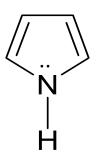
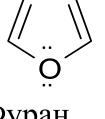
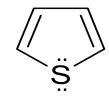
Гетероциклы с одним гетероатомом

Пятичленные гетероциклы

Правило Хюккеля 4n+2







Фуран

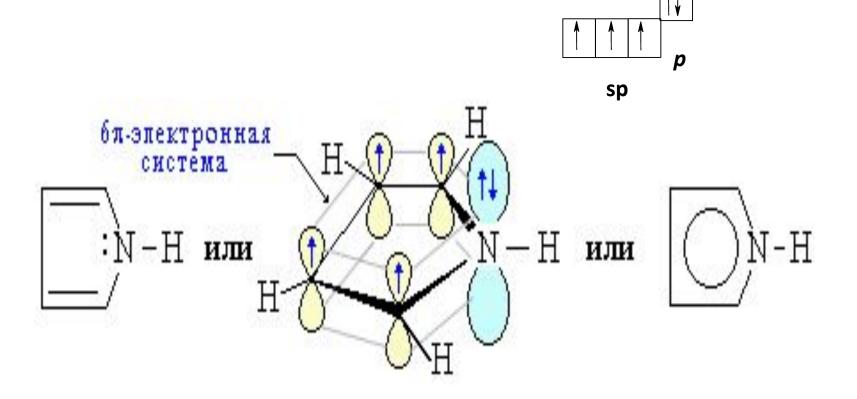
tкип=42°C

Тиофен **tкип=84°C**

Пиррол **tкип=130°C**

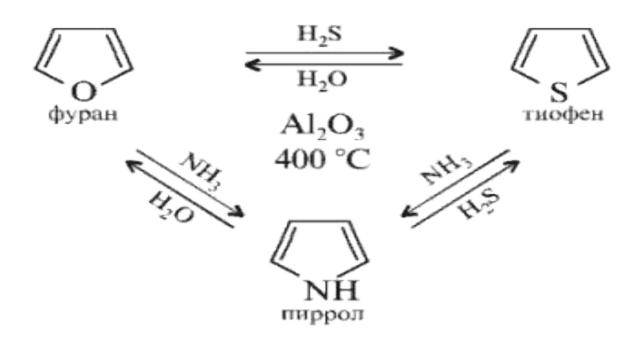
Электронное строение молекулы пиррола объясняет его свойства как слабой кислоты и ароматического соединения.

Атомы углерода и азота находятся в состоянии spгибридизации.



Взаимные превращения гетероциклов друг в друга (реакция Юрьева)

В 1936 году Юрий Константинович Юрьевобнаружил взаимные превращения фурана, пиррола и тиофена друг в друга в каталитических условиях при высоких температурах.



- Основные свойства отсутствуют
- pK $BH^+=pK(C_4H_4NH_2)^+=-3.8$
- Пиррол-ацидофобен:
- C₄H₄NH +H⁺ _____ C₄H₄NH₂⁺ _____ СМОЛА кислотные свойства

pKa C₄H₄NH=15
$$\stackrel{t}{\underset{H}{\longrightarrow}}$$
 $\stackrel{t}{\underset{K}{\longrightarrow}}$ $\stackrel{t}{\underset{K}{$

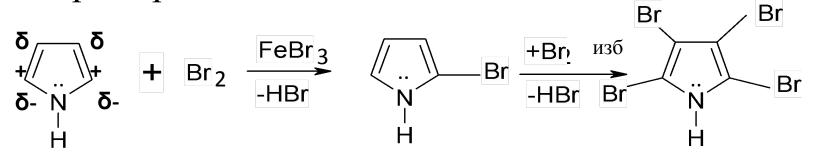
N-метилпиррол

Альфаметилпиррол

S_{E}

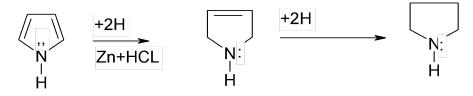
Пиррол – **П** – избыточная система

• Бромирование



• Сульфирование

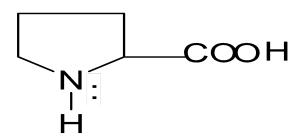
Гидровани



пиррол-пирролин-пирролидин

Усиление основности

Пролин (Про)



Типы солей пролина

Пептиды Гли-Про-Ала

•
$$pl=6-7$$

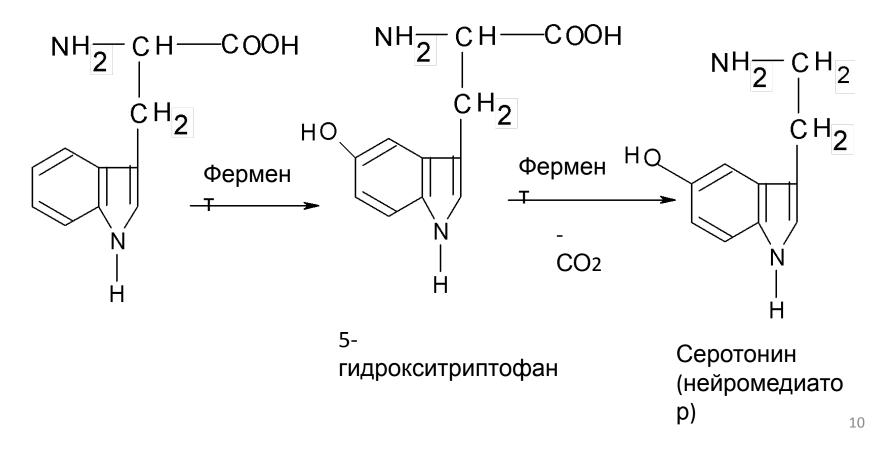
H
N
CH2
C
O
H
N
CH3
CH3

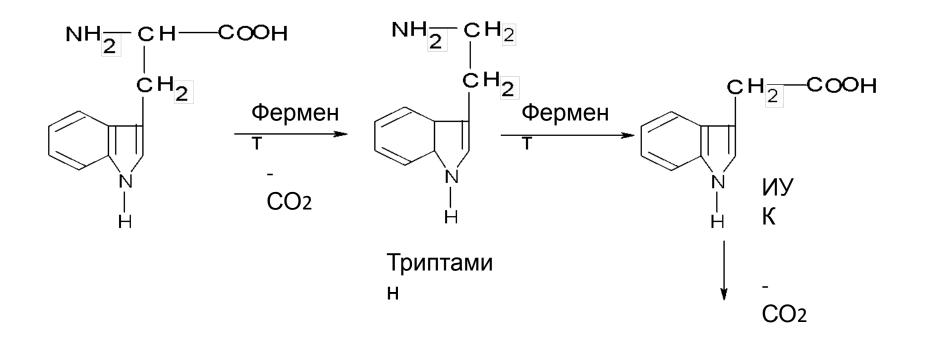
Порфин 26е Есопр=840 кДж/моль

Протопорфирин IX (1,3,5,8-тетраметил-2,4-дивинил-6,7-Дипропионовокислый порфин)

Гем

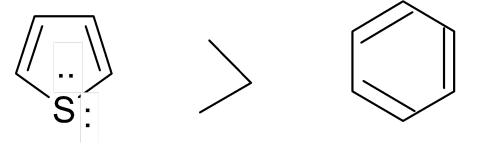
Метаболические превращения

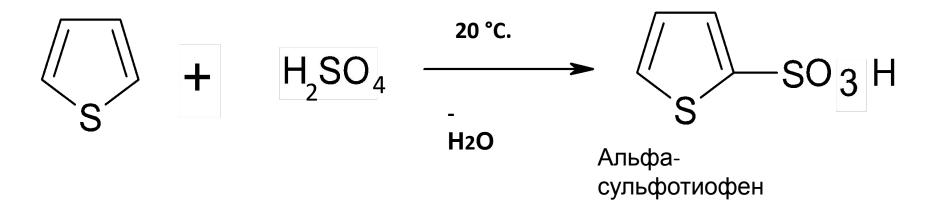




SE

• Тиофен



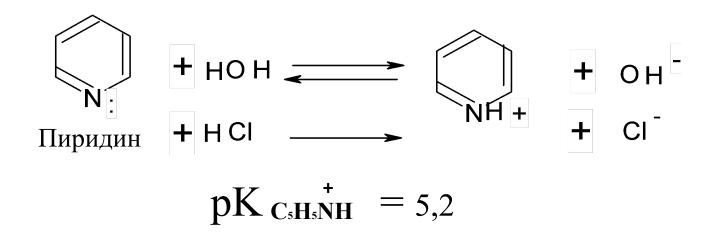


Производные 5-нитрофурфурола

Витамин Н (биотин)

Гетероциклы шестичленные

• Основные свойства



SE

• пиридин – ТТ – дефицитная система

никотинами

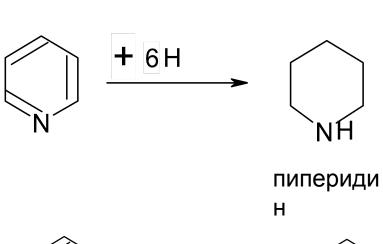
J

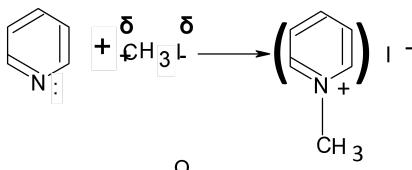
$$\begin{array}{c} CH_3 \\ \hline \\ N \end{array}$$

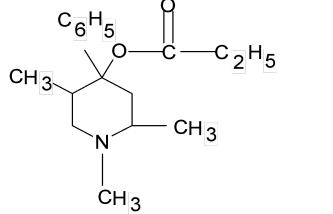
Yпиколин Изоникотиновая кислота

тубазид

ванилин







промедо л

энтеросепто

$$CH_3$$
 $H-N-CH-(CH_2)_3-N(C_2H_5)_5$
 OCH_3
 $AKPUXU$
 H

Н

$$CH_3$$
 OCH_3 $OCH_$

21