

**Національний технічний університет України
«Київський політехнічний інститут імені Ігоря Сікорського»**

ЗАТВЕРДЖУЮ:
Голова Предметної комісії
Гарант освітньої програми

Гомеля М.Д.

« ____ » « ____ » 2022 р.

ПОГОДЖЕНО:
Проректор з навчальної роботи

Мельниченко А.А.

« ____ » « ____ » 2022 р.



**ПРОГРАМА
ДОДАТКОВОГО ВСТУПНОГО ІСПИТУ
для здобуття наукового ступеня доктор філософії
за спеціальністю 101 Екологія**

*Програму рекомендовано вченою радою інженерно – хімічного
факультету*

Київ – 2022

Зміст

1. Загальні відомості.....	3
2. Теми, що виносяться на екзаменаційне випробування.....	4
3. Навчально-методичні матеріали.....	7
4.Рейтингова система оцінювання.....	8
5.Приклад екзаменаційного білету.....	8

I. ЗАГАЛЬНІ ВІДОМОСТІ

Додатковий вступний іспит проводиться тільки для тих вступників, які вступають до аспірантури з іншої галузі знань (спеціальності) ніж та, яка зазначена в їх дипломі магістра (спеціаліста).

Мета програми додаткового випробування для здобуття вищої освіти за ступенем доктора філософії за спеціальністю 101 «Екологія» - виявити у вступників достатність початкового рівня знань і умінь для вступу на навчання в аспірантуру за обраною спеціальністю.

До складання додаткового вступного випробування можуть бути допущені особи, які здобули вищу освіту ступеня магістра (спеціаліста) та вчасно подали заяву на участь у конкурсі на вступ для здобуття вищої освіти за ступенем доктора філософії.

Прийом на навчання на третій (освітньо-науковий) рівень вищої освіти для здобуття наукового ступеня доктора філософії здійснюється на конкурсній основі за результатами вступних випробувань.

Програма додаткового вступного випробування вміщує в собі матеріал з дисциплін “Загальна хімія”, “Неорганічна хімія”, “Органічна хімія”.

Для додаткового випробування на третій (освітньо-науковий) рівень вищої освіти для здобуття наукового ступеня доктора філософії за спеціальністю 101 Екологія передбачено 20 екзаменаційних білетів. Екзаменаційний білет складається з 3-х теоретичних питань.

Вступне випробування зі спеціальності проводиться у формі усного екзамену.

Тривалість підготовки вступника до відповіді – 2 академічні години.

По закінченні часу, відведеного на складання додаткового випробування, проводиться перевірка відповідей та їх оцінювання. Оцінка проводиться всіма членами комісії. Члени конкурсної комісії приймають спільне рішення щодо оцінки відповіді на кожне питання екзаменаційного білета. Такі оцінки виставляються на аркуші з відповідями студента.

Підведення підсумку додаткового випробування здійснюється шляхом занесення балів в екзаменаційну відомість. З результатами іспиту студент ознайомлюється.

Результати додаткового випробування можуть бути оскаржені в порядку, передбаченому для оскарження рішень конкурсної комісії.

Інформація про правила прийому на навчання та вимоги до вступників освітньої програми «Екологія» наведено в розділі «Вступ до аспірантури» на веб-сторінці аспірантури та докторантури КПІ ім. Ігоря Сікорського за посиланням <https://aspirantura.kpi.ua/>

II. ТЕМИ, ЩО ВІНОСЯТЬСЯ НА ВСТУПНЕ ВИПРОБОВУВАННЯ

1. Загальна хімія

Атом, молекула. Відносна атомна маса. Відносна молекулярна маса. Моль. Молярна маса речовини. Хімічний елемент. Проста та складна речовина. Алотропія. Закон еквівалентів. Хімічний еквівалент елемента. Молярна маса еквіваленту простої та складної речовини. Періодичний закон. Класифікація елементів у Періодичній системі. Закон еквівалентів. Хімічний еквівалент елемента. Молярна маса еквіваленту простої та складної речовини. Міжмолекулярна взаємодія. Сили Ван-дер-Ваальса.

Періодичний закон і періодична система Д.І. Менделєєва. Структура періодичного закону: періоди, групи, підгрупи. Номер групи та валентність.

Оксиди. Типи оксидів: основні, кислотні, аморфні. Способи отримання. Хімічні властивості оксидів.

Основи. Кислотність основи. Сильні та слабкі основи. Отримання основ. Хімічні властивості основ.

Кислоти. Основність кислот. Класифікація кислот. Отримання та хімічні властивості.

Амфотерні гідроксиди: отримання, хімічні властивості.

Гідроліз солей. Іонні рівняння гідролізу. Константа і ступінь гідролізу. Хімічний зв'язок у комплексних сполуках (тип гібридизації, геометрія). Ковалентний зв'язок. Способи перекривання електронних орбіталей. Метод валентних зв'язків. Йонний зв'язок. Умови утворення йонного зв'язку. Поляризуюча дія і здатність до поляризації.

Полярність зв'язку. Дипольний момент молекул. Полярні і неполярні молекули. Водневий зв'язок. Вплив водневого зв'язку на властивості речовини. Хімічний зв'язок у комплексних сполуках (тип гібридизації, геометрія).

Класифікація хімічних реакцій. Правило Вант-Гоффа. Константа швидкості реакції і її залежність від температури. Молекулярність реакції. Кінетичне рівняння реакції. Порядок реакції.

Окиснювально-відновні процеси як реакції переносу електрона. Окиснювачі і відновники.

Загальні властивості розчинів - дифузія і осмос. Насичені, ненасичені, пересичені, розбавлені і концентровані розчини. Розчини як багатокомпонентні системи. Теорії розчинів. Розчини слабких електролітів. Константа і ступінь дисоціації слабого електроліту. Закон розведення Оствальда. Розчини сильних електролітів.

Гальванічний елемент, його електрохімічна схема, процеси на електродах. Електрорушійна сила (ЕРС).

2. Неорганічна хімія

Гідроген, кисень та їх сполуки. Будова атома, ступені окиснення, фізичні та хімічні властивості. Типи сполук гідрогену з неметалами та металами. Типи сполук елементів з киснем: оксиди, пероксиди, надпероксиди, озоніди. Кисень, озон. Вода. Кислотні, окисні та відновні властивості пероксиду водню.

s-елементи I та II груп. Лужні метали: будова атомів, ступені окиснення. Знаходження у природі, добування, властивості. Оксиди, гідроксиди. Використання лужних металів та їх сполук.

p-елементи III-VII групи. Галогени. Знаходження у природі, добування, фізичні та хімічні властивості. Способи добування галогеноводневих кислот. Порівняння кислотних та відновних властивостей в ряду галогеноводневих кислот. Порівняння кислотних та відновних властивостей в ряду галогеноводневих кислот.

Нітроген, сполуки нітрогену. Аміак, солі амонію. Гідразин, гідроксиамін. Оксиди нітрогену. Азотиста (нітритна) кислота, нітрити. Азотна (нітратна) кислота, нітрати. Фосфор та його сполуки. Арсен, стибій, бісмут.

Сульфур, сполуки сульфуру. Сірководень, сульфідні металів. Полісульфідні. Сполуки сульфуру (IV). Полісульфідні кислоти. Сірчиста (сульфітна) кислота, її солі. Сполуки сульфуру (VI). Сірчана (сульфатна) кислота, олеум. Пероксокислоти сульфуру. Піросульфідні. Піросульфати. Полісульфатні кислоти. Тіосульфат натрію. Галогеніди сульфуру. Селен, телур та їх сполуки.

Карбон та його неорганічні сполуки, отримання та використання. Силіцій та його сполуки, їх використання. Германій, станум, плюмбум: будова атомів, ступені окиснення, добування, властивості та застосування. Зіставлення кислотно-основних та окисно-відновних властивостей сполук германію, олова та свинцю.

Бор. Будова атома. Ступені окиснення. Добування та властивості бору. Борида металів, їх типи та властивості. Бороводні, борогідриди металів, борний ангідрид, борні кислоти, їх солі. Алюміній, будова атома, ступені окиснення. Добування металічного алюмінію, його властивості та застосування. Оксид, гідроксид, солі, комплексні сполуки алюмінію, їх будова, добування та властивості.

d-елементи I-VII груп. Мідь, срібло, золото: будова атома, ступені окиснення, знаходження у природі, добування, властивості, застосування

Будова атомів та ступені окиснення цинку, кадмію та ртуті. Знаходження у природі, добування металів, їх властивості, відношення до кислот та лугів. Оксиди, гідроксиди та солі цинку, кадмію та ртуті(II).

Будова атомів та ступені окиснення елементів підгрупи титану. Особливості розміщення гафнію в періодичній системі. Добування титану, цирконію та гафнію, їх властивості, відношення до дії кислот.

Будова атомів та ступені окиснення ванадію, ніобію і танталу. Особливості розміщення танталу в періодичній системі. Добування елементів підгрупи ванадію, їх особливості, відношення до дії кислот.

Хром: знаходження у природі, добування, властивості. Сполуки хрому (II) та (III). Оксиди та гідроксиди хрому (II) та (III), способи добування, кислотно-основні властивості.

Сполуки молібдену та вольфраму. Кисотно-основний характер оксидів та гідроксидів. Молібденова та вольфрамова кислоти та їх солі.

Загальна характеристика елементів підгрупи мангану. Будова атомів мангану, його ступені окиснення. Знаходження у природі, добування металічного мангану, його властивості. Сполуки мангану (II): оксид, гідроксид, їх добування, кислотно-основні властивості, солі. Оксиди мангану (III) та (IV), їх добування та властивості. Манганати, добування та властивості, взаємодія з водою. Оксид мангану (VII), манганова кислота та перманганати, їх добування та властивості.

Технецій, реній. Будова атомів, ступені окиснення, добування та властивості. Залізо, кобальт, нікель: будова атомів, ступені окиснення, знаходження у природі, фізичні та хімічні властивості. Застосування заліза, кобальту, нікелю та їх сполук. Порівняння властивостей заліза, кобальту, нікелю та їх сполук. Платинові метали. Загальна характеристика платинових металів. Добування і властивості платинових металів, спільні властивості. Будова атомів, ступені окиснення.

f-елементи VI та VII періодів. Лантаноїди. Особливості електронних структур та положення у періодичній системі. Ступені окиснення. Властивості лантаноїдів. Актиноїди. Особливості будови атомів. Ступені окиснення. Загальні відомості про добування трансуранових елементів. Зменшення стабільності атомних ядер у ряду актиноїдів. Торій, його добування та властивості. Уран, добування та властивості. Уранати. Застосування лантаноїдів та актиноїдів.

Інертні гази. Властивості інертних газів та їх сполук.

3. Органічна хімія

Вуглеводні. Насичені вуглеводні (алкани, циклоалкани). Особливості вуглецевого скелету молекул алканів. C–H зв'язок і його характеристики. Ациклічні та циклічні сполуки. Природні джерела алканів. Фізичні властивості алканів. Термохімічні властивості алканів.

Ненасичені вуглеводні (алкени, алкіни, дієни). Загальні методи синтезу. Структурна та реакційна здатність подвійного зв'язку вуглець-вуглець. Реакції електрофільного приєднання. Катіонна полімеризація алкенів. Вільно-радикальні реакції алкенів. Алільний радикал, катіон та аніон. Вільно-радикальна полімеризація. Реакції окиснення алкенів. Структура, ізомерія та номенклатура алкінів. Стабільність та реакційна здатність потрійного зв'язку. Хімічні властивості алкінів. Структура, ізомерія та номенклатура дієнів. Кумульовані, спряжені дієни та дієни з ізольованими C=C зв'язками. Загальні способи одержання спряжених дієнів. Хімічні властивості спряжених дієнів. Ароматичні вуглеводні. Концепція ароматичності. Особливості реакційної здатності ароматичних вуглеводнів. Механізм реакцій електрофільного заміщення. Ароматичні галогенопохідні. Механізми реакцій нуклеофільного заміщення. Галогенопохідні вуглеводнів.

Кисневмісні органічні сполуки. Спирти та феноли. Хімічні властивості одноатомних спиртів. Реакції по O–H зв'язку. Реакції по C–O зв'язку. Реакції дво- та триатомних спиртів. Альдегіди та кетони. Основні методи одержання альдегідів і кетонів. Фізичні та хімічні властивості. Органічні кислоти:

одноосновні насичені, ароматичні, ненасичені, двоосновні, оксікарбонові кислоти. Структура та реакційна здатність карбоксильної групи. Фізичні властивості. Кислотність та фактори, що впливають на силу карбонових кислот. Основні способи одержання карбонових кислот. Реакції по зв'язку О–Н.

Вуглеводи. Моносахариди, дисахариди, полісахариди. Хімічні властивості вуглеводів. Азотовмісні органічні сполуки. Нітросполуки. Аміни. Амінокислоти. Білки. Нуклеїнові кислоти. Способи синтезу. Фізичні властивості. Хімічні властивості.

ІІІ. НАВЧАЛЬНО-МЕТОДИЧНІ МАТЕРІАЛИ

Література до 1-го розділу

1. Степаненко О.М., Рейтер Л.Г. та інші. Загальна та неорганічна хімія. Підруч. для студ. вищ. навч. закладів. Ч. 2 - К.: Пед. преса, 2000. С. 784.
2. Степаненко О.М., Рейтер Л.Г., Басов В.П. Теоретичні розділи загальної хімії. Каравела., 2006. – 303 с.
3. Глинка Н.Л. Общая химия. М.: Интеграл-Пресс, 2006. 728 с.
4. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. М., Высш. шк., 2006. 743 с.
5. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 1994. 592 с.
6. Некрасов Б.В. Основы общей химии. - М.: Химия, 1973.- т. 1,2.
7. Реми. Курс неорганической химии. – М.:Мир, 1966
8. Коттон Ф. Основы неорганической химии. - М.: Мир, 1979. - 677 с.
9. Крестов Г.А. Теоретические основы неорганической химии. - М.: ВШ, 1982. - 295 с.

Література до 2-го розділу

10. Степаненко О.М., Рейтер Л.Г., Басов В.П. Теоретичні розділи загальної хімії. Каравела., 2006. – 303 с.
11. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Основы неорганической химии. - М.: Мир, 1979. - 677 с.
12. Крестов Г.А. Теоретические основы неорганической химии. - М.: ВШ, 1982. - 295 с.
13. Реми. Курс неорганической химии. – М.:Мир, 1966
14. Д. Шрайвер, П. Эткинс. Неорганическая химия. В 2-х т. - М: Мир, 2004.
15. Н.С.Ахметов. Общая и неорганическая химия.- М.: Высш. шк., 2001.-С.743.
16. М.Х. Карапетьянц, С.И. Дракин. Общая и неорганическая химия. .– М.: Химия, 1981.– С. 632.
17. Н. Гринвуд, А. Эрншо. Химия элементов. В 2-х т. - М: Бином, 2008.

Література до 3-го розділу

18. Ластухін Ю. О., Воронов С. А. Органічна хімія. Підручник для вищих навчальних закладів. – Львів: Центр Європи, 2001.- 864 с.

19. Домбровський А.В., Найдан В.М. Органічна хімія. К.: Вища школа, 1992, - 504 с.

IV. РЕЙТИНГОВА СИСТЕМА ОЦІНЮВАННЯ ВСТУПНОГО ВИПРОБУВАННЯ

Вступне додаткове випробування проводять лише за затвердженням комплектом екзаменаційних білетів. Кількість варіантів білетів має забезпечити самостійність виконання завдання кожним вступником.

Відмова студента від написання додаткового випробування за екзаменаційним білетом атестується як незадовільна відповідь.

Під час вступного випробування студентам дозволяється користуватися ручкою та листами додаткового вступного випробування. При виявленні факту використання студентом недозволених матеріалів предметна комісія має право припинити випробування вступника і виставити йому незадовільну оцінку.

Для написання додаткового вступного випробування вступникам надається не більше 2 академічні години.

Додаткове вступне випробування оцінюється за шкалою “зараховано”, “незараховано”. Вступник, що отримав “незараховано” до складання вступних випробувань не допускається.

V. ПРИКЛАД ЕКЗАМЕНАЦІЙНОГО БІЛЕТУ

Форма № Н-5.05

Національний технічний університет України
«Київський політехнічний інститут імені Ігоря Сікорського»

(повне найменування вищого навчального закладу)

Освітній ступінь

доктор філософії

Спеціальність

101 Екологія

(назва)

Навчальна
дисципліна

Додатковий вступний іспит

ЕКЗАМЕНАЦІЙНИЙ БІЛЕТ № 1

1. Дайте визначення поняттю «водневий зв'язок». Поясніть вплив водневого зв'язку на властивості речовини.

2. Охарактеризуйте хімічний елемент нітроген (фізичні та хімічні властивості, добування). Наведіть та опишіть властивості сполук азоту.

3. Представте будову, ізомерію та номенклатуру ефірів. Наведіть способи їх добування та їх хімічні властивості.

Затверджено :

Гарант освітньої програми

Київ 2022

 Микола ГОМЕЛЯ

РОЗРОБНИКИ:

Гомеля Микола Дмитрович, д.т.н., професор, завідувач кафедри екології та технології рослинних полімерів

Шаблій Тетяна Олександрівна, д.т.н., професор, кафедри екології та технології рослинних полімерів

**Програму рекомендовано:**

Вченою радою інженерно – хімічного факультету

Голова вченої ради



Панов Є. М.

протокол № 1

від « 31 » « 01 » 2022 р.