

Задача 7.

Тема: Основы Б.А.С. ДР. 2.

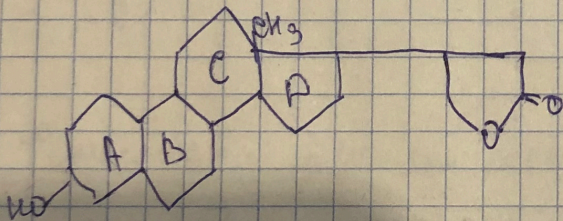
Цель: 1. Узнать, что такое Б.А.С. в составе В.А.С. и как она
и как она связана.

2. Описать методику кат. анализа Б.А.С. в ДР.

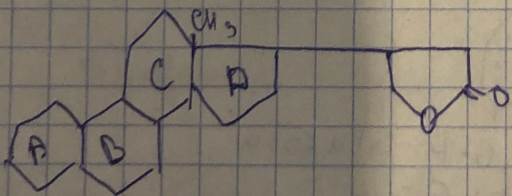
Сердечные гликозиды - природные соединения из семейства Digitalisaceae
содержат при С₁₇ неароматическое лактонное кольцо и образуют
катионно-активные.

Классифицируют сердечные гликозиды по типу лактонного кольца
при С₁₇:

1. Кардиоланиды, содержат 5-членное неароматическое
лактонное кольцо с одной двойной связью.

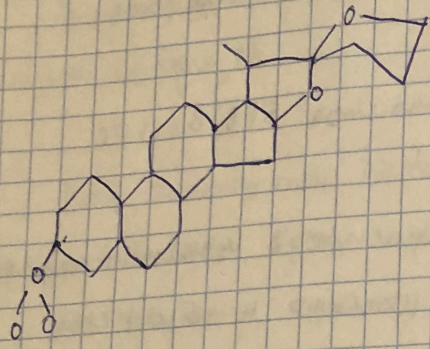


2. Буфорогенины, содержат неароматическое 6-членное лактонное
с 2 неароматическими связями.



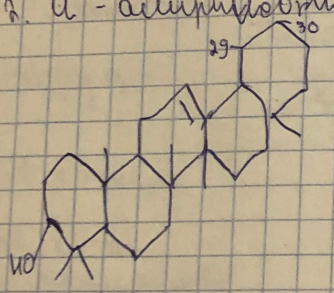
Классификация сапонинов по строению гликозидной части

1. Стеридные сапонины в природе встречаются как гликозиды.



2. Тривалентные сапонины по св. жидк. экстракту в кот. гликозиды содержат три терпена. Рациональн. группа сапонинов подразделяется:

1. β-амириновые
2. α-амириновые

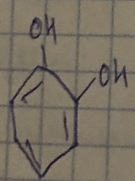


Простые фенольные соединения - водородный бензол

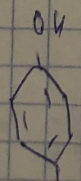
Квадрат, орг. или несколько гидроксильных групп.



Гидрохинон

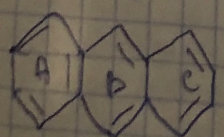


Пирокатехин



O-P-глюкоза арбутин

Антраценгликозиды - большая группа природных соединений, в основе кот. лежит ядро антрацена различ. степен. окисленности.



Антрацен

Классификация антрациклопропидов в зависимости от строения углеродного скелета.

I Мономеры

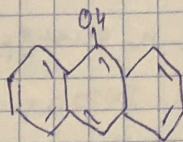
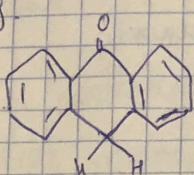
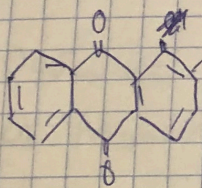
II Димеры

III Конденсированные

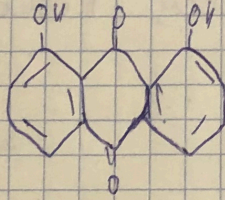
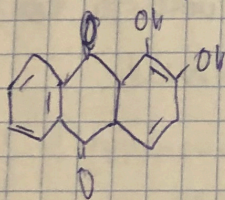
В зависимости от степени окисленности и строения кольца в виде:

1. Окисленные

2. Восстановленные



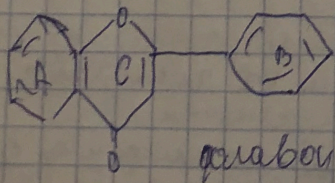
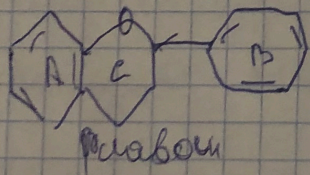
В зависимости от положения подраза на кольцо хризолина и асазарина:



Флавоноиды - окисленные соединения, содержащиеся в своем строении.

Фрагмент окисленного строения, который может представать в виде

скелета $C_6 - C_3 - C_6$



Классификация флавоноидов:

1. Катехины
2. Дифенолпропаноиды
3. Антоцианидины
4. Флавоны
5. Флавонолы
6. Флавоны и флавонолы
7. Халконы и гликозиды
8. Ауроны
9. Изофлавоны

Кумарин - природный компонент в основном в виде 9, 10 -

бензо-альфа-пирона



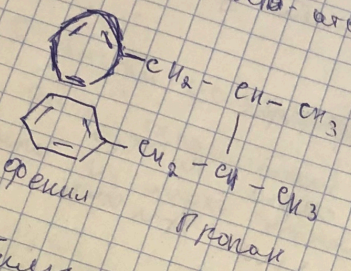
Хромон - природный фенольный гетероцикл. Соединение бензо-гамма-пирона.



Классификация кумаринов:

1. Кумарин, фурокумарин, птеридин и их производные.
2. Тетраоны, метокси, метиленидиол, оксифурфуран и их производные.
3. Фурокумарин
4. Птеридинкумарин

лимонен - упр. прир. фенол. едв, производн
 диаметров фенилпропан ряда между собой е-с связями
 между сред. бета-атомом углерода бок цепи.



Рубиновый безз. - высокомолекулярная полимерная
 едв разн. молекул имеет свободн. оборот при ств
 к бранию и алколюдам, каже ит, а так необход
 бок действ.

Кислоты:

1. Гидролизные:
 - галлотанин
 - эпигаллотанин
 - катехин
 - кверцетин
2. Конденсированные карб-кислот.
3. Для полн. сумм. зуби. без

метранализат водои в соотноч. 130 / 1:10
 Кошм. опред. зуби. без. растия едв
 едв. едв. след. методом: 130 / 1:10

1. Трениметрия / весовые методн - основ на кош. состав
2. Физико-хим. метод
3. Физико-хим. метод

- 1) фотометрич.
- 2) фотометрич. метод
- 3) фотометрич. метод