Код дисциплина: Ніт 1206 Дисциплина: «Химия» Объем учебных часов/ кредитов: 90ч/3к Курс 1 Семестр П Составитель: 1и.о.проф. Дауренбеков К.Н., 2и.о. доцента Дильдабекова Л.А. Протокол № 11 1 от « 2 6 » 06 2025 г. Зав. кафедрой, к.х.н., и.о. проф Қ.Н.Дәуренбеков К.Н.,	ОП: 6В1	0111- «Общественное здоровье»
Объем учебных часов/ кредитов: 90ч/3к Курс 1 Семестр II Составитель: 1и.о.проф. Дауренбеков К.Н., 2и.о. доцента Дильдабекова Л.А.	Код дисі	циплины: Him 1206
Курс 1 Семестр II Составитель: 1	Дисципл	ина: «Химия»
Составитель: 1и.о.проф. Дауренбеков К.Н., 2и.о. доцента Дильдабекова Л.А.	Объем у	чебных часов/ кредитов: 90ч/3к
1и.о.проф. Дауренбеков К.Н., 2и.о. доцента Дильдабекова Л.А.	Курс 1	Семестр ІІ
Протокол № <u>11.1</u> от « <i>L b</i> » <u> <i>V6</i> 2025 г.</u>	ogiednik	Y 3K, kug g en ni K 3 kug g en ni K 3 kulug g
34 42, 80 11. 11 34, 48, 60 "15" 34, 48, 60" 14 2.	Проток	ол № <u>11.1</u> от « 2 <u>b</u> » <u>U6</u> 2025 г. редрой, к.х.н., и.о. проф. — Қ.Н.Дәуренбеко
Зав. кафедрой, к.х.н., и.о. проф.	2	реплой кун ио плоф 🕀 К Н Поупонбого

- 1. Классификация и номенклатура органических соединений. Функциональная группа. Структурная изомерия и структурные изомеры. Гомологический ряд и гомологическая разница. Приведите примеры.
- 2. Что такое взаимное влияние атомов в молекуле? Поляризация связи, индуктивный и мезомерный эффекты. Электронодонорные и электроноакцепторные заместители и их их влияние на реакционную способность двойной связи и ароматического ядра. Заместители 1 и 2 рода и их ориентирующее влияние в ароматическом ядре. Ответ подтвердите примерами.
- 3. Кислотность и основность органических соединений. Теория Бренстеда-Лоури. Сравнительная характеристика кислотных свойств спиртов, фенолов, тиолов, карбоновых кислот, аминов. Электронное влияние заместителей на кислотность.
- 4. Реакционные центры карбоновых кислот. Реакции, идущие по СН- кислотному центру у α углеродного атома. Реакции нуклеофильного замещения (S_N) у тригонального атома
 углерода в карбоновых кислотах (на примере реакции этерефикации).
- 5. Реакции нуклеофильного присоединения к тригональному атому углерода (альдегиды, кетоны) на примере получения полуацеталей, ацеталей. Сравнение реакционной способности альдегидов и кетонов.
- 6. Реакции окисления и восстановления органических соединений. Окисление алкенов, спиртов, тиолов, альдегидов. Восстановление альдегидов, кетонов. Понятие о действии системы НАД===НАДН.
- 7. Аминоспирты: аминоэтанол (коламин). Схема превращения: серин-коламин-холинапетилхолин.
- 8. Аминофенолы: дофамин, норадреналин, адреналин и их биологическая роль.
- 9. Гидроксикислоты. Специфические реакции протекающие при нагревании α, β, γ- оксикислот.
- 10. Аминокислоты. Специфические реакции протекающие при нагревании α, β, γ-кислот.
- 11. Альдегидо- и кетонокислоты: пировиноградная, ацетоуксусная, щавелевоуксусная, α- кетоглутаровая. Кето-енольная таутомерия.
- 12. Салициловая кислота и ее производные (ацетилсалициловая, метилсалицилат) медицинское применение.
- 13. Сульфаниловая кислота и ее амид (стрептоцид). Синтез из анилина. Медицинское применение.
- 14. п-Аминобензойная кислота и ее производные (анестезин, новокаин), их использование в медицинской практике.
- 15. Аминокислоты входящие в состав белков. Классификация. Биологическая роль Строение аминокислот. Стереоизомерия. Кислотно-основные свойства.
- 16. Химические свойства аминокислот как гетерофункциональных соединений. Реакции взаимодействия аминокислот с азотистой кислотой и формальдегидом, значение их для анализа аминокислот.
- 17. Образование пептидов. Номенклатура. Строение пептидной связи. Гидролиз пептидов и установление аминокислотного состава.
- 18. Укажите функциональную группу и определите принадлежность к какому классу органических соединений они относятся: CH_3CH_2OH , CH_3-CHO , $C_6H_5-NH_2$, $CH_2OH-CH_2NH_2$, $C_6H_5-NO_2$
- 19. Назовите следующие соединения по международной и рациональной номенклатурам: CH_3 -CO- CH_3 ; C_2H_5 -O- C_2H_5 ; CH_3 - CH_2 -COOH.
- 20. Назовите соединение CH₃-CH(CH₃)-CH₂-CH₃ и определите первичных, вторичных и третичных атомов углерода.
- 21. Определите вид и знак электронных эффектов в следующих органических молекулах: фенол и нитробензол.

- 22. Определите вид и знак электронных эффектов в следующих органических молекулах: анилин и бензойная кислота.
- 23. Определите вид и знак электронных эффектов в следующих органических молекулах: этанол и бензальдегид.
- 24. Дайте сравнительную характеристику кислотных свойств этанола, этантиола и этиламина. Обоснуйте свой ответ.
- 25. Дайте сравнительную характеристику кислотных свойств этанола и фенола. Обоснуйте свой ответ.
- 26. Дайте сравнительную характеристику кислотных свойств уксусной кислоты, хлоруксусной кислоты, трихлоруксусной кислоты. Обоснуйте ответ.
- 27. Дайте сравнительную характеристику основных этиламина и анилина. Обоснуйте свой ответ.
- 28. Сравните основность анилина, п-метиланилина и п-нитроанилина. Обоснуйте свой ответ.
- 29. Объясните кето-енольную таутомерию на примере ацетоуксусного эфира.
- 30. Назовите соединение НООС-СНОН-СООН по международной и тривиальной номенклатурам.
- 31. Назовите соединение HOOC-CHOH-CH₂-COOH по международной и тривиальной номенклатурам.
- 32. Назовите соединение НООС-СНОН-СНОН-СООН по международной и тривиальной номенклатурам.
- 33. Назовите соединение HOOC-CHNH₂-COOH по международной и тривиальной номенклатурам.
- 34. Назовите соединение H₃C-CHOH-CHNH₂-COOH по международной и тривиальной номенклатурам.
- 35. Напишите формулу лимонной кислоты. Какие функциональные группы содержит лимонная кислота.
- 36. Приведите структурную формулу стрептоцида (амид сульфаниловой кислоты) и назовите его применение в медицинской практике.
- 37. Приведите структурные формулы анестезина и новакаина (производные п-аминобензойной кислоты) и назовите их применение в медицинской практике.
- 38. Напишите схему реакции уксусного альдегида с одной молекулой этанола. Назовите конечный продукт.
- 39. Напишите схему реакции уксусной кислоты с этиловым спиртом. Объясните роль кислотного катализа и назовите продукт.
- 40. Напишите схему реакции бензойной кислоты с метанолом. Объясните роль кислотного катализа и назовите полученный продукт.
- 41. Какой продукт получится при нагревании щавелевой кислоты.
- 42. Напишите схему получения лекарственного препарата аспирина (ацетилсалициловая кислота) и назовите его применение в медицинской практике.
- 43. Пиридин и его производные: никотиновая кислота, ее амид.
- 44. Индол. Триптофан, реакции, приводящие к образованию триптамина, серотонина. Биологическая роль серотонина
- 45. Пурин. Мочевая кислота (2,6,8-гидроксипурин). Лактам-лактимная таутомерия мочевой кислоты. Подагра.
- 46. Барбитуровая кислота. Кето-енольная и лактам-лактимная таутомерия. Лечебные препараты производные барбитуровой кислоты.
- 47. Классификация моносахаридов. Альдозы, кетозы, представители. Стереоизомерия и циклооксо-таутомерия моносахаридов. Изображение моносахаридов. Формулы Фишера и Хеуорса.
- 48. Химические свойства моносахаридов. Реакции карбонильной и гидроксильной групп.

- 49. Дисахариды. Классификация. Представители: мальтоза, лактоза, сахароза, целлобиоза. Строение и свойства.
- 50. Полисахариды: крахмал, гликоген, целлюлоза, декстран, гиалуроновая кислота, хондроитинсульфаты. Строение, биологическая роль.
- 51. Биологически важные гетероциклические соединения. Пяти- и шестичленные гетероциклические соединения.
- 52. Алкалоиды. Классификация алкалоидов и их значение в медицине.
- 53. Нуклеиновые кислоты, представители, биологическая роль. Комплементарность азотистых оснований. Водородные связи в комплементарных парах нуклеиновых оснований.
- 54. Азотистые основания пиримидинового ряда, входящие в состав нуклеиновых кислот. Лактам-лактимная таутомерия. Азотистые основания пуринового ряда. Ароматические свойства, лактам-лактимная таутомерия.
- 55. Нуклеозиды. Строение пуриновых и пиримидиновых мононуклеозидов.
- 56. Нуклеотиды. Строение мононуклеотидов. Номенклатура. Гидролиз нуклеотидов.
- 57. Первичная структура нуклеиновых кислот. Фосфодиэфирная связь. Характер различий между ДНК и РНК (по строению и функциям).
- 58. Строение АТФ. Макроэргические связи. Гидролиз АТФ. Биологическая роль.
- 59. Нейтральные липиды (триглицерины). Строение, биологическая роль.
- 60. Природные высшие жирные кислоты, входящие в состав липидов: пальмитиновая, стеариновая, олеиновая, линолевая, арахидоновая, линоленовая.
- 61. Растительные и животные жиры. Строение, свойства. Аналитическая характеристика жиров.
- 62. Неомыляемые липиды. Изопреноиды. Терпены, стероиды, каратиноиды. Холестерин и его значение для здоровья. Биологическая роль стероидов в живых организмах.
- 63. Фосфолипиды. Строение. Биологическаая роль.
- 64. Перекисное окисление фрагментов ненасыщенных жирных кислот в клеточных мембранах, его механизм. Антиоксиданты.
- 65. Напишите схему получения лекарственного препарата кордиамина (диэтиламид никотиновой кислоты).
- 66. Напишите схему получения витамина РР (амид никотиновой кислоты).
- 67. Приведите структурные формулы тубазида (гидразид изоникотиновой кислоты) и фтивазида. Для чего их применяют в медицинской практике?
- 68. Напишите структурные формулы пиримидиновых оснований: урацила, тимина и цитозина. Объясните лактим-лактамную таутомерию на их примере.
- 69. Напишите структурные формулы пуриновых оснований: аденина и гуанина. Объясните лактим-лактамную таутомерию на их примере.
- 70. Напишите строение трипептида Ала-Вал-Тре. Укажите пептидную связь, С- и N-концы.
- 71. Напишите строение трипептида Сер-Гли-Лей. Укажите пептидную связь, С- и N-концы.
- 72. Приведите структурную формулу нуклеотида аденозин-5'-фосфата и укажите в нем гликозидную и сложноэфирную связи.
- 73. Приведите структурную формулу нуклеотида дезоксигуанозин-5′-фосфата и укажите в нем гликозидную и сложноэфирную связи.
- 74. Приведите структурную формулу нуклеотида цитидин-5'-фосфата и укажите в нем гликозидную и сложноэфирную связи.
- 75. Приведите структурную формулу нуклеотида уридин-5'-фосфата и укажите в нем гликозидную и сложноэфирную связи.
- 76. Приведите структурную формулу нуклеотида тимидин-5'-фосфата и укажите в нем гликозидную и сложноэфирную связи.
- Приведите структурную формулу нуклеотида дезоксицитидин-5'-фосфата и укажите в нем гликозидную и сложноэфирную связи.

741 KT	OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	нская акалемия»
EGG YA!	Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии	46-11
Tugien Sien	КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА	5стр из 5
SKILLS	78. Приведите строение фрагмента первичной структуры ДНК У-А и биологические функции.	K11, 39. 600
K1 5K	79. Приведите строение фрагмента первичной структуры РНК Г-Т и биологические функции.	объясните их

- 78. Приведите строение фрагмента первичной структуры ДНК У-А и объясните их биологические функции.
- биологические функции.
 79. Приведите строение фрагмента первичной структуры РНК Г-Т и объясните skina edu.ki skina sking edu. Skina edil. Kl. skina ed SKUB EGNIKI SKUB EGNIKI биологические функции.