

113780

ПРОГРАММА
ДЛЯ ПОЛУКУРСОВОГО ИСПЫТАНИЯ
СТУДЕНТОВ МЕДИЦИНСКОГО ФАКУЛЬТЕТА
ХАРЬКОВСКОГО УНИВЕРСИТЕТА

(Программа по органической
химии)

1897

V.N. Karazin Kharkiv National University

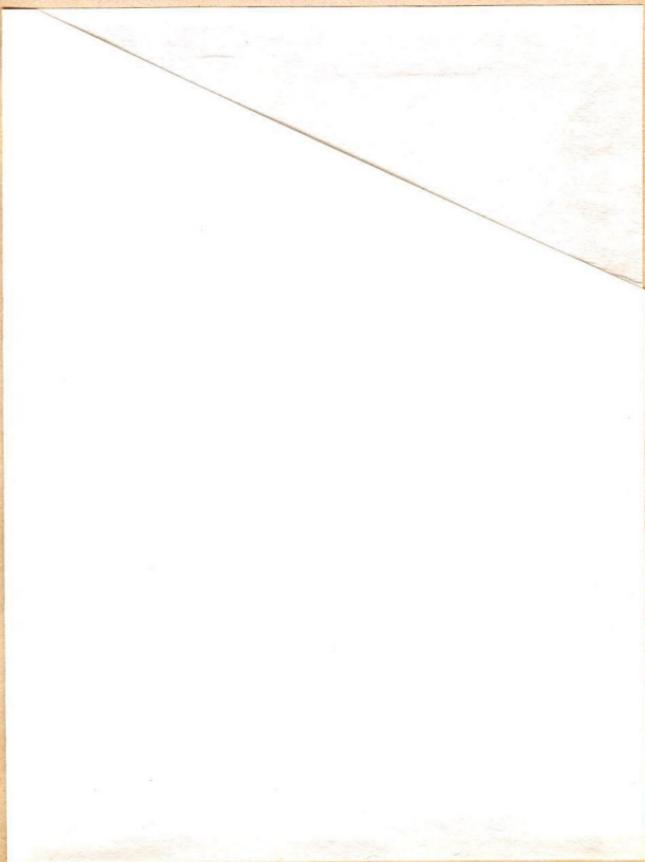


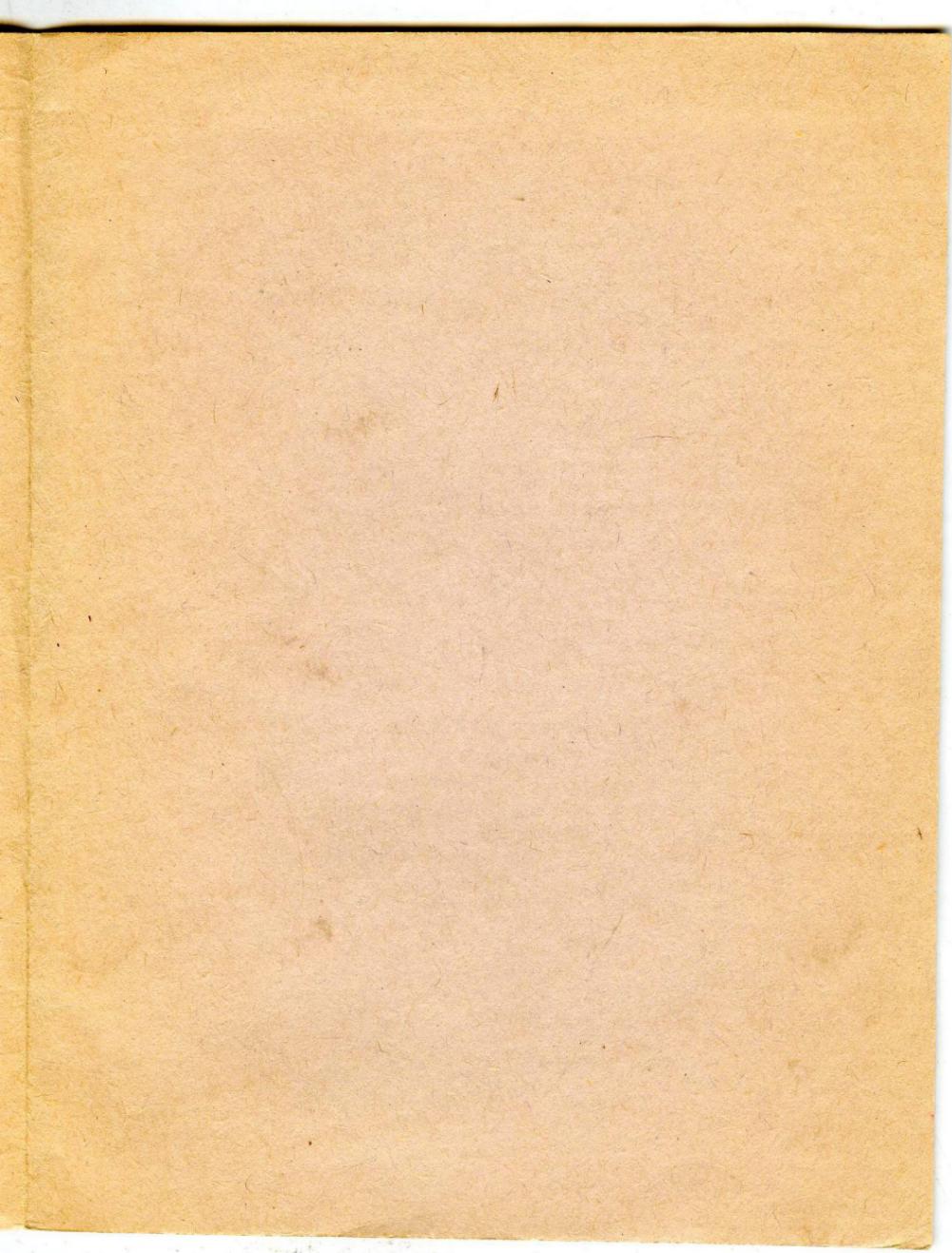
5

00673924

~~2-484/2) 711 [522]~~

2448.4(44cp) #08p 311.3





3380
99 99
Центральна наукова бібліотека
ХНУ імені В. Н. Каразіна
2013р.

113x80
2484(2) 411 7227

ПРОГРАММЫ
для полукурсового испытания
студентовъ МЕДИЦИНСКАГО ФАКУЛЬТЕТА
Харьковскаго Университета.



ПРОГРАММА
по ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ.

1. Опредѣлениe органической химії. Атомность элементовъ. Атомъ, частица и эквивалентъ. Элементарный анализъ. Вычисленіе формулы. Эмпирическія и рациональныя формулы. Формулы строенія. Органические радикалы. Опредѣлениe плотности пара и примѣненіе этого опредѣления для опредѣлениe величины частицы. Гомологія. Изомерія, метамерія и полимерія.

2. Насыщенные углеводороды ряда $C_n \cdot H_{2n+2}$. Общія свойства и нахожденіе. Нефть и парафинъ. Болотный газъ. Метильный спиртъ. Метильный эфиръ. Хлористый метиль. Хлороформъ. Бромистый и іодистый метиль. Іodoформъ.

121/211-5
84

Проверено
ЦНВ 1945

89 08 *

3. Этанъ. Этильный спиртъ. Спиртовое броженіе. Спиртовые напитки. Простые эфиры и теорія ихъ образованія. Смѣшанные эфиры. Общія свойства простыхъ эфировъ. Этильный эфиръ. Сложные эфиры и теорія ихъ образованія. Ихъ общія свойства. Обмыливаніе. Хлористый этиль и юдистый этиль. Азотноэтильный эфиръ. Этилосѣрная кислота. Меркантанъ.

4. Спирты ряда $C_n H_{2n+1} OH$. Общія свойства и способы образованія. Пропильтый, бутильный, амильный и цетильный спирты. Теорія строенія спиртовъ: первичные, вторичные и третичные спирты. Зависимость свойствъ спиртовъ отъ ихъ строенія.

5. Амміачные производныя спиртовыхъ радикаловъ и теорія ихъ образованія. Первичные, вторичные и третичные амины. Метиламинъ, диметиламинъ и триметиламинъ. Этиламины. Аммоніевыя производныя. Фосфины. Металлоорганическія соединенія. Цынкетиль.

6. Соединенія оксирадикаловъ. Альдегиды, ихъ свойства и способы образованія. Уксусный альдегидъ. Хлораль и хлораль-гидратъ. Кетоны, ихъ строеніе, способы образованія и превращенія. Ацетонъ.

7. Одноосновныя кислоты ряда $C_n H_{2n-1} O OH$. Общія свойства и способы образованія. Муравьиная кислота. Уксусная кислота. Уксусное броженіе. Уксусъ.

Уксусокислая соли аммонія, калія, желяза, мъди, свинца. Уксусноэтильный эфиръ. Хлористый ацетиль. Ангидридъ уксусной кислоты.

8. Проліоновая, бутириновая, валерьяновая, пальмитиновая и стеариновая кислоты. Строение кислоты. Амидопроизводная кислоты. Гликоколь. Гиппуровая кислота. Сарказинъ. Аланинъ. Лейцинъ. Амиды и нитрины: общія ихъ свойства и способы образованія.

9. Синеродистые соединенія. Синеродъ. Синильная кислота. Синеродистые калій, ртуть и серебро. Желѣзистосинеродистый калій. Берлинская лазурь. Желѣзо-синеродистый калій. Нитрилы. Синеродистые метиль и этиль. Соли гремучей кислоты. Щавовая кислота. Роданистый калій.

10. Производная двухатомныхъ радикаловъ. Этиленъ. Свѣтильный газъ. Хлористый, бромистый и іодистый этиленъ. Пропиленъ, бутиленъ и амиленъ. Двухатомные спирты, свойства и способы образованія. Этиленгликоль. Моноклорогидринъ. Окись этилена. Изотионовая кислота. Тауринъ. Аміачная производная этилена и окиси этилена. Холинъ или нейринъ.

11. Кислоты, производящіяся изъ гликоловъ. Общій характеръ и способы образованія. Угольная кислота. Окись углерода. Хлорокись углерода. Двусѣрнистый

углеродъ. Амиды угольной кислоты. Карбимида (циановая кислота), мочевина. Сложные мочевины. Цианамидъ. Гуанидинъ, креатинъ и креатининъ.

12. Гликолевая кислота. Молочная кислоты. Двухосновная кислоты ряда $C_n H_{2n+1} O_2 (OH)_2$. Общія свойства и способы образования. Щавелевая кислота. Аммониевая, каліевая и кальціевая соли щавелевой кислоты. Янтарная кислота. Аспарагиновая кислота. Аспарагинъ. Амиды двухосновныхъ кислотъ. Оксамидъ.

13. Трехатомные спирты ряда $C_n H_{2n-1} (OH)_3$. Глицеринъ. Эфиры глицерина. Жиры. Мыла. Стеаринъ. Нитроглицеринъ. Аллильный спиртъ. Аллильный эфиръ. Чесночное масло. Горчичное масло. Акролеинъ. Акриловая кислота. Олеиновая кислота.

14. Эритритъ. Яблочная кислота. Винные кислоты. Каліевые соли винной кислоты. Сенетовая соль. Сурьмянокаліева соль винной кислоты. Лимонная кислота.

15. Шестиатомные спирты. Маннитъ. Дульцитъ. Углеводы общихъ формулъ $C_6 H_{12} O_6$, $C_{12} H_{22} O_{11}$, $(C_6 H_{10} O_5)_n$. Глюкозы, сахара и настоящіе углеводы. Глюкозы, свойства и реакціи. Виноградный сахаръ. Глюкозиды. Левунозъ. Галактуозъ. Инозитъ.

16. Углеводы формулы $C_{12} H_{22} O_{11}$. Сахаръ. Лактозъ. Углеводы общей формулы $(C_6 H_{10} O_5)_n$. Крахмаль, ину-

линъ, гликогенъ, декстринъ. Целлулозъ (пиroxилинъ).
Лихенинъ. Камеди.

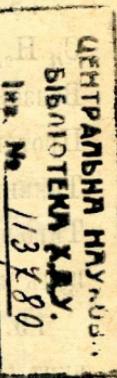
17. Ароматическая соединенія. Бензолъ (ацетиленъ).
Нитробензолъ. Анилинъ. Строеніе бензола и производ-
ящихся изъ него ароматическихъ соединеній. Феноль.
Пикриновая кислота. Оксифенолы: пирокатехинъ, ре-
зорцинъ, гидрохинонъ. Пирогаллоль.

18. Толуоль. Общія свойства углеводородовъ ряда
 $C_n H_{2n-6}$. Бензильный спиртъ. Бензойный альдегидъ.
Бензойная кислота. Салициловая кислота. Салицинъ.
Протокатеховая кислота. Ванилинъ. Галловая кислота.
Танинъ. Фталевыя кислоты. Индиго и производныя.
Тирозинъ. Камфоры. Скипидаръ. Нафталинъ. Антра-
ценъ и ализаринъ.

19. Соединенія неопределенного строенія. Санто-
нинъ. Кантаридинъ. Дигиталинъ. Естественные алка-
лоиды. Общія свойства и реакціи. Никотинъ, морфинъ
и кодеинъ. Хининъ и цинхонинъ. Стрихнинъ и бруцинъ.
Атропинъ. Трупные алкалоиды, или штомаины. Алка-
лоиды живого организма — лейкомаины. Открытие алка-
лоидовъ при отравленіі. Химическое строеніе алкалои-
довъ. Пиридинъ и хинолинъ.

20. Бѣлковыя вещества. Яичный бѣлокъ. Гемогло-
бинъ. Пептоны. Фибринъ. Альбуминоидныя вещества.

Осеинъ, желатинъ и хондринъ. Клеевые вещества. Холестеаринъ. Мочевая кислота. Аллоксанъ. Парабаловая кислота. Ксантина. Теоброминъ. Кофеинъ. Гуминовые вещества.



Напечатано по распоряжению Университетского
Начальства.

Харьковъ. Въ Университетской Типографіи. 1897.

