

ПОДИМЕРЫ





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.



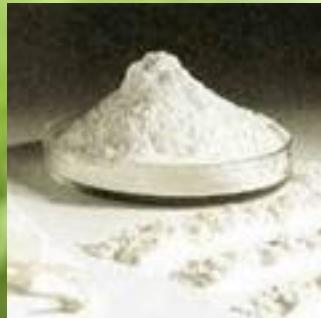
Что же такое полимеры?

Полимеры – это высокомолекулярные

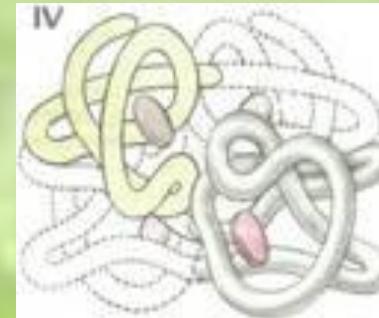


По происхождению полимеры делятся на *природные и синтетические*.

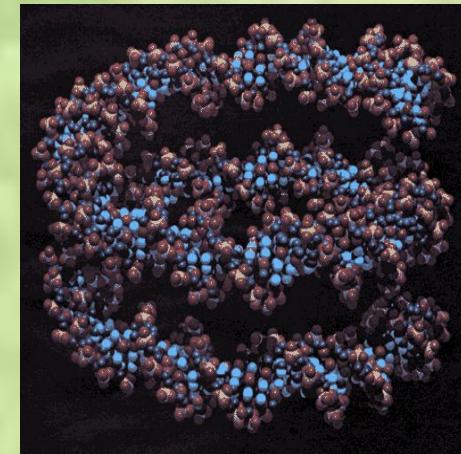
Природные полимеры – это, например, натуальный каучук, крахмал, целлюлоза, белки, нуклеиновые кислоты. Без некоторых из них невозможна жизнь на нашей планете.



крахмал



белок



ДНК

**Синтетические полимеры – это
многочисленные пластмассы,
волокна, каучуки.**

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



Ткани с люрексом

Как без природных по-
лимеров невозможна
сама жизнь, так без
синтетических полиме-
ров немыслима Сов-
ременная цивилизация.

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 знакомились 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.

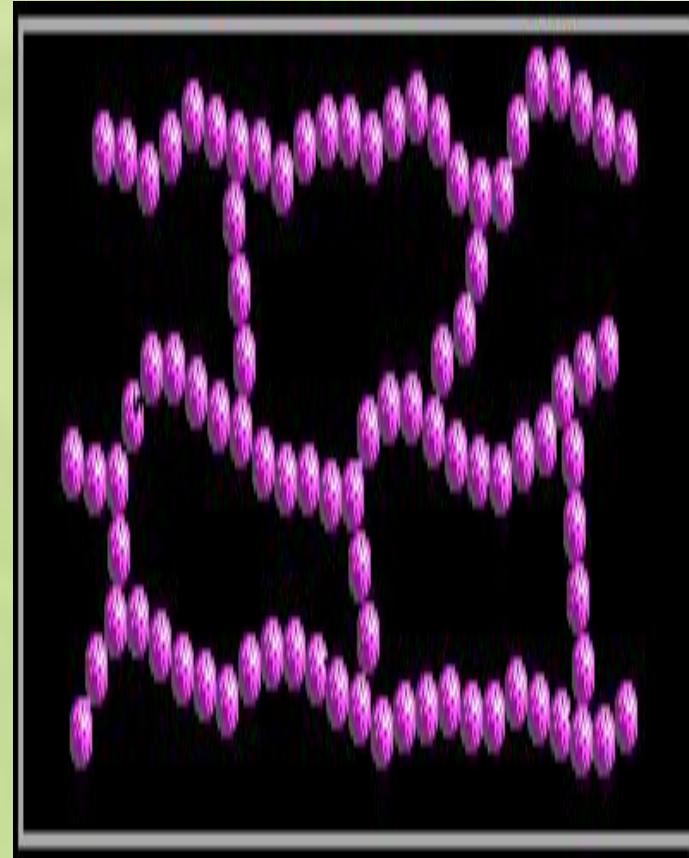
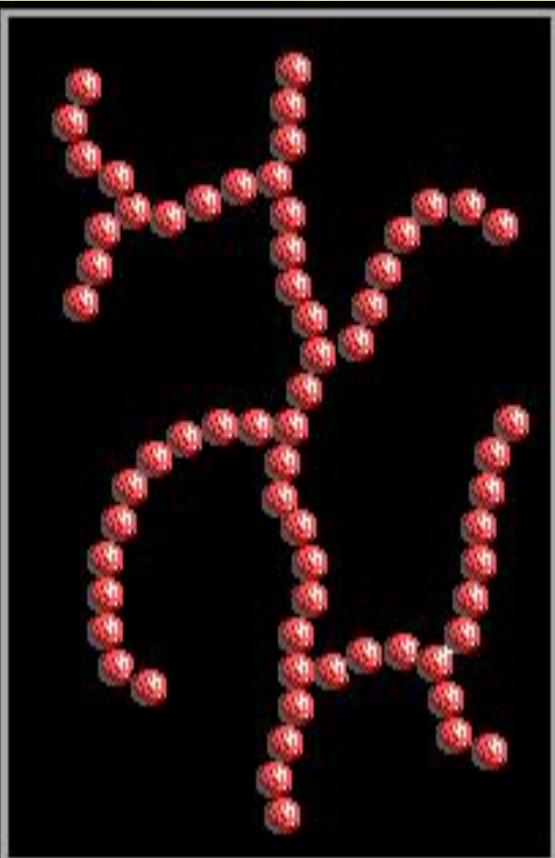
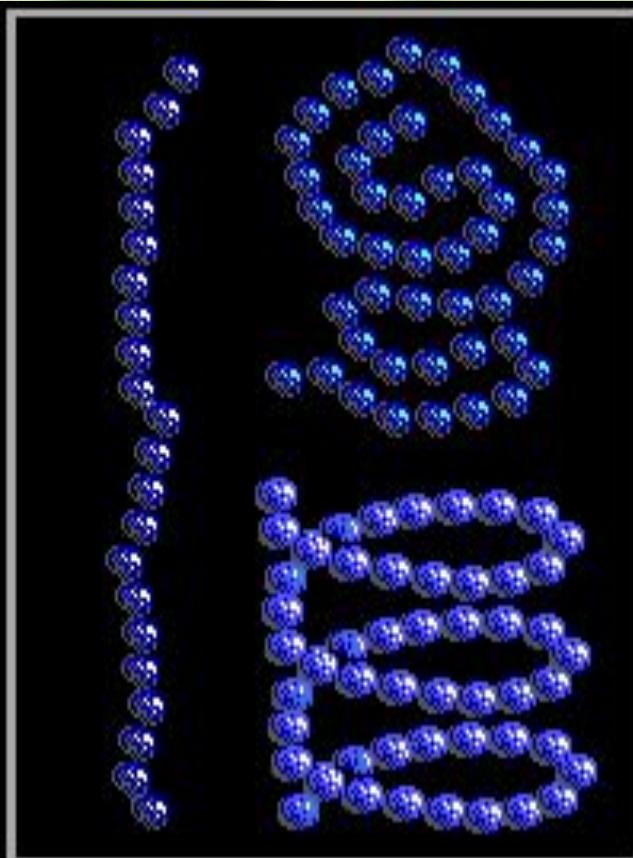
1. **Макромолекула** – от греч. **макрос** – большой, длинный.
2. **Мономер** – исходное вещество для получения полимеров.
3. **Полимер** – много мер (структурное звено).
4. **Структурное звено** – многократно повторяющиеся в макромолекуле группы атомов.
5. **Степень полимеризации n** – число структурных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

Пространствен-
ная

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, противоокислители и др. вещества.

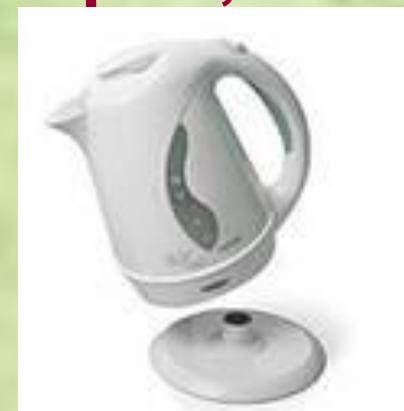
Особая роль отводится наполнителям, которые добавляют к полимерам. Они повышают прочность и жёсткость полимера, снижают его себестоимость. В качестве наполнителей могут быть стеклянные волокна, опилки, цементная пыль, бумага, асбест и др.



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



промышленности, сельского 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

Природные

Химические

Природные, или натуральные, волокна - это материалы животного или растительного происхождения: шёлк, шерсть, хлопок, лён.



ШЕЛКОВЫЕ ТКАНИ

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

