершенная	Халькопирит CuFeS <sub>2</sub>	Сплошные выделения, побежалость, окисление
	Бесцветный, белый, желтый, розовый	Белый	Стеклян- ный	Совершенная по трем направлениям	Кальцит Са(СО3)	Зернистые агрегаты, ромбоэдры, бурно реа- гируют с HCI в образце

# Продолжение табл. 1

1	2	3	4	5	6	7
Сред- ней	То же	Белый	То же	То же	Доломит Са, <b>Mg</b> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Реагирует с HCI в порошке
твер- дости 3-5,5	Белый, серо- ватый, голу- боватый, желтоватый	Белый	То же	Визуально плохо различима	Ангидрит CaSO4	Зернистые агрегаты, переходит в гипс
	То же	Белый	То же	Несовершенная	Опал SiO₂·nH₂O	Натечные агрегаты с ра- ковистым изломом
	Зеленый, голубоватый, бесцветный	Белый	То же	Несовершенная	Апатит Ca5(PO4)3(F,CI)	Зернистые массы, приз- матические кристаллы, гексагон в поперечном сечении
Твер- дые 5,5-7	Светло- желтый	Черный	Металли- ческий	Несовершенная	Пирит FeS <sub>2</sub>	Кристаллы кубической и пентагондодекаэдрической формы, штриховка
	Черный	Черный	Полуме- талличе- ский	Несовершенная	Магнетит FeFe <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	Сильномагнитен, кри- сталлы октаэдрической формы или зернистые массы
	Черный (у кристал- лов) красный (у сплошных масс)	Красный	Полуме- талличе- ский	Несовершенная	Гематит Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Таблитчатые кристаллы, натечные агрегаты, землистые массы
	Бесцветный розовый, красный	Белый	Стеклян- ный	Совершенная по двум направлениям	Микроклин KAlSi <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	Крупнозернистые агрегаты, пертитовые вростки

# Продолжение табл. 1

1	2	3	4	5	6	7
Твер- дые	Белый	То же	То же	То же	Плагиоклаз алюмосиликат Са и <b>Na</b>	Двойниковая штрихов- ка, иризация
5,5-7	Серый, зеленый, красный	То же	Жирный	Несовершенная	Нефелин Na <sub>3</sub> K(AlSiO <sub>4</sub> ) <sub>4</sub>	Ассоциация с апатитом, эвдиалитом
	Темно- зеленый, черный	То же	Стеклян- ный	Средняя по двум направлениям под углом 90°	Авгит (Ca,Mg)(Al,Ti)Si <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	Зернистые агрегаты, короткостолбчатые
	То же	То же	То же	То же	Эгирин NaFeSi <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	Игольчатые индивиды, радиально-лучистые агрегаты
	То же	Зеленова- тая	То же	Совершенная по двум направлениям под углом 120°	Роговая обманка Fe-амфи- бол	Шестовытые агрегаты
	Зеленый	Зеленова- тая	Стеклян- ный	Несовершенная	Оливин ( <b>Mg,Fe</b> ) <sub>2</sub> (SiO <sub>4</sub> )	Зернистые агрегаты
	Бесцветный, белый, серый	_	То же	То же	Кварц SiO <sub>2</sub>	Призматические кристаллы, халцедон открытокристаллический, натечный
Очень твер- дые > 7	Разнообраз. (чаще крас- ный, зелен., коричн.)	-	То же	То же	Транат Me <sup>n</sup> <sub>3</sub> Me <sup>ni</sup> <sub>2</sub> (SiO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Кристаллы ромбододе- каэдрической и тетра- гонтриоктаэдрической формы
	Разнообраз- ный (чаще черный)		То же	То же	Турмалин XY <sub>3</sub> Z6(Si <sub>6</sub> O <sub>18</sub> )·(OH) <sub>4</sub> (X=Ca,Na; Y=Mg,Mn,Li,Al; Z=Al,Fe <sup>3+</sup>	Призматические кристаллы с поперечным сечением сферического треугольника

#### Окончание табл. 1

1	2	3	4	5	6	7
Очень твер- дые > 7	Зеленый разных оттенков	-	То же	То же	Берилл Be <sub>3</sub> Al <sub>2</sub> Si <sub>6</sub> O <sub>18</sub>	Призматические кристаллы гексагонального сечения
	Бесцветный (синеватый, розоватый)	-	То же	То же	Топаз Al <sub>2</sub> (SiO <sub>4</sub> )F <sub>2</sub>	Призматические крис- таллы С продольной штриховкой
	Бесцветный (серый, синеватый)	-	То же	То же	Корунд Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Пирамидально-призма- тические кристаллы с горизонтальной штри- ховкой

## Вопросы для формулирования выводов проведенной работы:

- 1. Что такое минерал и горная порода?
- 2. В чем сущность макроскопического метода определения пород?
- 3. По каким признакам определяются минералы?

# Требования к представлению результатов работы (элементы портфолио):

- 1. Название и цели работы.
- 2. Этапы определения конкретного минерала по признакам.
- 3. Вывод о проделанной работе.

В практической части работы учащимся рекомендуется определить минерал из школьной коллекции горных пород.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Поликарпова, Н. Н. Геология и разведка месторождений полезных ископаемых. В 2 ч. Ч. 1. Основы геологии: пособие по лабораторным работам для студентов специальности 1-51 02 01 «Разработка месторождений полезных ископаемых» / Н.Н. Поликарпова; Белорусский национальный технический университет, Кафедра "Горные работы". – Минск: БНТУ, 2014. – 178 с.