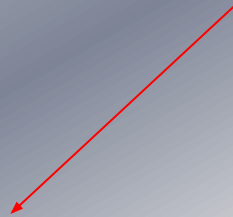


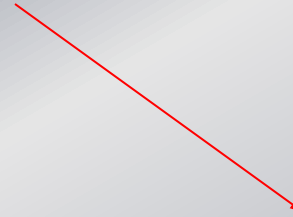
Углеводы. Аминокислоты. Белки.



КЛАССИФИКАЦИЯ УГЛЕВОДОВ



ПРОСТЫЕ
моносахариды



СЛОЖНЫЕ
(дисахариды,
полисахариды)

Моносахариды

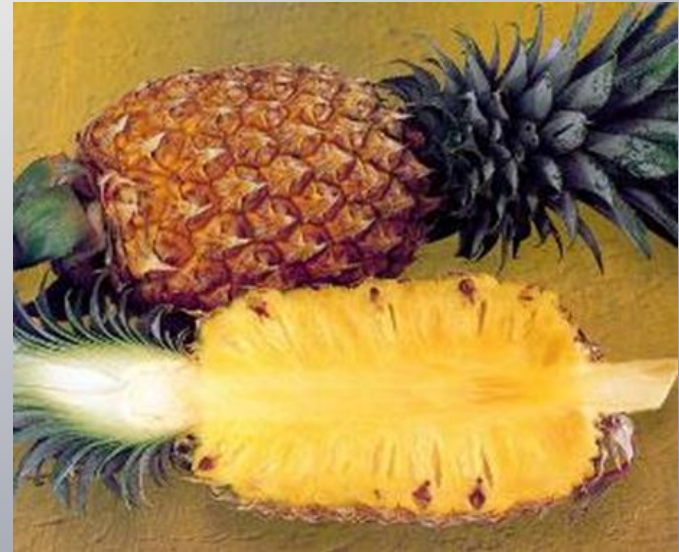


- *Глюкоза* – бесцветное кристаллическое вещество со сладким вкусом, хорошо растворима в воде. Содержится в ягодах и фруктах, в крови человека 0,1%. Ценное питательное вещество. При окислении глюкозы в организме образуется углекислый газ и вода.

- Практическое значение имеет брожение углеводов:



- **Фруктоза** – изомер глюкозы, входит в состав плодов и пчелиного меда. Сладше, чем глюкоза.

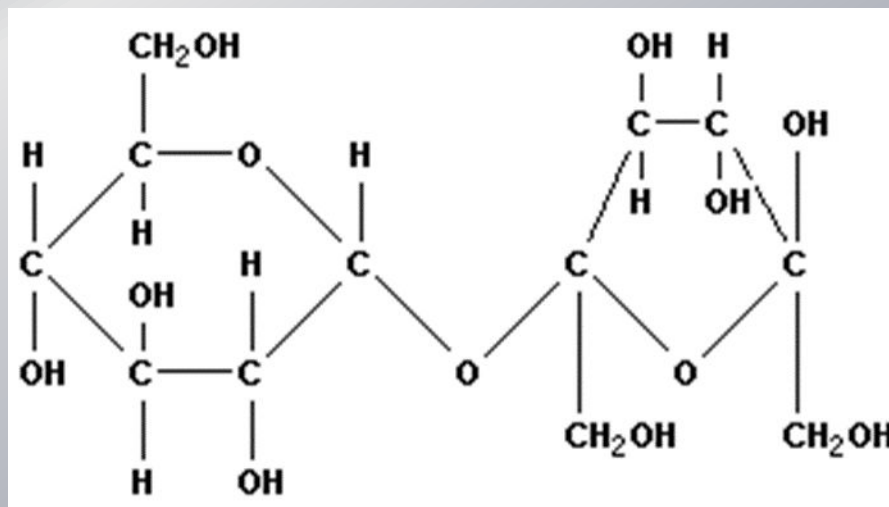
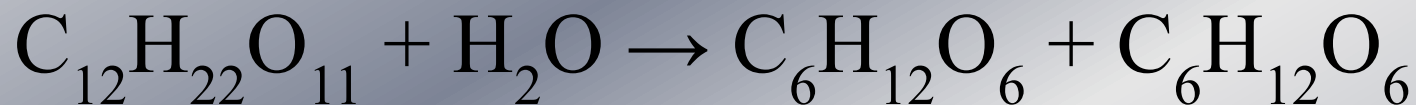


■ *Дисахариды.*

- Сахароза – $C_{12}H_{22}O_{11}$. Содержится сахарной свекле, сахарном тростнике и др. плодах. Белое кристаллическое вещество, сладкое на вкус, хорошо растворимо в воде.



При гидролизе образует глюкозу и фруктозу:



ПОЛИСАХАРИДЫ

Полисахариды – крахмал, целлюлоза – природные полимеры моносахаридов.

К полисахаридам относятся:

$(C_6H_{10}O_5)_n$ - целлюлоза, крахмал, гликоген

Полисахариды состоят из моносахаридов. Большие размеры делают их молекулы практически нерастворимыми в воде; они не оказывают влияние на клетку и потому удобны в качестве запасных веществ. При необходимости они могут быть превращены обратно в сахара путём гидролиза.

Важнейшие из полисахаридов - это крахмал, гликоген (животный крахмал), целлюлоза (клетчатка).

- Образуются в процессе фотосинтеза. Глюкоза превращается в полисахариды, отщепляя молекулы воды:
- $n\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow (\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n + n\text{H}_2\text{O}$

■ **Крахмал** — содержится в корнях, листьях и семенах растений. Белый порошок, не растворяется в холодной воде, в горячей воде набухает и образует коллоидный раствор.

■ При нагревании в присутствии серной кислоты гидролизуется и превращается в глюкозу.

Качественная реакция — раствор йода окрашивает крахмал в синий цвет.



- ***Целлюлоза*** (клетчатка) - содержится в древесине и в растениях, придавая им эластичность и прочность. Твердое волокнистое вещество, в воде не растворяется, хорошо горит.



- **Аминокислоты** — органические соединения, содержащие аминогруппы ($-\text{NH}_2$), и карбоксильные группы ($-\text{COOH}$).
- Производные карбоновых кислот, в которых атом водорода в углеводородном радикале замещен на аминогруппу. В составе растительных и животных белков присутствует 20 аминокислот. Незаменимые аминокислоты — неспособны синтезироваться организмом человека.
- Используются в медицине и сельском хозяйстве.

- **Белки.** Являются основой жизни на Земле. Полимеры, состоящие из остатков аминокислот. В организме происходит разрушение белков до аминокислот, затем до углекислого газа, воды, аммиака и мочевины. При этом выделяется энергия. В живых организмах параллельно гидролизу протекает синтез белков, присущий только данному организму.
- Под влиянием температуры, радиации и тп. происходит **денатурация** – разрушение структуры белка.
- Белки входят в состав многих продуктов питания

Задание на дом

§ 59, 60 учить