

**МІНІСТЕРСТВО КУЛЬТУРИ УКРАЇНИ
ХАРКІВСЬКА ДЕРЖАВНА АКАДЕМІЯ КУЛЬТУРИ**

ПРОГРАМА СПІВБЕСІДИ З ХІМІЇ

замість національного мультипредметного тесту
для вступу на навчання для здобуття ступеня бакалавра
для вступників на основі повної загальної середньої освіти (ПЗСО),
які мають право на спеціальні умови вступу,
за всіма освітньо-професійними програмами

1. ПОЯСНЮВАЛЬНА ЗАПИСКА

Співбесіда з хімії замість національного мультипредметного тесту (далі - НМТ) – форма вступного випробування, яка передбачає оцінювання знань, умінь та навичок вступника з хімії.

Програму співбесіди з хімії замість НМТ для вступу на навчання для здобуття ступеня бакалавра для вступників на основі повної загальної середньої освіти (ПЗСО), які мають право на спеціальні умови вступу, укладено відповідно до Програми зовнішнього незалежного оцінювання з хімії, затвердженої наказом Міністерства освіти і науки України від 26 червня 2018 року № 696.

Програма співбесіди з хімії замість НМТ включає матеріал з наступних розділів: «Загальна хімія», «Неорганічна хімія», «Органічна хімія», «Обчислення в хімії», які в свою чергу розподілено за розділами і темами.

Метою співбесіди з хімії замість НМТ є виявлення та оцінка рівня навчальних досягнень вступників з хімії.

Під час співбесіди з хімії вступник має продемонструвати:

знання

- основних законів хімії;
- сучасних уявлень про будову речовин;
- основні закономірності хімічних процесів;
- природи процесів утворення розчинів; сутності та кількісної характеристики реакцій, що відбуваються в них (електролітична дисоціація, окисно-відновні процеси тощо);
- властивостей біогенних хімічних елементів, сполук та їх роль у навколишньому природному середовищі;
- особливостей будови, властивості органічних сполук та їх роль для живої природи, техніки, суспільства;
- властивостей речовин, що широко застосовуються в народному господарстві та побуті;
- хімічних аспектів стану навколишнього середовища і його охорони від забруднень продуктами життєдіяльності людини.

уміння

- застосовувати вивчені теоретичні положення при розгляді класів речовин і конкретних сполук, розкриваючи залежність властивостей речовин від їх будови;
- розуміти наукові принципи деяких найважливіших хімічних виробництв (не заглиблюючись у деталі будови різної хімічної апаратури);
- аналізувати хімічні явища та моделювати умови їх перебігу.

Вступники, які мають право на спеціальні умови вступу, можуть скласти співбесіду з хімії замість НМТ. Для участі співбесіди з хімії замість НМТ вступник(ця) мають подати відповідну заяву через електронний кабінет вступника (у передбачених Правилами прийому на навчання для здобуття вищої освіти у ХДАК у 2026 році у разі неможливості створити електронний кабінет

вступника заява подається у паперовій або електронній формі через приймальню комісію ХДАК).

Співбесіда проводиться в очному форматі з відеофіксацією на 2 камери, з подальшим оприлюдненням запису на вебсайті ХДАК впродовж трьох днів після оприлюднення оцінок вступників, внесенням посилання в ЄДЕБО. Оприлюднені відеозаписи співбесід зберігаються у відкритому доступі протягом одного року у вигляді активних інтернет-посилань. У передбачених Порядком прийому на навчання для здобуття вищої освіти у 2026 році та Правилами прийому на навчання для здобуття вищої освіти до Харківської державної академії культури у 2026 році випадках відеозаписи співбесід вступників не оприлюднюються, але зберігаються в приймальній комісії.

Форма співбесіди – усне опитування.

Для співбесіди пропонуються 2 питання з переліку, наведеного у розділі 3.

Час проведення – 30 хвилин.

2. ПРОГРАМА СПІВБЕСІДИ З ХІМІЇ ЗАМІСТЬ НМТ

І. ЗАГАЛЬНА ХІМІЯ

1.1 Основні хімічні поняття. Речовина.

Поняття речовина, фізичне тіло, матеріал, проста речовина (метал, неметал), складна речовина, хімічний елемент. Найдрібніші частинки речовини – атом, молекула, йон (катіон, аніон). Фізичні та хімічні властивості речовини. Склад речовини (якісний, кількісний). Валентність хімічного елемента. Хімічна (найпростіша, істинна) і графічна (структурна) формули. Фізичне явище та хімічна реакція. Відносна атомна і молекулярна (формульна) маси, молярна маса, кількість речовини. Одиниці вимірювання кількості речовини, молярної маси, молярного об'єму; значення температури й тиску, які відповідають нормальним умовам (н. у.); молярний об'єм газу (за н. у.). Закон Авогадро; число Авогадро. Середня відносна молекулярна маса повітря. Масова частка елемента у сполуці.

1.2 Хімічна реакція.

Хімічна реакція, схема реакції, хімічне рівняння. Закони збереження маси речовин під час хімічної реакції, об'ємних співвідношень газів у хімічній реакції. Зовнішні ефекти, що супроводжують хімічні реакції. Типи хімічних реакцій. Класифікація хімічних реакцій в органічній хімії (приєднання, заміщення, відщеплення, ізомеризації). Тепловий ефект хімічної реакції, термохімічне рівняння. Поняття окисник, відновник, окиснення, відновлення. Гальванічний елемент. Швидкість хімічної реакції. Каталізатор. Вплив різних чинників на швидкість хімічної реакції. Хімічна рівновага, Принцип Ле Шательє.

1.3 Будова атома й простих йонів.

Склад атома (ядро, електронна оболонка). Поняття нуклон, нуклід, ізотопи, протонне число, нуклонне число, орбіталь, енергетичні рівень і підрівень, спарені й неспарені електрони; радіус атома, простого йона; основний і збуджений стани атома. Форми s- і p-орбіталей, розміщення p-орбіталей у просторі. Послідовність заповнення електронами енергетичних рівнів і підрівнів в атомах елементів № 1-20 і 26, електронні формули атомів, і простих йонів елементів № 1-20 і 26 та їхні графічні варіанти. Валентні стани елементів. Ступінь окиснення елемента в речовині. Можливі ступені окиснення неметалічних елементів малих періодів.

1.4 Періодичний закон і періодична система хімічних елементів.

Періодичний закон (сучасне формулювання). Структура короткого і довгого варіантів періодичної системи; періоди, групи, підгрупи головні (А), побічні (Б). Протонне число (порядковий, атомний номер елемента), місце металічних і неметалічних елементів у періодичній системі, періодах і групах; лужні, інертні елементи, галогени. Періодичність змін властивостей елементів та їхніх сполук на основі уявлень про будову атомів.

1.5 Хімічний зв'язок.

Основні види хімічного зв'язку (йонний, ковалентний, водневий, металічний). Обмінний та донорно-акцепторний механізми утворення ковалентних зв'язків. Простий, подвійний, потрійний, полярний та неполярний ковалентні зв'язки. Електронегативність елемента. Електронна формула молекули. Речовини атомної, молекулярної, йонної будови. Кристалічний і аморфний стани твердих речовин. Типи кристалічних ґраток (атомні, молекулярні, йонні, металічні). Залежність фізичних властивостей речовин від їхньої будови.

1.6 Суміш речовин. Розчини.

Суміші однорідні (розчини) та неоднорідні. Поняття про дисперсні системи. Колоїдні та істинні розчини. Суспензії, емульсії, аерозолі. Масова і об'ємна (для газу) частки речовини в суміші. Методи розділення сумішей: відстоювання, фільтрування, центрифугування, випарювання, дистиляція (перегонка). Будова молекули води. Поняття розчин, розчинник, розчинена речовина, кристалогідрат. Розчинність речовин, її залежність від різних чинників. Насичені й ненасичені, концентровані й розведені розчини. Масова частка розчиненої речовини у розчині. Електроліт, неелектроліт. Електролітична дисоціація, ступінь електролітичної дисоціації. Йонномолекулярне рівняння. «Реакції обміну» між електролітами у розчині. Водневий показник (рН). Забарвлення індикаторів (універсального, фенолфталеїну, метилоранжу) в кислотному, лужному і нейтральному середовищах, значення рН для кожного середовища. Гідроліз солей. Якісні реакції на деякі йони.

II. НЕОРГАНІЧНА ХІМІЯ

2.1 Неорганічні речовини і їхні властивості.

Неметали. Загальна характеристика неметалічних елементів (місце у періодичній системі, особливості електронної будови атомів). Фізичні властивості неметалів. Алотропія. Алотропні модифікації неметалічних елементів. Явище адсорбції (на прикладі активованого вугілля). Окисні та відновні властивості неметалів. Застосування неметалів. Окисген. Поширеність Оксигену в природі. Кисень, склад його молекули. Поширеність у природі. Фізичні властивості кисню. Одержання кисню в лабораторії (з Гідроген-пероксиду і води) та промисловості. Способи збирання кисню. Доведення наявності кисню. Хімічні властивості кисню: взаємодія з простими і складними речовинами. Колообіг Оксигену в природі. Озон. Застосування та біологічна роль кисню. Окиснення (горіння, повільне окиснення, дихання). Умови виникнення та припинення горіння. Сполуки неметалічних елементів з Гідрогеном. Властивості водних розчинів цих сполук, їх застосування. Оксиди неметалічних елементів, їх уміст в атмосфері.

Загальна характеристика металічних елементів (місце у періодичній системі, особливості електронної будови атомів). Фізичні властивості металів, залежність від їхньої будови. Алюміній і залізо: фізичні і хімічні властивості. Найважливіші сполуки Алюмінію та Феруму. Застосування металів та їхніх сплавів. Ряд активності металів. Сучасні силікатні матеріали. Мінеральні добрива. Поняття про кислотні та лужні ґрунти. Біологічне значення металічних і неметалічних елементів.

2.2 Основні класи неорганічних сполук.

Оксиди. Визначення, склад і номенклатура. Класифікація оксидів, хімічні властивості солетворних оксидів, способи одержання оксидів.

Основи. Визначення (загальне та з погляду електролітичної дисоціації), склад і номенклатура, класифікація, хімічні властивості лугів та нерозчинних основ, способи одержання основ.

Кислоти. Визначення (загальне та з погляду електролітичної дисоціації), складі номенклатура, класифікація, хімічні властивості, способи одержання кислот.

Солі. Визначення (загальне та з погляду електролітичної дисоціації), складі номенклатура, класифікація, хімічні властивості, способи одержання середніх та кислих солей, їх поширення в природі. Поняття про жорсткість води та способи її усунення.

Амфотерні сполуки. Явище амфотерності. Хімічні властивості, способи одержання амфотерних оксидів і гідроксидів.

Генетичні зв'язки між класами неорганічних сполук.

III. ОРГАНІЧНА ХІМІЯ

3.1 Теоретичні основи органічної хімії.

Найважливіші елементи-органогени, органічні сполуки; природні та синтетичні органічні сполуки. Молекулярна будова органічних сполук.

Ковалентні Карбон-Карбонові зв'язки у молекулах органічних сполук: простий, подвійний, потрійний. Теорія органічних сполук. Номенклатура органічних сполук. Класифікація органічних сполук: за будовою карбонового ланцюга і наявності характеристичних (функціональних) груп. Явище гомології; гомологи, гомологічний ряд, гомологічна різниця. Класи органічних сполук. Загальні формули гомологічних рядів і класів органічних сполук. Явище ізомерії, ізомери, структурна ізомерія. Взаємний вплив атомів або груп атомів у молекулах органічних сполук.

3.2 Вуглеводні.

Алкани. Загальна формула алканів, номенклатура, структурна ізомерія, будова молекул, фізичні та хімічні властивості, способи одержання, застосування.

Алкени. Загальна формула алкенів, номенклатура, структурна ізомерія, будова молекул, хімічні властивості та способи одержання етену, застосування.

Алкіни. Загальна формула алкінів, номенклатура, структурна ізомерія, будова молекул.

Хімічні властивості та способи одержання етину, застосування.

Ароматичні вуглеводні. Бензен. Загальна формула аренів гомологічного ряду бензену.

Будова молекули, властивості, способи одержання бензену.

Природні джерела вуглеводнів та їхня переробка. Поширення вуглеводнів у природі. Природний газ, нафта, кам'яне вугілля – природні джерела вуглеводнів. Перегонка нафти. Вуглеводнева сировина й охорона довкілля. Застосування вуглеводнів.

3.3 Оксигеновмісні органічні сполуки.

Спирти. Характеристична (функціональна) група спиртів. Насичені одноатомні спирти: загальна та структурні формули, структурна ізомерія, систематична номенклатура, хімічні властивості. Водневий зв'язок, його вплив на фізичні властивості, спиртів. Одержання етанолу. Гліцерол як представник багатоатомних спиртів: хімічні властивості, якісна реакція на багатоатомні спирти.

Фенол. Формула фенолу. Склад і будова молекули фенолу; властивості, застосування. Альдегіди. Загальна та структурні формули альдегідів. Склад, будова молекул альдегідів.

Альдегідна характеристична (функціональна) група, її виявлення. Систематична номенклатура і фізичні властивості альдегідів. Хімічні властивості етанолу, його одержання.

Карбонові кислоти. Характеристична (функціональна) група карбонових кислот. Склад, будова молекул одноосновних карбонових кислот, загальна та структурна формули, систематична номенклатура, структурна ізомерія. Класифікація, властивості, застосування карбонових кислот. Способи одержання етанової кислоти. Поширення карбонових кислот у природі.

Естери. Жири. Загальна та структурні формули естерів, будова молекул,

систематична номенклатура, структурна ізомерія, фізичні властивості. Гідроліз естерів, застосування їх. Жири як представники естерів. Класифікація жирів, їхні хімічні властивості, застосування. Мила.

Вуглеводи. Класифікація вуглеводів. Склад, молекулярні формули глюкози, сахарози, крохмалю і целюлози. Структурна формула відкритої форми молекули глюкози. Хімічні властивості глюкози. Утворення глюкози в природі. Крохмаль і целюлоза – природні полімери. Гідроліз сахарози, крохмалю і целюлози. Якісні реакції для визначення глюкози і крохмалю. Застосування вуглеводів, їхня біологічна роль.

3.4 Нітрогеновмісні органічні сполуки.

Аміни. Характеристична (функціональна) група амінів, її будова. Класифікація амінів. Будова молекул амінів. Систематична номенклатура за складом сполук. Аміни як органічні основи. Хімічні властивості метанаміну, аніліну. Одержання аніліну.

Амінокислоти. Склад і будова молекул, загальні і структурні формули, характеристичні (функціональні) групи, систематична номенклатура. Поняття про амфотерність амінокислот. Хімічні властивості аміноетанової кислоти. Пептидна група. Пептиди. Біологічна роль амінокислот.

Білки. Білки як високомолекулярні сполуки, їхня будова, застосування. Денатурація і гідроліз білків. Кольорові реакції на білки.

3.5 Синтетичні високомолекулярні речовини і полімерні матеріали на їх основі.

Синтетичні високомолекулярні речовини. Полімери. Реакції полімеризації і поліконденсації. Пластмаси. Каучуки, гума. Синтетичні волокна: фізичні властивості і застосування. Найпоширеніші полімери та сфери їхнього використання. Значення природних і синтетичних полімерних органічних сполук.

Установлення генетичних зв'язків між різними класами органічних сполук.

IV. ОБЧИСЛЕННЯ В ХІМІЇ

4.1 Розв'язування задач за хімічними формулами і на виведення формули сполуки.

Формули для обчислення кількості речовини, кількості частинок у певній кількості речовини, масової частки елемента в сполуці, відносної густини газу, виведення формули сполуки за масовими частками елементів.

4.2 Розв'язування задач на вираження кількісного складу розчину (суміші).

Формули для обчислення масової (об'ємної) частки компонента суміші, масової частки розчиненої речовини.

4.3 Розв'язування задач за рівняннями реакцій.

Алгоритми розв'язування задач за рівняннями реакції; відносний вихід

продукту реакції.

3. ПЕРЕЛІК ПИТАНЬ ДЛЯ СПІВБЕСІДИ З ХІМІЇ

1. Поняття речовина, фізичне тіло, матеріал, проста речовина (метал, неметал), складна речовина, хімічний елемент.
2. Атом, молекула, йон (катіон, аніон).
3. Фізичне явище та хімічна реакція. Фізичні та хімічні властивості речовини. Склад речовини (якісний, кількісний). Валентність хімічного елемента.
4. Відносна атомна і молекулярна (формульна) маси, молярна маса, кількість речовини. Одиниці вимірювання кількості речовини, молярної маси, молярного об'єму.
5. Закон Авогадро; число Авогадро.
6. Масова частка елемента у сполуці.
7. Хімічна реакція, хімічне рівняння. Закони збереження маси речовин під час хімічної реакції.
8. Типи хімічних реакцій. Класифікація хімічних реакцій в органічній хімії (приєднання, заміщення, відщеплення, ізомеризації). Зовнішні ефекти, що супроводжують хімічні реакції. Поняття окисник, відновник, окиснення, відновлення.
9. Швидкість хімічної реакції. Каталізатор. Вплив різних чинників на швидкість хімічної реакції.
10. Хімічна рівновага, Принцип Ле Шательє.
11. Склад атома (ядро, електронна оболонка).
12. Поняття нуклон, нуклід, ізотопи, протонне число, нуклонне число, орбіталь, енергетичні рівень і підрівень, спарені й неспарені електрони; радіус атома, простого йона; основний і збуджений стани атома.
13. Валентні стани елементів. Ступінь окиснення елемента в речовині. Можливі ступені окиснення неметалічних елементів малих періодів.
14. Періодичний закон (сучасне формулювання). Структура періодичної системи. Протонне число, місце металічних і неметалічних елементів у періодичній системі, періодах і групах; лужні, інертні елементи, галогени.
15. Періодичність змін властивостей елементів та їхніх сполук на основі уявлень про будову атомів.
16. Основні види хімічного зв'язку (йонний, ковалентний, водневий, металічний). Механізми утворення ковалентних зв'язків. Простий, подвійний, потрійний, полярний та неполярний ковалентні зв'язки.
17. Електронна формула молекули. Речовини атомної, молекулярної, йонної будови.
18. Кристалічний і аморфний стани твердих речовин. Типи кристалічних ґраток (атомні, молекулярні, йонні, металічні). Залежність фізичних властивостей речовин від їхньої будови.
19. Суміші однорідні (розчини) та неоднорідні. Методи розділення сумішей:

відстоювання, фільтрування, центрифугування, випарювання, дистиляція (перегонка).

20. Поняття розчин, розчинник, розчинена речовина, кристалогідрат. Розчинність речовин, її залежність від різних чинників. Насичені й ненасичені, концентровані й розведені розчини.
21. Електроліт, неелектроліт. Електролітична дисоціація, ступінь електролітичної дисоціації.
22. Водневий показник (рН). Забарвлення індикаторів (універсального, фенолфталеїну, метилоранжу) в кислотному, лужному і нейтральному середовищах, значення рН для кожного середовища.
23. Неметали. Загальна характеристика неметалічних елементів Фізичні властивості неметалів. Окисні та відновні властивості неметалів. Застосування неметалів.
24. Оксиген. Поширеність Оксигену в природі.
25. Кисень, склад його молекули. Поширеність у природі. Фізичні властивості кисню. Одержання кисню в лабораторії (з Гідроген-пероксиду і води) та промисловості. Хімічні властивості кисню: взаємодія з простими і складними речовинами. Застосування та біологічна роль кисню.
26. Окиснення (горіння, повільне окиснення, дихання). Умови виникнення та припинення горіння. Оксиди неметалічних елементів, їх уміст в атмосфері.
27. Загальна характеристика металічних елементів. Фізичні властивості металів, залежність від їхньої будови. Застосування металів та їхніх сплавів.
28. Алюміній і залізо: фізичні і хімічні властивості. Найважливіші сполуки Алюмінію та Феруму.
29. Мінеральні добрива. Поняття про кислотні та лужні ґрунти. Біологічне значення металічних і неметалічних елементів.
30. Оксиди. Визначення, склад і номенклатура. Класифікація оксидів, хімічні властивості солетворних оксидів, способи одержання оксидів.
31. Основи. Визначення (загальне та з погляду електролітичної дисоціації), склад і номенклатура, класифікація, хімічні властивості лугів та нерозчинних основ, способи одержання основ.
32. Кислоти. Визначення (загальне та з погляду електролітичної дисоціації), складі номенклатура, класифікація, хімічні властивості, способи одержання кислот.
33. Солі. Визначення (загальне та з погляду електролітичної дисоціації), складі номенклатура, класифікація, хімічні властивості, способи одержання середніх та кислих солей, їх поширення в природі. Поняття про жорсткість води та способи її усунення.
34. Амфотерні сполуки. Явище амфотерності. Хімічні властивості, способи одержання амфотерних оксидів і гідроксидів.
35. Генетичні зв'язки між класами неорганічних сполук.
36. Органічні сполуки: природні та синтетичні. Теорія органічних сполук.

- Класифікація органічних сполук: за будовою карбонового ланцюга і наявності характеристичних (функціональних) груп.
37. Ковалентні Карбон-Карбонові зв'язки у молекулах органічних сполук: простий, подвійний, потрійний.
 38. Явище гомології; гомологи, гомологічний ряд, гомологічна різниця. Загальні формули гомологічних рядів і класів органічних сполук.
 39. Явище ізомерії, ізомери, структурна ізомерія.
 40. Алкани. Загальна формула алканів, номенклатура, структурна ізомерія, будова молекул, фізичні та хімічні властивості, способи одержання, застосування.
 41. Алкени. Загальна формула алкенів, номенклатура, структурна ізомерія, будова молекул, хімічні властивості та способи одержання етену, застосування.
 42. Алкіни. Загальна формула алкінів, номенклатура, структурна ізомерія, будова молекул.
 43. Ароматичні вуглеводні. Бензен. Будова молекули, властивості, способи одержання бензену.
 44. Природні джерела вуглеводнів та їхня переробка. Поширення вуглеводнів у природі. Застосування вуглеводнів. Природний газ, нафта, кам'яне вугілля – природні джерела вуглеводнів. Перегонка нафти.
 45. Вуглеводнева сировина й охорона довкілля.
 46. Спирти. Характеристика, фізичні та хімічні властивості спиртів. Етанол. Одержання етанолу. Гліцерол як представник багатоатомних спиртів: хімічні властивості, якісна реакція на багатоатомні спирти.
 47. Фенол. Склад, властивості, застосування.
 48. Альдегіди. Загальна характеристика альдегідів, їх склад, фізичні та хімічні властивості. Хімічні властивості етанолу, його одержання.
 49. Карбонові кислоти. Характеристична, класифікація, властивості, застосування карбонових кислот. Поширення карбонових кислот у природі.
 50. Способи одержання етанової кислоти.
 51. Естери. Жири. Загальна характеристика естерів. Гідроліз естерів, застосування їх.
 52. Жири як представники естерів. Класифікація жирів, їхні хімічні властивості, застосування. Мила.
 53. Вуглеводи. Загальна характеристика та класифікація вуглеводів. Застосування вуглеводів, їхня біологічна роль.
 54. Хімічні властивості глюкози. Утворення глюкози в природі. Крохмаль і целюлоза – природні полімери. Гідроліз сахарози, крохмалю і целюлози. Якісні реакції для визначення глюкози і крохмалю.
 55. Аміни. Характеристика та класифікація амінів. Аміни як органічні основи. Хімічні властивості метанаміну, аніліну. Одержання аніліну.
 56. Амінокислоти. Характеристика амінокислот. Поняття про амфотерність амінокислот. Хімічні властивості аміноетанової кислоти. Пептидна група. Пептиди. Біологічна роль амінокислот.

57. Білки. Білки як високомолекулярні сполуки, їхня будова, застосування. Денатурація і гідроліз білків. Кольорові реакції на білки.
58. Синтетичні високомолекулярні речовини. Полімери. Реакції полімеризації і поліконденсації.
59. Пластмаси. Каучуки, гума. Синтетичні волокна: фізичні властивості і застосування. Найпоширеніші полімери та сфери їхнього використання. Значення природних і синтетичних полімерних органічних сполук.
60. Установлення генетичних зв'язків між різними класами органічних сполук.

4. КРИТЕРІЇ ОЦІНЮВАННЯ, СТРУКТУРА ОЦІНКИ І ПОРЯДОК ОЦІНЮВАННЯ ПІДГОТОВЛЕНОСТІ ВСТУПНИКІВ

Форма співбесіди – усне опитування за переліком питань, наведених у розділі 3.

Час проведення – 30 хвилин.

Кількість питань - 2 (два).

Кожне питання оцінюється за 100-бальною шкалою відповідно до критеріїв оцінювання, наведених у таблиці 1. Підсумкова оцінка виставляється за 200-бальною шкалою і є сумою балів, набраних за результатами відповідей на обидва питання співбесіди.

Вступники, які отримали за результатами співбесіди з фізики замість НМТ менше 100 балів, до участі в конкурсному відборі для здобуття освіти не допускаються.

Таблиця 1. Критерії оцінювання відповідей вступників на питання співбесіди з хімії замість НМТ

Рівень	Критерії оцінювання	Бали
Високий	Вступник(ця) самостійно дає повну і розгорнуту відповідь на питання співбесіди, яка є правильною або з наявністю незначних неточностей; логічно обґрунтовує власну позицію; за потреби наводить приклади з життєвої практики; демонструє вільне володіння поняттєвим апаратом; відповідає на додаткові та/або уточнюючі питання (за потреби); показує високий рівень загальної ерудиції та культури.	100 – 88
Достатній	Вступник(ця) самостійно або за допомогою уточнюючих питань надає зрозумілу, зв'язну відповідь, але відповідь є неповною або містить помилки, хоча в цілому є вірною; за потреби	87 – 75

Рівень	Критерії оцінювання	Бали
	наводить приклади з життєвої практики; демонструє достатній рівень володіння поняттєвим апаратом; допускає деякі неточності при відповіді на додаткові та/або уточнюючі питання.	
Посередній	Вступник(ця) демонструє слабкі знання з біології; самостійно або за допомогою уточнюючих запитань надає відповідь на поставлене запитання, його(її) відповідь є неповною, містить суттєві помилки, але в цілому свідчить про розуміння матеріалу і містить окремі правильні елементи; виявляє недостатнє вміння пов'язати теоретичні знання з практикою; ускладнюється з відповідями на додаткові питання; загальна ерудиція та культура проявляються на базовому рівні.	74 – 50
Недостатній	Вступник(ця) не дає чіткої, зрозумілої, зв'язної відповіді на поставлене питання або надає неправильну відповідь або відповіді є поверхневими, такими, що демонструють відсутність знань щодо базових понять з біології та/або правильного розуміння матеріалу, навіть після уточнюючих запитань.	49 – 0

5. РЕКОМЕНДОВАНА ЛІТЕРАТУРА

Загальна та неорганічна хімія

1. Буря О. І., Повхан М. Ф., Чигвінцева О. П., Антрапцева Н. М. Загальна хімія: Навчальний посібник. Дніпропетровськ: Наука і освіта, 2002. 306 с.
2. Левітін Є. Я., Бризицька А. М., Ключова Р. Г. Загальна та неорганічна хімія. Харків: Прапор, 2000. 464 с.
3. Загальна та неорганічна хімія: конспект лекцій/ Укладачі: Ю. К. Гапон, Є. Д. Слепужніков, М. А. Чиркіна. Харків: НУЦЗУ, 2023. 199 с.
4. Телегус В. С., Бодак О. І. Основи загальної хімії. Львів.: Світ, 2000. 424 с.
5. Степаненко О. М., Рейтер Л. Г., Ледовських В. М., Іванов С. В. Загальна та неорганічна хімія. Частина 1 та 2. Київ: Пед. преса, 2000. 344 с., 326 с.

6. Телегус і інші. Основи загальної хімії. Львів: Світ, 2000. 424 с.

Органічна хімія

1. Березан О. В. Б48. Органічна хімія : навч. посіб. Вид. 3-тє, зі змін. і доп. Тернопіль : Підручники і посібники, 2020. 208 с.
2. Ластухін Ю. О., Воронов С. А. Органічна хімія. Львів: Центр Європи, 2001.
3. Найдан В. М. Органічна хімія. Малий лабораторний практикум. Київ: Вища школа, 1994.

Крім зазначеної вище літератури, вступники також можуть використовувати шкільні підручники з хімії та посібники з хімії для вступників до закладів вищої освіти.