

Варіанти поточної атестації №2 з біохімії (група 6.0914-г, ф)

Барнаш:	варіант 1
Бочкарьов:	варіант 2
Вітвіцька:	варіант 3
Кисельов:	варіант 4
Курбандурдієва:	варіант 5
Левіна:	варіант 6
Лобач:	варіант 7
Свідунович:	варіант 8

**Поточна атестація №2 з біохімії
Варіант №1**

1. Класифікація та фізико-хімічні властивості білків.
2. Методи виділення нуклеїнових кислот.
3. Гліколіз: реакції, ферменти. Енергетичні ефекти окиснення.
4. Фізико-хімічні властивості крові. Хімічний склад крові.
5. Описати реакцію на гліцерин та вищі жирні кислоти.

**Поточна атестація №2 з біохімії
Варіант №2**

1. Амінокислоти. Їх структура, класифікація, властивості. Оптична активність амінокислот. Написати формули і дати назву 20 амінокислотам.
2. Поняття мононуклеозид, мононуклеотид. Наведіть приклади мононуклеозидів, які містять в своїй основі аденін, гуанін; мононуклеотидів, які містять в своїй основі тимін, цитозин.
3. Ланцюг переносу електронів. Флавінові ферменти. Убіхінони. Цитохроми і цитохромоксидаза.
4. Будова м'язів. Механізм м'язового скорочення. Розслаблення м'язів.
5. Описати реакції утворення нерозчинних мил. Описати реакцію на холестерол.

**Поточна атестація №2 з біохімії
Варіант №3**

1. Короткий історичний нарис розвитку біохімії.
2. Спирти, які входять до складу ліпідів. Наведіть приклади простого, змішаного ліпиду; восків. Дайте назву.
3. Орнітиновий цикл: реакції, ферменти.
4. Роль води в процесах життєдіяльності. Обмін води.
5. Описати метод кількісного визначення білку за допомогою біуретового реактиву у сироватці крові.

**Поточна атестація №2 з біохімії
Варіант №4**

1. Первинна, вторинна, третинна і четвертинна структури білків. Наведіть приклади білків.
2. Правила Чаргафа. Фізико-хімічні властивості ДНК.
3. Загальні шляхи розпаду амінокислот в організмі (дезамінування, декарбоксилювання, переамінування). Наведіть приклади реакцій.
4. Здатність крові до згортання. Механізми згортання крові.
5. Описати методику перевірки дії амілази. Описати методику перевірки дії каталази.

**Поточна атестація №2 з біохімії
Варіант №5**

1. Загальна характеристика та біологічна роль вуглеводів. Класифікація вуглеводів. Наведіть приклади.
2. Будова ферментів. Роль центрів. Локалізація ферментів в клітині. Значення ферментів в обміні речовин організму.
3. β -Окиснення жирних кислот. Енергетичний ефект окиснення пальмітинової кислоти.
4. Мінеральні речовини – макроелементи. Характеристика і роль мінеральних речовин.
5. Описати метод визначення сечовини у сироватці крові: практичне значення роботи, принцип методу, хід роботи (робоча схема), розрахунок концентрації сечовини, показники норми концентрації сечовини у сироватці крові.

**Поточна атестація №2 з біохімії
Варіант №6**

1. Насичені, ненасичені вищі жирні кислоти, які входять до складу ліпідів. Покажіть чисельний код наявності подвійних зв'язків і загальної кількості атомів карбону.
2. Будова, значення молекул АТФ, ц-АМФ.

3. Сучасна теорія біологічного окиснення. Аеробне і анаеробне окиснення.
4. Окиснення гліцерину: реакції, ферменти.
5. Описати метод визначення молочної кислоти у біологічному матеріалі.

Поточна атестація №2 з біохімії

Варіант №7

1. Оксикарбонільні (лінійні) та циклічні форми моносахаридів. Представники.
2. Властивості ферментів. Активатори, інгібітори ферментів.
3. Зв'язок між обміном білків, вуглеводів та ліпідів. Наведіть приклади.
4. Перетравлення білків у шлунково-кишковому тракті. Дія протеолітичних ферментів, їх специфічність, активація ферментів.
5. Описати якісні реакції на вітаміни.

Поточна атестація №2 з біохімії

Варіант №8

1. Біохімія як наука про речовини, які входять до складу живої природи. Предмет та методи біохімії.
2. Нуклеопротеїди. Біологічна роль нуклеопротеїдів, їх простетичної групи – нуклеїнових кислот.
3. Ферментативна кінетика. Кількісний зв'язок між концентрацією субстрату та швидкістю ферментативної реакції. Константи дисоціації, константи Міхаеліса-Ментена (формула визначення).
4. Синтез глікогену. Розщеплення глікогену.
5. Описати реакції зворотнього та незворотнього осадження білків.