### Лекция №16

# Сомен простых белков. Образование биологически активных аминов. декарбоксилирование аминокислот.

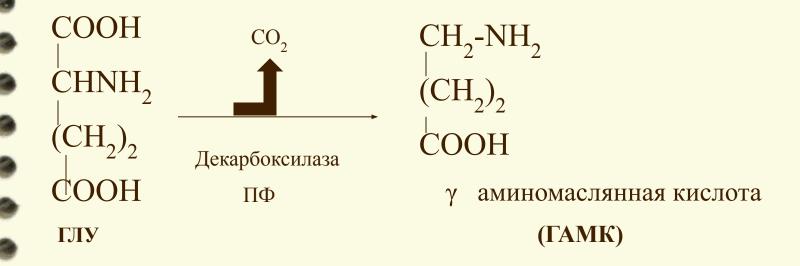
Лектор:

доцент Самоданова Г.И.

# Образование биологически активных аминов. Дожарбоксилирование аминокислот.

$$R$$
-CH-COOH  $\xrightarrow{\text{декарбоксилаза}}$   $R$ -CH<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub> + CO<sub>2</sub>  $(\overline{\text{БA}})$ 

Биогенные амины (БА)- те амины, которые малыми дозами оказывают большой биологический эффект.



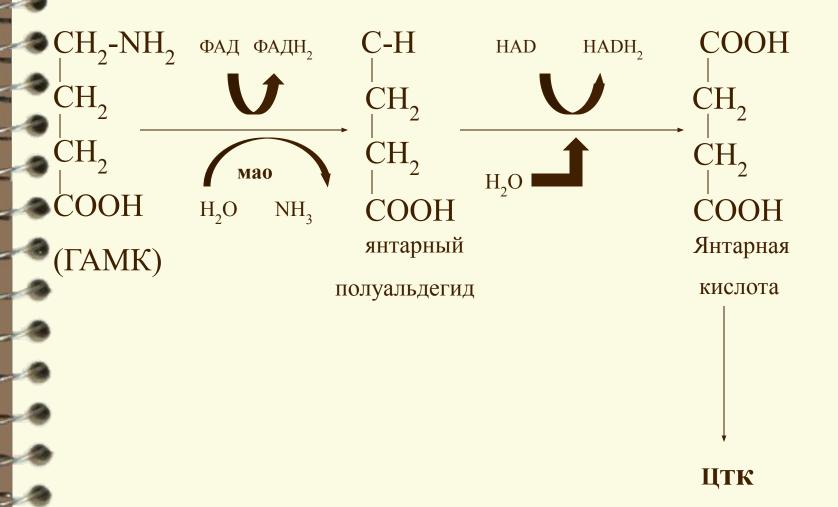
Способ инактвации биогенных аминов - окислительное дезаминирование.

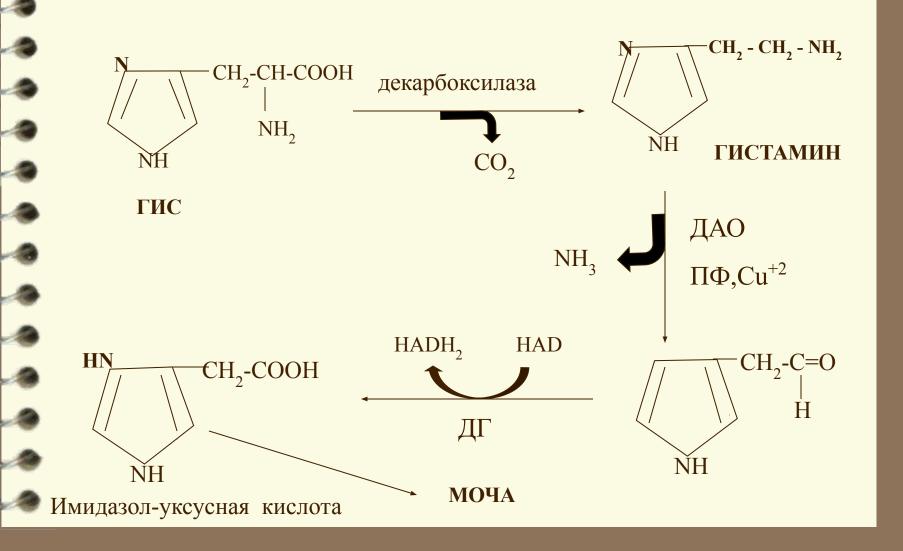
$$R-CH_2-NH_2+O_2+H_2O$$
 аминооксидаза  $R-C-H+NH_3+H_2O_2$   $O$ 

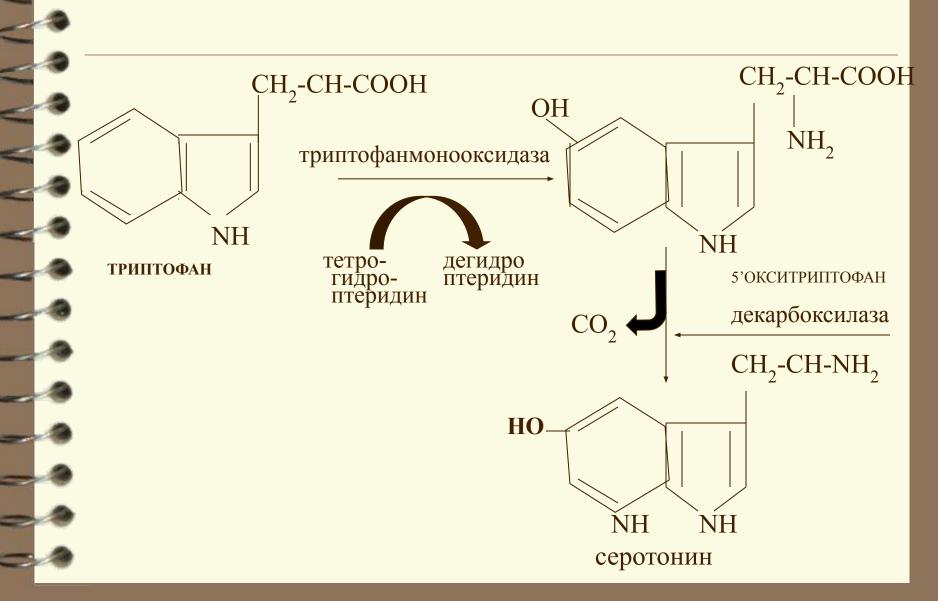
МАО (моноаминооксидаза), митохондрия, ФАД

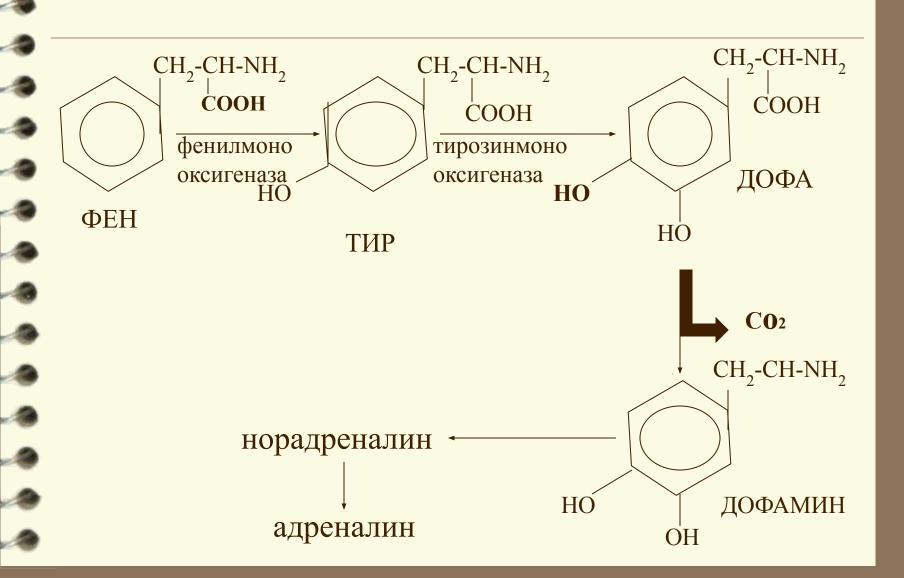
ДАО(диаминооксидаза), цитоплазма, ПФ, Cu<sup>+2</sup>

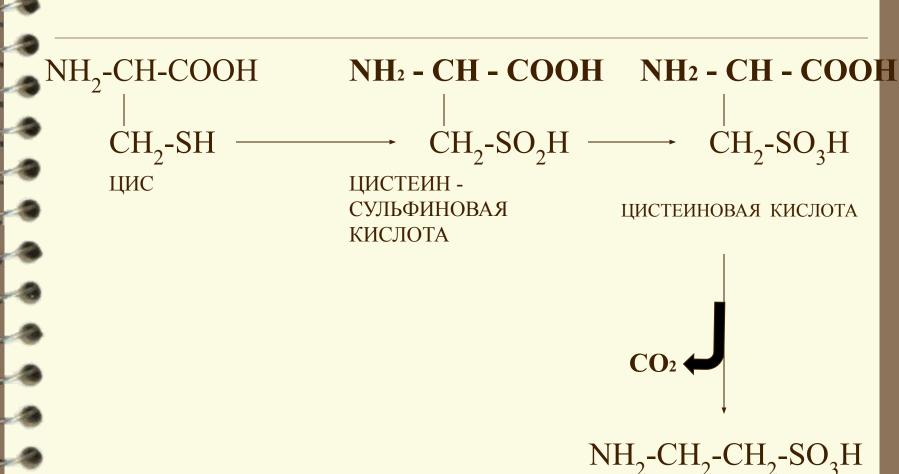
$$R$$
-C-H —  $R$ -C-OOH (органическая кислота)  $R$ -C-OOH (органическая кислота)  $R$ -C-OOH (органическая кислота)











ТАУРИН

### Пути обезвреживания аммиака

### ДЕЗАМИНИРОВАНИЕ:

- 1. Аминокислот тканей
- 2. Биогенных аминов
- 3. Пуринов
- 4. Пиримидинов
- 5. Аспарагина
- 6. Глютамина
- 7. Гниение в кишечнике

синтез — Нуклеотидов

> синтез заменимых аминокислот

синтез мочевины Восстановительное аминирование а кетокислот Образование аммонийных солей

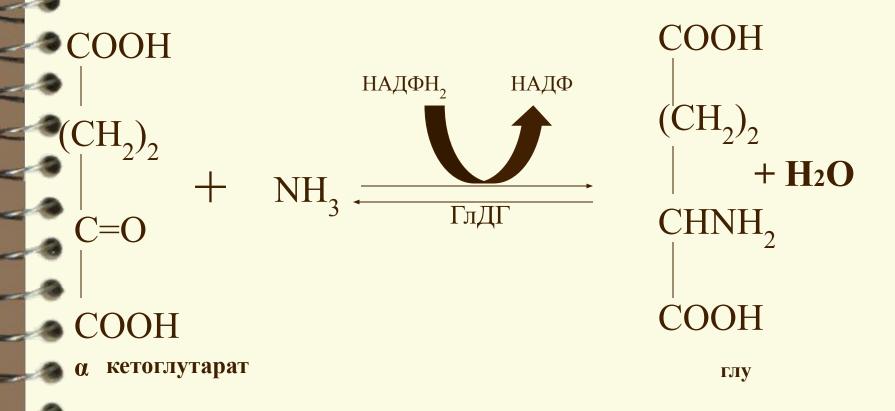


синтез аминогексоз

аммониогенез

### Восстановительное аминирование

### α - кетокислот



### Образование глутамина (аспарагина)

СООН (CH2)2 + NH
$$_3$$
 СНNН $_2$  СООН СООН ГЛУ

### FINTAMIAH:

- 1. Форма обезвреживания аммиака
- 2.Коллектор аммиака
- 3. Форма транспорта аммиака



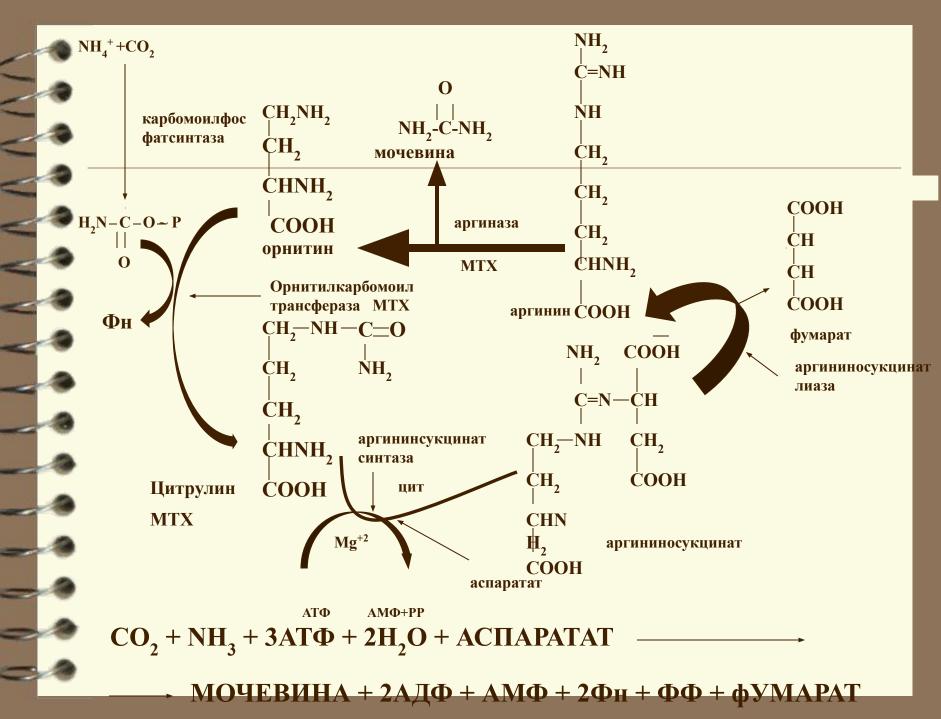
Основной путь выведения аммиака-мочевина

# CHATES MOYEBHLI

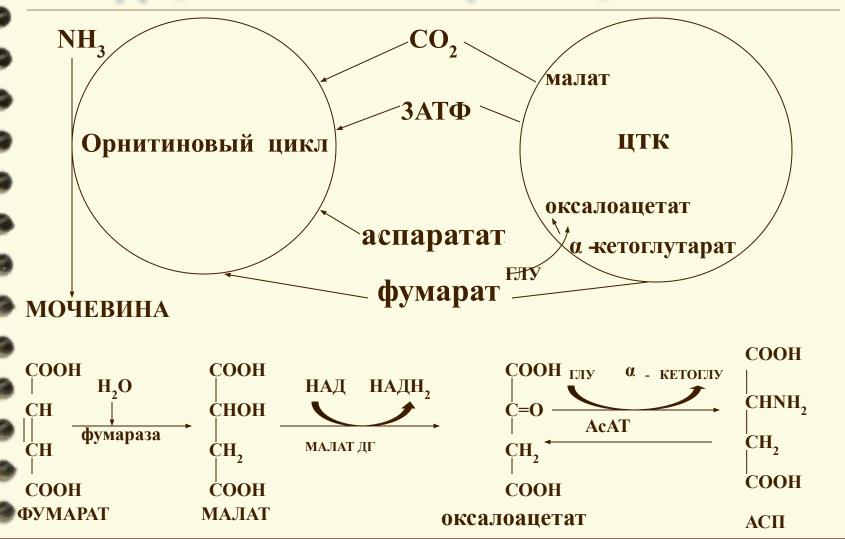
Ненский, Салазкин, Кребс, Гензлейт

Глутамин — печень 
$$NH_4^+$$
 ГПV

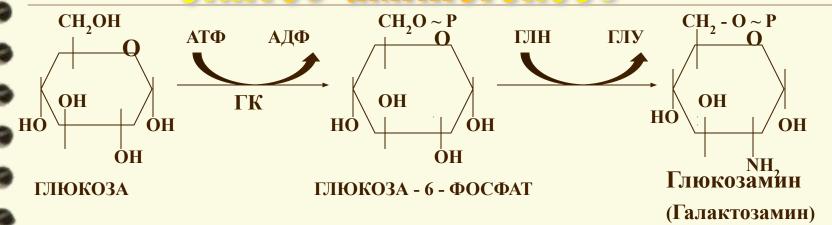
1. Синтез карбомоилфосфата - активной формы  $\mathbf{NH_3}$ 



## ц<mark>двухколесный цикл Кребсан</mark>



# ENHTES AMNHOTEKEOS



1 Восстановительное аминирование α - кетокислот

$$\alpha$$
 - Кето - глу  $\sim$  ГлДГ  $\sim$  ГлУ  $\sim$  NH $_3$   $\sim$  H $_2$ O

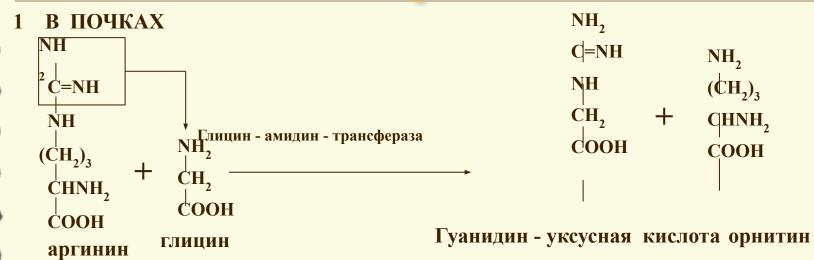
- 2 Трансаминирование Глу + α- кето - кислота кетоглу
- 3 Трансреанимирование

$$1+3$$
 4 глутамин +  $\alpha$  кетокислота  $\longrightarrow$  Глу + AK

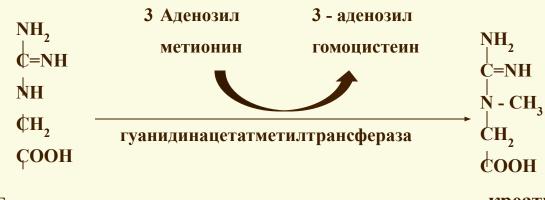
- 5 Исходными для синтеза могут служить метаболиты распада углеводов, цикла Кребса, незаменимые аминокислот
  - **А)** ПВК → АЛА
  - Б) 3 фосфоглицерат \_\_\_\_\_\_ 3 фосфосерин ——серин
  - B) серин +  $T\Gamma\Phi K$  глицин +  $N^5$ ,  $N^{10}$ ,  $T\overline{\Gamma\Phi}K$
  - Г) рибозо 5 -фосфат \_\_\_\_\_ фосфорибозил пирофосфат \_\_\_\_ гистидин Д) оксалоацетат + ГЛУ \_\_\_\_\_ аспарагин +  $\alpha$  \_ Kетоглу + AK

  - Е) незаменимые  $\Phi A + HAД\Phi H_2 + O_2$  — TИР + HAД $\Phi + H_2O$  метионин — цистеин орнитин \_\_\_\_\_ аргинин

### Синтез креатина



#### 2 В ПЕЧЕНИ

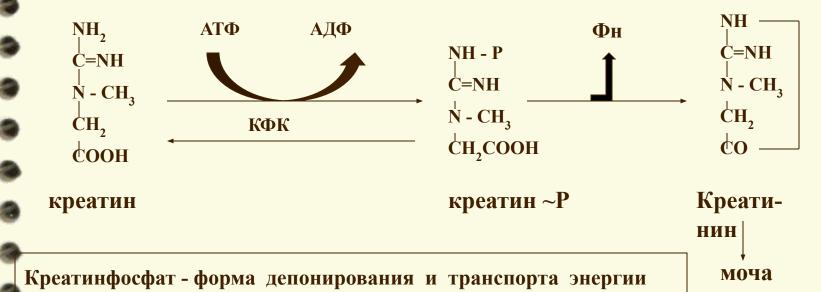


Гуанидин -

креатин

уксусная кислота

### 3 В МЫШЦАХ

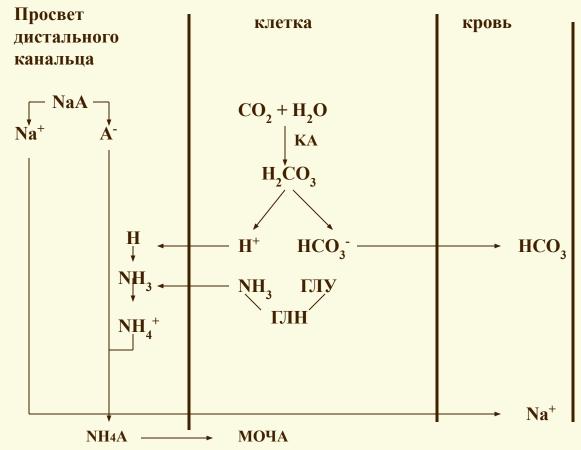


#### В диагностике используются:

- 1) Определение креатина в моче при патологии мышц.
- 2) Определение креатинина в моче и крови (клиренс, проба Реберга, выделительгая функция почек.
- 3) Определение активности КФК и ее изоферментов в крови (диагностика ИМ)

### Аммониогенез

Аммониогенз протекает в почках и дистальном канальце, механизм поддержания постоянства рН



$$H^{+} + HCO_{3}^{-} \downarrow \longrightarrow H_{2}CO_{3} \uparrow$$

$$pH = pK + lg \frac{[HCO_{3}^{-}]}{[H_{2}CO_{3}]}$$

В результате в крови восстанавливается концентрация бикарбоната, а «расплатой» за этоявляется выведение протонов с мочей в виде аммонийных солей.