

ЗАТВЕРДЖЕНО
Вченою радою
ННІ «Інститут геології»
Протокол №9 від 28 лютого 2017 р.

ПРОГРАМА

Вступного випробування

за освітнім ступенем магістр за освітньою програмою – «Геохімія і мінералогія»
(спеціальність 103 – «Науки про Землю»)

Передмова

Програма вступного випробування за ОС магістр побудована на основі однієї нормативної дисципліни ОКР бакалавр напряму 6.040103 – Геологія: Мінералогія.

Вступне випробування проходить у вигляді іспиту на який виноситься 4 питання. Оцінювання результатів здійснюється за 100-ою шкалою. Оцінка за вступне випробування є сумарною та складається виходячи з максимально можливого балу за відповідь на одне питання (25 балів). Форма іспиту – письмова.

МІНЕРАЛОГІЯ

1. Мінералогія як фундаментальна наука. Історія мінералогії.

2. Основні поняття мінералогії.

Мінерал, мінеральний індивід, мінеральний вид, різновид мінерального виду. Мінеральне зерно. Мінеральний агрегат. Мінеральний вид – основна таксономічна одиниця сучасної мінералогії. Мінеральний різновид – найбільш низький таксон у класифікації мінералів. Назва мінеральних різновидів.

3. Основні поняття про кристали. Геометрична кристалографія. Симетрія кристалів. Сингонії.

Закон сталості кутів та методи їх вимірювання. Загальні поняття про симетрію та основні елементи симетрії кристалів – центр інверсії, площина симетрії, вісь симетрії, інверсійна вісь. Поняття про виведення елементів симетрії та їх складання. 32 види симетрії. Визначення симетрії реальних кристалів. Поняття про кристалографічні сингонії.

4. Форми кристалів. Кристалографічні символи.

Прості форми кристалів і їх комбінації. Поняття про виведення простих форм. Прості форми кристалів нижчих сингоній. Прості форми кристалів середніх сингоній. Різновиди простих форм. Кристалографічні символи і основні принципи їх визначення. Установлення кристалів для визначення символів.

5. Структурні одиниці мінералів. Іонні радіуси. Типи хімічних зв'язків атомів в мінералах.

Загальні відомості про кристалічну структуру мінералів і структурні одиниці. Способи зображення структури кристалів. Структурні типи та мотиви мінералів. Стисла характеристика поширених у природі структурних типів. 14 типів ґраток

Браве. 230 просторових груп симетрії. Критерії стійкості кристалічних структур мінералів. Радіуси іонів і атомів у кристалах: атомні радіуси, іонні радіуси, співвідношення між атомними та іонними радіусами. Іони перехідних металів. Ефективні заряди атомів у кристалах. Хімічний зв'язок у мінералах: іонний зв'язок, ковалентний зв'язок, донорно-акцепторний зв'язок, металічний зв'язок, молекулярний зв'язок, водневий зв'язок, проміжні зв'язки. Залежність властивостей мінералів від типу та енергії хімічного зв'язку їх атомів.

6. Координаційні числа. Полярizaційні властивості мінералів.

Уявлення про координаційне число. Залежність координаційних чисел від природи атомів і іонів, особливостей кристалічної структури, умов її утворення, типу хімічного зв'язку. Координаційні поліедри. Полярizaційні властивості. Найщільніші упаковки атомів і іонів.

7. Кристалохімічні типи мінералів.

Гомодесмічні (ізодесмічні) мінерали. Розподіл атомів і іонів в гомодесмічних мінералах. Гетеродесмічні (анізодесмічні) мінерали. Типи структур в гетеродесмічних мінералах. Найважливіші структурні типи мінералів.

8. Ізоморфізм. Поліморфізм. Політипія. Порядок і неперядок у мінералах.

Ізоморфізм у мінералах. Типи ізоморфізму: ізовалентний ізоморфізм, гетеровалентний ізоморфізм, аномальний ізоморфізм. Тверді розчини та подвійні солі. Чинники та правила ізоморфізму. Явища поліморфізму, морфотропії і політипії мінералів. Енантіотропні і монотропні перетворення. Стабільні і метастабільні поліморфні модифікації. Основні фактори, які обумовлюють явища поліморфізму в природному середовищі. Порядок-неперядок у мінералах. Дефектні структури. Дефекти Шоткі, дефекти Френкеля.

9. Хімічний склад та формули мінералів. Вода в мінералах.

Хімічний склад царства мінералів. Гомоатомні і гетеро атомні мінерали. Прості, комплексні і подвійні солі. Роль води в мінералах. Адсорбційна і кристаліційна вода. Гідротація і дегідротація мінералів. Емпіричні і структурні формули мінералів. Обчислення хімічних формул мінералів.

10. Морфологія мінеральних індивідів.

Основні чинники зміни морфології кристалів. Закон Браве. Принцип Доннея-Харкера. Концепція періодичних ланцюжків зв'язку. Принцип Кюрі. Правило динамічної поведінки структури Міхєєва-Шафрановського. Кристаломорфологічна еволюція мінералів. Принцип Гіббса-Кюрі-Вульфа. Габітус і обрис кристалів. Рельєф на гранях кристалів: штрихуватість, віцинали, мозаїчність, фігури розчинення. Скелетні кристали: вершинні форми, реберні форми, гранні форми. Ниткоподібні кристали. Розщеплені кристали. Скручені кристали. Паралельні зростки кристалів. Двійникові зростки кристалів. Закони двійникування. Походження двійників. Двійники росту. Трансформаційні двійники. Двійники сковзання. Епітаксичні зростки мінералів та їх генетичне значення. Поверхні стискання між мінеральними індивідами. Ідіоморфна поверхня. Ксеноморфна поверхня. Індукційна поверхня. Вторинні поверхні.

11. Морфологія мінеральних агрегатів.

Мінеральні агрегати – природне скупчення мінеральних індивідів. Зернисті, щільні, землисті, дендрити, друзи, ооліти, секреції, конкреції, натічні форми тощо. Особливості морфології індивідів в агрегатах, критерії визначення відносного віку індивідів в агрегатах та генезису агрегатних утворень.

12. Аморфний, колоїдний, метаміктний та ультрадисперсний стан природної речовини.

Особливості аморфного, колоїдного та метаміктного стану речовини. Наномінералогія, мікроемінералогія. Квазікристали, фуллерени.

13. Оптичні властивості мінералів.

Світлозаломлення, світловідбиття, світловбирання, світлорозсіювання. Блиск мінералів. Поняття про оптичну індикатрису. Забарвлення мінералів. Спектри поглинання (відбиття) і природа забарвлення мінералів. Власне (ідіохроматичне) забарвлення мінералів. Чуже (аллохроматичне) забарвлення. Псевдохроматичне забарвлення. Радіаційне забарвлення. Генетичне та прикладне значення забарвлення мінералів. Колір риски (порошку) мінералів і його діагностичне значення. Люмінесценція мінералів. Природа і види люмінесценції. Закон (правило) Стокса. Фотолюмінесценція, термолюмінесценція, рентгенюлімінесценція мінералів. Генетичне і практичне значення люмінесценції мінералів.

14. Густина мінералів. Механічні, електричні та магнітні властивості мінералів. Радіоактивність мінералів.

Густина (щільність) мінералів і її зв'язок з хімічним складом і структурою кристалів. Практичне значення густини мінералів. Механічні властивості мінералів. Твердість, пружність, пластичність, крихкість, злам, спайність. Зв'язок механічних властивостей з конституцією мінералів. Генетичне і практичне значення механічних властивостей мінералів. Термічні властивості мінералів. Властивості поверхні мінералів. Анізотропія властивостей мінералів. Електричні властивості мінералів. Мінерали – піро- і п'єзоелектрики. Магнітні властивості мінералів. Магнітна сприйнятливості мінералів. Мінерали діамагнетики, парамагнетики. Ферромагнетики, антиферромагнетики, феррімагнетики. Радіоактивні елементи у складі мінералів. Наукове та практичне значення цих елементів у мінералах, ізотопи у складі мінералів.

15. Онтогенія мінералів.

Зародження мінералів. Ріст мінералів. Зміна і руйнація мінералів. Способи утворення мінералів: вільна кристалізація, метасоматичне заміщення, перекристалізація, поліморфне перетворення, впорядкування атомів у структурі, розпад твердих розчинів.

16. Геологічні процеси мінералоутворення.

Магматичний процес. Пегматитовий процес. Уявлення про евтектику. Типові фізико-хімічні діаграми кристалізації мінералів у різних системах. Мінеральний склад магматичних порід і основні формації пегматитів. Умови й фактори

післямагматичного мінералоутворення. Пневматолітове мінералоутворення. Природа флюїдів, їх взаємодія з породами. Сучасне уявлення про метасоматоз. Скарни. Псевдоморфне заміщення мінералів. Природа гарячих розчинів і гідротермальне мінералоутворення. Класифікація і мінеральний склад гідротермальних жил. Фактори та умови гіпергенного мінералоутворення. Мінералоутворення в корах вивітрювання гірських порід, зонах окиснення й цементації рудних родовищ. Умови, способи й фактори осадового мінералоутворення. Стадійність та основні індикатори осадового мінералоутворення. Механогенне мінералоутворення. Хемогенне мінералоутворення. Біогенне мінералоутворення. Метаморфічний процес мінералоутворення. Контактний, регіональний метаморфізм. Мантийно-метаморфічне мінералоутворення. Метаморфогенне рудоутворення.

17. Форми мінеральних тіл у природі.

Ізометричні мінеральні тіла: масиви, плутони, батоліти, лаколіти, штоки, гнізда, кишені, штокверки, секретії, печери, конкреції, мигдалини, включення. Стовпоподібні мінеральні тіла: трубки (діатреми, воронки), неки, кільцеві дайки, сталактити, сталагміти. Плитоподібні мінеральні тіла: покрівлі, потоки, прошарки, факоліти, дайки, апофізи, шари, пласти, розсипи, жили, прожилки, кірки, нальоти, натеки, вицвіти.

18. Ознаки, за якими можна встановити генетичні особливості мінералів.

Типоморфізм мінералів і типорфні ознаки мінералів. Включення в мінераліах. Мінералогічні виски і рівні. Типоморфізм елементів-домішок. Ізотопний склад мінералоутворюючих елементів.

19. Загальні уявлення про класифікацію мінералів.

Основні таксони кристалохімічної класифікації: тип, клас, підклас, група, мінеральний вид, мінеральний різновид. Назви мінеральних видів і мінеральних різновидів.

20. Систематична мінералогія.

Тип простих речовин. Тип сульфідів та їх аналогів. Тип галоїдів. Клас боратів. Клас оксидів і гідроксидів. Карбонати. Клас сульфатів. Вступ до мінералогії силікатів. Острівні силікати. Силікати і алюмосилікати каркасної структури. Силікати ланцюжкової структури. Шаруваті силікати. Фосфати, арсенати, ванадати, хромати, молібдати.

Список рекомендованої літератури:

1. Батти Х., Принг А. Минералогия для студентов. – М.: Мир, 2001. – 429 с.
2. Берри Л., Мейсон Б., Дитрих Р. Минералогия. – М.: Мир, 1987. – 592 с.
3. Бетехтин А.Г. Минералогия. – М.: Госгеоліздат, 1950. – 956 с.
4. Булах А.Г. Минералогия с основами кристаллографии. М.: Недра, 1989. – 351 с.
(Второе издание: СПб, 2002. – 354 с.)
5. Годовиков А.А. Введение в минералогию. – Новосибирск: Наука, 1973. – 232 с.
6. Костов Иван. Минералогия. Изд-во «Техника», София, 1993. – 734 с.
7. Миловский А.В., Кононов О.В. Минералогия. М.: Изд-во МГУ, 1982. – 312 с.

8. Павлишин В. Основи кристалохімії мінералів. – К.: РВЦ КУ, 1998. – 320 с.
9. Павлишин В. Основи морфології та анатомії мінералів. – К.: РВЦ КУ, 2000. – 186 с.
10. Павлишин В.І. Вступ до мінералогії. Київ: Вид-во ДГЦУ, 1997. – 10 с.
11. Павлишин В.І., Матковський О.І., Довгий С.О. Генезис мінералів. Підручник. – К.: ВПЦ КУ, 2003. – 672 с.
12. Павлишин В.І., Довгий С.О. Мінералогія. Підручник. Частина 1. Київ: КНТ.-2008.-524 с.
13. Павлишин В.І., Довгий С.О. Мінералогія. Підручник. Частина 2. Київ: КНТ.-2015.- 527 с.
14. Лазаренко Е.К. Курс минералогии. М.: Высшая школа.-1963.- 558с.
15. Попов Г.М., Шафрановский И.И. Кристаллография.- М.: Высшая школа, 1970.- 370 с.
16. Хёрлбат К., Клейн К. Минералогия по системе Дэна. М.: Недра, 1982. – 728 с.
17. Wenk H.-R., Bulakh A. Minnerals. – Cambridge: University Press, 2004. – 646 p.

Зразки білетів вступного випробування

Київський національний університет імені Тараса Шевченка

ЗАТВЕРДЖЕНО
Проректор
з науково-педагогічної роботи
_____ Бугров В.А.
«__» _____ 20__ р.

ННІ «Інститут геології»
Вступне випробування для зарахування за ОС «Магістр»
Освітня програма: «Геохімія і мінералогія»
Навчальні дисципліни: «Мінералогія»

БІЛЕТ № 1

1. Оптичні властивості мінералів.
2. Кристалічний стан речовин.
3. Острівні силікати. Характеристика та діагностичні ознаки.
4. Відбір та підготовка шліхових та протолочних проб для мінералогічного аналізу.

Голова атестаційної комісії

проф. Михайлов В.А.

Київський національний університет імені Тараса Шевченка

ЗАТВЕРДЖЕНО
Проректор
з науково-педагогічної роботи
_____ Бугров В.А.
«__» _____ 20__ р.

ННІ «Інститут геології»
Вступне випробування для зарахування за ОС «Магістр»
Освітня програма: «Геохімія і мінералогія»
Навчальні дисципліни: «Мінералогія»

БІЛЕТ № 2

1. Забарвлення мінералів.
2. Координаційні числа та координаційні поліедри.
3. Клас персульфідів та їх аналогів. Характеристика та діагностичні ознаки.
4. Шліховий метод, його цілі та задачі.

Голова атестаційної комісії

проф. Михайлов В.А.