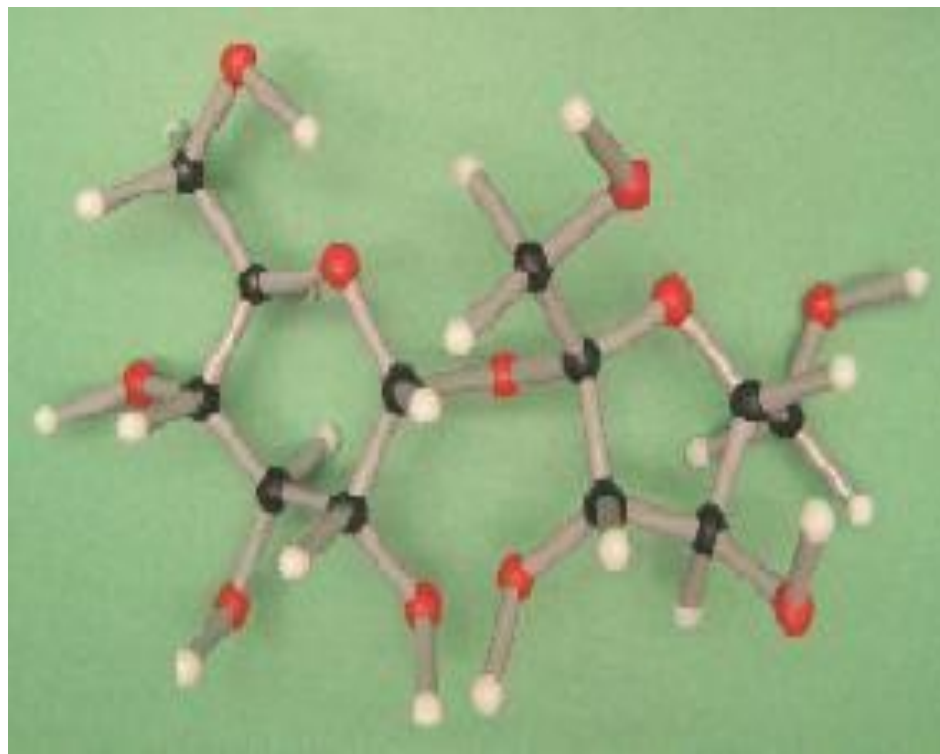


Органические молекулы- углеводы

Интегрированный урок по химии и биологии в 10-м классе

Учителя:
Андреева С.И.
Забровская Т.
Ю.
2010 г.



Впервые термин «углеводы» предложил русский химик из Дерпта (ныне Тарту) К.Шмидт в 1844 году.





Цели урока:

Дать общее понятие об углеводах, как о полифункциональных органических соединениях.

Рассмотреть классификацию, строение, свойства, значение и применение этих соединений.



План урока:

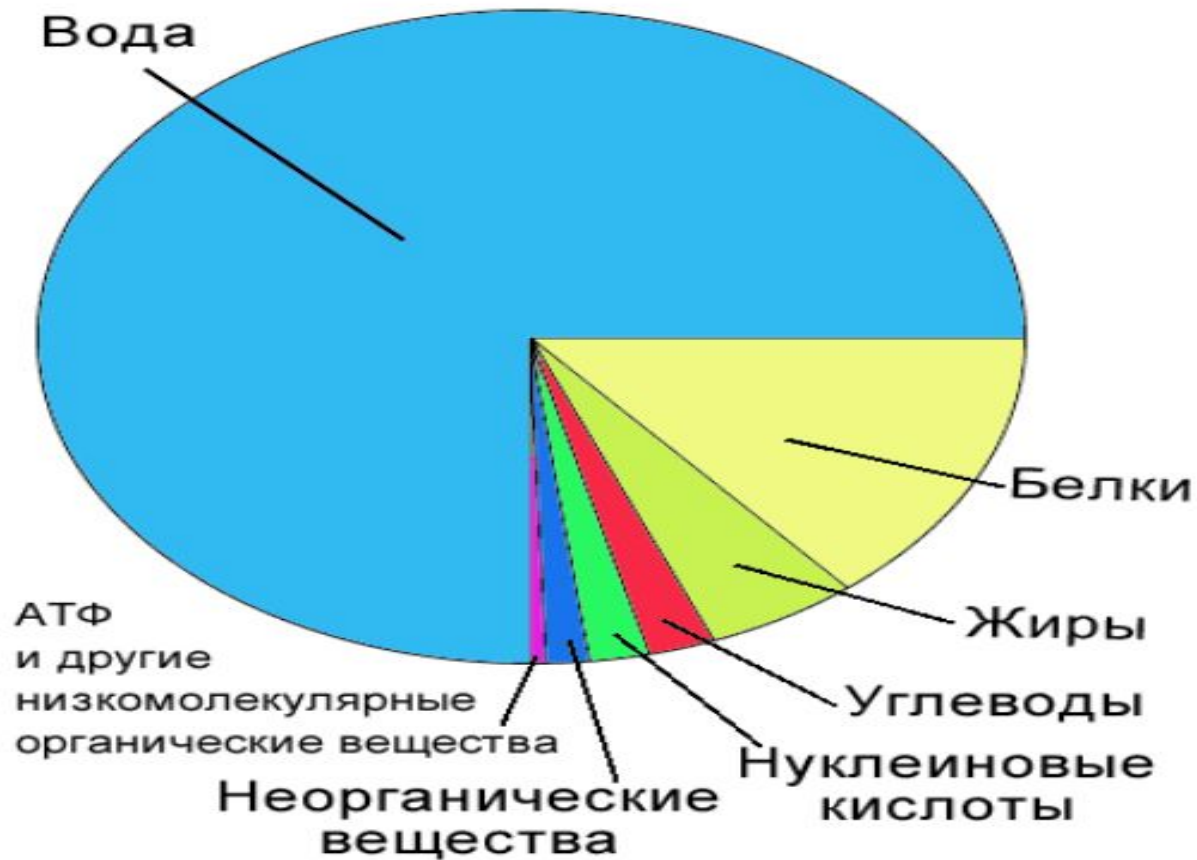
Содержание углеводов в клетке и их классификация;

Физические свойства глюкозы, сахарозы и крахмала;

Состав, строение и химические свойства углеводов;

Биологические функции углеводов; их применение.

Химический состав животной клетки



Содержание углеводов в клетках

- В растительных клетках: в листьях, плодах, семенах или клубнях картофеля – **90%** от массы сухого вещества;
- В животных клетках – **1-2%** от массы сухого вещества.



Классификация углеводов



Классификация углеводов

Группы углеводов	Особенности строения молекулы	Свойства углеводов
Моносахариды	Число атомов С С3-триозы С4-тетрозы С5-пентозы С6-гексозы	Бесцветны, хорошо растворимы в воде, имеют сладкий вкус.
Олигосахариды	Сложные углеводы. Содержат от 2 до 10 моносахаридных остатков	Хорошо растворяются в воде, имеют сладкий вкус.
Полисахариды	Сложные углеводы, состоящие из большого числа мономеров	С увеличением числа мономерных звеньев растворимость уменьшается, исчезает сладкий вкус. Появляется способность ослизняться и набухать

Моносахариды

- **Рибоза**



Значение:

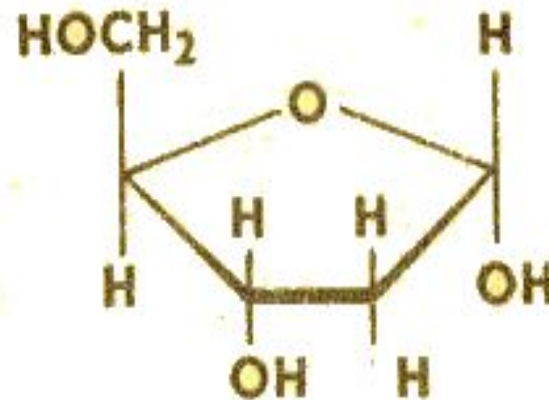
Входит в состав
РНК, АТФ,
витаминов группы
В, ферментов

- **Дезоксирибоза**



Значение:

Входит в состав
ДНК

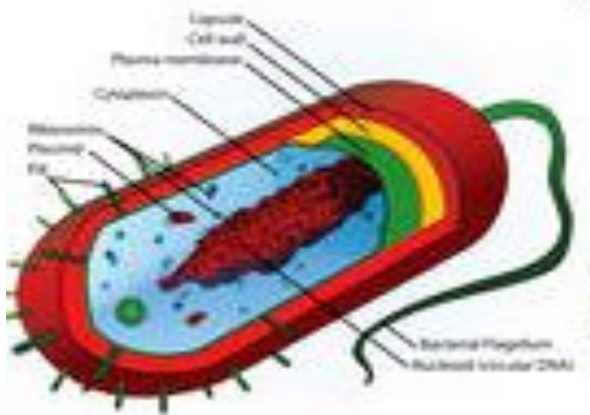


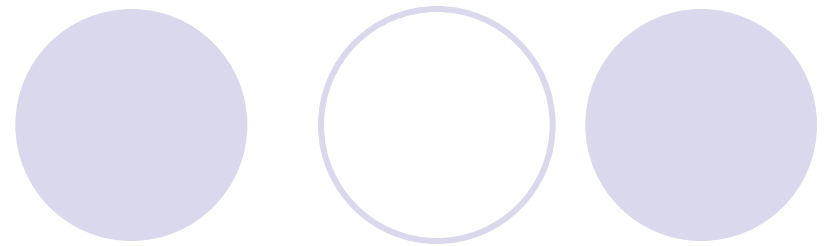
Дезоксирибоза

Моносахариды

Триозы($C_3H_6O_3$)представитель Д-глицериновый альдегид-дигидроксиацетон. Является промежуточным продуктом в процессах дыхания и фотосинтеза, а также в других процессах углеводного обмена.

Тетрозы ($C_4H_8O_4$) представитель - эритроза. В составе живых клеток встречается очень редко и преимущественно в прокариотических организмах.





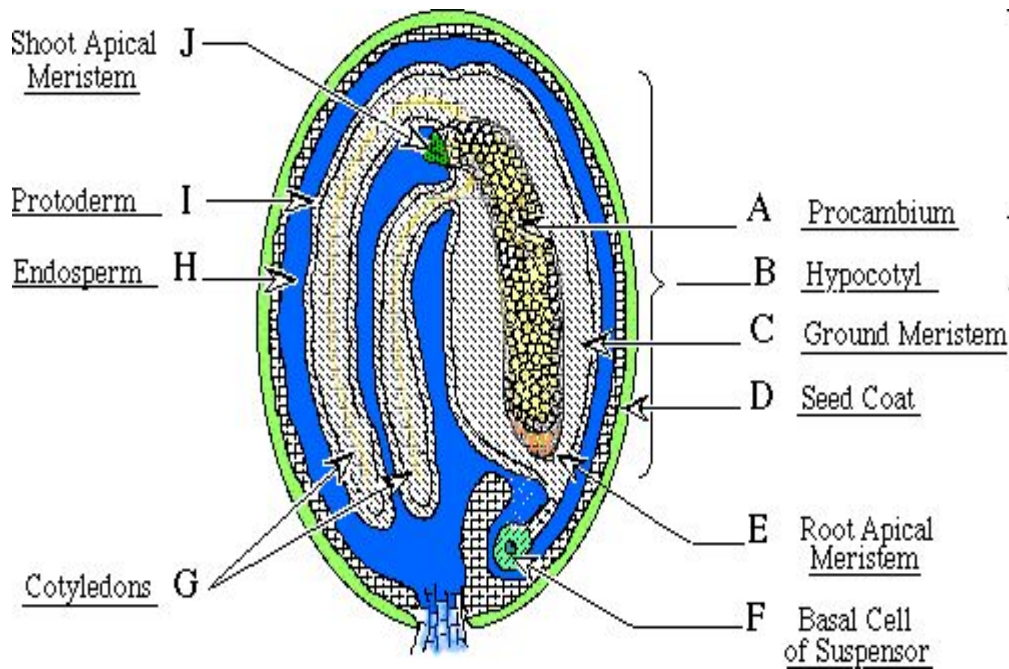
Моносахариды

Арабиноза, $C_5H_{10}O_5$ — простой углевод (моносахарид) из группы пентоз.

Бесцветные кристаллы, сладкие на вкус, растворимые в воде. Существует в двух стереоизомерных формах. Распространённость в природе: Арабиноза широко распространена в растениях особенно в плодах. Арабиноза входит в состав многих сложных сахаров (полисахаридов) растительного происхождения, гликозидов, камедей (гуммиарабик, вишнёвый клей), слизей и сапонинов. Для некоторых бактерий арабиноза — единственный источник углерода.

Моносахариды

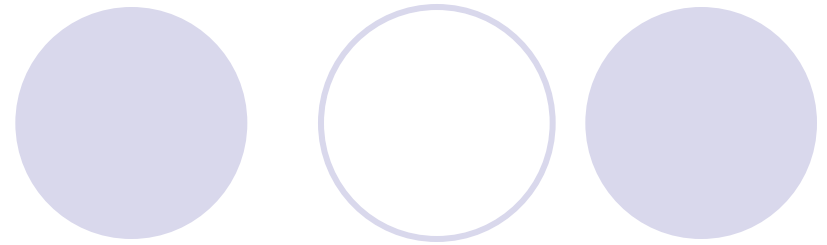
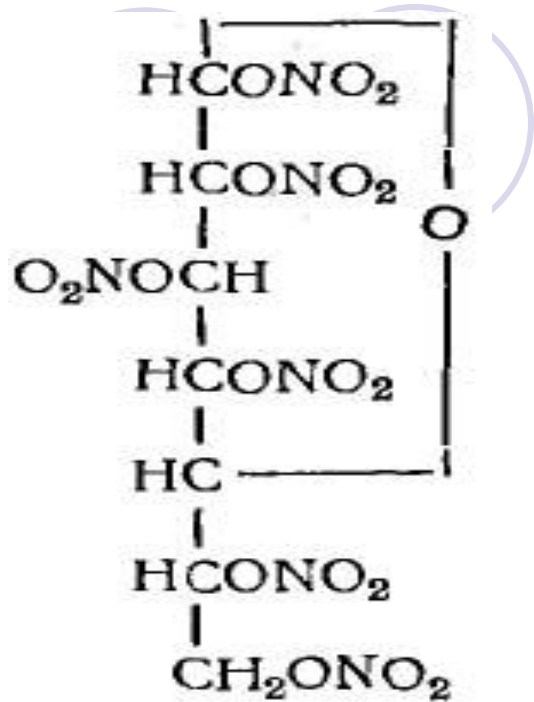
Ксилоза — «древесный сахар», моносахарид из группы пентоз с эмпирической формулой $C_5H_{10}O_5$, принадлежит к альдозам. Содержится в эмбрионах растений в качестве эргастического вещества, а также является одним из мономеров полисахарида клеточных стенок гемицеллюлозы.



Моносахариды



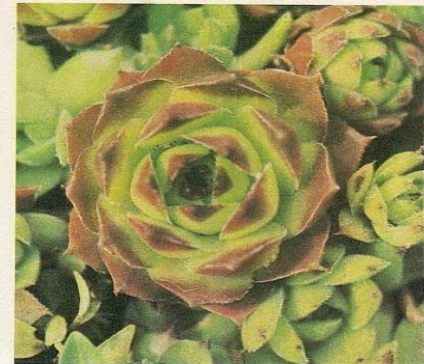
Гексозы ($C_6H_{12}O_6$) представители глюкоза, фруктоза, галактоза, манноза. Являются источником энергии, высвобождающейся в результате окисления в процессе дыхания организмов, и входят в состав разнообразных олиго- и полисахаридов, называются гексозанами. Манноза- моносахарид, изомер глюкозы. Встречается в составе различных бактериальных, растительных и животных полисахаридов, и в свободном виде в плодах цитрусовых растений.



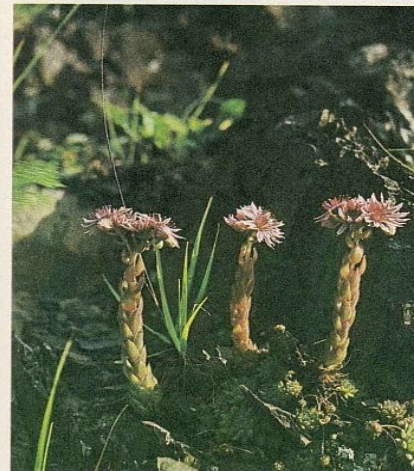
Моносахариды



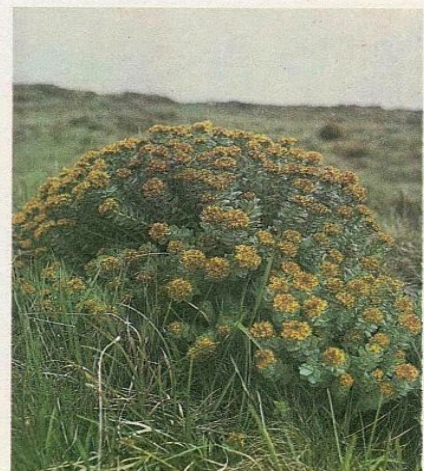
1



2



3



4

Таблица 23. Толстянковые:
 1 — толстянка плющевидная (*Crassula lycopodioides*), оранжерея Ботанического института АН СССР в Ленинграде; 2 — молодило закавказское (*Sempervivum transcaucasicum*); 3 — молодило кавказское (*S. caucasicum*), Кавказ, Чечено-Ингушетия; 4 — очиток розовый (*Sedum rosea*).

Гептозы (C₇H₁₄O₇) представитель манногептулоза. Встречается у растений из семейства толстянковых, в которых они играют важную роль как один из промежуточных продуктов фотосинтеза.

Олигосахариды



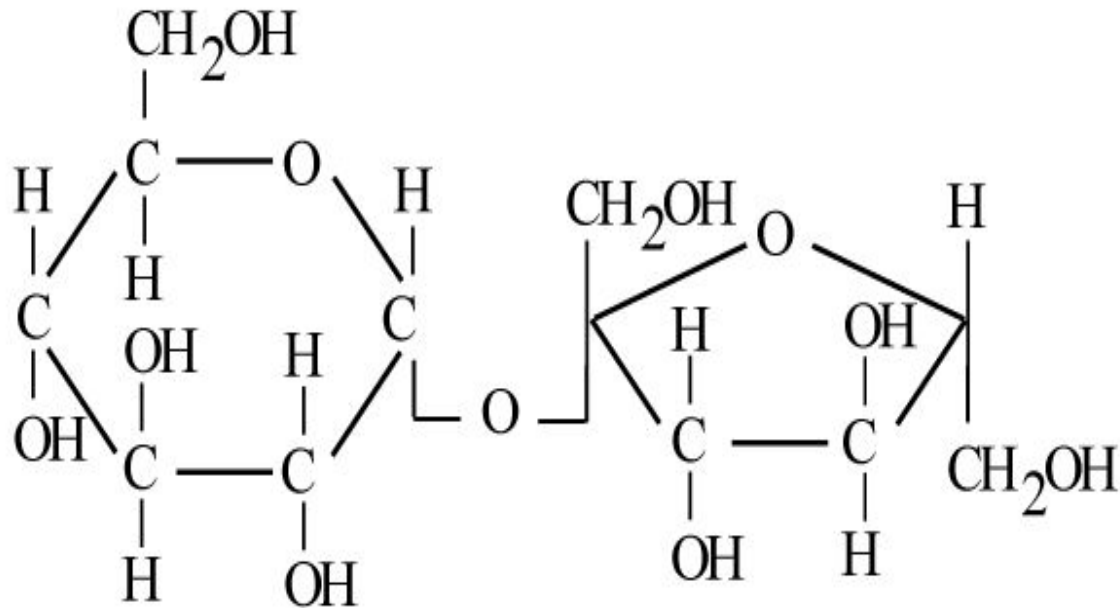
- **Сахароза**

Состав:

Глюкоза +
фруктоза

Значение:

Используется в
питании
человека



остаток
 α -ГЛЮКОЗЫ

остаток
 β -ФРУКТОЗЫ

Олигосахариды



- ***Мальтоза***

Состав:

Глюкоза + Глюкоза

Значение:

Источник энергии в прорастающих зернах

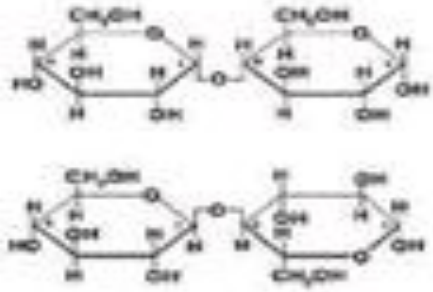
- ***Лактоза***

Состав:

Глюкоза + Галактоза

Значение:

Источник энергии для детенышей млекопитающих и человека



Олигосахариды

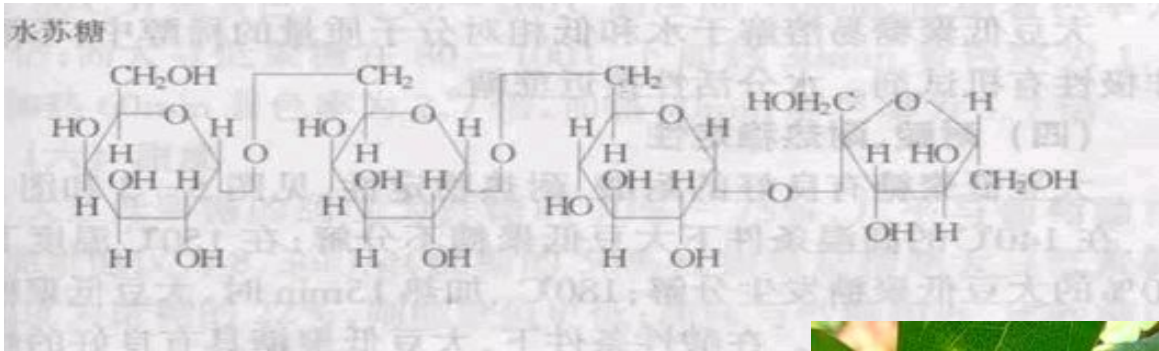
Трегалоза – дисахарид, состоящий из 2-х остатков D-глюкозы, связанных α , α - гликозидной связью. Главный углевод гемолимфы насекомых. Ее также обнаружили во многих водорослях и грибах и у некоторых высших растений.

Трегалоза (микоза) была найдена в спорынье.



PLATE XXXVII.—*Claviceps purpurea* (Rye ergot). (From Jackson: *Experimental Pharmacology and Materia Medica.*)

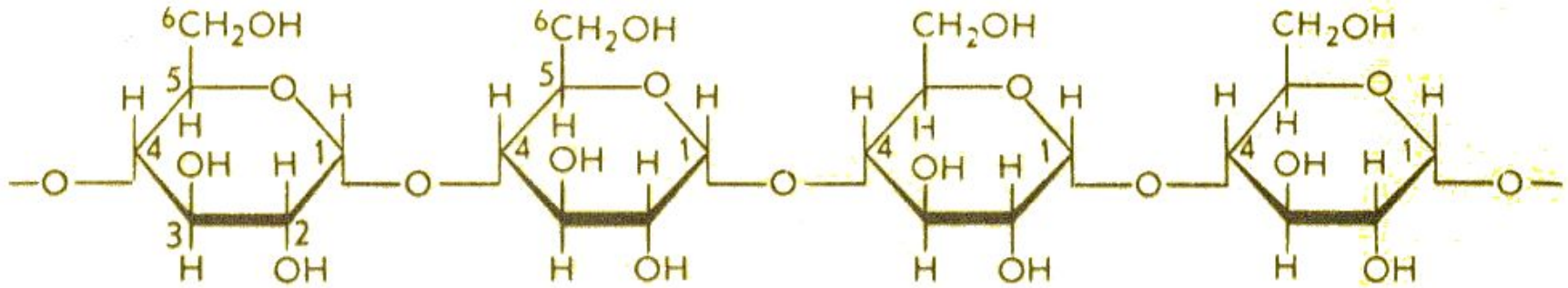
Олигосахариды



Представителем трисахаридов у живых организмов является раффиноза (состоит из остатков молекул глюкозы, фруктозы и галактозы). Используется многими растениями как запасующее вещество. Вместе с сахарозой раффиноза содержится в сахарном тростнике и сахарной свекле, семенах хлопчатника.



Полисахариды



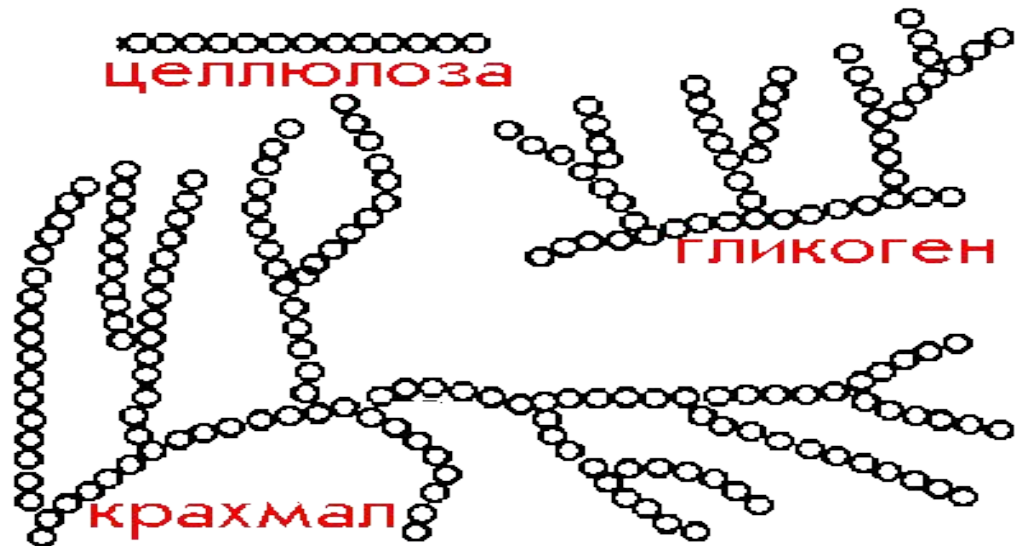
- **Крахмал** - полимер. Мономеры молекулы глюкозы.

Значение

Резервный полисахарид растительных клеток

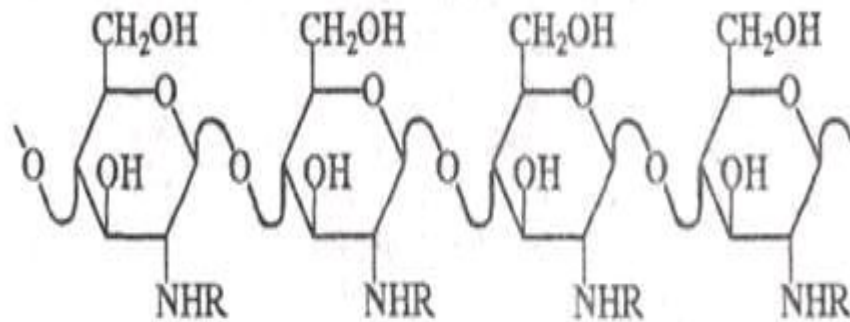
Полисахариды

- **Гликоген** - содержится в тканях животных, человека, бактериях, цианобактериях; выполняет роль резервного полисахарида
- **Целлюлоза** - входит в состав клеточных стенок растительных клеток
- **Муреин** – входит в состав клеточной стенки бактерий



Полисахариды

Хитин - образует покровы тела членистоногих, компонент клеточной стенки грибов



R = Ac Хитин
R = H Хитозан



Лабораторный опыт. Физические свойства углеводов.

Цель: выявить основные физические свойства различных групп углеводов.

Оборудование: пробирки, стаканы с водой, спиртовка, держатели, р-р йода, крахмал, глюкоза, сахароза; микроскопы, предметные и покровные стекла, пинцеты, стеклянные палочки, картофель (срезы).

● Инструктивная карточка:

- Сравните цвет глюкозы, крахмала и сахарозы.
- Положите в 3 пробирки равное количество глюкозы, сахарозы и крахмала. Прилейте воду, взболтайте, наблюдайте за растворимостью в холодной воде. Подогрейте пробирки. Что наблюдаете?
- Растворите глюкозу, крахмал и сахарозу в холодной воде и добавьте по капле йодной настойки. Наблюдайте за изменением цвета. Сделайте вывод о качественной реакции на крахмал.
- Поместите немного глюкозы, затем сахарозы на предметные стекла. Сделайте микропрепараты и рассмотрите их под микроскопом. Что вы видите?
- Нанесите на срез картофеля каплю йода, срез посинеет. Возьмите со среза немного окрашенной мякоти, рассмотрите ее под микроскопом. Зарисуйте в таблицу.

Наблюдения и выводы оформите в виде таблицы.

Свойства	глюкоза	сахароза	крахмал
1.Mr			
2.цвет (вкус)			
3.растворимость в воде (t=200C)			
4.Взаимодействие с йодной настойкой			
5.под микроскопом (рисунок)			