

Анотація дисципліни

1. Назва. Гідрохімія.
2. Лектор: Кононенко Аліна Володимирівна.
3. Статус: вибіркова
4. Денна форма навчання: курс 4, семестр 8.
5. Загальна кількість академічних годин 150: денна форма навчання: лекцій – 24, практичних занять – 24, самостійна робота – 102.
6. Кількість кредитів (загальних та по модулях): 5.
7. Попередні умови: Знання хімії та усіх попередніх курсів по гідрохімії і геології.
8. Стисла анотація дисципліни та модулів з яких вона складається:

Мета курсу показати можливості впливу на підземні води різних природно-геологічних та штучних процесів у результаті яких відбуваються зміни фізико-хімічних параметрів підземних вод.

Завдання: вивчення геохімічної історії підземних вод; оцінка підземних вод як корисної копалини; вивчення ролі хімічного складу підземних вод у процесі літогенезу; дослідження підземних вод як фактора, що визначає інженерно-геологічні властивості гірських пород; вивчення екологічного стану підземних вод.

Студенти повинні знати: теоретичну основу дисципліни, ознайомитися з процесами формування речовинного складу підземних вод, історії хімічних елементів у підземній гідросфері та особливості їхньої водної міграції; **вміти:** використовувати гідрохімію у геологічній практиці, засвоїти методику використання підземних вод для вирішенні певних наукових та практичних завдань. **Курс складається із 2 модулів:**

- *Гідрохімія як наука. Хімічний склад природних вод. Форми вираження хімічного складу природних вод. Класифікації природних вод.* Ціль, завдання й розділи гідрохімії. Взаємозв'язок із суміжними науками - гідрологією, геохімією, гідрохімією, геологією, гідрохімією, океанологією та ін. Історія виникнення й розвитку гідрохімії. Об'єм і зміст курсу «Гідрохімія». Багатокомпонентність складу вод. Розчинність солей, що формують основний склад вод. Макро-, мезо- і мікрокомпоненти. Одиниці виміру мінералізації вод. Міграційні властивості різних аніонів, причини, що їх спричиняють. Співвідношення H_2CO_3 , HCO_3^- , CO_3^{2-} , (карбонатна рівновага) у природних водах і причини, що їх регламентують; джерела карбонатних і гідрокарбонатних іонів. Форми знаходження сірки в природних водах, їхнє співвідношення й джерела надходження в розчин. Міграційні властивості різних катіонів у водяних розчинах, причини їх що спричиняються й регламентують. Кількісні співвідношення іонів Na^+ і K^+ в атмосферних опадах, поверхневих і підземних водах різного генезису й фактори, що їх спричиняють.
- Співвідношення іонів амонію, нітратів і нітратів у природних водах, їхня інформативність для генетичних і господарсько-прикладних завдань.
- Органічні речовини, мікрофлора, гази в природних водах. Підрозділ застосуваних форм вираження хімічного складу вод і розчинів на 5 основних категорій: Класифікації вод за ступенем мінералізації В.І. Вернадського, О.А. Алекина, И.К. Зайцева - М.Г. Валяшко, А.М. Овчинникова. Обґрунтування граничних величин ступеня мінералізації вод з теоретичних позицій (фізико-хімічні переходи від одних рівноважних систем до інших) і господарсько-прикладних завдань. Класифікації вод по співвідношенню макрокомпонентів (Щукарев, Толстихін, Приклонський, Бродський, Альтовский, Бозоян, Вострокнутов, Овчинников, Джекиян, Дуров). Принципи побудови квадратних класифікацій і сполученої трикутники - квадрат Дурова. Класифікації по

характеристичним і генетичним коефіцієнтом Ч. Пальмера, Н.С. Курнакова, М.Г. Валяшко, В.А. Сулина, О.А. Алекина, Е.Е. Беляковой. Принципи їхньої побудови.

- *Фактори формування хімічного складу підземних вод. Умови формування й гідрогеохімія інфільтраційних вод. Умови формування й метаморфізація седиментаційних вод. Геохімія магматичних і гідротермальних розчинів.* Фізико-географічні фактори: рельєф, гідрографічна мережа, клімат. Геологічні фактори: геостатичний тиск, геологічні структури (коливальні рухи, плікативні й диз'юнктивні структури, мінералого-петрографічна склад водовмісних порід, магматизм, екзогенне мінералоутворення). Гідрогеологічні фактори: гідродинамічний (вертикальні перетоки вод і регіональні латеральні гідродинамічні процеси) і палеогідрогеологічний. Біологічні фактори. Штучні фактори (вплив тривалої експлуатації водозаборів, забруднення промисловими відходами гірничодобувного, металургійного, хімічного, теплоенергетичного й ін. виробництв). Джерела хімічних компонентів на всіх етапах формування інфільтраційних вод (атмосферному, біогенному, літогенному). Вплив порід, що вміщають, на сполуку інфільтраційних вод. Роль органічних речовин на фізико-хімічний стан вод й їхні агресивні властивості стосовно алюмосилікатних матеріалів. Умови формування силікатних (кремнеземних) і гідрокарбонатних кальцієвих вод у теригенних товщах. Роль довжини шляхів фільтрації й швидкості водообміну. Умови формування сodosивих вод. Зміна складу вод при випаровуванні та виморожуванні. Загальна тенденція еволюції хімічного складу інфільтраційних вод від областей харчування до областей розвантаження. Розсоли при похованні морських вод. Геологічні умови залягання седиментаційних вод різної солоності й складу. Стадії випарного концентрування морської води. Евтоніка. Умови формування хлоридно-магнієвих розсолів. Роль вторинної доломітизації вапняків при утворенні хлоридно-кальцієвих розсолів. Основні гіпотези формування складу концентрованих розсолів. Джерела хімічних елементів й органічної речовини для седиментаційних вод. Метаморфізація вод низкою й нормальної солоності. Склад солоних вод і розсолів континентального озерного походження. Порядок випадання мінеральних утворень в осад при випарному концентруванні прісних вод. Обсервативні й дослідницькі напрямки вивчення. Обсервативні – вивчення парагідротерм в областях активного вулканізму. Газова сполука високотемпературних ($180\text{--}700^{\circ}\text{C}$) і низькотемпературних фумарол ($< 100^{\circ}\text{C}$). Сірководнево-вуглексілі парагідротерми. Мінералізація конденсатів, аніонний й катіонний склад, дебіти джерел, температура. Вуглексіло-водневі й водневі парагідротерми, їхня приуроченість до рифтових неовулканічних зон. Температура, мінералізація, специфіка аніонного й катіонного складу. Вуглексілі води, їхня поширеність не тільки в областях неовулканізма, але й у всіх гірничо-складчастих структурах. Азотно-вуглексілі, метанові, азотно-метанові парагідротерми. Джерела води в гідротермальних системах. Джерела металів у гідротермальних системах.
9. Форма організації контролю знань, система оцінювання: Модульно-кредитна система поточного і підсумкового контролю знань студентів. Питання оцінюється у 100%.
1. Навчально-методичне забезпечення.
 2. Мова викладання: українська.
12. Список рекомендованої літератури:

Основна:

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. Гидрохимия. –Новосибирск: Изд-во «Наука», 1982. -288с.
6. Посохов Е.В. Общая гидрохимия. –М.: Недра, 1965г.
7. Питьева К.Е. Гидрохимия. –М.: Изд-во МГУ, 1988. -316 с.
8. Рудько Г.І. Гідрохімія: Підручник. – К.: Видавничо-поліграфічний центр «Київський університет», 2007. - 255с.
9. Сурко В.Г. ГГідрохімія (геохімія підземних вод): навчальний посібник / В.Г. Сурко, К. О. Безрук. – Х.: ХНУ ім. В.Н. Каразіна, 2010. – 112с.
10. Сурко В.Г. Геохимия подземных вод восточной части Днепровско-Донецкого авлакогена . Харьков: ХНУ им. В.Н. Каразина , 2003. – 225с.

Допоміжна:

1. Бродский А.А. Основы гидрохимического метода поисков сульфидных месторождений. – М.: Недра, 1964. – 258 с.
2. Голева Г.А., Крайнов С.Р., Соколов И.Ю. Методические указания по гидрохимическим поискам рудных месторождений. М.: Недра, 1968 – 92 с.
3. Горев Л.Н., Никаноров А.М., Пелещенко В.И., Региональная гидрохимия. К.: Вища школа, 1989. – 280 с.
4. Зайцев И.К. Гидрохимия СССР– М.: Недра, 1986. – 239 с.
5. Карцев А.А. Гидрохимия нефтяных и газовых месторождений. М.: Недра, 1972. – 280 с.
6. Коротков А.И., Павлов А.Н. Гидрохимический метод в геологии и гидрохимии. Л.: Недра, 1972. – 184 с.
7. Крайнов С.Р. Геохимия редких элементов в подземных водах. – М.: Недра, 1973. – 296 с.
8. Крайнов С.Р., В.М. Швец В.М. Основы геохимии подземных вод. – М.: Недра, 1980. – 286с.
9. Крайнов С.Р. Гидрохимия / С.Р. Крайнов, В.М. Швец. – М.: Недра, 1992. – 463 с.
10. Малые артезианские бассейны Северо-Западного Донбаса / Бут Ю.С., Дробноход Н.И., Решетов И.К. и др. – К.: Наук. думка, 1987. – 200 с.
11. Методические рекомендации по применению гидрохимического метода поисков скрытого оруденения в Донбассе и Днепровско-Донецкой впадине / В.Г. Сурко. – Симферополь: ИМР МГ УССР, 1985. – 92 с.
12. Перельман А.И. Геохимия ландшафта. – М.: Недра, 1975. – 342 с.
13. Самарина В.С. Гидрохимия. – Л.: Изд-во ЛГУ, 1977. – 360 с.
14. Сурко В.Г. Экология подземной гидросферы Донбасса. – Киев: Знание, 1997. – 69 с.
15. Тугаринов А.И. Общая геохимия. Краткий курс. Учебное пособие для вузов. – М.: Атомиздат, 1973. – 288 с.
16. Шварцев С.Л. Гидрохимия зоны гипергенеза. – М.: Недра, 1978. – 287с.
17. Щербаков А.В. Геохимия термальных вод. – М.: Наука, 1969. – 234 с.