

МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ

Національний технічний університет

«Дніпровська політехніка»



ФАКУЛЬТЕТ ПРИРОДНИЧИХ НАУК ТА ТЕХНОЛОГІЙ

Кафедра загальної та структурної геології

О.А. Терешкова, І.С. Нікітенко, Н.В. Голуб

## **ВИВЧЕННЯ РЕЧОВИННОГО СКЛАДУ ЗЕМНОЇ КОРИ**

**Методичні рекомендації до виконання лабораторних робіт**

**з дисципліни «Загальна геологія»**

для здобувачів ступеня бакалавра спеціальності 103 Науки про Землю

Дніпро  
НТУ «ДП»  
2023

## **Терешкова О.А.**

Вивчення речовинного складу земної кори. Методичні рекомендації до виконання лабораторних робіт з дисципліни «Загальна геологія» для здобувачів ступеня бакалавра спеціальності 103 Науки про Землю / О.А. Терешкова, І.С. Нікітенко, Н.В. Голуб ; М-во освіти і науки України, Нац. техн. ун-т «Дніпропетровська політехніка». – Дніпро : НТУ «ДП», 2023. – 50 с.

Автори: О.А. Терешкова, канд. геол. наук, доц.

І.С. Нікітенко, д-р геол. наук, доц.

Н.В. Голуб, канд. геол. наук, доц.

Погоджено рішенням науково-методичної комісії за спеціальністю 103 Науки про Землю (протокол № 4 від 30 червня 2023 р.) за поданням кафедри загальної та структурної геології (протокол № 8 від 23.05.2023 р.).

Методичні матеріали призначено для самостійної роботи здобувачів 103 Науки про Землю під час виконання лабораторних робіт та підготовки до контрольних заходів за результатами лабораторних занять з дисципліни «Загальна геологія».

Розглянуто теоретичні відомості про ключові питання з вивчення речовинного складу земної кори. Подано рекомендації до виконання лабораторних робіт з вивчення мінералів, їх фізичних властивостей, а також з визначення мінерального складу та умов утворення гірських порід.

Наведено критерії оцінювання виконання лабораторних робіт та контрольних робіт із захисту лабораторних робіт.

Рекомендації орієнтовано на активізацію виконавчого етапу навчальної діяльності здобувачів.

Відповідальний за випуск завідувач кафедри загальної та структурної геології, канд. геол. наук, доц. С.В. Шевченко.

## ЗМІСТ

<b>ПЕРЕДМОВА.....</b>	4
<b>1. МЕТОДИЧНІ РЕКОМЕНДАЦІЇ ДО ПРОВЕДЕННЯ ЛАБОРАТОРНИХ РОБІТ .....</b>	5
Загальні положення .....	5
Організація виконання лабораторних робіт .....	6
<b>2. МЕТОДИЧНІ РЕКОМЕНДАЦІЇ З ПІДГОТОВКИ ТА ВИКОНАННЯ ЛАБОРАТОРНОЇ РОБОТИ «Вивчення фізичних властивостей основних рудних і породоутворюючих мінералів» .....</b>	7
Загальні відомості про мінерали та їх внутрішню будову .....	7
Методичні рекомендації з виконання .....	12
Питання для підготовки до захисту лабораторної роботи .....	19
<b>3. МЕТОДИЧНІ РЕКОМЕНДАЦІЇ З ПІДГОТОВКИ ТА ВИКОНАННЯ ЛАБОРАТОРНОЇ РОБОТИ «Вивчення основних типів гірських порід».....</b>	20
Загальні відомості про гірські породи, їх структуру і текстуру.....	20
Методичні рекомендації з виконання .....	26
Питання для підготовки до захисту лабораторної роботи .....	29
<b>4. ВИМОГИ ДО ОФОРМЛЕННЯ ТА КРИТЕРІЇ ОЦІНЮВАННЯ ЛАБОРАТОРНИХ РОБІТ .....</b>	30
Вимоги до оформлення .....	30
Оцінювання лабораторних робіт .....	30
<b>СПИСОК ЛІТЕРАТУРИ .....</b>	32
<b>ДОДАТОК .....</b>	33

## **ПЕРЕДМОВА**

Дисципліна «Загальна геологія» вивчає загальні відомості про Землю, процеси, що відбуваються всередині планети і на її поверхні, а також вплив діяльності людини на ці процеси.

**Мета дисципліни** – формування уявлень, знань і умінь щодо будови і складу Землі та земної кори, геологічних процесів і явищ, що її формують, та використання виявлених закономірностей у практичній діяльності суспільства.

Методичні рекомендації розроблені для підготовки та виконання лабораторних робіт з вивчення речовинного складу земної кори, що є першою частиною лабораторних робіт, які заплановані для виконання з дисципліни «Загальна геологія».

Актуальність вивчення речовинного складу земної кори пов'язана з основними завданнями геології.

Об'єктами вивчення геології є

- склад і будова природних тіл і Землі в цілому;
- процеси на поверхні та в глибинах Землі;
- історія розвитку планети;
- розміщення корисних копалин.

Саме тому знання найпоширеніших гірських порід земної кори і їх властивостей є основою для подальшого вивчення дисциплін геологічного напряму. В свою чергу вивчення порід можна проводити тільки на основі знань основних видів мінералів, з яких складаються гірські породи. Цим визначається необхідність виконання лабораторних робіт з вивчення речовинного складу земної кори.

В цих методичних матеріалах даються відповіді на питання, пов'язані з:

- методикою проведення лабораторних робіт та підготовки звіту з них;
- інформаційним та методичним забезпеченням самостійної роботи;
- засобами діагностики засвоєння матеріалу лабораторних занять.

# **1. МЕТОДИЧНІ РЕКОМЕНДАЦІЇ ДО ПРОВЕДЕННЯ ЛАБОРАТОРНИХ РОБІТ**

## **Загальні положення**

Лабораторна робота – це форма навчального заняття, при якому здобувач під керівництвом викладача особисто проводить натурні або імітаційні експерименти з метою практичного підтвердження окремих теоретичних положень дисципліни.

Тематика лабораторних робіт визначена робочою програмою дисципліни «Загальна геологія». Вивчення речовинного складу земної кори складається з двох робіт:

- лабораторна робота №1 – вивчення найпоширеніших рудних і породоутворюючих мінералів, що відносяться до різних класів – самородних елементів, сульфідів, сульфатів, оксидів і гідроксидів, карбонатів, галоїдів, фосфатів, силікатів;

- лабораторна робота №2 – вивчення найпоширеніших гірських порід, що відносяться до трьох основних генетичних типів – магматичних, осадових і метаморфічних гірських порід.

Загальна мета розглянутих лабораторних робіт – вивчення речовинного складу земної кори для глибшого розуміння всіх розділів загальної геології, а також для використування цих знань під час засвоєння інших геологічних і інженерно-технічних дисциплін.

## ***Теми занять розподілені наступним чином:***

Лабораторна робота №1 «Вивчення фізичних властивостей основних рудних і породоутворюючих мінералів».

Перше заняття – вивчення фізичних властивостей мінералів. Ознайомлення з колекцією мінералів у геологічному музеї НТУ «ДП».

Друге заняття – вивчення основних мінералів класів самородні елементи і сульфіди.

Третє заняття – вивчення основних мінералів класів оксиди і гідроксиди, галоїди, карбонати, сульфати, фосфати та силікати.

Лабораторна робота №2 «Вивчення основних типів гірських порід».

Перше заняття – ознайомлення з типами порід за походженням та їх структурами і текстурами, вивчення магматичних гірських порід.

Друге заняття – вивчення осадових (уламкових, хімічних, органічних) порід.

Третє заняття – вивчення метаморфічних гірських порід.

Після закінчення виконання лабораторних робіт щодо вивчення речовинного складу земної кори здобувач зможе дати відповіді на питання, пов’язані з:

- умовами утворення природних хімічних сполук;
- визначенням фізичних властивостей мінералів, діагностичних ознак найпоширеніших породоутворюючих та рудних мінералів;
- визначенням структурно-текстурних особливостей, складу та умов утворення гірських порід.

## **Організація виконання лабораторних робіт**

Лабораторні заняття проводяться у звичайних навчальних аудиторіях. Під час проведення використовуються систематизовані колекції зразків мінералів та гірських порід, що знаходяться в лабораторії кафедри загальної та структурної геології (1 корп., ауд. 55), а також відповідні експонати геологічного музею університету.

Особливу увагу слід приділити техніці безпеки під час проведення робіт – обережному поводженню з розчином соляної кислоти, ріжучими і колючими предметами. Не допускати різких зіткнень зразків, в результаті якого осколки можуть потрапити в очі.

Перед вивченням мінералів або гірських порід за зразками у колекціях, необхідно за підручниками [1-4] детально ознайомитися із загальними відомостями про мінерали та гірські породи, їх походження, склад, поширеність, класифікацією. Такі теоретичні відомості в скороченому вигляді представлені і у даних методичних рекомендаціях.

**В організації самостійної роботи**, особливо під час підготовки до захисту лабораторних робіт, може допомогти путівник по навчальному посібнику (табл. 1). Необхідно також самостійно готоватися до контрольних заходів та додатково вивчати зразки мінералів і гірських порід земної кори, що представлені у колекціях в лабораторії з вивчення мінералів і гірських порід кафедри загальної та структурної геології (1 корп., ауд. 55).

Таблиця 1  
Путівник по навчальному посібнику  
«Загальна геологія» (авт. Паранько І.С. та ін.)

<b>Тема лабораторної роботи</b>	<b>Основні положення роботи</b>	<b>Сторінки, від... до...</b>
Вивчення фізичних властивостей основних рудних і породоутворюючих мінералів	1. Хімічний склад земної кори. 2. Мінерал. Будова, зовнішня форма та умови утворення. 3. Фізичні властивості мінералів. 4. Класи мінералів.	60-63 63-67 68-70 70-75
Вивчення основних типів гірських порід	1. Гірські породи. Поняття структура і текстура. 2. Магматичні породи. 3. Осадові породи. 4. Метаморфічні породи.	75-76 77-85 85-97 97-103

## **2. МЕТОДИЧНІ РЕКОМЕНДАЦІЇ З ПІДГОТОВКИ ТА ВИКОНАННЯ ЛАБОРАТОРНОЇ РОБОТИ «Вивчення фізичних властивостей основних рудних і породоутворюючих мінералів»**

**Мета лабораторної роботи** – ознайомити здобувачів з основними мінералами земної кори, їх утворенням і внутрішньою будовою, фізичними властивостями, а також з методикою визначення назви мінералів, що вивчаються, за їх фізичними параметрами.

Підготовка до лабораторної роботи полягає у ретельному вивченні теоретичних положень, що наведені нижче та в більш розширеному вигляді приводяться у рекомендованій літературі.

### **Загальні відомості про мінерали та їх внутрішню будову.**

Земна кора, всі гірські породи, з яких вона складена, корисні копалини – всі вони складаються з мінералів. *Мінералами* називаються природні хімічні сполуки або окремі хімічні елементи, що перебувають у твердому агрегатному стані, мають кристалічну будову та утворилися в результаті геологічних процесів.

Сьогодні відомо понад 4000 мінеральних видів – від найпростіших, таких, що складаються з одного хімічного елементу (самородне золото, графіт, сірка) до дуже складних за своїм хімічним складом. При цьому лише близько 70 мінералів є найбільш поширеними. Вони входять до складу основної маси гірських порід земної кори і називаються *породоутворюючими мінералами*.

Частина твердих природних утворень зустрічається в аморфному стані (опал, лімоніт). Такі сполуки часто називають *мінералоїдами*.

Мінералам властиве суворо впорядковане взаємне розташування атомів і молекул. Така внутрішня структура мінералів (їх кристалічні гратки) формується в процесі зародження і постійного зростання кристалів. Природно, що різноманітність кристалічних структур визначається особливостями хімічних зв'язків між атомами і їх розмірами.

Якщо зростання мінералу відбувається у вільному просторі, у пустотах тріщин або на поверхні гірських порід, то зовнішня форма кристалів, що утворюються, відображатиме особливості кристалічних граток. Так, кубічна форма кристалічної гратки галіту (кам'яної солі) визначає і кубічну форму його кристалів, а шарувата будова гратки графіту, слюди, тальку визначає лускату і листувату форму кристалів цих мінералів.

Якщо мінерал в процесі зростання заповнює викривлений простір між раніше утвореними мінеральними зернами, то він відповідно набуває і неправильну форму цього простору, зберігаючи при цьому кристалічну внутрішню будову. З таких мінералів складається більшість гірських порід.

Своєрідність структур кристалічних граток у різних мінералів визначає велику різноманітність форм природних кристалів. Поверхня кристалів обмежена площинами – гранями, лінії перетину площин – ребра. Точки перетину ребер утворюють вершини. У загальному вигляді форми кристалів можуть бути охарактеризовані наступними визначеннями (рис. 1):

- видовжені в одному напрямку (призматичні, стовпчасті, голчасті, волокнисті);
- видовжені у двох напрямках (таблитчасті, пластинчасті, листуваті, лускаті);
- однаково розвинуті в основних трьох напрямках (ізометричні у вигляді куба, октаедра та ін.);
- двійники, трійники та ін. – закономірні зростки кристалів.

Однакова будова кристалічних граток різних зразків одного ж мінералу обумовлює у них і однакові величини кутів між однайменними гранями і ребрами. Ця закономірність названа «законом постійності гранних кутів».

Головна особливість полягає в тому, що будова кристалічних граток мінералів, тип і міцність зв'язку між їхніми атомами визначають фізичні параметри і властивості мінералів – їх колір, твердість, ступінь прозорості, електропровідність і т.п. Наприклад, такі мінерали, як алмаз і графіт складаються з вуглецю, але за фізичними властивостями різко відрізняються.

Ще одна важлива особливість полягає в тому, що величина якого-небудь фізичного параметра в кристалі залежить від напряму, уздовж якого він вимірюється. І це природно, оскільки у різних напрямках відстань і міцність зв'язків між атомами у будь-яких кристалічних гратках будуть різними. Така властивість кристалічних речовин називається *анізотропією*. Таким чином, всі кристалічні мінерали – анізотропні тіла.

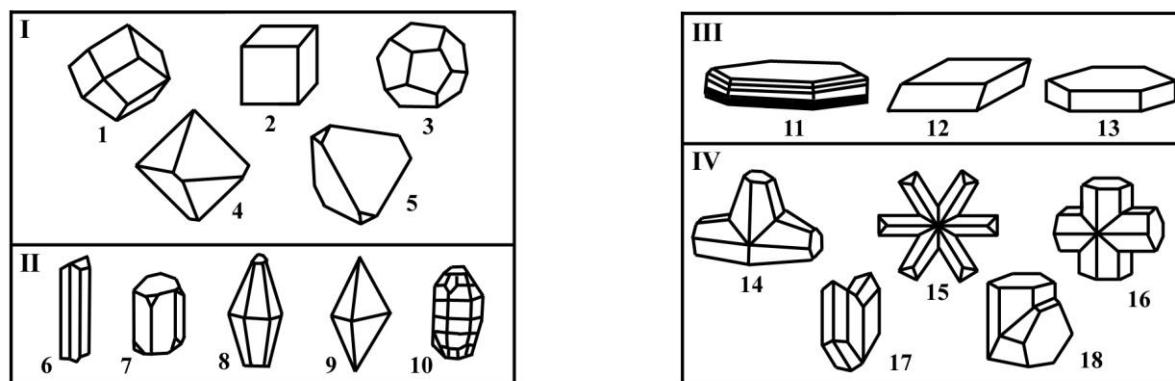


Рис. 1. Деякі кристалічні форми мінералів і типи їх будови: I – ізометричні кристали: 1 – ромбічний додекаедр (гранат), 2 – кубічний (галеніт), 3 – пентагонододекаедр (пірит), 4 – октаедр (алмаз), 5 – тетраедр (сфалерит); II – кристали, видовжені в одному напрямку: 6 – стовпчастий (барит), 7 – короткостовпчастий (корунд), 8 – усіченопіраміdalnyj (корунд), 9 – піраміdalnyj (сірка), 10 – бочкоподібний (корунд); III – кристали, видовжені у двох напрямках: 11 – таблитчастий (графіт), 12 – ромбоедр (кальцит), 13 – таблитчастий (піротин); IV – типи зростання кристалів: 14 – двійник піротину, 15 – трійник арсенопіриту, 16 – двійник ставроліту, 17 – двійник гіпсу, 18 – двійник кальциту.

Будова кристалічних граток залежить як від хімічного складу мінералу, так і від умов, в яких він утворився. В першу чергу від температури і тиску. Тому гратки графіту, алмазу і багатьох інших мінералів з однаковим хімічним складом різні. Таке явище називається *поліморфізмом*. Наприклад, кварц ( $\text{SiO}_2$ ) може кристалізуватися за різних температур. Відповідно розрізняють низькотемпературний ( $<575^\circ\text{C}$ ) і високотемпературний ( $575\text{-}870^\circ\text{C}$ ) кварц, тридиміт ( $870\text{-}1000^\circ\text{C}$ ).

1470°C) і кристобаліт (1470-1710°C). В метеоритних кратерах знаходять стішовіт, що має той же хімічний склад ( $\text{SiO}_2$ ), але велику щільність (4,35 г/см<sup>3</sup>).

Мінералоїди мають не кристалічну, а аморфну – неврегульовану внутрішню будову. Молекули в них розташовуються по відношенню один до одного безладно. Фізичні параметри у таких утворень однакові за всіма напрямками – вони *ізотропні* (грец. «ізо» – одинаковий, «тропос» – властивість). Прикладом аморфної речовини є природне і штучне скло, опал.

### ***Утворення мінералів і форми знаходження їх у природі***

Утворення мінералів відбувається усередині земної кори і Землі в результаті прояву ендогенних геологічних процесів, а також у приповерхневих умовах в результаті екзогенних процесів.

*Ендогенні мінерали утворюються в результаті:*

- кристалізації магми під час її охолоджування (магматичні процеси);
- випадіння в тріщинах і пустотах порід в результаті циркуляції через них мінералізованих гарячих водних розчинів (гідротермальні процеси) і газів (пневматолітові процеси);
- перекристалізації раніше утворених мінералів в інші мінеральні види під впливом високої температури і тиску (метаморфічні процеси);
- обмінних хімічних реакцій між магмою і вміщаючими її породами (метасоматичні процеси).

*Екзогенні мінерали утворюються в результаті:*

- хімічного і біохімічного розкладання мінералів і гірських порід в результаті дії на них атмосферного кисню, води і водних розчинів (процеси вивітрювання);
- випадання з водних розчинів на дно водоймищ солей та інших сполук (процеси хімічного осадконакопичення);
- заповнення пустот у рихлих осадках мінеральними масами, що виділяються з циркулюючих через пустоти підземних вод (процеси діагенезу).

Найпоширенішими формами знаходження мінералів є зернисті, землисті та оолітові агрегати (скупчення).

Зернисті агрегати – це власне гірські породи, що складаються з кристалічних зерен мінералів одного або декількох видів. Наприклад – граніт, пісковик.

Землисті агрегати – рихлі скупчення порошкоподібних мінералів, що розминаються пальцями рук.

Агрегати ооліту – скупчення оолітів – округлих, розміром до 5 мм частинок з концентрично шкаруватою внутрішньою будовою. Ооліти утворюються у мінералізованому водному середовищі водоймищ і можуть бути представлені вапняними, залізистими, марганцевими сполуками.

Менш поширеними мінеральними утвореннями є окремі кристали, друзи, секреції, конкреції, натічні форми, дендрити (рис. 2).

Друзи – це зростки різноорієнтованих кристалів.

Секреції – утворюються в результаті заповнення пустот мінеральною речовиною, що осідає на стінах.

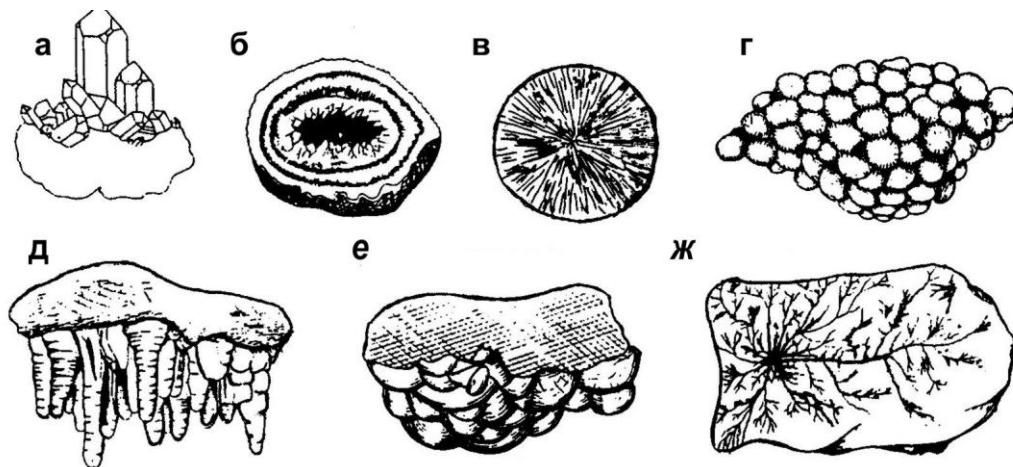


Рис. 2. Деякі форми знаходження мінералів у природі: а – друза, б – секреція, в – конкреція, г – ооліти, д – сталактити, е – натічна брунькоподібна, ж – дендрити

Конкреції – мінеральні агрегати округлої, сплющеної або неправильної форми з концентричною або радіально-променистою будовою. Ці форми поступово формуються усередині осадових порід унаслідок стягування і концентрації мінеральної речовини – залізистих, карбонатних, кременістих та інших сполук.

Натічні форми – виникають на стінках пусток в результаті випаровування або охолоджування розчинів. Ці утворення мають ниркоподібну, гроноподібну, плівкову форму. Натічними формами є сталактити і сталаґміти у печерах.

Дендрити утворюються в результаті зростання мінералів уздовж тонких тріщин в породах. Ці форми мають гіллясту будову.

### ***Фізичні властивості мінералів***

Кожен мінерал має певні показники фізичних властивостей. Ці показники визначають у лабораторіях із застосуванням спеціальних точних методів (хімічних, мікроскопічних, термічних, рентгеноструктурних та ін.), а також безпосередньо у польових умовах. Польове визначення мінералу проводиться за окремими характерними ознаками або певним їх поєднанням (макроскопічний метод), при цьому оцінюється щільність (питома вага) мінералів та морфологічні, оптичні, механічні і так звані особливі властивості мінералів.

Щільність мінералів оцінюється приблизно. Мінерали поділяються на три групи: *легкі* (щільність до  $3,0 \text{ г}/\text{см}^3$ ), *середні* (відповідно від  $3,0$  до  $4,0 \text{ г}/\text{см}^3$ ) і *важкі* (більше  $4,0 \text{ г}/\text{см}^3$ ).

Морфологічні властивості – це форма кристалів мінералу, умови знаходження їх у гірських породах, а також загальний вигляд мінеральних агрегатів.

Оптичні властивості мінералів – це їх колір (забарвлення), колір риски, прозорість та блиск.

Забарвлення або колір визначається декількома чинниками – хімічним складом мінералу, його внутрішньою будовою і домішками.

Забарвлення мінералу може ускладнюватися інтерференцією світла при відзеркалюванні його від внутрішніх дефектів (тріщин), включенів і плівок на поверхні мінералу. Це явище називається іризацією. Прикладом можуть служи-

ти сині та блакитні переливи в глибині напівпрозорих кристалів лабрадору, а також строкате веселкове забарвлення непрозорого халькопіриту. У останньому випадку іризація має назву «*мінливість*». Так, жовто-оранжева строката мінливість характерна для халькопіриту.

Прозорість – це здатність мінералу пропускати світло. Вона залежить від кристалічної структури мінералу, його складу і домішок. Виділяють мінерали: *прозорі, непрозорі, напівпрозорі (що просвічують), а також ті, що просвічують на тонких краях*. Дрібнозернисті агрегати, що складаються з прозорих мінералів, втрачають здатність пропускати світло і стають непрозорими або такими, що просвічують.

Бліск залежить від характеру поверхні мінералу, яка відбиває світло. Розрізняють три види бліску: *металевий, металоподібний (напівметалевий) і неметалевий*. Різновидами неметалевого є бліск алмазний, скляний, жирний, перламутровий, шовковистий, восковий, матовий (бліск відсутній).

Механічні властивості мінералів виявляються при механічній дії на них і включають такі поняття як спайність, злам і твердість.

Спайність – здатність кристалу розколюватися у певних напрямках з утворенням рівних блискучих поверхонь. Спайність може виявлятися в одному, двох, трьох, чотирьох і шести кристалографічних напрямках. Природно, що такі поверхні відповідають тим напрямкам в кристалічній решітці, де зв'язки між її атомами якнайменше міцні.

Злам – це форма поверхні мінералу, якщо розкол його проходить не по спайності. У кристалів із спайністю злам характеризуватиметься як рівний за спайністю. У кристалів без спайності злам може бути нерівним, раковистим (як у скла). Мінеральні агрегати можуть мати злам зернистий, волокнистий (скалкуватий), голчастий, землистий.

Твердість – це здатність мінералу чинити опір руйнуванню при дряпанні його іншим мінералом. Використовується мінеральна десятибалльна шкала відносної твердості, запропонована у 1811 р. німецьким мінералогом Фрідріхом Моосом (табл. 2). Кожен мінерал у цій шкалі має твердість на одиницю більше попереднього, тобто дряпає його.

У техніці і наукових дослідженнях використовуються показники абсолютної твердості, яка вимірюється приладами різних конструкцій.

Таблиця 2  
Шкала відносної  
твердості мінералів  
за Моосом

Мінерали шкали Мооса	Твердість мінералу за Моосом
Тальк	1
Гіпс	2
Кальцит	3
Флюорит	4
Апатит	5
Ортоклаз	6
Кварц	7
Топаз	8
Корунд	9
Алмаз	10

## Класифікація і характеристика мінералів, що вивчаються

Хімічна класифікація мінералів враховує їх хімічний склад і будову кристалічних структур. Виділяють близько двадцяти різних класів і підкласів мінералів. Мінерали, що вивчаються на лабораторних заняттях, відносяться до восьми основних класів:

1. *Самородні елементи* – графіт (C), сірка (S).
2. *Сульфіди* (сполуки металів з сіркою) – пірит ( $FeS_2$ ), халькопірит ( $CuFeS_2$ ), галеніт ( $PbS$ ), сфалерит ( $ZnS$ ), кіновар ( $HgS$ ).
3. *Галоїдні сполуки або галогеніди* (сполуки металів з Cl, F, Br, I) – галіт ( $NaCl$ ), флюорит ( $CaF_2$ ).
4. *Оксиди і гідроксиди* – кварц ( $SiO_2$ ), халліт ( $NaCl$ ), магнетит ( $Fe_3O_4$ ), гематит ( $Fe_2O_3$ ), лимоніт ( $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ ), піролюзит ( $MnO_2$ ).
5. *Карбонати* (солі вугільної кислоти) – кальцит ( $CaCO_3$ ).
6. *Сульфати* (солі сірчаної кислоти) – гіпс ( $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ ).
7. *Фосфати* (солі ортофосфорної кислоти) – апатит ( $Ca_5(F,Cl) \cdot (PO_4)_3$ ).
8. *Силікати* – гранат, піроксен, рогова обманка, біотит, мусковіт, серпентин, каолініт, тальк, лабрадор, ортоклаз.

Силікати складають 75% маси земної кори і є найскладнішими за хімічним складом і структурою мінералами. У їх складі переважають O, Si, Al, Fe, Mg, Mn, Ca, Na, K. У багатьох мінералах присутні Li, Be, B, Ti, Zn, рідкісні землі, F, OH,  $H_2O$  і ін. Із загального числа найменувань мінералів Землі на частку силікатів припадає 34%.

Основа всіх силікатів – комплексні аніони у вигляді кременекисневих тетраедрів  $[SiO_4]^{4-}$ . Складність хімічного складу силікатів обумовлена тим, що у їх будові, завдяки наявності у тетраедрів вільних кисневих валентностей, можуть брати участь метали і інші елементи. Зовнішня форма (вигляд) кристалів силікатів і їх фізичні властивості знаходяться в прямій залежності від внутрішньої структури.

Характеристика мінералів, що вивчаються, наведена у табл. 3.

## **Методичні рекомендації з виконання**

### ***Дано:***

- загальні відомості про мінерали та їх умови утворення;
- характеристика фізичних властивостей мінералів, що вивчаються та їх класифікація;
- колекції зразків мінералів, що вивчаються, без вказівки їх назв;
- експонати мінералів у геологічному музеї НТУ «ДП».

### ***Визначити:***

- основні фізичні параметри (колір, риска, бліск, спайність, особливі ознаки) зразків мінералів;
- назви та класи, до яких належать зразки мінералів з колекцій;

***Обладнання:*** приладдя для визначення відносної твердості та деяких особливих властивостей мінералів (скло, фарфор, еталонні мінерали, магніти, 10%-ї розчин соляної кислоти).

Таблиця 3

## Характеристика найважливіших породоутворюючих та рудних мінералів

№	Назва і склад	Бліск	Колір	Риска	Спайність; зlam	Твердість	Форми знаходження	Діагностичні ознаки	де і як використовується
13	Графіт C	Металоподібний; прихованокристалічні агрегати матові	Залізо-чорний до сталево-сірого	Чорна бліскуча	Не помітна; нерівний	1	Дрібнолускуваті агрегати та вкраплення	Жирний на дотик, твердість, риска	Електротехнічна промисловість
	Сірка S	На гранях алмазний, у зламі жирний	Різні відтінки жовтого	Слабожовтувата	Недосконала; нерівний до раковистого	1,5	Землисті агрегати та вкраплення	Жовтий колір, риска, крихкість	Хімічна промисловість, сільське господарство
	Галеніт PbS	Металевий	Свинцевосірий	Сірувато-чорна	Досконала по кубу	2-3	Зернисті маси або вкраплені виділення неправильної форми	Колір, спайність по кубу, що виявляється уступинчастому зламі, важкий	Руда на свинець
	Пірит FeS <sub>2</sub>	Металевий	Світлий латунно-жовтий або солом'яно-жовтий	Чорна	Відсутня; нерівний	6-6,5	Кристалічні агрегати і вкраплення	Колір, бліск, риска, висока твердість	Не використовується
	Сфалерит ZnS	Алмазний	Бурій, коричневий	Ясно-коричнева	Досконала у 6-ти напрямках	3-4	Кристалічні агрегати і вкраплення	Алмазний бліск, риска, спайність	Цинкова руда
	Халькопірит CuFeS <sub>2</sub>	Металевий	Латунно-жовтий з мінливістю	Чорна із зеленим відтінком	Недосконала; нерівний	3-3,5	Кристалічні агрегати і вкраплення	На відміну від піриту не дряпає скло, мінливість	Мідна руда

Продовження табл. 3

№	Назва і склад	Бліск	Колір	Риска	Спайність, зlam	Твердість	Форми знаходження	Діагностичні ознаки	де і як використовується
7	Кіновар $HgS$	Алмазний	Червоний	Червона	Не помітна; нерівний	2-2,5	Вкраплення, кристалічні агрегати, порошкоподібні промазки та нальоти	Червоний колір, низька твердість, крихкий	Руда на ртуть
8	Галіт $NaCl$	Скляний	Білий, безбарвний	Біла	Досконала у трьох напрямках	2,5	Кристалічні агрегати	Солоний смак, низька твердість, спайність по кубу	Харчова та хімічна промисловість
9	Флюорит $CaF_2$	Скляний	Фіолетовий, жовтий, зелений, рожевий, рідше прозорий, безбарвний	Біла	Досконала у чотирьох напрямках	4	Кристалічні агрегати і вкраплення	Різнозабарвлені кристали, октаедрічна спайність, крихкий	Металургія, хімічна промисловість
10	Гіпс $CaSO_4 \cdot 2H_2O$	Скляний	Білий, безбарвний	Біла	Досконала	2	Кристалічні агрегати, кристали	Дряпається нігтем, спайність в одному напрямку достатньо досконала	Будівельна галузь, цементна промисловість
11	Кальцит $CaCO_3$	Скляний	Безбарвний, молочно-білий	Біла	Досконала	3	Кристалічні агрегати, кристали	Скипає з $HCl$ , спайність по ромбоедру	Хімічна, будівельна галузі, металургія, ювелірна справа
12	Магнетит $Fe^{2+}Fe^{3+}_2O_4$	Напівметалевий	Залізо-чорний	Чорна	Відсутня, нерівний	5,5-6	Кристалічні агрегати, кристали	Магнітність, чорна риска	Залізна руда

Продовження табл. 3

№	Назва і склад	Бліск	Колір	Риска	Спайність, злам	Твердість	Форми знаходження	Діагностичні ознаки	де і як використовується
15	13 Гематит $\text{Fe}_2\text{O}_3$	Металевий до напівметалевого	Залізо-чорний до сталево-сірого, буро-червоний	Вишнево-червона	Відсутня; нерівний, землистий	Від 1 до 5	Кристалічні агрегати і вкраплення	Вишнево-червона риска, важкий, немагнітний	Залізна руда
	14 Лимоніт $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$	Матовий	Від іржаво-бурого до темно-бурого	Бура і ржавобура	Відсутня; нерівний, землистий	Від 1 до 4	Землисті агрегати, ооліти, плівки	Колір, іржавобура риска	Залізна руда
	15 Піролюзит $\text{MnO}_2$	Матовий	чорний	Оксамитово-чорна	Відсутня; нерівний, землистий	Від 2 до 6	Прихованокристалічні агрегати	Колір, риска, низька твердість	Марганцева руда
	16 Кварц $\text{SiO}_2$	Скляний	Білий, безбарвний	Відсутня	Відсутня; нерівний, раковистий	7	Кристалічні агрегати, кристали, зерна	Висока твердість, відсутність спайності, колір	Виробництво скла
	17 Халцедон $\text{SiO}_2$	Жирний, матовий, восковий	Світло-сірий, синюватий, червоний та ін.	Відсутня	Відсутня; нерівний, раковистий	7	Жовна, прожилки, натічні форми	Прихованокристалічні агрегати, висока твердість	Ювелірна справа
	18 Апатит $\text{Ca}_5(\text{F},\text{Cl})\cdot(\text{PO}_4)_3$	На гранях скляний, на зламі – жирний	Безбарвний, зелений, жовтуватий, білий, синювато-зелений	Біла	Недосконала; нерівний	5	Кристалічні агрегати, кристали	Суцільні зернисті цукровидібні маси	Сільське господарство
	19 Гранат	Скляний	Буро-червоний	Відсутня	Відсутня; нерівний, зернистий	7-7,5	Кристалічні агрегати, кристали	Червоний і буро-червоний колір, висока твердість	Абразивні матеріали

Закінчення табл. 3

№	Назва і склад	Бліск	Колір	Риска	Спайність	Твердість	Форми знаходження	Діагностичні ознаки	де і як використовується
20	Рогова обманка	Скляний	Темно-зелений	Зеленувато-сіра	Середня; голчастий	5,5-6	Кристалічні агрегати, кристали	Колір, риска, призматична форма кристалів	Не використовується
21	Біотит (чорна слюда)	Перламутровий	Чорний	Біла, сіра	Достатньо досконала	2,5	Лускуваті агрегати	Колір, спайність, листувата форма кристалів	Термостійкий ізоляційний матеріал
22	Мусковіт (біла слюда)	Перламутровий	Безбарвний	Біла	Достатньо досконала	2,5	Лускуваті агрегати і включення	Колір, спайність, листувата форма кристалів	Ізоляційний матеріал
23	Серпентин	Жирний восковий	Зеленкуватий	Біла	Не помітна; нерівний	3-4	Прихованокристалічні, іноді волокнисті агрегати азбесту	Плямисте забарвлення, жирний бліск, присутність азбесту	Вогнетривкі матеріали, виробне каміння
24	Каолініт (біла глина)	Матовий	Білий	Біла	Не помітна; нерівний, землистий	1	Землисті маси	Розмокає у воді	Фарфоро-фаянсова промисловість
25	Тальк	Жирний	Білий, сірий	Біла	Не помітна; нерівний	1	Прихованокристалічні агрегати	Колір, твердість, жирний на дотик	Вогнетривкі та матеріали
26	Лабрадор	Скляний	Темно-сірий з іризацією	Біла	Досконала	6	Кристалічні агрегати, кристали	Колір, іризація, твердість, спайність у двох напрямках	Облицювальний камінь
27	Ортоклаз	Скляний	Від білого до світло-червоного	Біла	Досконала	6	Кристалічні агрегати, кристали	Колір, твердість, спайність у двох напрямках	Керамічна сировина

**Методика визначення фізичних властивостей мінералів** є макроскопічною, вона використовується як у лабораторних умовах, так і під час польових досліджень. Проведення досліджень з визначення фізичних параметрів мінералів слід проводити у наступній послідовності.

Візуально визначають блиск та колір. Розрізняють три основні види блиску – металеві, металоподібні і неметалеві. При цьому неметалевий блиск може бути скляним, алмазним, жирним, перламутровим, шовковистим, матовим. Металевий блиск мають рудні мінерали. Металоподібний блиск мають графіт, гематит.

Для характеристики забарвлення мінералів (кольору) використовують назви семи кольорів веселки, а також визначення – безбарвний (прозорий), білий, чорний, сірий, бурий. Використовуються також назви забарвлення загальновідомих об'єктів – вишневий, салатовий та ін. Забарвлення мінералу може бути плямистим, мінливим.

Риску мінерал залишає на поверхні твердіших тіл, як крейда на дощці. Для цього використовуються неглазуровані порцелянові дощечки. Колір риски є більш постійною ознакою, ніж забарвлення мінералу. Так за чорною рискою легко відзначити латунно-жовтий пірит, а за вишнево-бурую – бурочервоний гематит.

Прозорість. Мінерали можуть мати різний ступінь прозорості. Так, кварц може бути прозорим (гірський криштал), напівпрозорим і непрозорим – молочно-білим. Деякі мінерали просвічують в краях або тонких сколах.

Спайність у мінералів може бути в одному, двох, трьох, чотирьох і навіть в шести напрямках. Так, у слюди і гіпсу один напрямок спайності, в ортоклазу – три, а у сфалериту – шість. Для оцінки спайності існує наступна шкала:

- спайність *достатньо досконала* (слюда, гіпс);
- спайність *досконала* (кальцит, галіт, галеніт, польові шпати);
- спайність *середня* (рогова обманка);
- спайність *недосконала* – спайні поверхні в місцях розколу рідкісні, переважають ділянки з нерівною поверхнею (берил, апатит);
- спайність *достатньо недосконала* – кристали мають нерівні поверхні при розколюванні (кварц, касiterит).

Окрім спайності треба визначити злам. Так *раковистий* злам з гостро-ріжучими краями у скла, кременя, фарфору, кварцу; *волокнистий* у азбесту, *скалкуватий* у рогової обманки, землистий злам у дрібноагрегатних мінеральних мас, складених каолінітом, піролюзитом, лимонітом.

Визначення відносної твердості здійснюється за десятибалльною шкалою Мооса (табл. 2). Визначити відносну твердість мінералу означає порівняти його з еталонами. При виконанні лабораторної роботи для цього використовують замінники еталонних мінералів з різною твердістю – метали, скло, фарфор і ін. Визначення твердості слід починати зі скла. Мінерал, що залишає на склі подряпину, має твердість більше 5-ти, а якщо ковзає по ньому, то менше 5-ти. Багато мінералів мають твердість проміжну між двома еталонами шкали Мооса. У такому разі твердість необхідно позначати дробовим числом, наприклад, між 3 і 4 – 3,5. У табл. 4 для порівняння наведені значення абсолютної твердості мінералів зі шкали Мооса.

Таблиця 4

Шкала твердості мінералів та їх замінників

Твердість мінералу за Моосом	Мінерали шкали Мооса	Твердість замінника за Моосом	Замінник мінеральної шкали Мооса	Абсолютна твердість за приладом Хрущова-Берковича
1	Тальк	1	Грифель олівіця	2,4
2	Гіпс	1,5-2	Шкіра пальців рук, голка алюмінієва	36
3	Кальцит	2,5-3	Ніготь, мідний дріт	109
4	Флюорит	4	М'яке залізо (цвях)	189
5	Апатит	5	Віконне скло	536
6	Ортоклаз	6-6,5	Лезо бритви, фарфор	795
7	Кварц	7	Напилок	1120
8	Топаз	8	Спеціальні сплави	1427
9	Корунд	9	Наждачний камінь	2060
10	Алмаз	10		10 060

Особливі властивості мінералів. Це властивості, які мають окремі мінерали або їх групи. Такими властивостями є:

- *магнітність* – здатність мінералу впливати на магнітну стрілку компаса. Таку властивість має магнетит і деякі інші мінерали;

- *смак*, який мають розчинні мінерали. Так, галіт (кухонна сіль) – солоний;

- *реакція з соляною кислотою* ( $HCl$ ), з якою реагують карбонати (кальцит та ін.). При цьому виділяються пузирі вуглекислого газу. Використовується 10%-ий розчин  $HCl$ .

- горючість, електропровідність, радіоактивність та ін.

Особливу увагу слід приділяти *техніці безпеки* під час проведення експериментів із застосуванням скла, порцелянових дощечок та розчину соляної кислоти, а саме:

- скло або порцелянову дощечку потрібно притискати однією рукою до парті, мінерал тримати в іншій руці і проводити ним по склу або дощечці;

- 10%-й розчин соляної кислоти використовувати тільки під наглядом викладача.

**Протокол дослідження** з визначення фізичних властивостей основних породоутворюючих та рудних мінералів слід подавати у вигляді таблиці, зразок якої наведений нижче (табл. 5).

Таблиця 5

Характеристики зразків мінералів з робочих колекцій

№ з/п	Бліск	Колір	Колір риски	Твердість	Спайність, злам	Діагностичні ознаки	Назва, формула, клас
1	Матовий	Білий	Біла	I	Не помітна, землистий	Розмокає у воді	Каолініт, силікати

**Обробка результатів лабораторних досліджень** подається у формулюванні діагностичних ознак, які притаманні кожному мінералу і відрізняють його від будь-якого іншого, а також визначені назви, хімічного складу (формули) та класу, до якого належить мінерал. Для цього застосовують визначені під час досліджень фізичні параметри та порівнюють їх з даними, що наведені у табл. 3.

**Висновки** повинні складатися з:

- визначення основних параметрів, за якими можна більш-менш точно визначити мінерал до його остаточного встановлення під час подальших мінералогічних досліджень;
- аналізу розповсюдженості вивчених мінералів за їх хімічним складом, враховуючи кларки хімічних елементів у земній корі.

Здобувачі на заняттях можуть отримувати консультації у викладача, а також його висновки щодо правильності виконаних визначень мінералів.

### **Питання для підготовки до захисту лабораторної роботи**

1. Дайте визначення поняттю «мінерали».
2. Чим відрізняються поняття твердість абсолютнона і твердість відносна?
3. Назвіть мінерали з класу самородні елементи, сульфіди, галоїди, карбонати, сульфати, фосфати, оксиди та гідроксиди, силікати.
4. Дайте визначення поняттям «ізотропія», «анізотропія», «ізоморфізм».
5. Які мінерали є ізотропними та анізотропними?
6. Що означає поняття «спайність», «твердість», «риска», «бліск»?
7. Охарактеризуйте умови утворення мінералів.
8. На чому заснований макроскопічний метод визначення мінералів, використовуваний при виконанні лабораторної роботи?
9. Принцип побудови шкали відносної твердості мінералів. Яка твердість мінералу апатиту?
10. Принцип класифікації мінералів. Які мінерали, вивчені в процесі виконання лабораторної роботи, відносяться до класу самородних?
11. Назвіть основні класи мінералів, наведіть найбільш розповсюджені мінерали з кожного класу.
12. З якими геологічними процесами пов'язано мінералоутворення?
13. Перерахуйте фізичні властивості мінералів. Які категорії бліску Ви знаєте?
14. Шкала Мооса – шкала абсолютної або відносної твердості мінералів?
15. Назвіть основні класи мінералів. Які мінерали, вивчені в процесі виконання лабораторної роботи, відносяться до класу сульфідів?
16. Завдяки яким процесам утворюються ендогенні мінерали?
17. Дайте визначення поняттю «спайність». Чим вона обумовлена?
18. Яка шкала використовується для визначення твердості в мінералогії?
19. Назвіть основні класи мінералів. Які мінерали, вивчені в процесі виконання лабораторної роботи, відносяться до класу силікатів?
20. Завдяки яким процесам утворюються екзогенні мінерали?
21. Фізичні властивості мінералів – колір і твердість, їх застосування?
22. Яким чином можна в лабораторних умовах визначити відносну твердість мінералу?

### **3. МЕТОДИЧНІ РЕКОМЕНДАЦІЇ З ПІДГОТОВКИ ТА ВИКОНАННЯ ЛАБОРАТОРНОЇ РОБОТИ «Вивчення основних типів гірських порід»**

**Мета лабораторної роботи** – ознайомити здобувачів із структурними і текстурними ознаками гірських порід різного походження, їх класифікацією і найпоширенішими видами.

Підготовка до лабораторної роботи полягає у ретельному вивченні теоретичних положень, що наведені нижче та в більш розширеному вигляді приводяться у рекомендованій літературі.

#### **Загальні відомості про гірські породи, їх структуру і текстуру.**

Земна кора складається з мінеральних агрегатів – гірських порід у вигляді різноманітних за формою і розмірам тіл. Кожна гірська порода утворюється у певних геологічних умовах, які обумовлюють форму її тіла, характер залягання в земній корі, мінеральний склад і внутрішню структуру. Тому різні гірські породи характеризуються певними фізичними властивостями: кольором, щільністю, механічною щільністю і т.п.

Таким чином, гірські породи – це більш менш однорідні за складом і фізичними властивостями мінеральні агрегати, утворені в результаті різних геологічних процесів.

За своїм походженням усі гірські породи розділяються на три великі групи:

- *магматичні*, утворені магматичними процесами;
- *осадові*, пов'язані з екзогенними процесами, що протікають на поверхні Землі і в гідросфері;

- *метаморфічні*, що утворюються в результаті перекристалізації магматичних і осадових порід в надрах Землі (метаморфічні процеси).

Магматичні і метаморфічні породи складають 95% маси земної кори.

Основними діагностичними ознаками під час вивчення порід є їх структурно-текстурні особливості і речовинний склад.

Під структурою гірської породи розуміється форма, розмір мінералів, уламків або органічних залишків, з яких вона складається, а також ступінь кристалічності породи. Наприклад – повнокристалічна, аморфна або оолітова структури.

Текстура породи – це особливості просторового і взаємного розташування в ній мінералів, уламків і інших складових породи. Наприклад – масивна, шарувата, плямиста текстури.

Речовинний склад гірських порід. Складовими частинами гірських порід можуть бути: зерна мінералів, нерозкристалізована речовина магми (вулканічне скло), уламки раніше існуючих порід та мінеральна речовина різного складу, що їх цементує, органічні рештки тваринного й рослинного походження, космічний пил та метеорити. Проте, головною складовою гірських порід є мінерали.

## Магматичні породи

Магматичні гірські породи утворюються в результаті охолодження рідкого силікатного розплаву – магми, що поступає з глибинних магматичних осередків. Магма може остигати усередині Землі і в умовах поверхні земної кори, коли вона виливається під час вулканічних вивержень. В цілому за умовами кристалізації магматичні породи розділені на три класи:

- *плутонічні (інtrузивні)*, утворені в результаті тривалого охолодження й кристалізації магми на значних глибинах;
- *вулканічні (ефузивні)*, утворені в умовах денної поверхні або у підводних умовах з лави (магми, з якої вийшли розчинені в ній гази);
- *гіпабісальні*, що утворилися в результаті застигання магми в зонах, близьких до денної поверхні.

Інtrузивні і ефузивні породи легко розпізнаються за структурою і текстурою. Інtrузивні породи мають *повнокристалічну* – гіганто-, крупно-, середньо- або дрібнозернисту структуру з розміром мінеральних зерен відповідно: більше 10, 5-10, 2-5 і 0,5-2 мм. Текстура порід масивна, обумовлена рівномірним розподілом в них зерен різних мінеральних видів.

Ефузивні породи мають *прихованокристалічну, аморфну* (склувату) структуру основної маси; в якій можуть бути включені лише окремі кристали тугоплавких мінералів. Текстура магматичних порід масивна, нерідко пориста.

Відповідно до діючого «Петрографічного кодексу України» (1999 р.), всі магматичні породи за процентним вмістом у них  $\text{SiO}_2$  умовно поділяються на чотири великі групи: *кислі* (64-78%), *середні* (53-64%), *основні* (44-53%) та *ультраосновні* (30-44%). Така систематизація разом з інформацією про глибинне або поверхневе походження магматичних порід дозволила провести їх класифікацію. Спрощений варіант класифікації наведений у табл. 6, де зі всієї великої різноманітності магматичних порід наведені найменування тільки основних різновидів.

Таблиця 6  
Класифікація магматичних гірських порід

Групи порід за хімічним складом (за вмістом $\text{SiO}_2$ , %)	Класи порід за умовами утворення		Пордоутворюючі мінерали порід
	Плутонічні (інtrузивні)	Вулканічні (ефузивні)	
Кислі (64-78 %)	Граніт	Ріоліт, обсидіан	Калієві польові шпати, кварц (25-45%), кислі плагіоклази, біотит, мусковіт, зрідка рогова обманка
Середні (53-64 %)	Діорит ( нормальній ряд)	Андезит	Середні плагіоклази – близько 70%, рогова обманка, зрідка піроксени, біотит
	Сіеніт (лужний ряд)	Трахіт	Каліеві польові шпати – 60-90 %, кислі плагіоклази, рогова обманка, зрідка біотит та піроксени
Основні (44-53 %)	Габро, лабрадорит, піроксеніт	Базальт	Піроксени, основні плагіоклази, рогова обманка, олівіни
Ультраосновні (30-44%)	Дуніт, Перидотит	Пікрит, Кімберліт	Олівін, піроксени, зрідка біотит, рогова обманка

## ***Oсадові породи***

Осадові породи утворюються різними способами:

- в результаті накопичення уламків порід, залишків рослин і тварин;
- шляхом випадіння в осад солей та інших хімічних сполук;
- сумісним проявом указаних процесів, зокрема за участю процесів утворення продуктів вулканічних вивержень.

Залежно від способу утворення і складу осадові породи поділяються на *уламкові, глинисті, хімічні (хемогенні), органічні (органогенні), змішані, вулканогенно-осадові*. Програмою передбачений розгляд тільки уламкових, хімічних і органічних порід.

Мінеральні осади, з яких формуються осадові породи, накопичуються шарами і нашаруваннями різної потужності. Тому загальною ознакою осадових утворень є їх шарувата макро- і мікроструктура.

**Уламкові породи** – складаються з уламків і глинистих утворень – продуктів руйнування порід, що складають поверхню земної кори.

Уламкові породи можуть бути рихлими (пухкими, сипкими) і зцементованими (монолітними). Цементуюча речовина може бути представлена глиною, кременистими, карбонатними, залізистими та іншими сполуками.

Уламки в породах можуть бути *грубими* або різною мірою *обкатаними*. Обкатаності (згладженості) уламки набувають в процесі переміщення їх водними потоками, вітром, морським прибоєм.

Розмір уламків змінюється у широких межах – від глинистих і пилуватих частинок до багатометрових глиб. Відповідно структурі уламкових порід можуть бути *псефітові, псамітові, алевритові, пелітові*.

Текстури уламкових порід – *рихлі, зцементовані, шаруваті, землисті*.

Класифікація уламкових порід враховує три основні ознаки – розмір уламків, їх обкатаність і монолітність (зцементованість породи) (табл. 7.)

Таблиця 7  
Класифікація уламкових порід

Групи порід	Розмір уламків, мм	Найменування порід			
		Рихлі породи		Зцементовані породи	
		Гострокутні уламки	Обкатані уламки	Гострокутні уламки	Обкатані уламки
Грубоуламкові (псефіти)	> 200	Брили	Валуни	Брилові брекчії	Валунні конгломерати
	10-200	Щебінь	Галечник	Брекчії	Конгломерати
	2-10	Жорства	Гравій	Жорств'яники	Гравеліти
Піщані (псаміти)	1-2	Піски грубозернисті		Пісковики грубозернисті	
	0,5-1	Піски крупнозернисті		Пісковики крупнозернисті	
	0,25-0,5	Піски середньозернисті		Пісковики середньозернисті	
	0,1-0,25	Піски дрібнозернисті		Пісковики дрібнозернисті	
Алевритові (алеврити)	0,01-0,1	Алеврити		Алевроліти	
Глинисті (пеліти)	< 0,01	Глини		Аргіліти	

**Хімічні породи** виникли за рахунок продуктів хімічного розкладання інших порід в умовах поверхні земної кори або в результаті випадання солей та інших сполук на дні водоймищ.

Залежно від хімічного складу породи діляться на *карбонатні* (вапняк, вапняковий туф та ін.), *кременисті* (кременистий туф), *залізисті* (бурий залізняк), *галоїдні* (кам'яна сіль), *сірчанокислі* (гіпс), *глиноземисті* (боксит), *змішані* (мергель).

У класифікації хімічних порід особливу увагу слід звернути на графу «*мінеральний склад*» і «*діагностичні ознаки*» (табл. 8.).

Структури хімічних порід – кристалічні, прихованокристалічні, оолітові.  
Текстури хімічних порід – шаруваті, землисті, натічні, безладні.

Таблиця 8  
Класифікація хімічних і біохімічних осадових порід

Групи порід	Хімічні породи	Біохімічні породи	Мінеральний склад
Карбонатні	Вапняки хемогенні: - пелітоморфні - оолітові - вапнякові туфи	Вапняки біохімічні: - черепашники - детритусові - коралові - фузулінові та ін.	Кальцит – $\text{CaCO}_3$
Кременисті	Кременисті туфи Гейзерити Кремені	Діатоміти Трепели Опоки	Опал – $\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Халцедон – $\text{SiO}_2$
Залізисті: - оксидні - силікатні - карбонатні	Бурі залізняки	-	Лимоніт – $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ Гетит – $\text{FeOOH}$
Марганцеві	Марганцеві руди	-	Піролюзит – $\text{MnO}_2$
Галогенідні	Кам'яна сіль Калійно-магнезійні солі	-	Галіт – $\text{NaCl}$ Сильвін – $\text{KCl}$ Карналіт – $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
Сульфатні	Гіпс Ангідрит	-	Гіпс – $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Ангідрит – $\text{CaSO}_4$
Глиноземисті	Латерити Боксити	-	Діаспор – $\text{AlO(OH)}$ Гібсит – $\text{Al(OH)}_3$
Фосфатні (фосфорити)	Піщано-глинисті породи з фосфатом кальцію	-	Апатит – $\text{Ca}_5[\text{PO}_4]_3(\text{F}, \text{Cl}, \text{OH})$

**Органічні породи** утворилися в результаті життєдіяльності рослинних і тваринних організмів, подальшого їх відмиралня і накопичення залишків. За складом і походженням породи діляться на основні три типи:

- **зоогенні** (лат. зоо – тварина) утворені із залишків тваринного походження;
- **фітогенні** або гумусові (лат. гумус – земля, фітос – рослина) складаються з гуміфікованих рослинних залишків;
- **сапропелеві** (гр. сапрос – гнилий, пелос – мул).

**Зоогенні** породи складаються з цілих раковин молюсків, уламків раковин (детритуса) або скелетних залишків тваринних організмів (вапняк-черепашник, кораловий вапняк, писальна крейда і ін.).

**Фітогенні** породи утворюють генетичний ряд порід, початком якого є *торф*, що накопичується в болотах. Торф – це рослинна маса, перетворена на *гумус*, – продукт її розкладання у відновному водному середовищі боліт без доступу кисню. В результаті тектонічного занурення торф'яних шарів на глибину в западинах торф зазнає складних процесів вуглефікації і послідовно перетворюється спочатку на буре вугілля, а потім на кам'яне вугілля різного марочного складу. Занурення на глибину більше 7-8 км перетворює кам'яне вугілля на антрацит.

**Сапропелеві** породи утворюються з сапропелю, який накопичується у застійних водоймищах – озерах, болотах, деяких морях, лагунах, річкових старицях. Сапропель є сумішшю тонкого мінерального мула і органічної маси, що розклалася, утвореної із залишків простих водоростей і організмів, м'яких тканин тварин. У побуті цю чорну, жирну, липку грязь з характерним гнильним запахом називають «мулом». На відміну від вищих рослин, що складаються в основному з клітковини [ $n(C_6H_{10}O_5)$ ], органічна маса сапропелю утворюється з жирів, білка і вуглеводів м'яких тканин організмів.

Подальше перетворення сапропелю пов'язане з його тектонічним зануренням у глибину земної кори. Залежно від глибини занурення, потужності шарів сапропелю, вмісту у ньому органічних речовин і інших умов можуть утворитися: *сапропелеве вугілля, горючі сланці, бітути* (лат. бітумен – смола), *нафта, нафтові гази* та інші породи.

Усі горючі корисні копалини органічного походження мають загальну назву – *каустобіоліти* (гр. каустос – горючий, біос – життя, літос – камінь).

Структури органічних порід – фітогенні, зоогенні.

Текстури органічних порід – шаруваті, безладні, однорідні, землисті, тріщинні, рихлі.

Характеристика основних зоо- і фітогенних, а також сапропелевих порід наведена у табл. 9.

### ***Метаморфічні породи***

Метаморфічні породи утворюються в результаті перетворення осадових, магматичних або раніше існуючих метаморфічних порід під впливом високої температури, тиску і хімічно активних речовин – рідких і газоподібних флюїдів. Перетворення відбуваються у твердому стані і виражуються у

зміні мінерального, а часто і загального хімічного складу, текстури, структури первинних порід.

Таблиця 9  
Характеристика деяких органічних порід

<b>Назва породи</b>	<b>Колір</b>	<b>Склад і походження</b>	<b>Характерні ознаки</b>
Вапняк-черепашник	Білий, жовтий	Цілі раковини молюсків, або їх уламки, скріплені цементом	За видовим складом молюсків можна визначити вік породи
Писальна крейда	Білий	Уламки скелетів простих морських організмів	Залишає білу риску на твердих предметах
Торф	Бурий	Гуміфіковані частини рослин	Легко розминається
Буре вугілля	Бурий	Щільний, повністю обвуглецьований торф при температурі до 60-70°C	Легка, високопориста маса з фрагментами рослин
Кам'яне вугілля марки Д, Г, Ж, К, ОС, Т, ПА	Чорний	Послідовний ряд за ступенем вуглефікації речовини при температурі до 370°C	Бліск матовий, сильно тріщинуватий, забруднює руки
Антрацит	Чорний	Вищий ступінь вуглефікації кам'яного вугілля при температурі більше 370°C	Тріщинуватий, блискучий, рук не забруднює
Горючий сланець	Темно-коричневий	Щільна глиниста порода із запахом бітуму	У тонких сколах свіжий сланець горить полум'ям, що коптить

Ступінь змін залежить від інтенсивності, глибини і тривалості дії чинників метаморфізму. У зв'язку з цим можна говорити про ряди метаморфічних порід, починаючи від первинних і закінчуючи глибокометаморфізованими породами зі всіма проміжними їх видами. Наприклад, початкова порода глина або аргіліт перетвориться спочатку у глинистий сланець. Далі, по мірі збільшення глибини занурення, глинистий сланець перетворюється на філіт, філіт – у слюдяний сланець, слюдяний сланець – у гнейс. Такі перетворення здійснюються впродовж багатьох десятків і сотень мільйонів років.

Самі чинники метаморфізму – тиск, температура, флюїди – наслідок геологічних умов існування початкових порід, викликаних зануренням їх на великі глибини, проникненням в них магми або механічною дією на породи. Всі ці

особливості знаходять відображення у складі, структурі і текстурі метаморфічних порід. Деякі риси цих ознак успадковуються ними від первинних порід.

*Мінеральний склад* метаморфічних порід визначається з одного боку умовами метаморфізму, а з іншого складом первинних порід. Головними породоутворюючими мінералами метаморфічних порід є кварц, польові шпати, слюда, піроксени, рогова обманка, кальцит. Разом з ними присутні такі мінерали як гранат, хлорит, тальк, серпентин, які утворюються під час метаморфічних процесів.

*Структури метаморфічних порід*, що виникають в процесі перекристалізації у твердому стані (кристалобластез), є різноманітними *кристалічними*. Для порід дислокаційного (динамічного) метаморфізму типова *катакластична структура*, що характеризується роздробленням породи і мінералів.

*Текстура* – найважливіша показна ознака метаморфічних порід. Виділяють сланцевату, смугасту, гнейсову, масивну.

*Сланцевата* текстура обумовлюється паралельним розташуванням у породі наново утворених лускатих, таблитчастих мінералів. Порода розколюється на плитки за цими же напрямками. Формування сланцеватих текстур відбувається під дією тривалого одностороннього тиску на первинні породи.

*Смугаста* – відрізняється смугастим, шароподібним чергуванням смужок, що відрізняються за складом, кольором або іншими ознаками. Такі текстури успадковуються від осадових шаруватих порід.

*Гнейсова* – виражається у паралельному орієнтуванні подовжених кристалів, чергуванні у породі витягнутих в цьому ж напрямку окремих її частин у вигляді лінз і смужок, що відрізняються мінеральним складом.

*Масивну* відрізняє рівномірний розподіл мінералів в породі, так само як і у магматичних породах.

У табл. 10 наведена характеристика найбільш поширених різновидів метаморфічних порід. У останній графі таблиці подані назви первинних порід – з яких виникла та або інша метаморфічна порода. Наприклад, аргіліт – первинна порода для утворення глинистого сланцю.

## **Методичні рекомендації з виконання**

### ***Дано:***

- загальні відомості про гірські породи;
- класифікація і характеристики магматичних, осадових і метаморфічних порід;
- колекції зразків гірських порід без вказівки їх походження і назви;
- експонати гірських порід у геологічному музеї НГУ.

### ***Визначити:***

- мінеральний склад зразків магматичних, осадових хімічних та метаморфічних гірських порід;
- структуру і текстуру зразків гірських порід;
- за речовинним складом і текстурно-структурними ознаками визначити тип породи за умовами утворення (походженням).

Таблиця 10

## Найбільш поширені метаморфічні породи

Метаморфічні породи	Мінеральний склад	Деякі характерні ознаки	Первинні породи
Глинистий сланець	Глинисті мінерали, серицит	Колір темно-сірий до чорного, текстура сланцювата	Аргіліт
Філіт	Серицит, кварц	Такі ж як у глинистого сланцю, але з шовковистим блиском	Глинистий сланець
Слюдяний і кристалічний сланці	Кварц, слюда, гранат	Текстура сланцювата, структура лускато-зерниста	Філіт, піщано-глиниста порода
Гнейс	Кварц, польові шпати, слюда	Зовнішній вигляд і мінеральний склад близькі до гранітів. Текстура гнейсова	Кристалічний сланець
Тальковий сланець	Тальк, хлорит, кальцит	Луската і приховано-кристалічна маса тальку	Магматичні ультраосновні породи
Серпентиніт	Серпентин	Зеленувата плямиста порода часто з прожилками азбесту	Магматичні ультраосновні породи
Амфіболіт	Рогова обманка, плагіоклази	Колір від зеленувато-сірого до чорного. Текстура масивна	Основні і середні магматичні породи
Мармур	Кальцит ( $\text{CaCO}_3$ )	Структура кристалічна. Текстура масивна, часто смугаста, скипає з $\text{HCl}$	Вапняк
Кварцит	Кварц ( $\text{SiO}_2$ )	Порода складається з дрібних зерен кварцу, що скріплюють кварцовим цементом. Дуже щільна і міцна. Текстура масивна	Кварцовий пісковик
Залізистий кварцит	Кварц, гематит	Смугаста текстура, яка етворюється чергуванням смуг кварцу та гематиту.	Пісковик з бурим залізняком

**Обладнання:**

- приладдя для визначення відносної твердості мінералів, що входять до складу гірських порід (скло);
- 10%-ї розчин соляної кислоти для визначення карбонатвміщуючих гірських порід;
- лінійка або діаграма за М.М. Васил'євським для визначення структури гірських порід за розміром зерен;
- шкала визначення заокругленості уламків осадових порід.

**Методика виконання.** Вивчаються гірські породи у польових умовах і в лабораторіях – хімічними, петрографічними, радіологічними, інженерно-геологічними методами. В межах аудиторії під час виконання лабораторної роботи визначення гірських порід проводиться макроскопічним методом.

Визначення мінерального складу, тобто мінералів, що складають гірські породи, детально висвітлена у лабораторній роботі №1 даних методичних рекомендацій.

Умови утворення породи знаходять відображення не тільки в її речовинному складі і формі залягання, але й у структурі і текстурі.

Визначення структури і текстури здійснюється візуально та за допомогою відповідного обладнання. Встановлення відповідної структури або текстури проводиться шляхом порівняння даних зразків з еталонами, які демонструються викладачами, або за схемами, рисунками та фотографіями, що наведені у підручнику [1, 2].

Тип породи визначається за встановленими структурою і текстурою для кожного зразка гірської породи.

Особливу увагу слід приділяти **техніці безпеки** під час проведення експериментів із застосуванням скла та розчину соляної кислоти, а саме:

- скло потрібно притискати однією рукою до парті, зразок гірської породи тримати в іншій руці і проводити ним по склу або дощечці;
- 10%-й розчин соляної кислоти використовувати тільки під наглядом викладача.

**Протокол досліджень** з визначення мінерального складу, структури, текстури та типу порід за походженням слід подавати у вигляді таблиці, зразок якої наведений нижче (табл. 11).

Таблиця 11  
Характеристики деяких зразків гірських порід  
з робочої колекції

№ з/п	Структура	Текстура	Склад	Діагностичні ознаки	Назва породи	Тип за умова- ми утво- рення
1	2	3	4	5	6	7
1	Повнокристалічна, середньозерниста	Масивна	Кварц, ортоклаз, мусковіт, біотіт, рогова обманка	Рожево-сірий колір	Граніт	Кисла ін- трузивна магматична

**Обробка результатів лабораторних досліджень** подається у формулуванні діагностичних ознак, структури і текстури, які притаманні кожному зразку гірської породи і відрізняють його від будь-якого іншого, а також визначені типу породи за походженням, до якого належить гірська порода. Для цього застосовують визначені характеристики та порівнюють їх з даними, що наведені у табл. (6-10).

### **Висновки** повинні складатися з:

- визначення основних параметрів, за якими можна більш-менш точно визначити гірську породу до її остаточного встановлення під час подальших петрографічних досліджень;
- аналізу розповсюдженості вивчених гірських порід за їх умовами утворення.

Здобувачі на заняттях можуть отримувати консультації у викладача, а також його висновки щодо правильності виконаних визначень гірських порід.

### **Питання для підготовки до захисту лабораторної роботи**

1. Дайте визначення поняттю «гірські породи».
2. Назвіть основні види структур магматичних порід.
3. До якого типу порід за походженням відноситься мармур?
4. Назвіть основні види текстур метаморфічних гірських порід?
5. За якими ознаками класифікують осадові уламкові породи?
6. Охарактеризувати умови утворення магматичних ефузивних порід.
7. Які чинники метаморфізму беруть участь в утворенні метаморфічних гірських порід?
8. Які основні характеристики гірських порід застосовувалися для їх визначення в лабораторній роботі?
9. Які геологічні тіла утворюють магматичні гірські породи?
10. Які геологічні тіла утворюють осадові та метаморфічні гірські породи?
11. Охарактеризуйте умови утворення магматичних інтузивних гірських порід.
12. На які групи за складом та способом утворення поділяються осадові гірські породи?
13. Дайте визначення понять структура і текстура.
14. Охарактеризуйте умови утворення осадових гірських порід.
15. На які типи за вмістом  $\text{SiO}_2$  поділяються магматичні гірські породи?
16. Охарактеризуйте умови утворення метаморфічних гірських порід.
17. На які типи за умовами утворення поділяються магматичні гірські породи?
18. Що розуміють під складом гірської породи?
19. Чим відрізняються гірські породи від мінералів?
20. Принцип класифікації осадових уламкових порід.
21. На які типи порід поділяються осадові хімічні та біохімічні породи.
22. Як утворюються фітогенні, зоогенні та сапропелеві осадові органічні породи?

## **4. ВИМОГИ ДО ОФОРМЛЕННЯ ТА КРИТЕРІЇ ОЦІНЮВАННЯ ЛАБОРАТОРНИХ РОБІТ**

### **Вимоги до оформлення**

Роботи оформлюються на аркушах А4 або в зошиті відповідно до вимог з оформлення (Додаток). Обов'язковими елементами звіту з лабораторних робіт повинні бути:

- формулювання основних понять з теоретичних положень про мінерали та гірські породи відповідно до лабораторної роботи;
- результати самостійного визначення фізичних властивостей мінералів з навчальних колекцій та їх назви (табл. 5);
- результати самостійного визначення основних характеристик гірських порід з робочих колекцій та їх назви (табл. 11);
- висновки.

На титульному аркуші указується: індекс групи і прізвище здобувача, тема лабораторної роботи з дисципліні «Загальна геологія».

Записи інформації, яка надається викладачем під час виконання лабораторної роботи на занятті та протоколи дослідження фіксуються на аркушах А4 або в зошиті.

### **Оцінювання лабораторних робіт**

*Критеріями оцінювання є:*

- відповідність змісту записів у робочому зошиті (звіті) вимогам з оформлення і виконання;
- рівень засвоєння навчального матеріалу з теоретичних положень;
- рівень набуття вмінь з визначення породоутворюючих мінералів відповідно до їх властивостей (твердості, спайності, питомої ваги, кольору риси і т.і.) і їх класифікації;
- рівень набуття вмінь щодо визначення мінерального складу, текстурно-структурних особливостей і умов утворення гірських порід (типу порід).

Захист лабораторних робіт відбувається по закінченні виконання кожної лабораторної роботи та (або) під час тижня контрольних заходів у формі відкритого тесту, що складається з п'яти питань до кожної лабораторної роботи (приклад наведено нижче) і завдання з визначення мінералів (5 зразків) та гірських порід (5 зразків), обов'язково визнаючи їх назви, вказуючи фізичні властивості для мінералів та структурно-текстурні особливості для гірських порід (табл. 5, 11).

Питання до захисту наведені наприкінці кожної з лабораторних робіт. Правильні відповіді на питання можна знайти у рекомендованих підручниках, в тому числі використовуючи путівник (табл. 1).

Приклад відкритого тесту для перевірки знань теоретичних положень лабораторної роботи №1:

1. Дайте визначення поняттю «мінерали».
2. Чим відрізняються поняття твердість абсолютна і твердість відносна?
3. Назвіть мінерали з класу сульфідів.

4. Які мінерали є ізотропними?
5. Що означає поняття «спайність»?

Приклад відкритого тесту для перевірки знань теоретичних положень лабораторної роботи №2:

1. Дайте визначення поняттю «гірські породи».
2. Назвіть основні види структур магматичних порід.
3. До якого типу порід за походженням відноситься мармур?
4. Назвіть основні види текстур метаморфічних гірських порід?
5. За якими ознаками класифікують осадові уламкові породи?

Оцінювання рівня засвоєння навчального матеріалу зожної лабораторної роботи здійснюється через коефіцієнт засвоєння:

$$K_3 = N/P,$$

де  $N$  – кількість правильно виконаних визначень мінералів або гірських порід та вірних відповідей на запропоновані питання;

$P$  – загальна кількість запропонованих істотних операцій.

Критерії визначення оцінок:

«відмінно» –	$K_3 > 0,9;$
«добре» –	$K_3 = 0,8...0,9;$
«задовільно» –	$K_3 = 0,7...0,8;$
«незадовільно» –	$K_3 < 0,7.$

Відсутність позитивної оцінки, тобто «незадовільно» навіть з одного з критеріїв оцінювання не дає право на отримання оцінки по роботі в цілому.

*Загальна оцінка з лабораторних робіт – середньозважена величина оцінок з усіх лабораторних робіт.*

## СПИСОК ЛІТЕРАТУРИ

1. Паранько І.С., Сіворонон А.О., Євтєхов В.Д. Загальна геологія: навч. посібн. Кривий Ріг : Мінерал, 2003. 464 с.
2. Іванік О.М., Менасова А.Ш., Крочак М.Д. Загальна геологія. Навчальний посібник. Київ, 2020. 205 с.
3. Свинко І.М., Сивий М.Я. Геологія (підручник). Київ : Либідь, 2003. 478 с.
4. Кратенко Л.Я. Загальна геологія (навчальний посібник). Дніпропетровськ: Національний гірничий університет, 2003. 183 с.

Для більш ретельної підготовки та розширення світогляду здобувачі можуть використовувати **додаткову літературу** та електронні ресурси:

1. Паранько І., Сіворонон А., Мамедов О. Геологія з основами геоморфології: навч. посібн. Кривий Ріг : Мінерал, 2003. 2008. 373 с
2. Мізерський В. Динамічна геологія (Загальна геологія) : навч. посібник / переклад доц. Р. Смішко. – Вид. 2-ге, випр. Львів : ЛНУ імені Івана Франка, 2011. 356 с.
3. Свинко Й. Геологія. Практикум. Київ, 2006. 248 с.
4. Ковальчук І. Лабораторний практикум із загальної геології. Львів, 1997. 144 с.
5. Павлов Г. Г. Петрографія: підручник. Київ : Видавничо-поліграфічний центр «Київський університет», 2014. 527 с. URL: <http://www.geol.univ.kiev.ua/lib/Petrography.pdf>
6. Куцевол Л.І. Визначення породотвірних мінералів у прозорих шліфах : навч. посібн. Дніпропетровськ : Національний гірничий університет, 2007. 127 с. Режим доступа: <http://surl.li/ctzcz>
7. Електронний геологічний словник. URL:<https://geodictionary.com.ua>

## ДОДАТОК

МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ  
Національний технічний університет  
«Дніпровська політехніка»

Кафедра загальної та структурної геології

### ЗВІТ з лабораторної роботи №1

Тема «*Вивчення фізичних властивостей основних рудних і породоутворюючих мінералів*»  
з дисципліни «*Загальна геологія*»

Виконав (-ла)

здобувач (-ка) групи \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ (Прізвище, ініціали)

Перевірили

\_\_\_\_\_ (Посада, прізвище, ініціали викладача)

\_\_\_\_\_ (Підпис)

\_\_\_\_\_ (Посада, прізвище, ініціали викладача)

\_\_\_\_\_ (Підпис)

Дніпро – 20\_\_\_\_

Мінерал – \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

### Фізичні властивості мінералів

#### 1. Оптичні властивості

Колір –

Риска –

Бліск –

#### 2. Механічні властивості

Твердість (абсолютна і відносна) \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

Шкала Мооса

Твердість	Назва мінералу	Твердість замінника	Замінник
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			

Спайність –

Злам –

### 3. Особливі властивості

Класи мінералів та їх найбільш поширені представники

## Коротка характеристика зразків мінералів з робочої колекції

№ з/п	Бліск	Колір	Колір риски	Твердість	Спайність, зlam	Діагностичні ознаки	Назва	Склад (хімічна формула), клас

## **Питання для підготовки до захисту лабораторної роботи № 1**

1. Дайте визначення поняттю «мінерали».
2. Чим відрізняються поняття твердість абсолютнона і твердість відносна?
3. Назвіть мінерали з класу самородні елементи, сульфіди, галоїди, карбонати, сульфати, фосфати, оксиди та гідроксиди, силікати.
4. Дайте визначення поняттям «ізотропія», «анізотропія», «кізоморфізм».
5. Які мінерали є ізотропними та анізотропними?
6. Що означає поняття «спайність», «твердість», «риска», «блиск»?
7. Охарактеризуйте умови утворення мінералів.
8. На чому заснований макроскопічний метод визначення мінералів, використовуваний при виконанні лабораторної роботи?
9. Принцип побудови шкали відносної твердості мінералів. Яка твердість мінералу апатиту?
10. Принцип класифікації мінералів. Які мінерали, вивчені в процесі виконання лабораторної роботи, відносяться до класу самородних?
11. Назвіть основні класи мінералів, наведіть найбільш розповсюджені мінерали з кожного класу.
12. З якими геологічними процесами пов'язано мінералоутворення?
13. Перерахуйте фізичні властивості мінералів. Які категорії близьку Ви знаєте?
14. Шкала Мооса – шкала абсолютної або відносної твердості мінералів?
15. Назвіть основні класи мінералів. Які мінерали, вивчені в процесі виконання лабораторної роботи, відносяться до класу сульфідів?
16. Завдяки яким процесам утворюються ендогенні мінерали?
17. Дайте визначення поняттю «спайність». Чим вона обумовлена?
18. Яка шкала використовується для визначення твердості в мінералогії?
19. Назвіть основні класи мінералів. Які мінерали, вивчені в процесі виконання лабораторної роботи, відносяться до класу силікатів?
20. Завдяки яким процесам утворюються екзогенні мінерали?
21. Фізичні властивості мінералів – колір і твердість, їх застосування?
22. Яким чином можна в лабораторних умовах визначити відносну твердість мінералу?

МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ

Національний технічний університет

«Дніпровська політехніка»

Кафедра загальної та структурної геології

ЗВІТ  
з лабораторної роботи №2

Тема «*Вивчення основних типів гірських порід*»

з дисципліни «**Загальна геологія**»

Виконав (-ла)

здобувач (-ка) групи \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ (Прізвище, ініціали)

Перевірили

\_\_\_\_\_ (Посада, прізвище, ініціали викладача)

\_\_\_\_\_ (Підпис)

\_\_\_\_\_ (Посада, прізвище, ініціали викладача)

\_\_\_\_\_ (Підпис)

Дніпро – 20\_\_\_\_

Гірська порода – \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

Поняття про структуру, текстуру і мінеральний склад гірських порід

## Групи порід за походженням

### 1. Магматичні гірські породи

Умови утворення. Структури, текстури.

## Форми залягання тіл магматичних порід

## Класифікація магматичних гірських порід

### 2. Осадові гірські породи

Умови утворення. Форми залягання тіл осадових порід.

## 2.1. Уламкові осадові породи

Умови утворення. Структури, текстури. Принцип класифікації.

Класифікація уламкових гірських порід

## 2.2. Хімічні (хемогенні) осадові породи

Умови утворення. Структури, текстури. Принцип класифікації.

Класифікація хемогенних гірських порід

### 2.3. Органічні (органогенні) осадові породи

Умови утворення. Структури, текстури. Принцип класифікації.

Класифікація органогенних гірських порід

### 3. Метаморфічні гірські породи

Умови утворення. Структури, текстури. Форми залягання тіл метаморфічних порід.

## Класифікація метаморфічних гірських порід

## **Коротка характеристика зразків гірських порід з робочої колекції**

<b>№ з/п</b>	<b>Структура</b>	<b>Текстура</b>	<b>Склад</b>	<b>Діагностичні ознаки</b>	<b>Назва породи</b>	<b>Тип за умовами утво- рення</b>

## **Питання для підготовки до захисту лабораторної роботи № 2**

1. Дайте визначення поняттю «гірські породи».
2. Назвіть основні види структур магматичних порід.
3. До якого типу порід за походженням відноситься мармур?
4. Назвіть основні види текстур метаморфічних гірських порід?
5. За якими ознаками класифікують осадові уламкові породи?
6. Охарактеризувати умови утворення магматичних ефузивних порід.
7. Які чинники метаморфізму беруть участь в утворенні метаморфічних гірських порід?
8. Які основні характеристики гірських порід застосовувалися для їх визначення в лабораторній роботі?
9. Які геологічні тіла утворюють магматичні гірські породи?
10. Які геологічні тіла утворюють осадові та метаморфічні гірські породи?
11. Охарактеризуйте умови утворення магматичних інтрузивних гірських порід.
12. На які групи за складом та способом утворення поділяються осадові гірські породи?
13. Дайте визначення понять структура і текстура.
14. Охарактеризуйте умови утворення осадових гірських порід.
15. На які типи за вмістом  $\text{SiO}_2$  поділяються магматичні гірські породи?
16. Охарактеризуйте умови утворення метаморфічних гірських порід.
17. На які типи за умовами утворення поділяються магматичні гірські породи?
18. Що розуміють під складом гірської породи?
19. Чим відрізняються гірські породи від мінералів?
20. Принцип класифікації осадових уламкових порід.
21. На які типи порід поділяються осадові хімічні та біохімічні породи.
22. Як утворюються фітогенні, зоогенні та сапропелеві осадові органічні породи?

**Терешкова Ольга Анатоліївна  
Нікітенко Ігор Святославович  
Голуб Наталія Валеріївна**

**ВИВЧЕННЯ РЕЧОВИННОГО СКЛАДУ ЗЕМНОЇ КОРИ  
Методичні рекомендації до виконання лабораторних робіт  
з дисципліни «Загальна геологія»**

для здобувачів ступеня бакалавра спеціальності 103 Науки про Землю

У редакційній обробці авторів

Підготовлено до виходу в світ  
у Національному технічному університеті  
«Дніпровська політехніка».

Свідоцтво про внесення до Державного реєстру ДК № 1842  
49005, м. Дніпро, просп. Д. Яворницького, 19