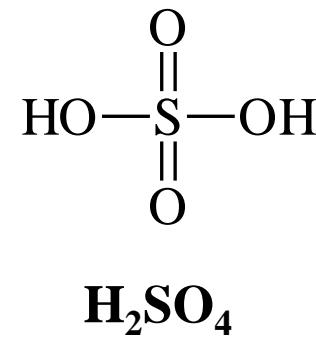
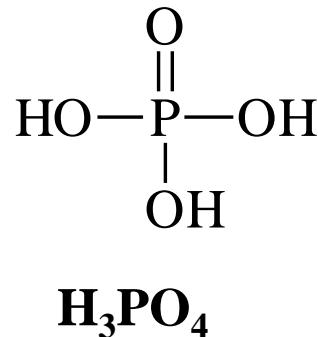
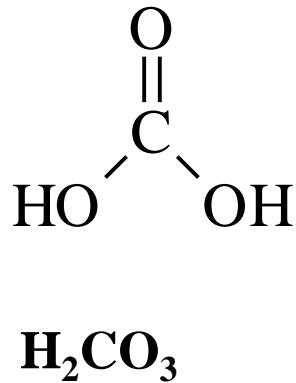




Деривати на неоргански киселини

Ягленова, фосфорна, сулфурна
киселина

Важни неоргански киселини

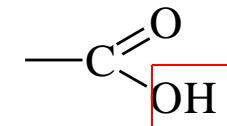


Јагленова кис.

Фосфорна кис.

Сулфурна кис.

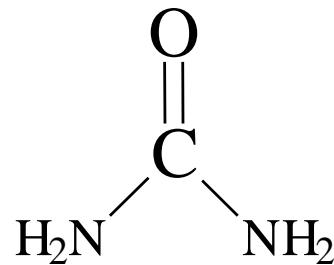
- OH^- групите имаат особини како карбоксилните групи;
- Дериватите - меѓу органска и неорганска хемија;
- H^+ атом има кисели својства;
- Медицински и биохемиски имаат големо значење;
- Учествуваат во размена на материите;



Јагленова киселина

- Значајна меѓу соединенијата на јаглеродот, нема хомолог
- Супституција на една или две OH групи - функционални деривати
- Може да се разгледува како хидроксимравска кис.
- Влегува во состав на бикарбонатниот пуфер;
- Како индувидуално соединение не е позната
- Нестабилна, лесно се распаѓа на CO_2 и H_2O ;

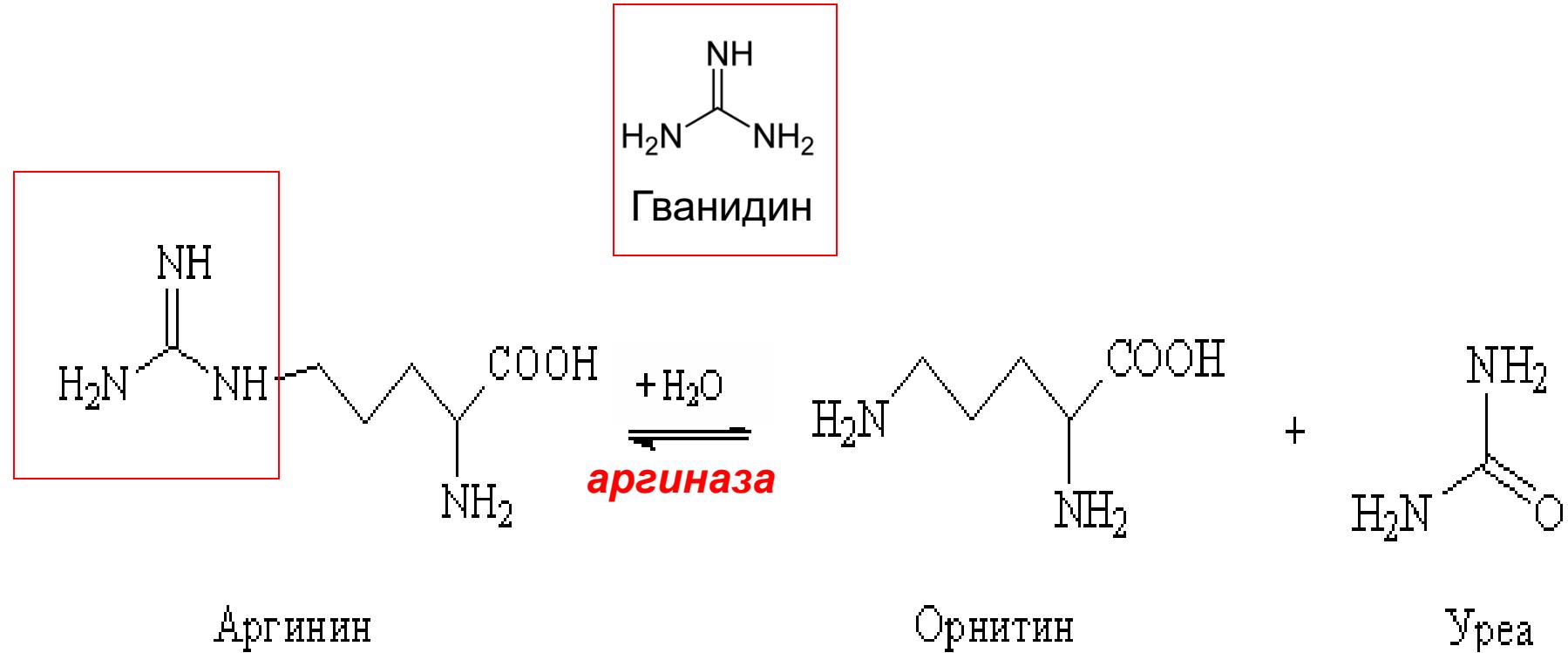
Деривати на јагленова киселина



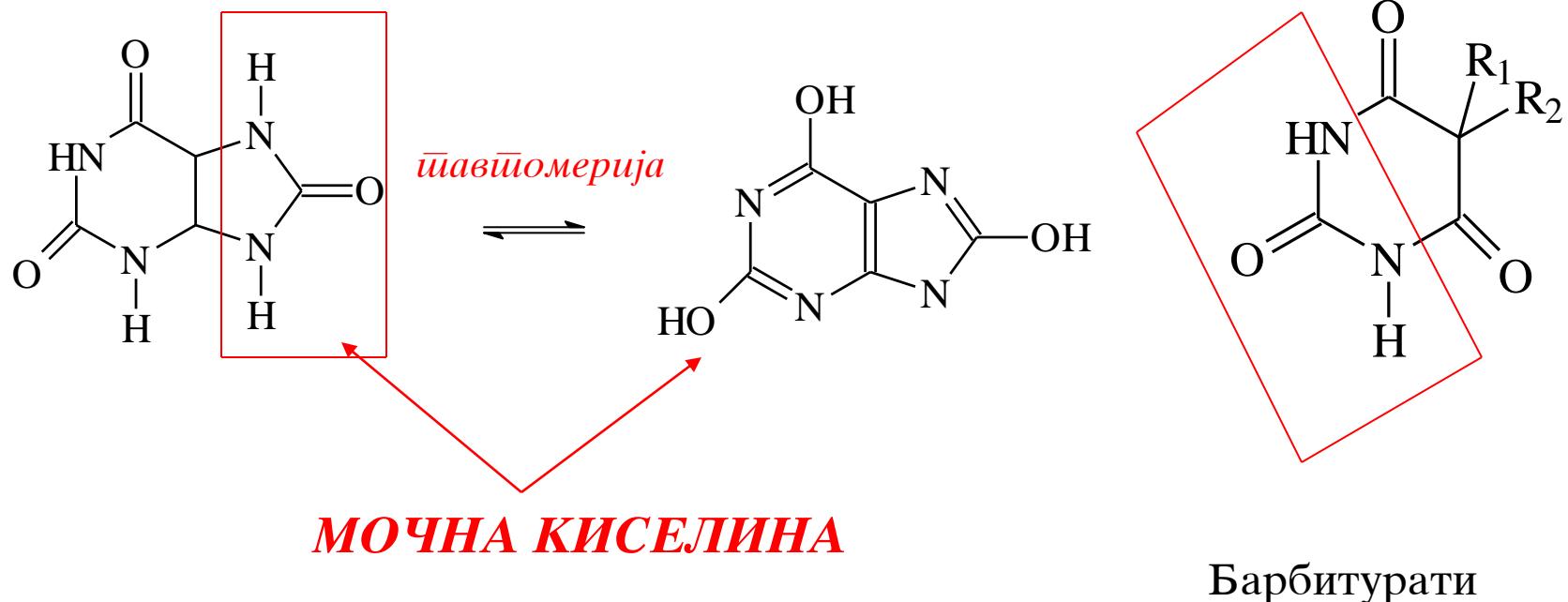
Уреа

- ❖ Уреа-диамид на јагленова киселина;
- ❖ Уреа- безбојна, растворлива во вода;
- ❖ Уреаза ја разложува на CO_2 и амонијак;
- ❖ Во тек на 24 часа во мочката се излачува 20-30 g;
- ❖ 80-90% од вкупниот азот во организмот се елиминира преку уреа;
- ❖ Составен дел на мочна кис., барбитурати;

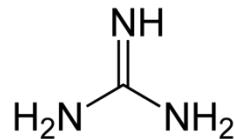
Синтеза на уреа – орнитински циклус



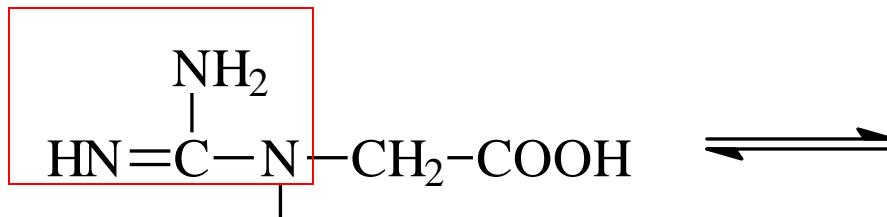
Мочна киселина и барбитурати



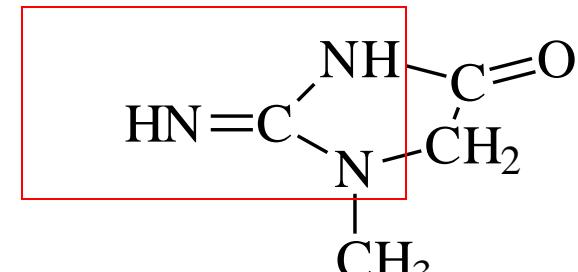
Гванидин како структурен фрагмент и на креатин, креатинин и креатин фосфат



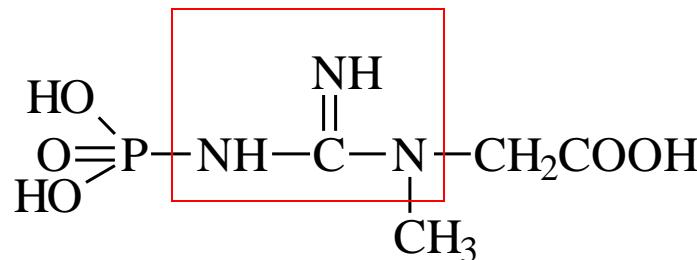
Гванидин



Креатинин



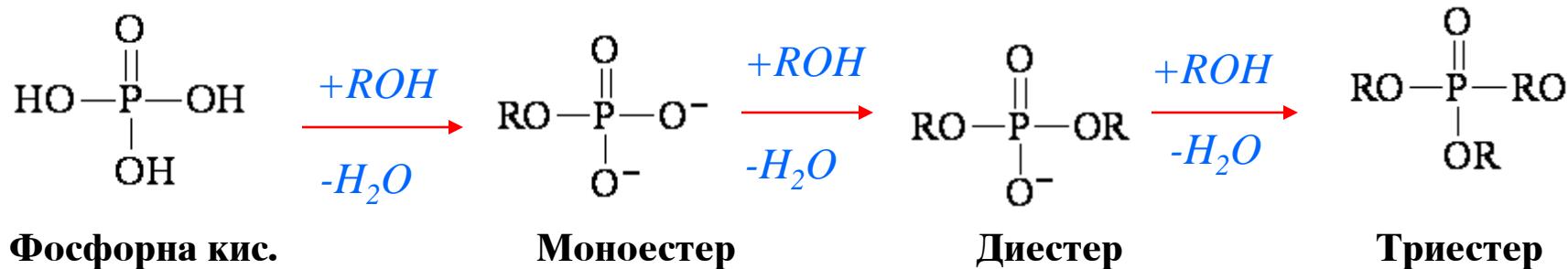
Креатин



Креатин фосфат

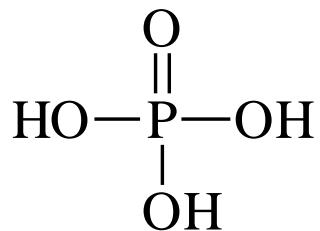
Креатин фосфат, извор на енергија при работа на мускулите

Фосфорна киселина и нејзини естри

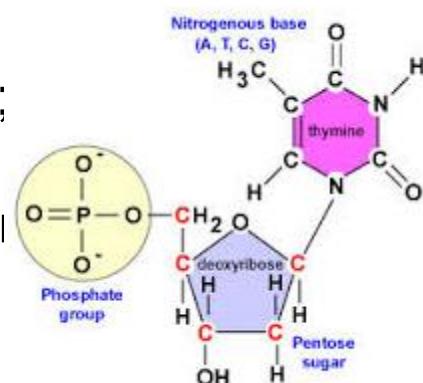


- ❖ При вообичаено pH во клетката, моно и диестрите се како анјони;
- ❖ Негативниот полнеж - спречува брза хидролиза на нејзините естери;
- ❖ Полнежот е одговорен за стабилноста на естерот во отсуство на ензими;
- ❖ Стабилноста-причина зошто фосфатите имаат голема важност;

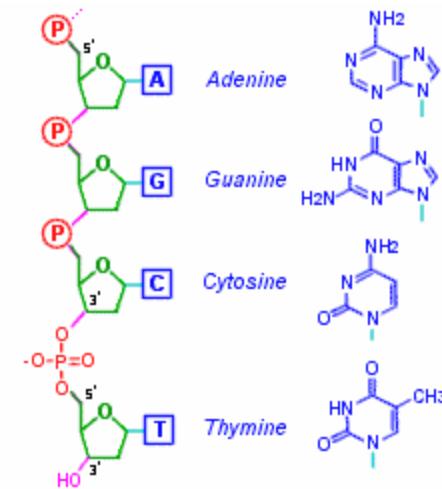
Фосфорна киселина



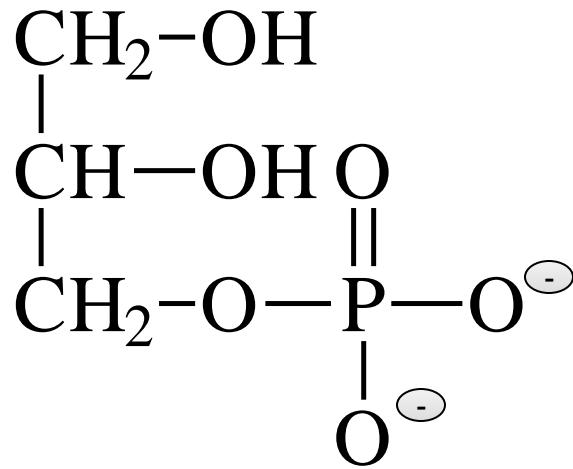
- како и карбоксилните киселини, гради естри и анхидриди;
- естрите и анхидридите се доминантни во живиот свет;
- посебно прилагодена улога во нуклеинските ~~киселини~~;
- може да ги поврзе двата нуклеотида и да е сеуште јонизирана;



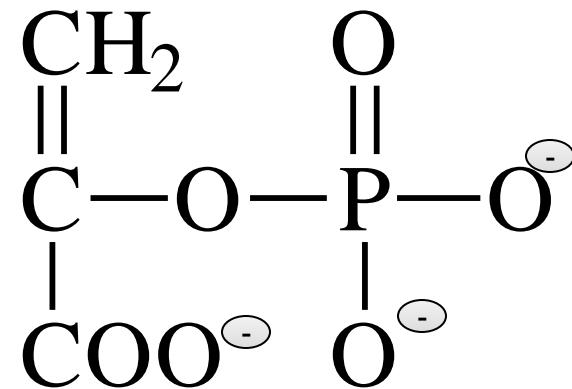
- составна компонента на фосфатниот буфер;
- составен дел на АТР;



Моноестери на фосфорната киселина



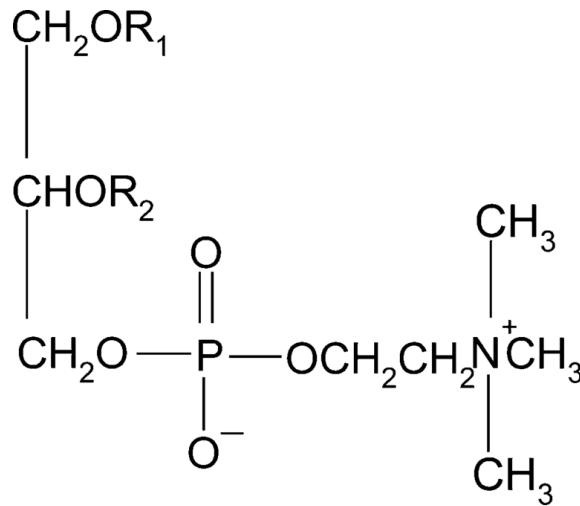
Глицерол-3-фосфаī



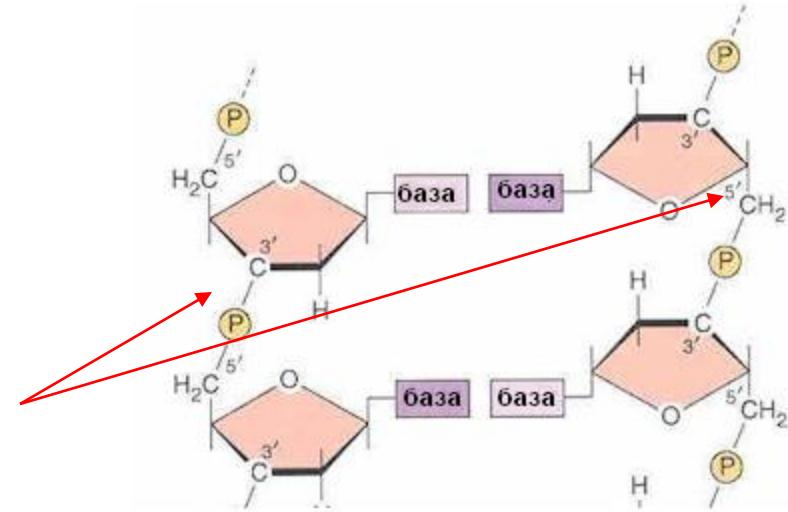
Фосфоенолпирувай (PEP)

Диестри на фосфорната киселина

Диестер - естерифицирани две OH групи на фосфорната кис.



Фосфатидна кис. Холин



Ребет на ДНК-диестри на фосфорна кис.

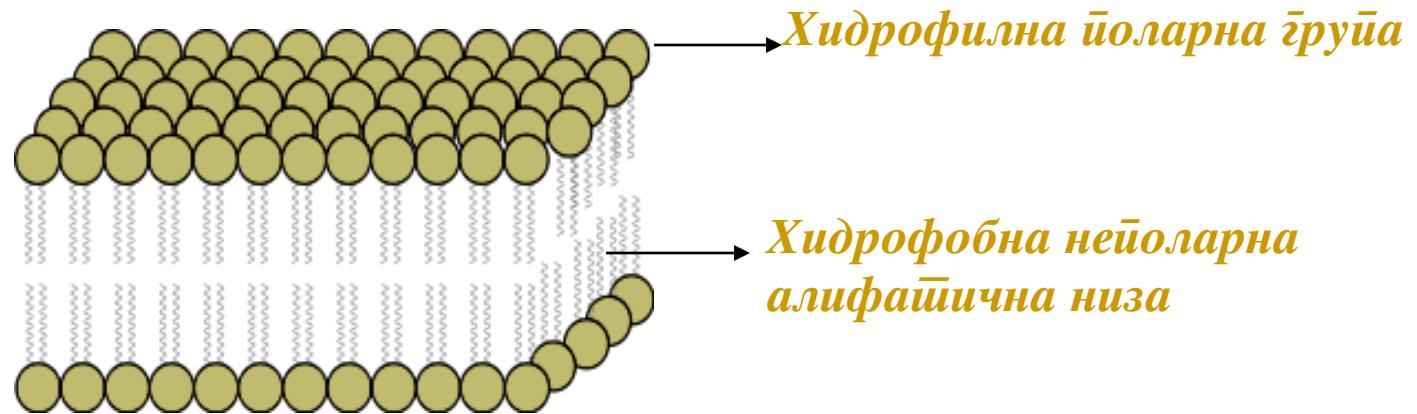
Лециин

Лециин-фосфолипид, важни за градба и функција на клеточните мембрани

Фосфолипиди имаат:

- Хидрофилна глава, негативно наелектризиирани фосфатни остатоци;
- Две хидрофобни јаглеводородни низи;

фосфолипиди-двослојна мембрана

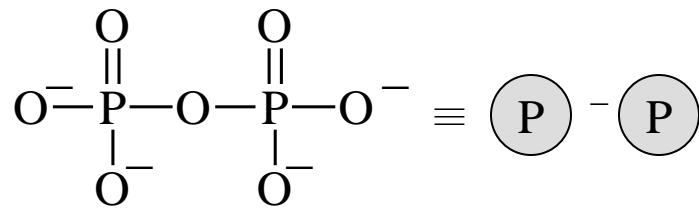


Анхидриди на фосфорна киселина

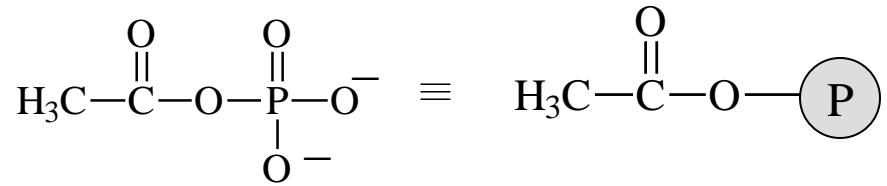
Можат да се създават:

меѓу фосфорни киселини

со карбоксилна киселина

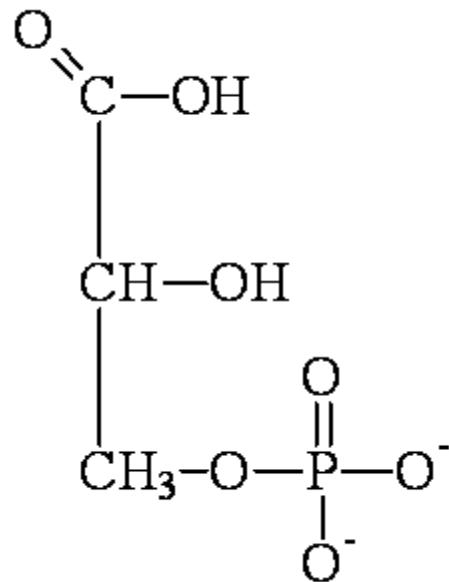


Пирофосфаї

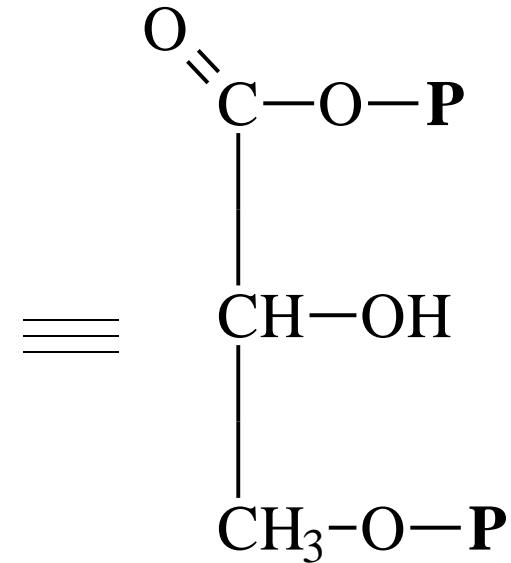
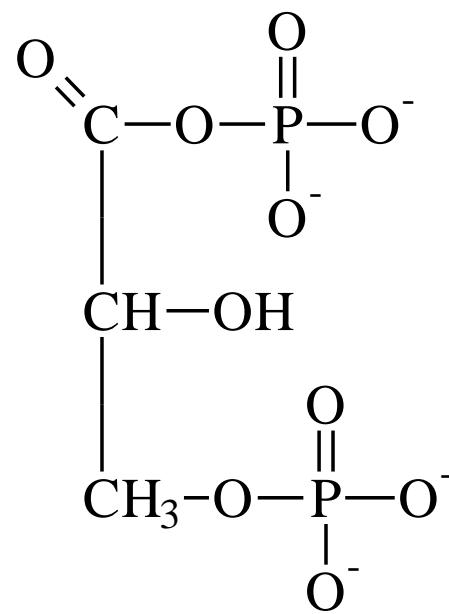


*Ацетилфосфаї
(мешан анхидрид)*

Анхидрид и естер на фосфорна киселина



3-фосфоглицерат
ЕСТЕР

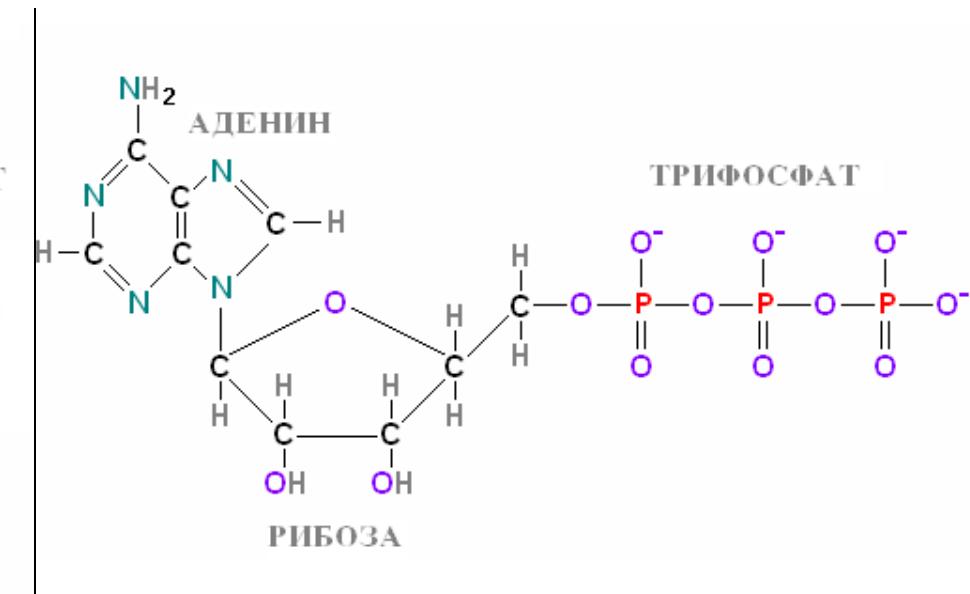
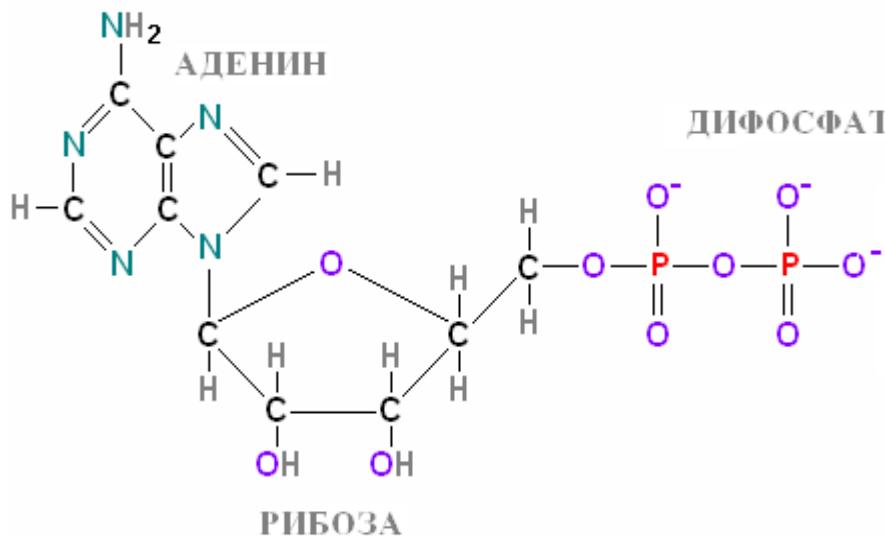


1,3-Бисфосфоглицерат
ЕСТЕР И АНХИДРИД

Естери и анхидриди на фосфорна киселина

Се среќаваат како пирофосфати поврзани со шеќер и тоа:

- ❖ Со првиот фосфатен остаток како естер;
- ❖ Со вториот и третиот фосфатен остаток како анхидрид (дифосфат, трифосфат);
- ❖ Негативните полнежки ги заштитуваат од брза неензимска хидролиза;

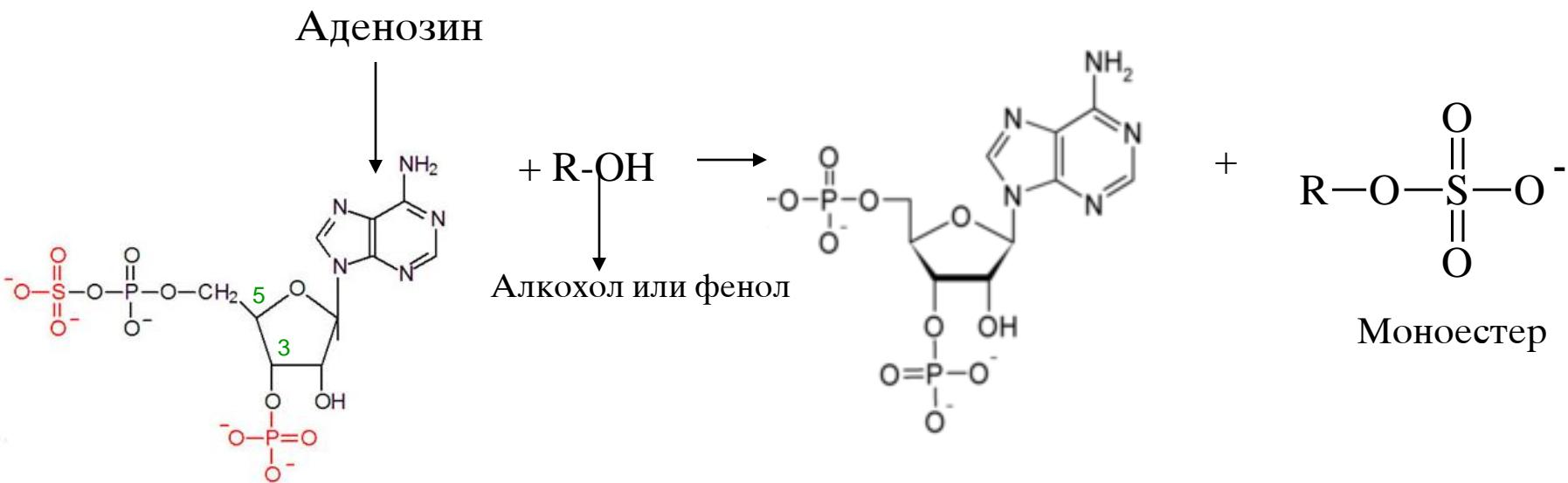


Аденозин дифосфат

Аденозон трифосфат

Сулфурна киселина

- ❖ Моноестрите реагираат со липофилни алкохоли или феноли, ги прават растворливи во вода;



3-фосфо-аденозин-5-фосфосулфат (PAPS)

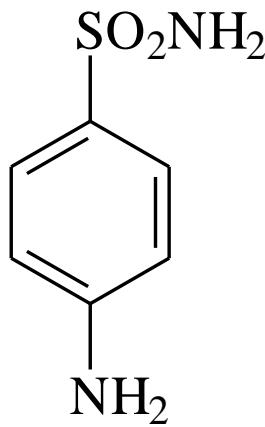
Сулфонска киселина

- ❖ Се изведува од сулфурната киселина;
- ❖ Органскиот остаток директно е поврзан со сулфурот;
- ❖ Преостанува уште една OH група;
- ❖ OH групата е реактивна и многу кисела;



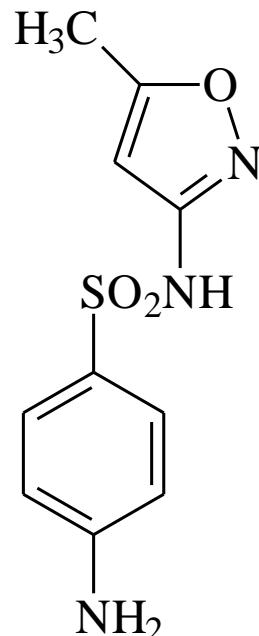
Сулфонамиди

- ❖ Наоѓаат примена при инфекциски заболувања;
- ❖ Активната супстанција е р-аминобензен;

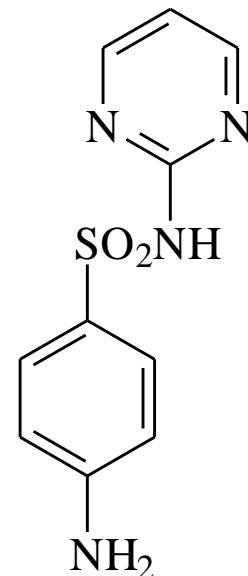


р-амиnobензен

Амид на сулфонска кис.

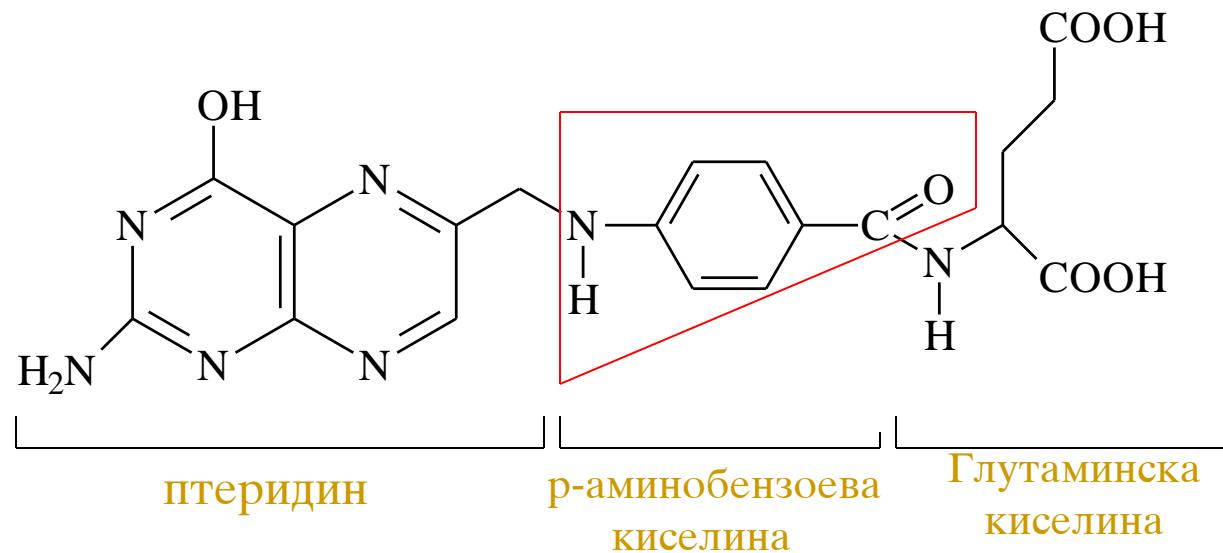


Сулфаметаксозол



Сулфадиазин

Фолна киселина



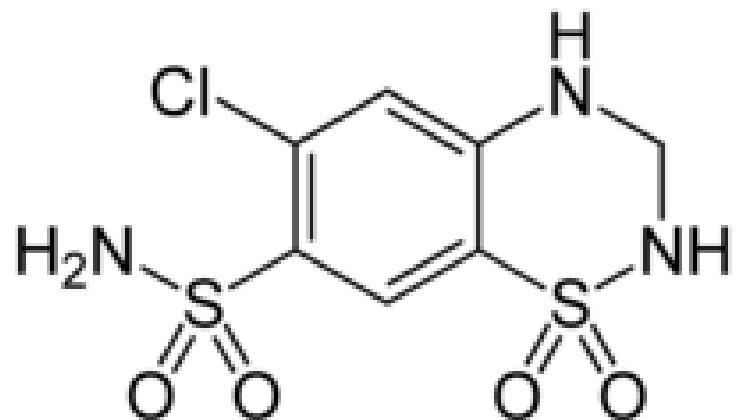
Сулфонамиди

- ❖ Откриени 1935 год.
- ❖ Се користеле како терапија за инфективни болести
- ❖ Денес - во комбинација со други лекови (пираметамин)
- ❖ Заменети со антибиотици

ПРИНЦИП НА ДЕЛУВАЊЕ - БАКТЕРОСТАТСКИ

- ❖ Компетитивно се поврзуваат со р-аминобензоева кис.
- ❖ Се спречува вградување на р-аминобензоева кис. во фолна кис. (составен дел на бактериската мембрана)
- ❖ Вршат инхибиција на ензимот дихидроптероат синтаза (учествува во синтеза на фолна киселина)
- ❖ Бактериите не растат, не се размножуваат и умираат;

Најефтин и лек на избор за хипертензија-тиодиуретик



Хидрохлортиазид