

9 класс (обязательный минимум по
химии)

ПОЛИМЕРЫ

Составитель презентации –
учитель химии МОУ СОШ
г. Холма Насонова Т.А.





План урока.

- 1. Природные и синтетические полимеры.**
- 2. Способы получения полимеров.**
- 3. Основные понятия химии полимеров.**
- 4. Пластмассы и волокна.**



1. Природные и синтетические полимеры.

Полимеры – это соединения, без которых человек уже не может обойтись. С этими соединениями знакомы все – от самых маленьких до пожилых, от домохозяек до специалистов многих отраслей промышленности.

Что же такое полимеры?

Полимеры – это высокомолекулярные соединения, состоящие из множества ковалентных структурных звеньев.



По происхождению полимеры делятся на **природные и синтетические.**

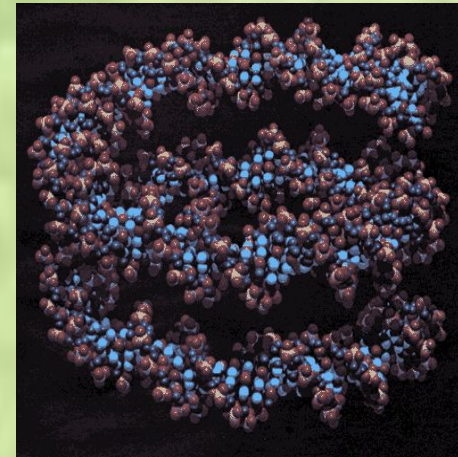
Природные полимеры – это, например, натуральный каучук, крахмал, целлюлоза, белки, нуклеиновые кислоты. Без некоторых из них невозможна жизнь на нашей планете.



крахмал



белок



ДНК

Синтетические полимеры – это многочисленные пластмассы, волокна, каучуки.

Они играют большую роль в развитии всех отраслей промышленности, сельского хозяйства, транспорта, связи.

Как без природных поли -

возможна сама

ь, так без синтетических

меров немыслима

ременная цивилизация.



Ткани с люрексом



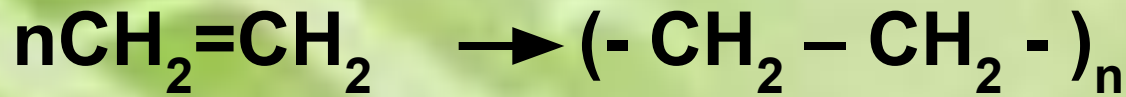
2. Способы получения полимеров.

Как же образуются эти необычные соединения?

Полимеры получают в основном двумя методами - *реакциями полимеризации и реакциями поликонденсации.*

В реакцию полимеризации вступают молекулы, содержащие кратную (чаще – двойную) связь. Такие реакции протекают по механизму присоединения и всё начинается с разрыва двойных связей.

С реакцией полимеризации мы знакомимся на примере получения полиэтилена:

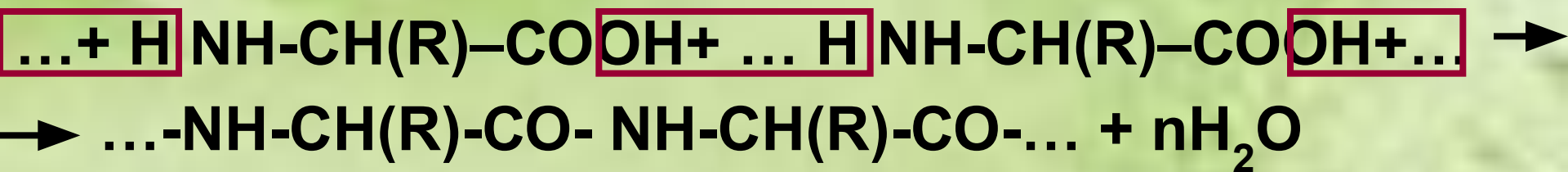


Для **реакции поликонденсации** нужны особые молекулы. В их состав должны входить две или более функциональные группы (-ОН, -СООН, -NH₂ и др.).

При взаимодействии таких групп происходит отщепление низкомолекулярного продукта (например, воды) и образование новой группировки, которая связывает остатки реагирующих между собой молекул.



В реакцию поликонденсации вступают, например, аминокислоты. При этом образуется биополимер- белок и побочное низкомолекулярное вещество – вода:

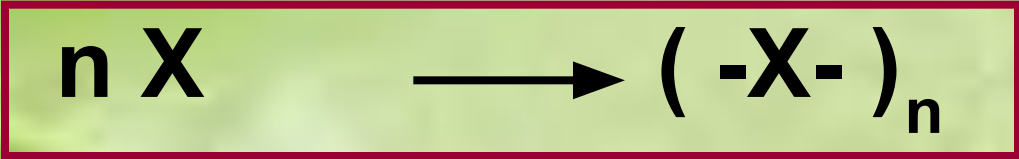


Реакцией поликонденсации получают многие полимеры, в том числе капрон.



3. Основные понятия химии полимеров.

- 1. Макромолекула** – от греч. *макрос* – большой, длинный.
- 2. Мономер** – исходное вещество для получения полимеров.
- 3. Полимер** – много мер (структурное звено).
- 4. Структурное звено** – многократно повторяющиеся в макромолекуле группы атомов.
- 5. Степень полимеризации n** – число структурных звеньев в макромолекуле.



X – мономер,

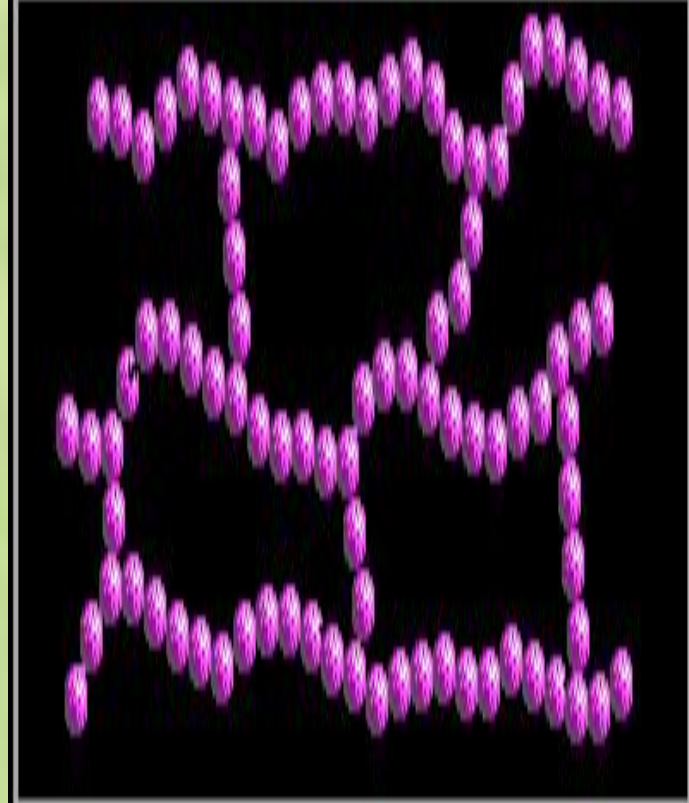
(-X-) – структурное звено,

n - степень полимеризации.

(- X-)_n - макромолекулы полимеров.

В зависимости от строения основной цепи полимеры имеют разные структуры:
линейную (например, полиэтилен),
разветвленную (например, крахмал) и
пространственную (например, вторичная и третичная структура белков).

Структуры полимеров.



линейная

разветвлённая

Пространственная

4. Пластмассы и волокна.

Обычно полимеры редко используют в чистом виде. Как правило из них получают полимерные материалы. К числу последних относятся **пластмассы и волокна.**

Пластмасса – это материал, в котором связующим компонентом служит полимер, а остальные составные части – наполнители, пластификаторы, красители, противопоокислители и др. вещества.

Особая роль отводится наполнителям, которые добавляются к полимерам. Они повышают прочность и жёсткость полимера, снижают его себестоимость. В качестве наполнителей могут быть стеклянные волокна, опилки, цементная пыль, бумага, асбест и др.



Поэтому такие пластмассы, как, например, **полиэтилен, поливинилхлорид, полистирол, фенолформальдегидные**, широко применяются в различных отраслях



шленности, домашнего хозяйства, медицине, культуре, в быту.



Волокна – это вырабатываемые из природных или синтетических полимеров длинные гибкие нити, из которых изготавливается пряжа и другие текстильные изделия.

Волокна подразделяются на **природные и **химические**.**



ШЕЛКОВЫЕ ТКАНИ

природные, или нату -

растительные - это

хлопчатого

или

шёлк,

шерсть,

Химические волокна получают путём химической переработки природных (прежде всего целлюлозы) или синтетических полимеров.

К химическим волокнам относятся вискозные, ацетатные волокна, а также капрон, нейлон, лавсан и многие другие.



БАРХАТНЫЕ ТКАНИ

