

СПИСОК ПИТАНЬ НА ЗАНЯТТЯ ДЛЯ СТУДЕНТІВ 4 КУРС ТПКЗ 2016-2017 н.р.

Заняття №1. Фізико-хімічні методи: рефрактометрія, рН-метрія.

Практикум

рефрактометрія: (розчин кордіаміну, гліцерин 85%) ; рН-метрія: (вода, 1%НСІ)

Заняття №2. Фізико-хімічні методи: поляриметрія, ІЧ-, УФ-спектроскопія, ФЕК, хроматографія.

Практикум

поляриметрія: (розчини кислоти глютамінової та камфори);

ІЧ-, УФ-спектри – рішення задач; ФЕК: К.о. (нітрофурал, рибофлавін)

Заняття №3,4 Алкани, галогенпохідні ,спирти- парафін, вазелін, вазелінове масло, хлороформ, спирт етиловий, -спирт ізопропіловий, - спирт бензиловий, - гліцерин

Практикум

Вазелін: Ід ДФУ 1.4 (С. розчин йоду)

Станол: Ід ДФУ (D. йодоформна проба, С. окиснення KMnO_4),

Гліцерин: Ід ГФУ :(А-рефрактометрія, $n=1,449-1,455$, С. $\text{HNO}_3+\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, D. KHSO_3)

Заняття №5, 6. Альдегіди + **ЗМ-1**:- формальдегід

Практикум

Формальдегід: Ід ДФУ (А. кислота хромотропова, В. фенолгідрозин, С. AgNO_3 аміачний розчин); К.о. (зворотня йодометрія, готовий розчин)

Заняття №7, 8. Аліфатичні карбонові кислоти, їх солі:- кислота гліколева, - кислота лимонна, - натрію цитрат, - кальцію глюконат

Практикум

Кислота лимонна: Ід ДФУ (А.- рН, D. $\text{NaOH}+\text{CaCl}_2$); К.о. (алкаліметрія, 1/5 наважки).

Кальцію глюконат: Ід ДФУ (А. калію феріціанід+ NH_4Cl); нефармакопейна реакція на глюконат-іон з розчином FeCl_3 . К.о. (комплексометрія).

Заняття №9. Аліфатичні амінокислоти:- кислота глютамінова, - метіонін, - цистеїн

Практикум

Кислота глютамінова: Ід ДФУ (А. пит. опт. оберт. = $+30,5^\circ$ до $+32,5^\circ$, % вологи 0,5%, С. нінгідрин, NaOH +формальдегід); К.о. (алкаліметрія за інд. бромтимоловий синій).

Заняття №10 Прості та складні ефіри. Амід вугільної кислоти

- ефір для наркозу, дифенгідраміну гідрохлорид, сечовина.

Формула та застосування: лецитин, спермацет.

Практикум – аналіз лікарської форми:

Дифенгідраміну г/х 0,05 Ід (1. H_2SO_4 конц., 2. AgNO_3), К.о. (пряма алкаліметрія)

Цукор 0,2 Ід (резорцин+НСІ).

Сечовина: Ід ДФУ (С. HNO_3 конц., D. $\text{NaOH}+\text{CuSO}_4$)

Заняття №11, 12 Терпени + **ЗМ-2**-

-ментол, камфора;

Формулата застосування: валідол, бромкамфора

Практикум

Ментол: Ід (1. Ванилин+ H_2SO_4 конц.)

.Камфора рацемічна: Ід (Поляриметрія-пит.опт.- $0,15^\circ$ + $0,15^\circ$).

Заняття №13, 14. Феноли, ацетамінопохідні:- фенол, резорцин, тимол, парацетамол

.Формула та застосування: ксероформ, ксикаїн.

Практикум

Фенол: Ід ДФУ (А. індофенол з хлораміном, В. FeCl_3 , С. Br_2), К.о. (зворотня броматометрія з к.д. готовий розчин 1/5 наважки).

Резорцин: Ід ДФУ (В. NaOH конц.+ CHCl_3 , С. Фталевий ангідрид + NaOH).

Парацетамол: Ід ДФУ (D. індофенол, 2. FeCl_3).

Заняття №15. 16. Ароматичні карбонові кислоти:

- кислота бензойна, натрію бензоат, кислота саліцилова, натрію саліцилат,
- кислота ацетилсаліцилова..

Формула та застосування: метилсаліцилат, фенілсаліцилат.

Практикум

Кислота бензойна: Ід ДФУ (В. FeCl_3 +ефір).

Натрію бензоат: Ід ДФУ (А. калію піроантимонат, В., С. реакції на бензоати).

Кислота саліцилова: Ід ДФУ (А. FeCl_3),

Кислота ацетилсаліцилова: Ід ДФУ (В. NaOH , D. FeCl_3).

Заняття №17. Ароматичні амінокислоти:бензокаїн, прокаїну гідрохлорид

Практикум

Прокаїну гідрохлорид: Ід ДФУ (С. HNO_3 конц.+ацетон, D. KMnO_4 , Е. AgNO_3 , F. азобарвник). К.о. (нітритометрія ¼ наважки).

Заняття №18.,19. Сульфаніламід+ ЗМЗ

- сульфаніламід, сульфацетамід натрію, сульфатіазол, фталілсульфатіазол, сульфаметоксазол

Практикум

Сульфаніламід: Ід ДФУ (D. азобарвник).

Сульфацетамід натрію: Ід ДФУ (С. CH_3COOH , D. H_2SO_4 , Е. азобарвник, F. калію піроантимонат).

Сульфаметоксазол: Ід ДФУ (D. азобарвник).

Фталілсульфатіазол: Ід ДФУ (С., D., E.).

Заняття №20 -21. Підсумковий контроль.