Перечень вопросов к дифференцированному зачету Дисциплина ОП.09 Органическая химия, Специальность 33.02.01 «Фармация», группа 251 семестр 4

- Перечислите и поясните основные положения теории химического строения А. М. Бутлерова.
- 2. Сравните электронные эффекты заместителей (индуктивный эффект и мезомерный эффект). Приведите примеры заместителей, обладающих положительным и отрицательным индуктивным эффектом и обладающих положительным и отрицательным мезомерным эффектом.
- 3. Дайте определения: изомеры, гомологи. Назовите виды изомерии органических веществ, приведите примеры.
- 4. Сформулируйте определение класса предельных углеводородов. Объясните электронное строение алканов. Перечислите виды изомерии и способы получения, характерные для алканов. Расскажите о применении алканов в медицине.
- 5. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства алканов (замещения, горение, дегидрирования, крекинг). Объясните механизм реакции свободнорадикального замещения на примере реакций галогенирования.
- 6. Сформулируйте определение класса алкенов. Объясните электронное строение алкенов. Перечислите виды изомерии и способы получения, характерные для алкенов.
- 7. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства алкенов(присоединения, окисления, полимеризации). Объясните механизм реакций электрофильного присоединения галогеноводородов, воды.
- 8. Сформулируйте определение класса алкинов. Объясните электронное строение алкинов. Перечислите виды изомерии и способы получения, характерные для алкинов.

- 9. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства алкинов (присоединения, окисления, реакция Кучерова). Объясните особенности реакций присоединения у алкинов.
- 10. Объясните электронное строение диеновых углеводородов с сопряженными связями на примере бутадиена-1,3. Напишите уравнения химических реакций сопряженных диенов.
- 11. Сформулируйте определение класса ароматических углеводородов (аренов). Объясните электронное строение аренов (правило Хюккеля). Перечислите виды изомерии и способы получения, характерные для аренов.
- 12. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства аренов (присоединения, окисления бензола и его гомологов, замещения). Объясните механизм реакции электрофильного замещения в аренах (роль катализатора в реакции).
- 13. Расскажите о строении, номенклатуре галогенопроизводных углеводородов. Напишите уравнения реакций получения галогенопроизводных. Расскажите о применение в медицине хлороформа, йодоформа, хлорэтана.
- 14. Сформулируйте определение класса спиртов. Объясните строение спиртов и их классификацию. Перечислите способы получения, характерные для спиртов (приведите примеры). Какое физиологическое влияние оказывает на организм этиловый спирт?
- 15. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства предельных одноатомных спиртов. Объясните влияние водородной связи на свойства спиртов. Расскажите о применение в медицине и фармации этилового спирта.
- 16. Сформулируйте определение класса фенолов. Объясните электронное строение фенолов. Перечислите способы получения, характерные для фенолов (приведите примеры). Расскажите о применение резорцина.
- 17. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства фенолов: реакции с участием нуклеофильного центра

- (алкилирование, ацилирование), реакции электрофильного замещения в ароматическом ядре фенолов.
- 18. Дайте характеристику карбонильным соединениям. Объясните особенности номенклатуры карбонильных соединений. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства альдегидов.
- 19. Сформулируйте определение класса предельных одноосновных карбоновых кислот. Объясните электронное строение карбоксильной группы. Напишите уравнения реакций получения карбоновых кислот.
- 20. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства предельных одноосновных кислот (реакции нуклеофильного замещения, реакции по *а*-углеродному атому, реакции декарбоксилирования). Объяснить механизм реакции этерификации.
- 21. Назовите основных представителей моносахаридов. Объясните строение глюкозы (альдегидная и циклическая формы). Напишите уравнения химических реакций, подтверждающих химические свойства глюкозы. Расскажите о применении глюкозы в медицине.
- 22. Назовите представителя ароматических аминов. Перечислите основные характеристики ароматических аминов (способы получения и химические свойства), приведите примеры. Расскажите о применение анилина.
- 23. Сформулируйте определение класса сложных эфиров. Напишите уравнения реакций получения сложных эфиров. Объясните механизм реакций кислотного и щелочного гидролиза сложных эфиров
- 24. Перечислите основные характеристики фенолокислот (строение, свойства). Напишите уравнения реакций карбоксильной группы, реакции фенольного гидроксила, декарбоксилирование. Расскажите о применении ацетилсалициловой кислоты в медицине.
- 25. Сформулируйте определение аминокислот. Напишите уравнения химических реакций, подтверждающие химические свойства а-аминокислот. Объясните биологическую роль аминокислот.

- 26. Сформулируйте определение класса углеводов. Назовите основных представителей полисахаридов. Дайте сравнительную характеристику крахмала и целлюлозы. Расскажите о биологической роли углеводов.
- 27. Назовите основных представителей моносахаридов. Объясните строение глюкозы (альдегидная и циклическая формы). Напишите уравнения химических реакций, подтверждающих химические свойства глюкозы. Расскажите о применении глюкозы в медицине.
- 28. Дайте общую характеристику и проклассифицируйте гетероциклические соединения. Объясните особенности номенклатуры гетероциклов.
- 29. Дайте характеристику пятичленным гетероциклам с одним и более гетероатомам (строение и свойства). Расскажите о применении антипирин в медицине.
- 30. Сформулируйте определение белков. Перечислите и охарактеризуйте структуры белка. Опишите химические свойства белков (качественные реакции). Расскажите о биологической роли белков.