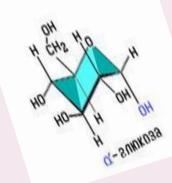


ТЕМА: ПОЛИСАХАРИДЫ. КРАХМАЛ И ЦЕЛЛЮЛОЗА.





Полисахариды- это природные высокомолекулярные углеводы, макромолекулы которых состоят из остатков молекул моносахаридов. Полисахариды относятся к биополимерам.

Нахождение в природе

КРАХМАЛ







РИС



ЦЕЛЛЮЛОЗА





ДРЕВЕСИНА



ХЛОПОК

14.05.2016

Строение

(C₆H₁₀O₅)_n •биополимер

ГЛЮКОЗЫ

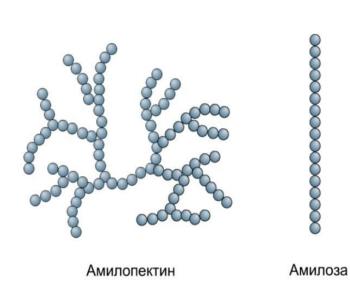
•М до миллионов

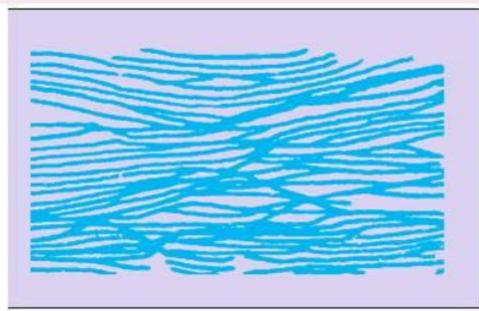
только

•биополимер αглюкозы

•М до 40000

•Имеет разветвленное •Имеет





• КРАХМАЛ

• ЦЕЛЛЮЛОЗА

Физические свойства

- белый аморфный порошок
- не растворяется в холодной воде
- в горячей воде разбухает
- не обладает сладким вкусом

- твердое волокнистое белое вещество
- не растворяется в воде
- не обладает сладким вкусом

Химические

1. Гидролиз

Крахмал

Целлюлоза (клетчатка)

 $(C_6H_{10}O_5)_n + (n-1)H_2O \xrightarrow{H_2SO_4; t^{\circ}} nC_6H_{12}O_6$ α -глюкоза

1) гидролиз $O_6 = \begin{pmatrix} (C_6H_{10}O_5)_n + (n-1)H_2O \frac{H_2SO_4;t^\circ}{\beta} nC_6H_{12}O_6 \\ 03a & \beta$ -глюкоза

Крахмал→Декстрины→Мальто за→

2. Реакция с йодом

2. Реакция этерификации

I₂ + крахмал → синее окрашивание (при t° обесцвечивается, при охлаждении вновь появляется) – качественная реакция на крахмал.

$$\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
C_{6}H_{7}O_{2} - OH \\
OH \\
OH
\end{pmatrix}_{n} + 3nCH_{3}COOH \xrightarrow{H_{2}SO_{4}} \\
H_{2}SO_{4} + 3nH_{2}O
\end{pmatrix}$$

$$\begin{array}{c}
C_{6}H_{7}O_{2} - O - C + OH_{3} \\
C_{6}H_{7}O_{2} - O - C + OH_{3} \\
O - C + OH_{3}
\end{pmatrix}_{n} + 3nH_{2}O$$

$$(C_{6}H_{10}O_{5})$$
 $0H$
 $(C_{6}H_{7}O_{2}-OH)_{n} + rcH_{3}COOH$
 OH

Применение крахмала



Применение целлюлозы

Бискоза



Получение:

• Диацетат

целлюлозы

• Триацетат

целлюлозы

• Нитроцеллюлозы