

Міністерство освіти і науки України  
Харківський національний університет імені В.Н. Каразіна  
Кафедра гідрогеології

“ЗАТВЕРДЖУЮ”

Проректор з науково-педагогічної  
роботи  
Антон ПАНТЕЛЕЙМОНОВ



2020 р.

Робоча програма навчальної дисципліни

## *Гідрогеохімія*

рівень вищої освіти перший (бакалаврський)  
галузь знань Природничі науки  
спеціальність 103 Науки про Землю  
освітня програма Геологія  
спеціалізація Геологія (Гідрогеологія)  
вид дисципліни за вибором  
факультет геології, географії, рекреації і туризму

2020/2021 навчальний рік

Програму рекомендовано у новій редакції до затвердження Вченою радою факультету геології, географії, рекреації і туризму

“31” серпня 2020 року, протокол № 14

РОЗРОБНИКИ ПРОГРАМИ:

**Кононенко Аліна Володимирівна**, кандидат геологічних наук, старший викладач

Програму у новій редакції схвалено на засіданні кафедри гідрогеології

Протокол від “26” серпня 2020 року № 1

Завідувач кафедри гідрогеології

  
(підпис)

Ігор УДАЛОВ  
(прізвище та ініціали)

Програму погоджено з гарантом освітньо - професійної програми

Геологія  
назва освітньої програми

Гарант освітньо-професійної програми

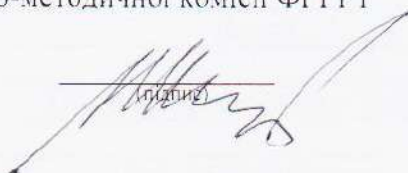
  
(підпис)

Валерій СУХОВ  
(прізвище та ініціали)

Програму у новій редакції погоджено методичною комісією ФГГРТ

Протокол від “31” серпня 2020 року № 13

Голова науково-методичної комісії ФГГРТ

  
(підпис)

Олександр ЖЕМЕРОВ  
(прізвище та ініціали)

Робоча програма дисципліни уточнена відповідно до наказу по Харківському національному університету імені В. Н. Каразіна «Про організацію освітнього процесу у I семестрі 2020/2021 навчального року» № 0202-1/260 від 07.08.2020 р.

## ВСТУП

Програма навчальної дисципліни «Гідрогеохімія» складена відповідно до освітньо-професійної програми підготовки бакалаврів:  
спеціальності 103 Науки про Землю,  
освітня програма «Геологія»  
спеціалізації гідрогеологія

### 1. Опис навчальної дисципліни

**1.1. Метою** викладання навчальної дисципліни є: показати можливості впливу на підземні води різних природно-геологічних та штучних процесів у результаті яких відбуваються зміни фізико-хімічних параметрів підземних вод, а також навчити студентів-гідрогеологів використовувати гідрогеохімію у геологічній практиці. Весь курс ґрунтується на знаннях, отриманих студентами в процесі попереднього вивчення спеціальних дисциплін.

**1.2. Основні завдання** вивчення дисципліни:

- надати базові знання студентам про процеси формування речовинного складу підземних вод;
- узагальнити сучасні уявлення про структуру та властивості води;
- визначити основні поняття і закони, розкрити поняття масопереносу, геохімічних бар'єрів, визначити їх вплив на процеси самоочищення підземних вод та рудоутворюючу діяльність;
- розглянути явища гідрогеохімічної зональності.

**1.3. Кількість кредитів** 4

**1.4. Загальна кількість годин** 120

1.5. Характеристика навчальної дисципліни	
Нормативна	
Денна форма навчання	Заочна (дистанційна) форма навчання
Рік підготовки	
4-й	1-й (магістр)
Семестр	
8-й	2-й
Лекції	
24 год	8 год
Практичні, семінарські заняття	
24 год	6 год
Лабораторні заняття	
-	-
Самостійна робота	
72 год	136 год
Індивідуальні завдання	
-	

**1.6. Заплановані результати навчання.**

Згідно з вимогами освітньо-професійної програми студенти повинні:

**знати:** теоретичну основу дисципліни, процеси формування речовинного складу підземних вод, основи хімічних перетворень, що відбуваються в підземних водах, особливості міграції підземних вод, основи еколого-гідрогеологічних робіт з метою збереження оптимального складу підземних вод,

**вміти:** використовувати гідрогеохімію у геологічній практиці, засвоїти методику використання підземних вод для вирішенні певних наукових та практичних завдань; виконувати аналіз гідрогеохімічних умов гідрогеологічних систем з метою визначення перспектив промислової родовищ підземних вод.

**компетентності:**

- здатність розуміти основні фізико-хімічні і геологічні процеси, що відбуваються у підземному середовищі у різних просторово-часових масштабах;
- розуміння причинно-наслідкових зв'язків розвитку та взаємодії підземного середовища і людини та уміння їх використовувати у професійній, виробничій та науковій діяльності;
- здатність самостійно проводити гідрогеологічну зйомку і розвідку різних підземних і поверхневих вод, досліджувати їх хімічний склад в польових і лабораторних умовах, описувати геологічні оголення і джерела, аналізувати гідрогеологічні умови, вірно інтерпретувати отримані результати, складати гідрогеологічні, геологічні документи, звіти і презентації досліджень.

## **2. Тематичний план навчальної дисципліни**

Лекції відповідно до наказу ректора Харківського національного університету імені В. Н. Каразіна проводяться дистанційно на базі платформ Zoom, Google Class. Навчально-методичний комплекс представлений на сайті кафедри: <http://hydrogeology.univer.kharkov.ua/>. Консультації індивідуальні та групові відбуваються з використанням месенджеру Telegram, Viber.

### **Розділ 1. Гідрогеохімія як наука. Хімічний склад природних вод. Форми вираження хімічного складу природних вод. Класифікації природних вод.**

#### **Тема 1. Гідрогеохімія як наука.**

- 1.1. Ціль, завдання й розділи гідрогеохімії. Взаємозв'язок із суміжними науками - гідрологією, геохімією, гідрохімією, геологією, гідрогеологією, океанологією та ін.
- 1.2. Історія виникнення й розвитку гідрогеохімії.
- 1.3. Структура води та її аномальні властивості.

#### **Тема 2. Хімічний склад природних вод.**

- 2.1. Багатокомпонентність складу вод.
- 2.2 Розчинність солей, що формують основний склад вод.
- 2.3 Макро-, мезо- і мікрокомпоненти. Одиниці виміру мінералізації вод.
- 2.4 Міграційні властивості різних аніонів, причини, що їх спричиняють.
- 2.5 Співвідношення  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ , (карбонатна рівновага) у природних водах і причини, що їх регламентують; джерела карбонатних і гідрокарбонатних іонів.
- 2.6 Форми знаходження сірки в природних водах, їхнє співвідношення й джерела надходження в розчин.
- 2.7 Міграційні властивості різних катіонів у водяних розчинах, причини їх що спричиняються й регламентують. Кількісні співвідношення іонів  $\text{Na}^+$  і  $\text{K}^+$  в атмосферних опадах, поверхневих і підземних водах різного генезису й фактори, що їх спричиняють.
- 2.8 Співвідношення іонів амонію, нітритів і нітратів у природних водах, їхня інформативність для генетичних і господарсько-прикладних завдань.
- 2.9 Органічні речовини, мікрофлора, гази в природних водах.

#### **Тема 3. Форми вираження хімічного складу природних вод.**

Підрозділ застосовуваних форм вираження хімічного складу вод і розчинів на 5 основних категорій:

- 3.1 - у табличній формі за результатами аналізів,
- 3.2 - у вигляді формул,
- 3.3 - у вигляді гіпотетичних солей,

- 3.4 - у графічній формі (у вигляді чотирикутних діаграм, трикутників Ферре, сполучених діаграм 2-х трикутників і квадрата, стовпчиків, кругових діаграм, гідрогеохімічних профілів),
- 3.5 - у вигляді характеристичних (генетичних коефіцієнтів).

#### **Тема 4. Класифікації природних вод.**

- 4.1 Класифікації вод за ступенем мінералізації В.И. Вернадського, О.А. Алєкіна, И.К. Зайцева, М.Г. Валяшко, А.М. Овчинникова.
- 4.2 Обґрунтування граничних величин ступеня мінералізації вод з теоретичних позицій (фізико-хімічні переходи від одних рівноважних систем до інших) і господарсько-прикладних завдань.
- 4.3 Класифікації вод по співвідношенню макрокомпонентів (Щукарева, Толстихіна, Приклонського, Бродського, Альтовського, Бозояна, Вострокнутова, Овчинникова, Джикияна, Дурова).
- 4.4. Принципи побудови квадратних класифікацій і сполученої трикутника - квадрат Дурова.
- 4.5. Класифікації по характеристичним і генетичним коефіцієнтам Ч. Пальмера, Н.С. Курнакова, М.Г. Валяшко, В.А. Сулина, О.А. Алекіна, Е.Е. Беляковой. Принципи їхньої побудови.

#### **Розділ 2. Фактори формування хімічного складу підземних вод. Умови формування й гідрогеохімія інфільтраційних вод. Умови формування й метаморфізація седиментаційних вод. Геохімія магматичних і гідротермальних розчинів.**

#### **Тема 5. Фактори формування хімічного складу підземних вод.**

- 5.1 Фізико-географічні фактори: рельєф, гідрографічна мережа, клімат.
- 5.2 Геологічні фактори: геостатичний тиск, геологічні структури (коливальні рухи, плікативні й диз'юнктивні структури, мінералого-петрографічна склад водовмісних порід, магматизм, екзогенне мінералоутворення).
- 5.3 Гідрогеологічні фактори: гідродинамічний (вертикальні перетоки вод і регіональні латеральні гідродинамічні процеси) і палеогідрогеологічний.
- 5.4 Біологічні фактори.
- 5.5 Штучні фактори (вплив тривалої експлуатації водозаборів, забруднення промисловими відходами гірничодобувного, металургійного, хімічного, теплоенергетичного й ін. виробництв).

#### **Тема 6. Умови формування й гідрогеохімія інфільтраційних вод.**

- 6.1 Джерела хімічних компонентів на всіх етапах формування інфільтраційних вод (атмосферному, біогенному, літогенному).
- 6.2 Вплив порід, що вміщують, на сполуку інфільтраційних вод. Роль органічних речовин на фізико-хімічний стан вод й їхні агресивні властивості стосовно алюмосилікатних матеріалів.
- 6.3 Умови формування силікатних (кремнеземних) і гідрокарбонатних кальцієвих вод у теригенних товщах.
- 6.4 Роль довжини шляхів фільтрації й швидкості водообміну.
- 6.5 Умови формування содових вод.
- 6.6 Зміна складу вод при випаровуванні та виморожуванні.
- 6.7 Загальна тенденція еволюції хімічного складу інфільтраційних вод від областей харчування до областей розвантаження.

#### **Тема 7. Умови формування й метаморфізація седиментаційних вод.**

- 7.1 Розсоли при похованні морських вод. Геологічні умови залягання седиментаційних вод різної солоності й складу.

- 7.2 Стадії випарного концентрування морської води. Евтоніка. Умови формування хлоридно-магнієвих розсолів.
- 7.3 Роль вторинної доломітизації вапняків при утворенні хлоридно-кальцієвих розсолів.
- 7.4 Основні гіпотези формування складу концентрованих розсолів.
- 7.5 Джерела хімічних елементів й органічної речовини для седиментаційних вод.
- 7.6 Метаморфізація вод низкою й нормальної солоності.
- 7.7 Склад солоних вод і розсолів континентального озерного походження.
- 7.8 Порядок випадання мінеральних утворень в осад при випарному концентруванні прісних вод.

### Тема 8. Геохімія магматичних і гідротермальних розчинів.

- 8.1 Обсервативні й дослідницькі напрямки вивчення. Обсервативні – вивчення парагідротерм в областях активного вулканізму.
- 8.2 Газова сполука високотемпературних (180-700<sup>0</sup>С) і низькотемпературних фумарол (< 100<sup>0</sup>С). Сірководнево-вуглекислі парагідротерми.
- 8.3 Мінералізація конденсатів, аніонний й катіонний склад, дебіти джерел, температура.
- 8.4 Вуглекисло-водневі й водневі парагідротерми, їхня приуроченість до рифтових неовулканічних зон. Температура, мінералізація, специфіка аніонного й катіонного складу.
- 8.5 Вуглекислі води, їхня поширеність не тільки в областях неовулканізму, але й у всіх гірничо-складчастих структурах. Азотно-вуглекислі, метанові, азотно-метанові парагідротерми.
- 8.6 Джерела води в гідротермальних системах. Джерела металів у гідротермальних системах.

## 3. Структура навчальної дисципліни

Назви розділів і тем	Кількість годин											
	денна форма						заочна форма					
	Усього	у тому числі					Усього	у тому числі				
		л	п	лаб	сем	сп		л	п	лаб	сем	сп
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
<b>Розділ 1. Гідрогеохімія як наука. Хімічний склад природних вод. Форми вираження хімічного складу природних вод. Класифікації природних вод.</b>												
<b>Тема 1.</b>	16	4	2			10		1				20
<b>Тема 2.</b>	18	4	2			12		1	2			20
<b>Тема 3.</b>	14	2	4			8		1				15
<b>Тема 4.</b>	12	2	4			6		1	1			13
Разом за розділом 1	<b>60</b>	<b>12</b>	<b>12</b>			<b>36</b>		4	3			68
<b>Розділ 2. Фактори формування хімічного складу підземних вод. Умови формування й гідрогеохімія інфільтраційних вод. Умови формування й метаморфізація седиментаційних вод. Геохімія магматичних і гідротермальних розчинів.</b>												
<b>Тема 5.</b>	16	4	2			10		1	1			25
<b>Тема 6.</b>	18	4	2			12		1	1			20
<b>Тема 7.</b>	14	2	4			8		1				10
<b>Тема 8.</b>	12	2	4			6		1	1			13
Разом за розділом 2	<b>60</b>	<b>12</b>	<b>12</b>			<b>36</b>		4	3			68
<b>Усього годин</b>	<b>120</b>	<b>24</b>	<b>24</b>			<b>72</b>	<b>150</b>	<b>8</b>	<b>6</b>			<b>136</b>

## 4. Теми семінарських (практичних, лабораторних) занять

№ з/п	Назва теми	Кількість годин

1	Дослідження хімічного складу підземних вод із джерел м. Харкова та області	24/6
	Разом	<b>24/6</b>

### 5. Завдання для самостійної роботи

№ з/п	Назва теми	Кількість годин
1	Географічна або горизонтальна зональність. Зональність прісних і соляних озер, поверхневих водотоків і ґрунтових вод.	20
2	Висотна зональність поверхневих і ґрунтових вод у гірничо-складчастих областях.	20
3	Вертикальна або геологічна зональність. Пластова зональність. Зональність нашарування або нашарування.	20
4	Пряма гідрогеохімічна зональність. Зворотна зональність (гідрогеохімічна інверсія). Змінна зональність. Зональність прісних, солонуватих і солоних вод.	20
5	Зональність магматичних і гідротермальних розчинів. Зональність розсолів. Загальні закономірності в поширеності різних типів зональності глибоких вод.	22
	Разом	<b>72</b>

### 6. Індивідуальні завдання

На денному і заочному відділеннях індивідуальні завдання не передбачені.

### 7. Методи контролю

- Усне опитування (індивідуальне, комбіноване, фронтальне);
- Перевірка практичних робіт;
- Поточний контроль;
- Екзамен.

#### Умови допуску студента до підсумкового семестрового контролю:

- виконання практичної роботи;
- виконання поточного контролю.

Підсумковий семестровий контроль з дисципліни є обов'язковою формою контролю навчальних досягнень студента. Він здійснюється під час проведення екзамену в письмовій формі. Загальна кількість балів за успішне виконання залікових завдань – 40. Час виконання – 90 хвилин. У разі використання заборонених джерел студент на вимогу викладача залишає аудиторію та одержує загальну нульову оцінку (0).

### 8. Схема нарахування балів

#### Критерії оцінювання навчальних досягнень студентів по предмету

#### Нарахування балів за поточний контроль (ПК)

Поточний контроль оцінюється в *30 балів* (4 питання):

- 3 питання, що передбачають розгорнуті відповіді (есе) (9 балів за кожне питання).
- 1 питання, передбачає визначення терміну (3 бали).

#### Нарахування балів за практичну роботу (ПР)

Практична робота оцінюється в 30 балів, при цьому:

- виконання практичних завдань – 20 балів;
- захист роботи – 10 балів.

### Нарахування балів за екзаменаційну роботу (ЕР)

Екзаменаційна робота оцінюється в 40 балів (4 питання)

- 4 питання, що передбачають розгорнуті відповіді (есе) (10 балів за кожне питання).

Підсумкова оцінка (ПО) в балах з дисципліни розраховується за накопичувальною системою як сума балів, отриманих студентом за поточний контроль (ПК), за практичну роботу (ПР) та за екзаменаційну роботу (ЕР):

$$ПО = ПК + ПР + ЕР$$

Кількість балів відповідає оцінці, що наведено нижче у шкалі оцінювання.

При остаточному оцінюванні роботи студентів враховується здатність студента:

- диференціювати, інтегрувати та уніфікувати знання;
- інтерпретувати схеми, графіки, діаграми, рисунки;
- аналізувати і оцінювати факти, події та прогнозувати очікувані результати від прийнятих рішень;
- викладати матеріал на папері логічно, послідовно, з дотриманням вимог чинних стандартів.

### Загальна схема нарахування балів Екзамен

Поточний контроль	Практична робота, поточний контроль	Всього	Екзамен	Загальна сума балів
	Практична робота (ПР)			
30	30	60	40	100

### Шкала оцінювання

#### Шкала оцінювання

Сума балів за всі види навчальної діяльності протягом семестру	Оцінка
	для заліку
90-100	зараховано
70-89	
50-69	
1-49	

## 9. Рекомендована література

### Базова література

1. Горьев Л.Н., Никаноров А.М., Пелешенко В.И. Региональная гидрохимия. – Киев: «Вища школа», 1989. -278 с.
2. Зайцев И.К. Гидрогеохимия СССР. – Л.: Недра, 1986. -239 с.
3. Крайнов С.Р., Швец В.М. Основы геохимии подземных вод. – М.: Недра, 1980. -285с.
4. Крайнов С.Р., Швец В.М. Гидрохимия. –М.: Недра, 1992. -463с.
5. Основы гидрогеологии. Гидрогеохимия. –Новосибирск: Изд-во «Наука», 1982. -288с.
6. Посохов Е.В. Общая гидрохимия. –М.: Недра, 1965г.
7. Питьева К.Е. Гидрогеохимия. –М.: Изд-во МГУ, 1988. -316 с.
8. Рудько Г.І. Гідрогеохімія: Підручник. – К.: Видавничо-поліграфічний центр «Київський університет», 2007. - 255с.



9. Суярко В.Г. Гідрогеохімія (геохімія підземних вод): навчальний посібник / В.Г. Суярко, К. О. Безрук. – Х.: ХНУ ім. В.Н. Каразіна, 2010. – 112с.
10. Суярко В.Г. Геохимия подземных вод восточной части Днепровско-Донецкого авлакогена . Харьков: ХНУ им. В.Н. Каразина , 2003. – 225с.

**10. Посилання на інформаційні ресурси в Інтернеті,  
відео-лекції, інше методичне забезпечення**

1. <http://www.menr.gov.ua>