

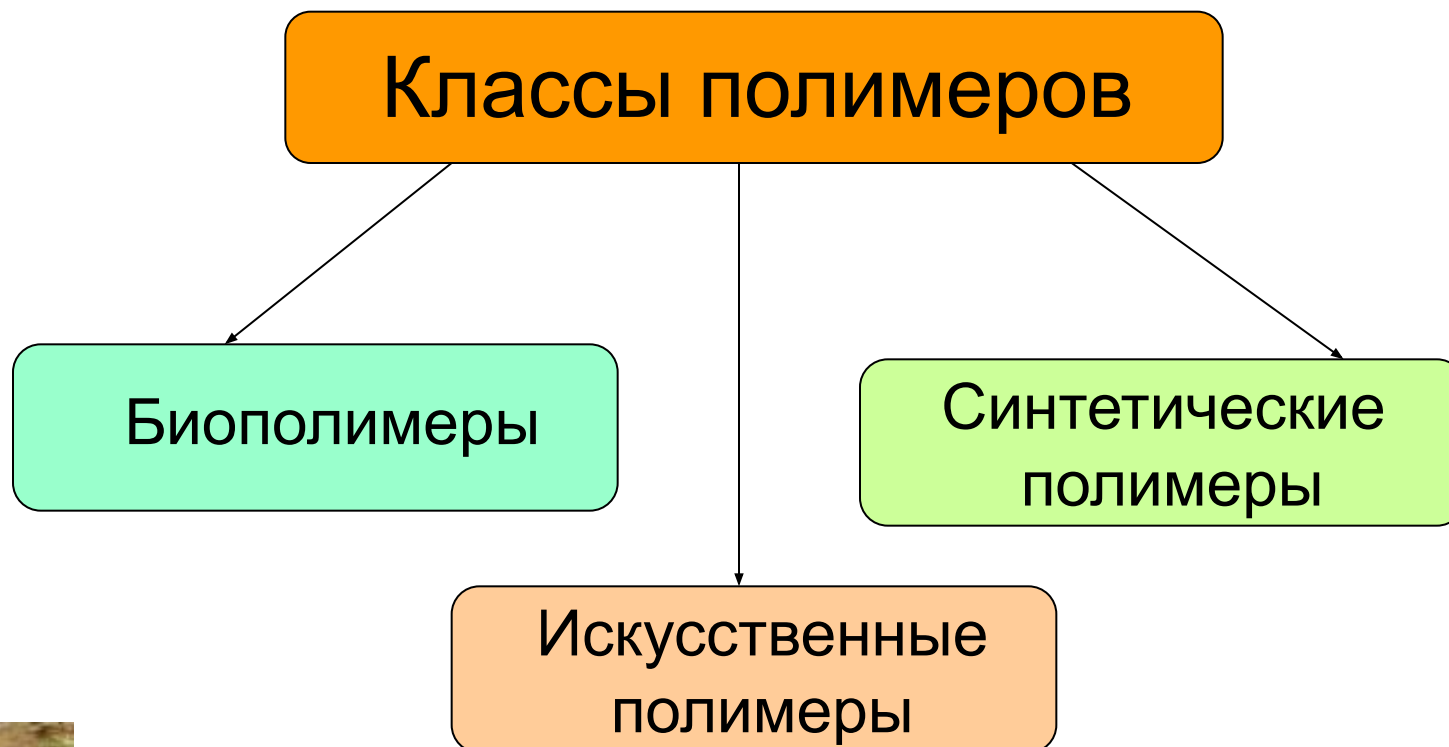
Полимеры

Фрагмент урока
Учитель - Крутто Л.С.
ЛИКТ 590
2007 год

pptcloud.ru



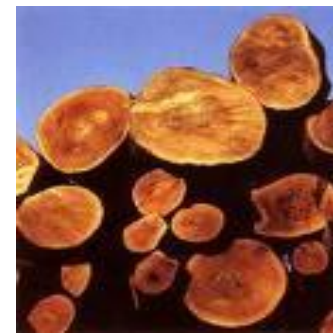
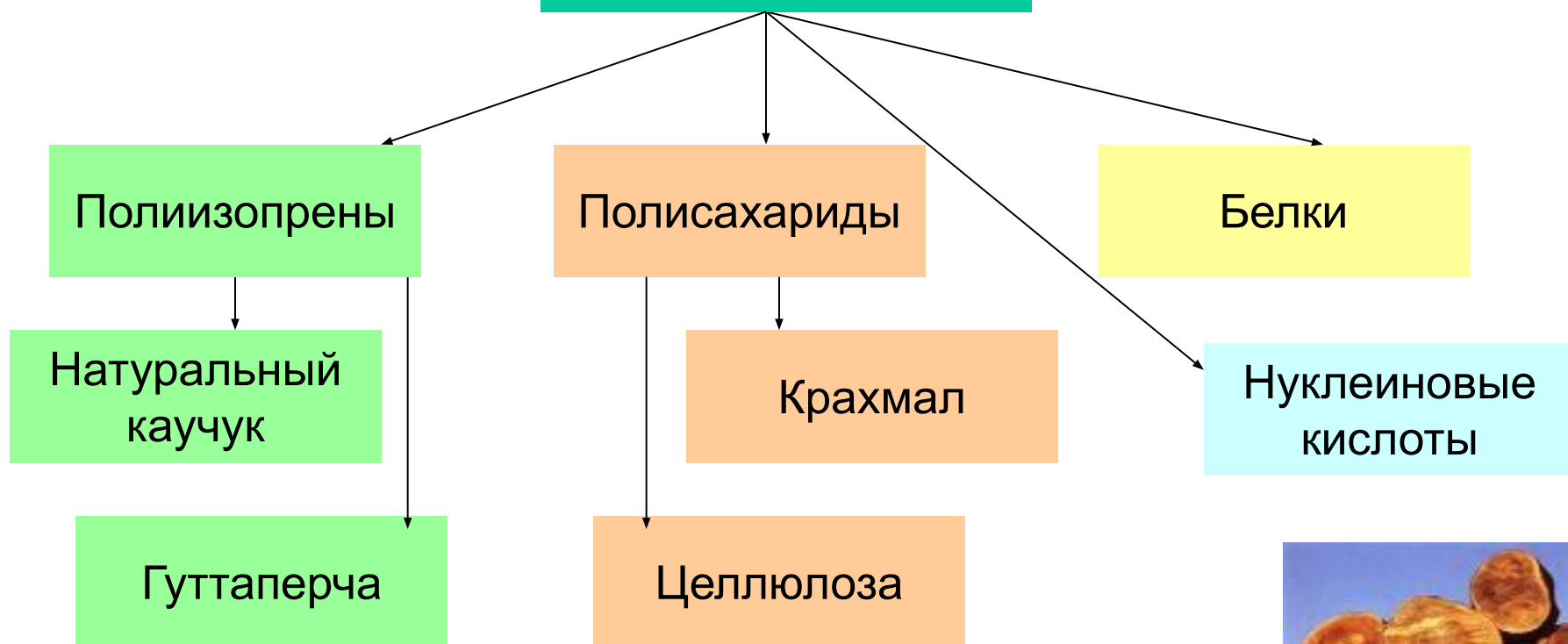
Классификация полимеров



Классификация полимеров



Биополимеры



Классификация полимеров

Синтетические:
Каучуки(СК)

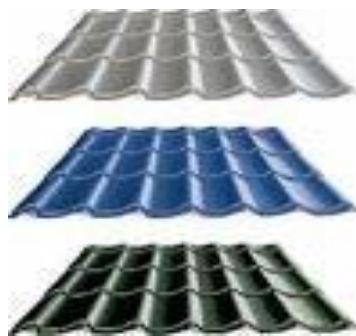
Волокна

-хлопок

-шерсть

-лен

Пластмассы



Искусственные:

-вискоза

-ацетатный шелк

-«штапель» и др.

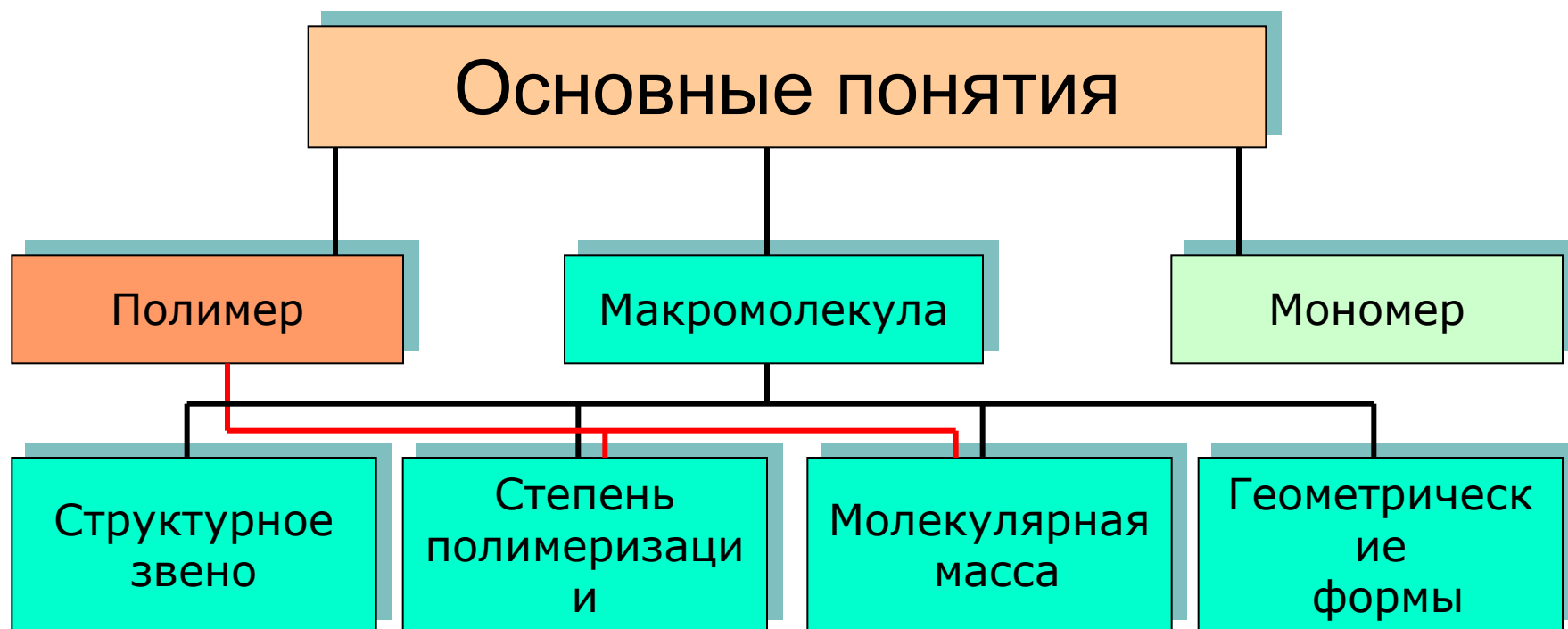




Основные понятия химии полимеров

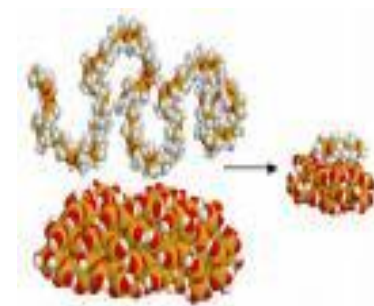
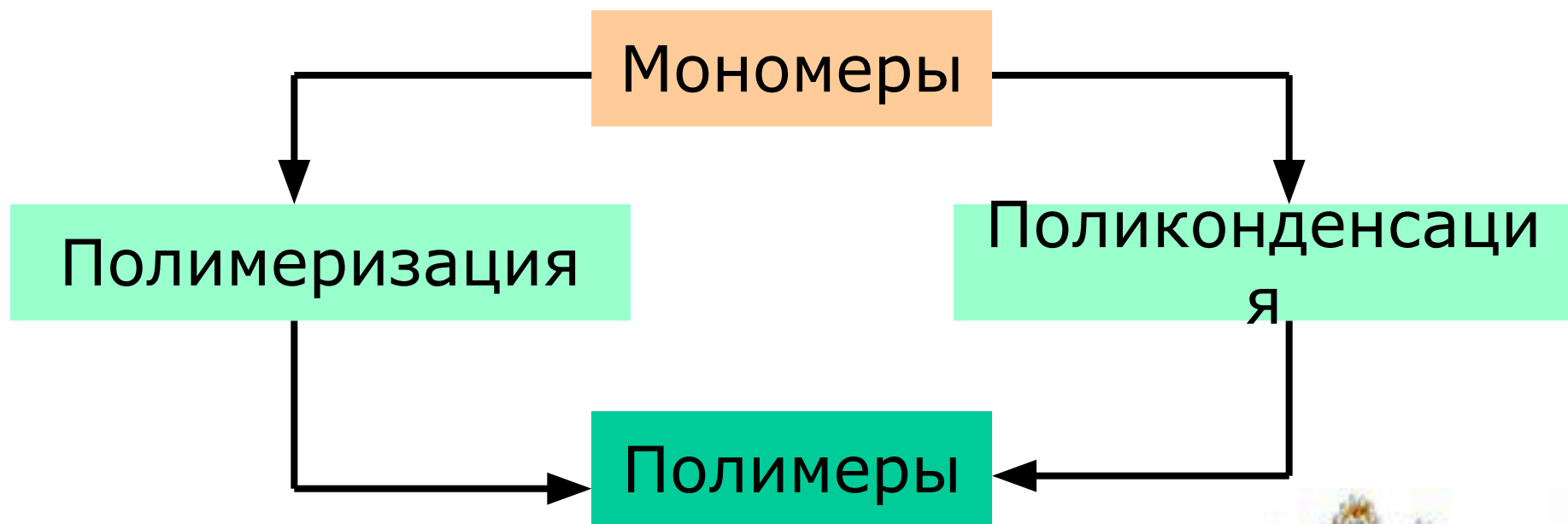
- полимер
- макромолекула
- мономер
- структурное звено макромолекулы
- степень полимеризации макромолекулы
- молекулярная масса макромолекулы
- молекулярная масса полимера
- геометрические формы макромолекул

Иерархическая подчиненность основных понятий





СПОСОБЫ ОБРАЗОВАНИЯ ПОЛИМЕРОВ



Полимеры, получаемые реакцией полимеризации

П О Л И М Е Р			П О Л И М Е Р		
Название	Формула	Формула мономера	Название	Формула	Формула мономера
Полиэтилен	$(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	Полибутадиен	$(-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-)_n$	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
Полипропилен	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-)_n$	$\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}$	Полиизопрен	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}=\text{CH}-\text{CH}_2-)_n$	$\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
Полистирол (поли- винилбензол)	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}-)_n$	$\text{CH}_2=\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}$	Полихлоропрен	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{C}}=\text{CH}-\text{CH}_2-)_n$	$\text{CH}_2=\underset{\text{Cl}}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
Поливинил- хлорид	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-)_n$	$\text{CH}_2=\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}$	Бутадиен- стирольный каучук (СКК)	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}=\text{CH}}{\text{CH}_2}-\text{CH}_2-\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}-)_n$ сополимер бутадиена и стирола	
Тефлон	$(-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$			
Полиметил- метакрилат	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{C}(=\text{O})\text{OCH}_3}{\text{C}(\text{CH}_3)-})_n$	$\text{CH}_2=\underset{\text{C}(=\text{O})\text{OCH}_3}{\text{C}(\text{CH}_3)}$			

Полимеры, получаемые реакцией поликонденсации

П О Л И М Е Р		Формулы мономеров	
Название	Формула		
Лавсан	$\left[-O-CH_2CH_2-O-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}- \right]_n$	$HO-CH_2CH_2-OH + HO-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH$	
Капрон (полиамид-6)	$\left[-NH-(CH_2)_5-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}- \right]_n$	$\begin{array}{l} CH_2-CH_2-CH_2-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C} \\ \\ CH_2-CH_2-NH \end{array} \quad (полимеризация)$	$NH_2-(CH_2)_5-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH \quad (поликонденсация)$
Найлон (полиамид-6,6)	$\left[-NH-(CH_2)_6-NH-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-(CH_2)_4-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}- \right]_n$	$NH_2-(CH_2)_6-NH_2 + HO-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-(CH_2)_4-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH$	
Фенол-формальдегидные смолы	$\left[\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2-CH_2- \right]_n$ новолак, резол	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{C}=\text{O}$	
	$\left[\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2-CH_2-\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2-CH_2- \right]_n$ резит		

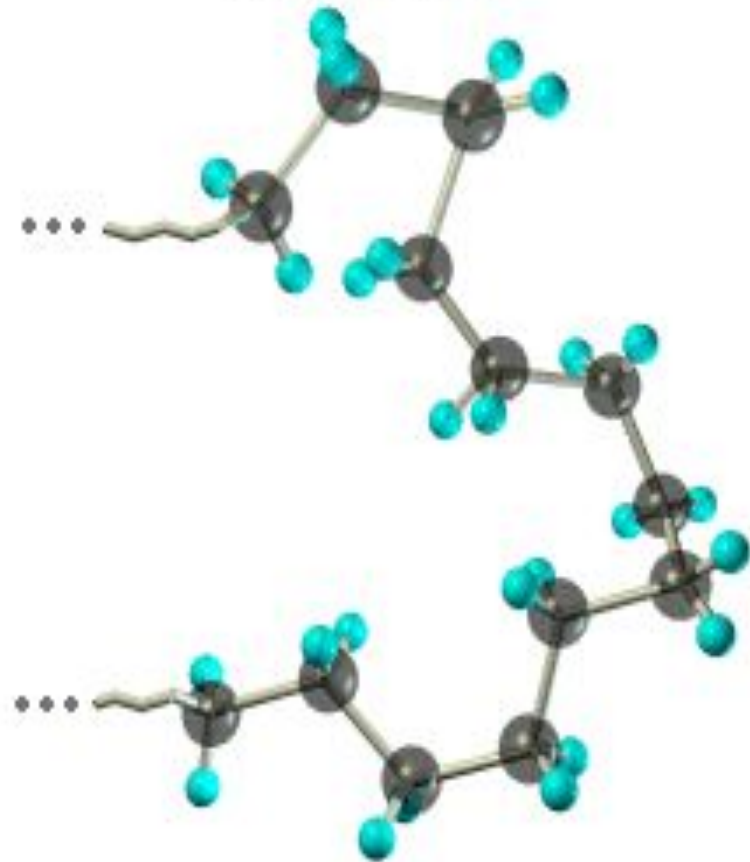
Полимер. Макромолекула

Полимерами называются вещества, состоящие из больших молекул цепного строения (от греческого «поли»-много и «мерос»-часть).

Молекула полимера называется

макромолекулой (от греческого «макрос»-большой, длинный)

Фрагмент макромолекулы
полиэтилена



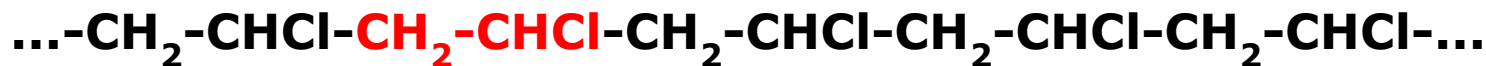
Мономер, структурное звено

Мономеры это вещества, из которых образуются полимеры.

Они содержат:

- кратную связь $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$
- одну или несколько функциональных групп $\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$

Структурное звено это многократно повторяющаяся в макромолекуле группа атомов.



Степень полимеризации

Молекулярная масса

Степень полимеризации (n) - это число, показывающее сколько молекул мономера соединилось в макромолекулу.

Молекулярная масса макромолекулы связана со степенью полимеризации соотношением:

$$M(\text{макромолекулы}) = M(\text{звена}) \times n$$

где n - степень полимеризации,
 M - молекулярная масса звена

Молекулярная масса и степень полимеризации полимера являются **усредненными** величинами:

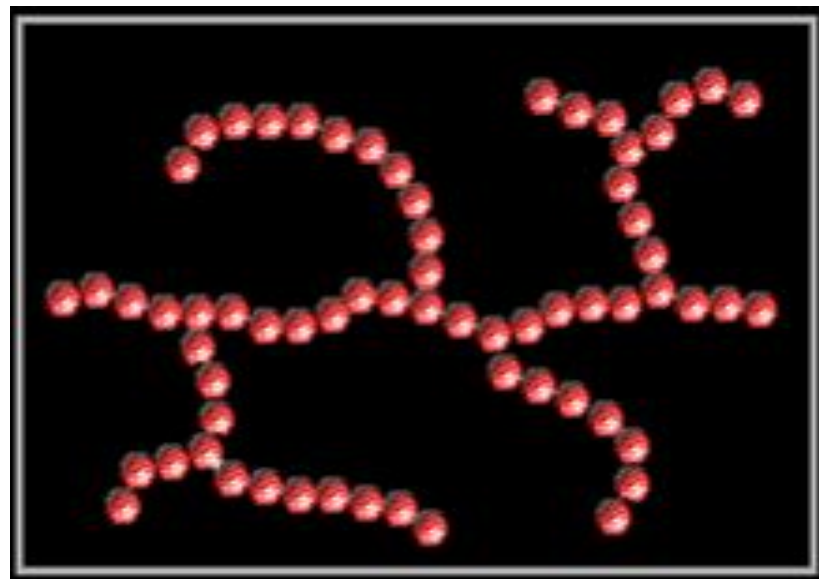
$$M_{\text{ср.}}(\text{полимера}) = M(\text{звена}) \times n_{\text{ср.}}$$



Геометрическая форма макромолекул



Линейная



Разветвленная



Полимеризация

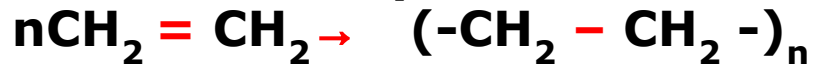
Полимеризация это образование полимера без выделения низкомолекулярных продуктов.

Мономеры полимеризации-соединения с кратными связями.

Стадии полимеризации:

- инициирование
- рост
- обрыв цепи.

Схема полимеризации этилена:



Сополимеризация это полимеризация одновременно двух или нескольких мономеров.



Типы сополимеров



статистический сополимер



чередующийся сополимер



блок-сополимер



привитой сополимер

Поликонденсация

При поликонденсации образуются:

-полимер и

-низкомолекулярное соединение (чаще всего - вода).

Мономеры содержат минимум **две** функциональные группы.

Схема получения лавсана из терефталевой кислоты и этиленгликоля:

