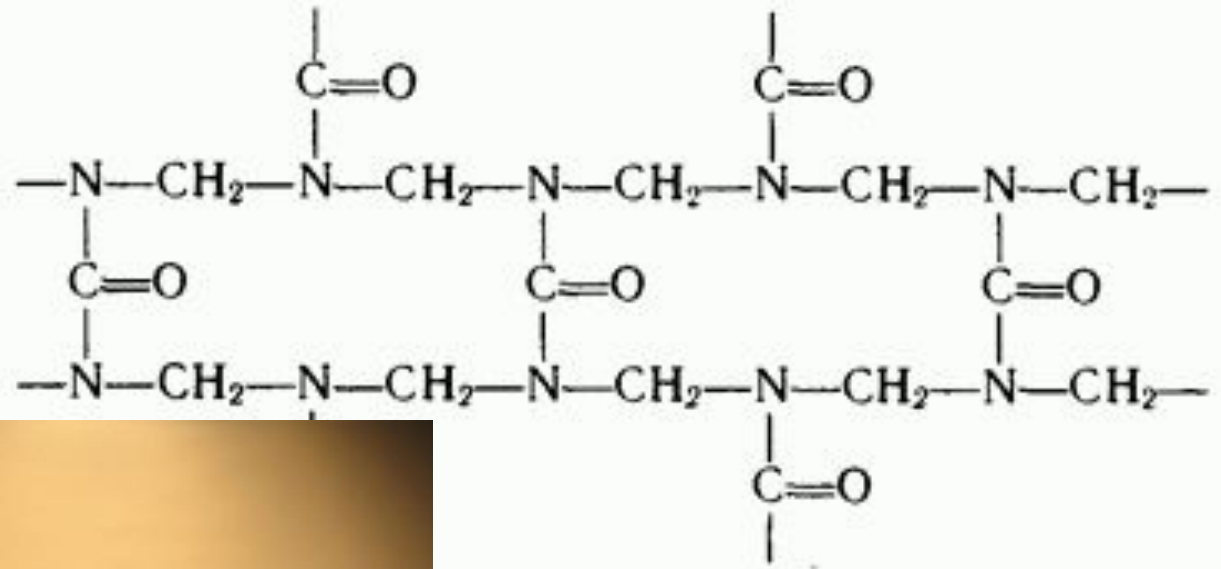


# Химические реакции полимеров



Цель лекции:  
ознакомиться с основными  
химическими превращениями  
полимеров

# Химические реакции полимеров

Основными разновидностями химических превращений полимеров являются:

1. реакции, протекающие без изменения степени полимеризации (внутримолекулярные и полимераналогичные превращения)
2. реакции, приводящие к увеличению степени полимеризации (сшивание и отверждение полимеров, получение блок-и привитых сополимеров)
3. реакции, приводящие к уменьшению степени полимеризации (деструкция полимеров).

## Химические реакции полимеров. Классификация.

реакции, не сопровождающиеся изменением степени полимеризации

Полимераналогичные превращения

(без изменения структуры основной цепи) – реакции боковых функциональных групп

Внутримолекулярные реакции

(меняется химическая структура основной цепи)

реакции, приводящие к увеличению степени полимеризации

Сшивание  
(Вулканизация)

реакции, приводящие к уменьшению степени полимеризации

Деполимеризация и  
Деструкция

# Химические реакции полимеров

1. Реакции, протекающие без изменения степени полимеризации (внутримолекулярные и полимераналогичные превращения)

## 1.1 ВНУТРИМОЛЕКУЛЯРНЫЕ РЕАКЦИИ

**Внутримолекулярные реакции** – это реакции функциональных групп или атомов одной макромолекулы, которые приводят к изменению строения макромолекул.

Внутримолекулярные реакции осуществляются **под действием физических факторов** (тепла, света, излучений высокой энергии), а также химических реагентов, которые не входят в состав полимера.

Основным назначением внутримолекулярных превращений является **синтез и модификация полимеров**.

# Химические реакции полимеров

## 1.1 ВНУТРИМОЛЕКУЛЯРНЫЕ РЕАКЦИИ

Основным назначением внутримолекулярных превращений является синтез и модификация полимеров.

*Внутримолекулярные реакции – реакции, приводящие к изменению структуры (скелета) основной цепи без изменения степени полимеризации.*

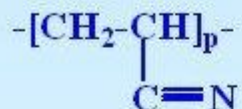
Пример 1: пиролиз поливинилового спирта



# Химические реакции полимеров

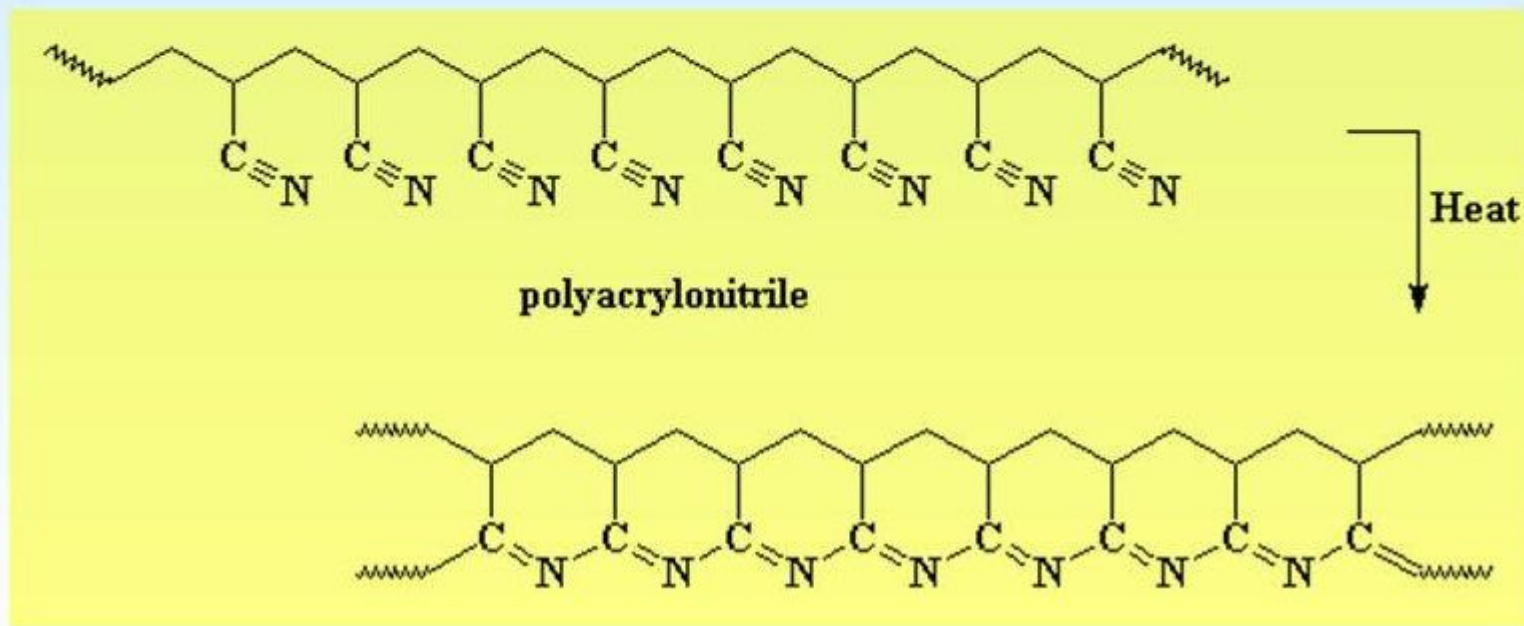
## 1.1 ВНУТРИМОЛЕКУЛЯРНЫЕ РЕАКЦИИ

Пример 2: пиролиз полиакрилонитрила



Полиакрилонитрил

$T = 300-400^\circ\text{C}$



# Химические реакции полимеров

1. Реакции, протекающие без изменения степени полимеризации (внутримолекулярные и

полимераналогичные превращения)

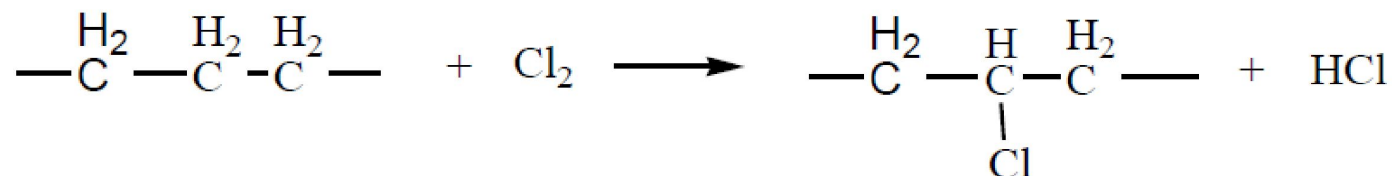
## 1.2 ПОЛИМЕРАНАЛОГИЧНЫЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ

**Полимераналогичные превращения** – это химические реакции макромолекул с низкомолекулярными соединениями, которые не изменяют длины и строения основной цепи, но изменяют природу функциональных групп.



**Введение новых функциональных групп в макромолекулы.**

*Пример 4.* Хлорирование полиэтилена (реакция 2.18):

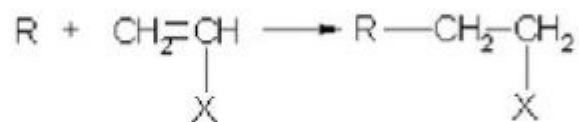


# 1. Химические реакции с увеличением степени полимеризации

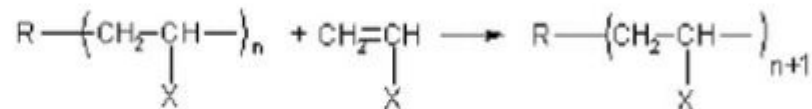
## Синтез полимеров

**Полимеризация** — химическая реакция соединения одинаковых молекул в сложные молекулы большой молекулярной массы. Продукт полимеризации имеет такой же элементный состав, что и исходное вещество (мономер).

1. Зарождение цепи

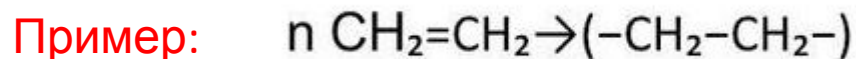


2. Рост цепи



3. Обрыв цепи

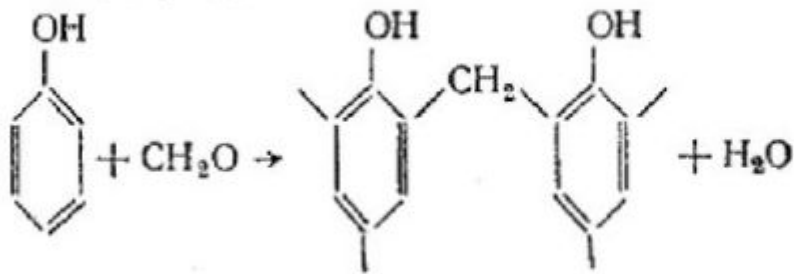
Полимеризации не образуются какие-либо иные вещества, кроме молекулы полимера.





# Синтез полимеров

**Поликонденсация** — метод синтеза полимеров, основанный на реакциях замещения или обмена между функциональными группами исходных веществ (мономеров). В результате поликонденсации образуются макромолекулы и отщепляются простые вещества, напр. вода, аммиак, спирт, хлористый водород.



Фенол + формальдегид = фенолформальдегидная смола

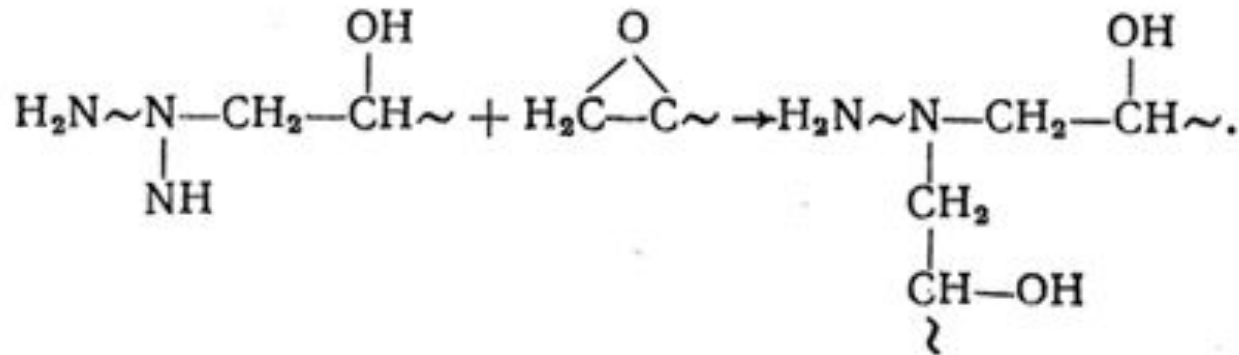
При реакции поликонденсации из  $n$  молекул мономера выделяется  $(n - 1)$  молекула воды

# Синтез полимеров

**Полиприсоединение** – это объединение различных основных молекул в высокомолекулярные продукты без отщепления третьего вещества.

**Пример:** По механизму полиприсоединения эпоксидные смолы отверждаются первичными и вторичными ди- и полиаминами (алифатическими и ароматическими), многоосновными кислотами и их ангидридами, фенолформальдегидными смолами резольного и новолачного типа.

**Отверждение эпоксидной смолы аминами:**



# Деструкция полимеров

Реакциями **деструкции** называются реакции, протекающие с разрывом связей основной молекулярной цепи и приводящие к понижению молекулярной массы полимера без изменения его химического состава.

# Деструкция полимеров

4.1.

## **ТЕРМОДЕСТРУКЦИЯ**

! Играет важную роль при определении возможности переработки полимера в изделие.

## **4.2. ТЕРМООКИСЛИТЕЛЬНАЯ ДЕСТРУКЦИЯ**

Окисление – это реакция полимера с кислородом, при температурах когда термодеструкция пренебрежимо мала.

Условия протекания окисления (два случая):

*1 случай:* изготовление изделий

*2 случай:* повседневная эксплуатация изделий

Меняется внешний вид изделия: обесцвечивание, трещинообразование, потеря блеска и пожелтение

# Деструкция полимеров

## 4.3.

### **ФОТОДЕСТРУКЦИЯ**

### **4.4. МЕХАНО-ХИМИЧЕСКАЯ ДЕСТРУКЦИЯ**

В процессе механической переработки полимеров или их смесей с наполнителем (вальцевание, измельчение, прессование, каландрование) возникают большие внутренние напряжения, которые могут привести к разрыву макромолекул.

### **4.5 РАДИАЦИОННАЯ ДЕСТРУКЦИЯ**

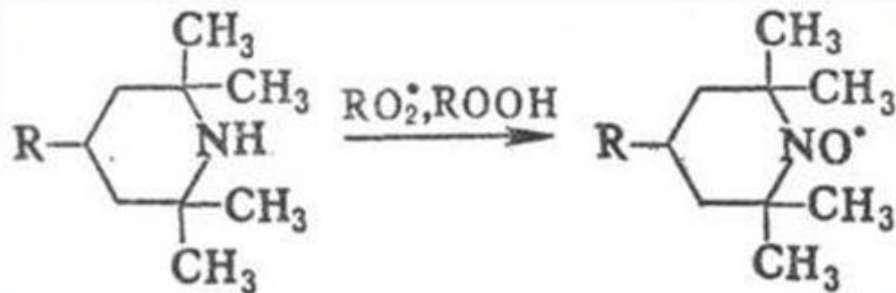
Радиационная деструкция (радиолиз) полимеров протекает под влиянием излучений высокой энергии (рентгеновские и  $\gamma$ -лучи, нейтроны, протоны, быстрые электроны,  $\alpha$ -частицы и др.). Энергия

# Деструкция полимеров

**СТАБИЛИЗАТОРЫ ПОЛИМЕРОВ**, вещества, которые вводят в состав полимеров для предотвращения их старения (деструкции). Наиболее важные стабилизаторы полимеров:

- **Антиоксиданты, или антиокислители** (ароматические амины, фенолы);
- **Антиозонанты** (производные фенилендиамина, воски);
- **Светостабилизаторы** (сажа, производные бензофенона), замедляющие старение полимеров при действии на них ультрафиолетового света;
- **Антирады** (ароматические углеводороды или амины), защищающие полимеры от разрушения под влиянием высокоэнергетических излучений.

**Пример антиоксиданта – нитроксильные радикалы:**



*Тетраметилпиперидины*

*Регенерация нитроксильных радикалов*

