

**«Дело или занятие,
не содержащее трудностей,
недостойно ума человека»**

У. Ченнинг

Урок-исследование

Учитель: Иванова О. В.

Задача.

Вещество имеет следующий качественный состав:

$$W(\text{C}) = 40\%$$

$$W(\text{H}) = 6,7\%$$

$$W(\text{O}) = 53,3\%$$

Молярная масса неизвестного вещества равна 180 г/моль. Найти формулу неизвестного вещества.



Нахождение в природе

- В особом виде глюкоза содержится почти во всех органах зеленых растений
- Особенно ее много в виноградном соке, поэтому глюкозу иногда называют виноградным сахаром
- Мед в основном состоит из смеси глюкозы с фруктозой



Глюкоза –



- **Один из ключевых продуктов обмена веществ, обеспечивающих живые клетки энергией (в процессах дыхания, брожения, гликолиза)**
- **Служит исходным продуктом биосинтеза многих веществ**
- **У человека и животных постоянный уровень глюкозы в крови поддерживается путем синтеза и распада гликогена**
- **В организме человека глюкоза содержится в мышцах, в крови и в небольших количествах во всех клетках**

Глюкоза –



- В организме человека глюкоза содержится в мышцах, в крови (0,1 – 0,12 %) и служит основным источником энергии для клеток и тканей организма.
- Повышение концентрации глюкозы в крови приводит к усилению выработки гормона поджелудочной железы — инсулина, уменьшающего содержание этого углевода в крови.

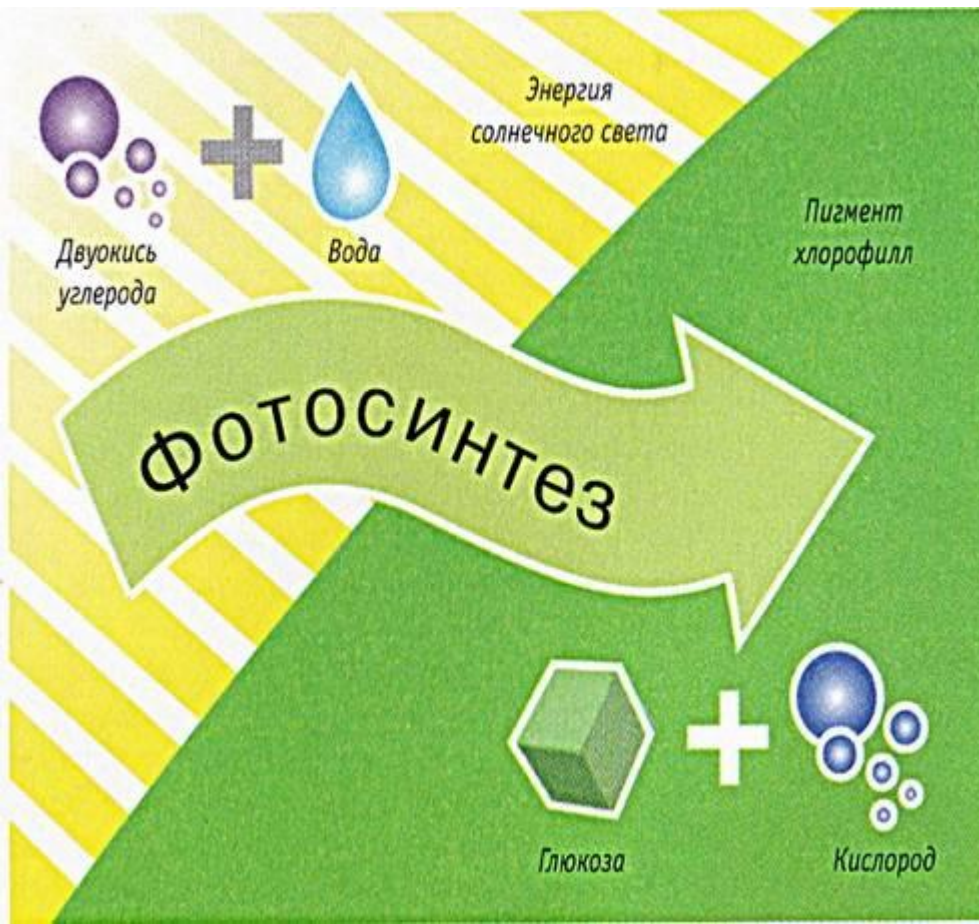
Глюкоза –



- **Химическая энергия питательных веществ, поступающих в организм, заключена в ковалентных связях между атомами.**
- **В глюкозе количество потенциальной энергии составляет 2800 кДж на 1 моль (то есть на 180 грамм).**

Фотосинтез – процесс запасания солнечной энергии в химических связях углеводов

- «Когда-то где-то на Землю упал луч Солнца... В той или иной форме он вошел в состав хлеба, который послужил нам пищей. Он преобразился в наши мускулы, в наши нервы... Он приводит нас в движение. Быть может в эту минуту он играет в нашем мозгу...» (Тимирязев)





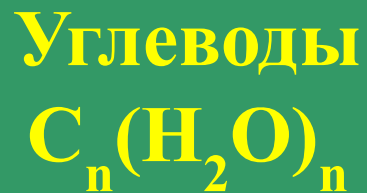
Углеводы – органические соединения, состоящие из углерода, водорода и кислорода, причем водород и кислород входят в соотношении (2:1) как в воде, отсюда и название.

На основе этой аналогии русский химик К. Шмидт в 1844 г. предложил термин углевода (углерод и вода), а общая формула углеводов





Классификация углеводов



Простые
углеводы
(не подвергаются
гидролизу)

Сложные
углеводы
(подвергаются
гидролизу)

Пентозы
(рибоза,
дезоксирибоза)

Гексозы
(глюкоза,
фруктоза)

Олиго-
сахариды
(сахароза)

Поли-
сахариды
(крахмал,
целлюлоза)

ТЕМА УРОКА:



ГЛЮКОЗА



Цель:

- ***Дать классификацию углеводам.***
- ***Выявить физические и химические свойства глюкозы.***
- ***Изучить строение молекулы глюкозы и ее химические свойства.***

ВЕЩЕСТВА

СОСТАВ



СТРОЕНИЕ



СВОЙСТВА

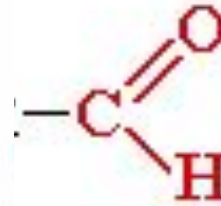
Кислородсодержащие органические соединения

Спирты

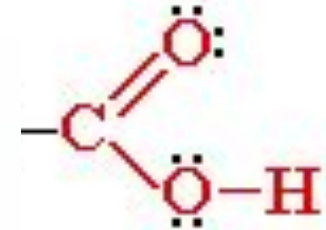
Альдегиды

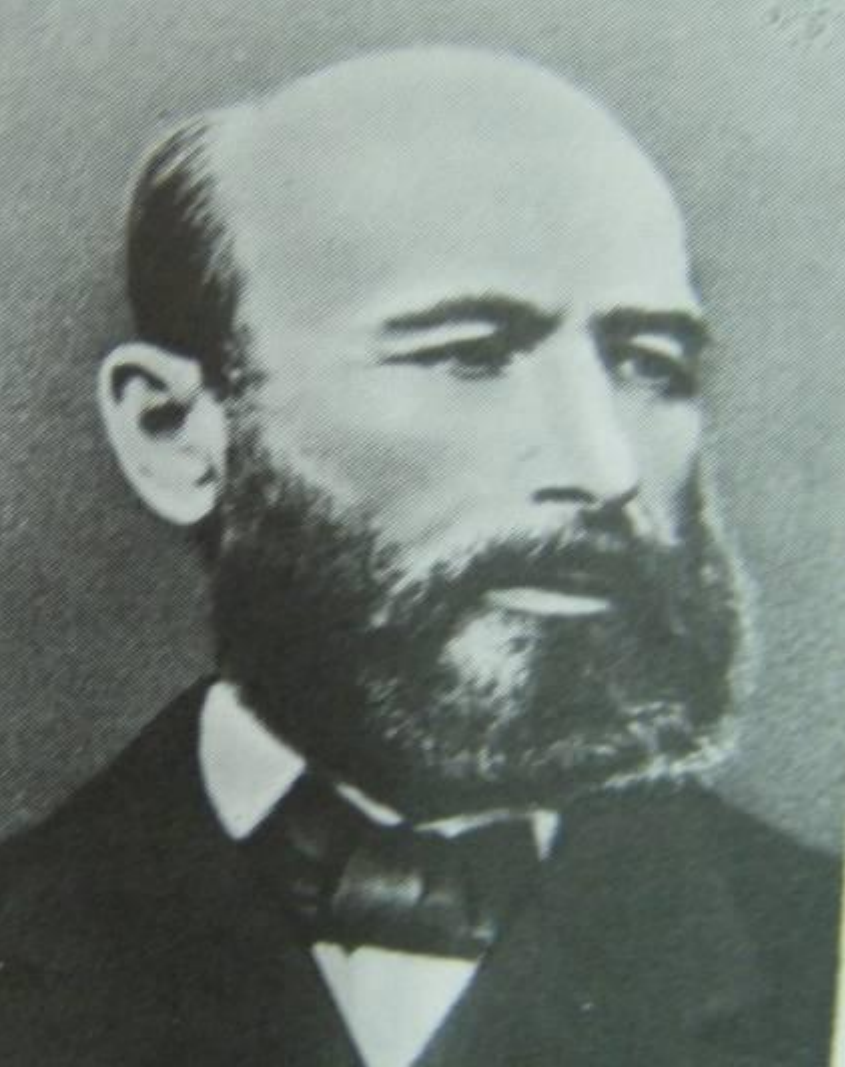
Карбоновые кислоты

?



-ОН





« Ни одна наука не нуждается в эксперименте в такой степени как химия. Ее основные законы, теории и выводы опираются на факты. Поэтому постоянный контроль опытом необходим.»

А. М. Бутлеров

Этапы исследования

- **Сбор фактов по данной теме**
- **Выдвижение гипотезы**
- **Подтверждение гипотезы экспериментом**
- **Формулирование вывода по результатам исследования**





Цель исследования:

Обнаружить наличие функциональных групп в глюкозе и доказать зависимость свойств веществ от их строения

«Опыт никогда не ошибается» (Леонардо да Винчи)



- **Пользуясь инструкцией, докажите наличие функциональных групп в молекуле глюкозы**

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

ГЛЮКОЗА -

- бесцветное кристаллическое вещество
- хорошо растворимо в воде
- сладкое на вкус
- температура плавления 146°C



Строение молекулы глюкозы

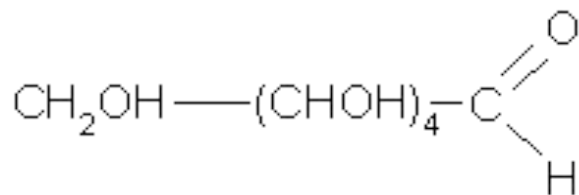
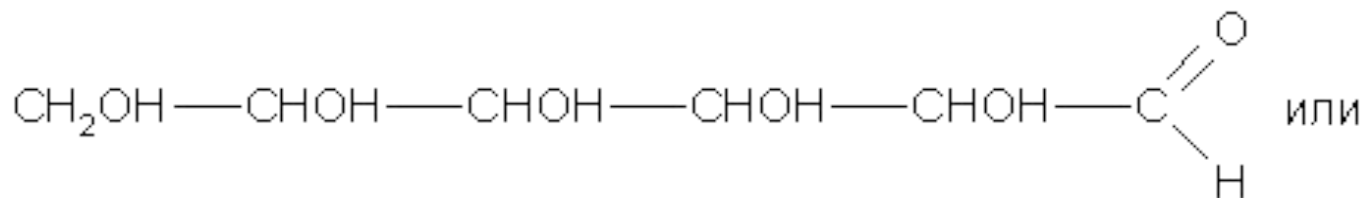
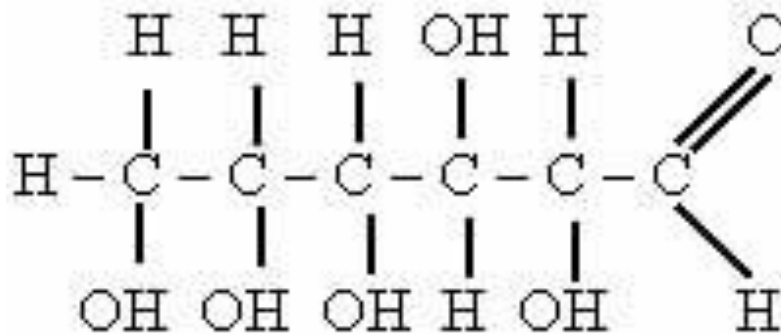
- Идет реакция «серебряного зеркала» и реакция с гидроксидом меди (II) при нагревании.
- **Вывод:** В молекуле глюкозы есть альдегидная группа.
- Идет качественная реакция на многоатомные спирты с гидроксидом меди (II).
- **Вывод:** В молекуле глюкозы есть несколько гидроксильных групп.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА:

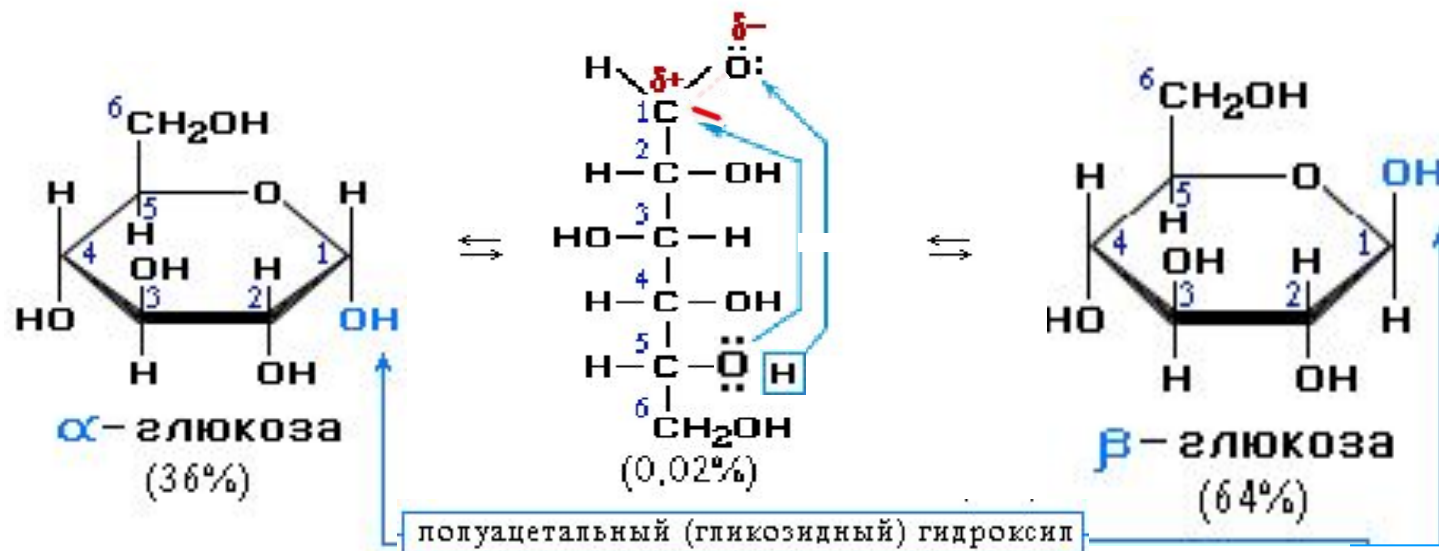
Химические свойства глюкозы

Свойства, обусловленные наличием в молекуле		Специфические свойства (брожение)
гидроксильных групп	альдегидной группы	
1. Реагирует с карбоновыми кислотами с образованием сложных эфиров (пять гидроксильных групп глюкозы вступают в реакцию с кислотами).	1. Реагирует с оксидом серебра (I) в аммиачном растворе (реакция «серебряного зеркала»).	а) спиртовое
2. Как многоатомный спирт, реагирует с гидроксидом меди (II) с образованием алкоголята меди (II).	2. Окисляется гидроксидом меди (II) (с выпадением красного осадка)	б) молочнокислое
	3. Под действием восстановителей превращается в шестиатомный спирт.	в) маслянокислое

ГЛЮКОЗА - АЛЬДЕГИДОСПИРТ



ГЛЮКОЗА





Итоги

- Удалось ли вам на уроке установить связь между свойствами и строением глюкозы?
- Сможете ли вы экспериментально определить функциональные группы в молекулах органических веществ?
- Что вы взяли для себя с данного урока?



ВЫВОД:

**Глюкоза – альдегидоспирт,
точнее – многоатомный
альдегидоспирт**

**Глюкоза – один из важнейших
углеводов, так как она
является изомером
большинства полисахаридов.**

Домашнее задание

1. Учить § 14.
2. Составить уравнения химических реакций сегодняшних экспериментов.
3. Подготовить сообщение о практическом значении глюкозы.

