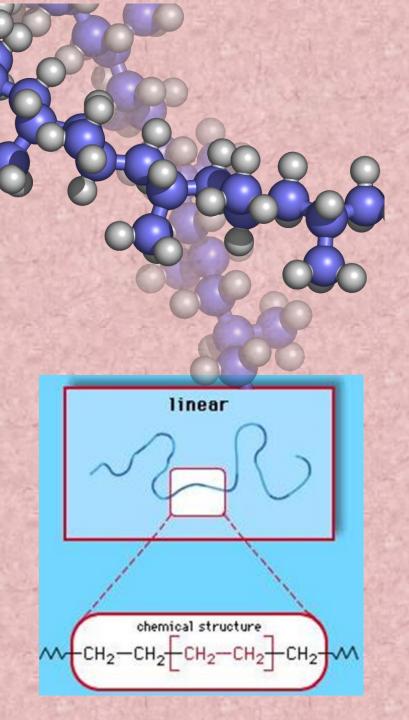
Полимеры в стоматологии. Базисные пластмассы. Эластичные базисные пластмассы. Облицовочные полимеры.

Захарова Екатерина Константиновна, кандидат химических наук

# Полимеры в стоматологии



Полимеры - это вещества, молекулы которых состоят из большого числа повторяющихся звеньев.

Полимерные материалы составляют большую группу материалов, применяемых в

ортопедической стоматологии.

Из них изготавливают:

- базисы съемных протезов;
- ортодонтические аппараты;
- шинирующие протезы;







- искусственные зубы;
- бюгельные протезы,
- коронки;
- вкладки;
- металлополимерные импланты и др.





# Свойства полимеров

- Деформационно прочностные: изменяются под влиянием молекулярной массы и разветвлений макромолекул, сшивок;
- Недостаточная твердость и стойкость;
- Высокая пористость;
- Низкая теплопроводность;
- Высокое водопоглощение



### Классификация полимеров

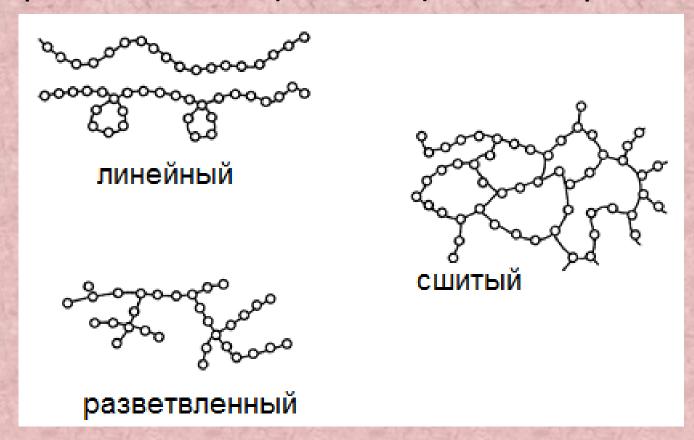
- По действию нагревания на свойства:
  - термопластические (обратимые);
  - термореактивные (необратимые);

термопласты	реактопласты
при затвердевании не	при затвердевании протекают
протекают химические	химические реакции,
реакции,	материал теряет
материалы могут	способность размягчаться
размягчаться при повторном	при повторном нагревании –
нагревании – обратимые	необратимые

- По типу отверждения:
- Самотвердеющие, быстротвердеющие (холодного отверждения);
- Горячего отверждения;
- фотополимеризующиеся (светоотверждаемые).

#### По пространственной структуре:

- линейные полимеры;
- разветвленные полимеры;
- пространственные (сшитые) полимеры.



- По химической природе:
  - Органические;
- неорганические (силикаты).

#### По назначению:

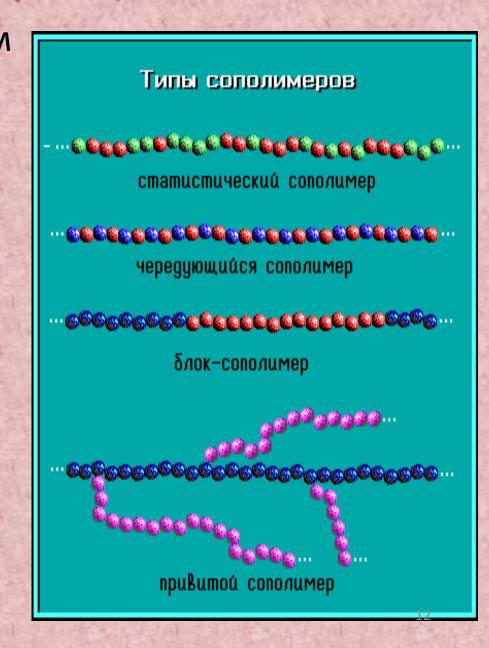
- Основные (для съемных и несъемных зубных протезов, облицовочные)
- Вспомогательные.

#### Стадии процесса полимеризации



#### Сополимеризация

Наиболее результативным для улучшения физикомеханических свойств полимерных материалов оказался метод сополимеризации Сополимеризация – процесс образования макромолекул из двух или более мономеров



# Базисные пластмассы

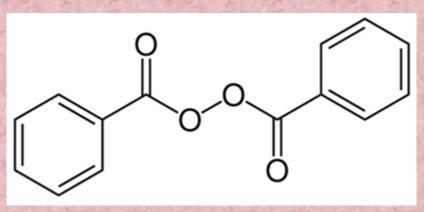
Полимерные материалы на основе производных акриловой и метакриловой кислот — акриловые пластмассы, мономером в которых является метиловый эфир метакриловой кислоты - метилметакрилат (ММА).

Aкриловая кислота  $CH_2$ =CH-COOH

Mетакриловая кислота  $CH_2$ =C-COOH  $CH_3$ 

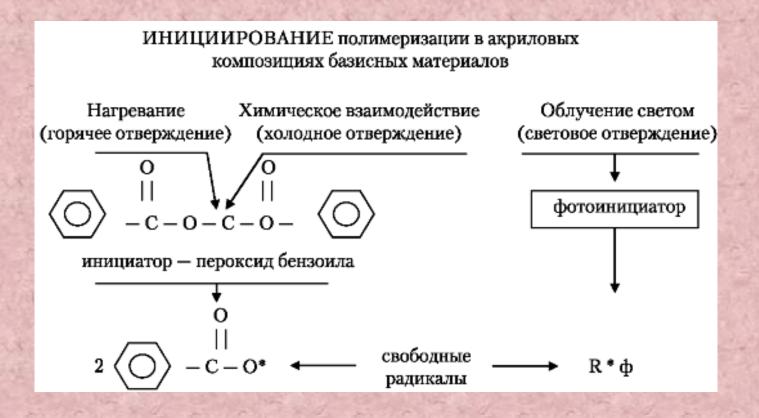
$$_{nCH_{2}}$$
 =  $_{CH_{3}}$   $_{CH_{3}}$   $_{CH_{3}}$   $_{CH_{2}}$   $_{CC}$   $_{CH_{2}}$   $_{CC}$   $_{CH_{2}}$   $_{CC}$   $_{CC}$   $_{CH_{2}}$   $_{COOCH_{3}}$   $_{COOCH_{3}}$   $_{COOCH_{3}}$   $_{COOCH_{3}}$   $_{COOCH_{3}}$   $_{COOCH_{3}}$ 

Акриловые полимеры состоят из жидкости - ММА и порошка - ПММА. Их полимеризация осуществляется при смешивании порошка с жидкостью под действием инициатора - пероксида бензоила





# Способы инициирования полимеризации при отверждении акриловых базисных материалов



Базисный материал состоит из двух компонентов –

жидкости и порошка



#### Состав жидкости:

• Метилметакрилат

• Ингибитор полимеризации – гидрохинон;

• Сшивагенты - образуют поперечные связи между макромолекулами для повышения прочности полимерных материалов - диметакриловый эфир этиленгликоля (ДМЭГ), диметакриловый эфир триэтиленгликоля (ТГМ-3), олигокарбонатдиметакрилат.

#### Состав порошка

• Сополимер ПММА;

• Инициатор полимеризации;

• Наполнители - придают полимеру прочность, твердость, теплопроводность, стойкость к действию агрессивных сред, липкость

В качестве наполнителей применяют древесную муку, стекловолокно, порошки различных металлов, минералов и т.д.

• Пластификаторы - вещества, придающие материалам пластичность в процессе обработки и обеспечивающие эластичность готового материала. В качестве пластификаторов используют дибутилфталат

• Стабилизаторы - вещества, тормозящие старение полимеров. Они снижают скорость химических процессов, приводящих к старению пластмасс.

# Эластичные базисные полимеры

#### Применяют при изготовлении:

- Мягкие подкладки под жесткие протезы;
- Обтураторы при расщелине неба;
- Боксерские шины;
- Ортодонтические трейнеры



# Виды эластичных базисных материалов



#### Основные базисные пластмассы и их свойства

# Тройной сополимер метилметакрилата: СН3 $CH_2 = C$ C = 0 $O - CH_3$ этилметакрилата: СН3 $CH_2 = C$ C = 0 $O - C_2H_5$ метилакрилата: $CH_2 = C$ C = 0 $O - CH_3$

#### Этакрил (АКР - 15)



#### **Фторакс**



#### Строение сополимера фторакса:

$$-\left[\text{CF}_2-\text{CFCl}\right]_{\text{T}}-\text{CH}-\text{CF}_2-\text{CF}_2-\text{CFCl}-\\ \text{CH}_2\\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{COOH} \\ \text{ }$$

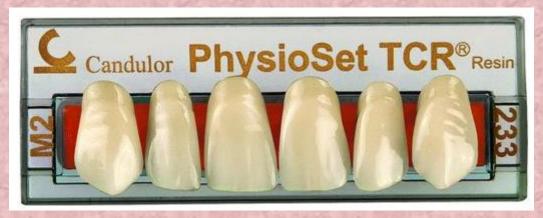
#### Белакрил



$$(CH_2 = CH - COOC_4H_9)_n \rightarrow \begin{bmatrix} -CH_2 - CH - CH_2 - CH - ] \\ | & | \\ COOC_4H_9 & COOC_4H_9 \end{bmatrix}$$
 бутилакрилатный каучук

### Импортные пластмассы

- 1. Candulor
- 2. Ivoclar
- 3. IvoBase





# Облицовочные полимеры для несъемных протезов

1) Акриловые полимеры: CH<sub>2</sub> = CH | | СООН | акриловая кислота

$$- \underbrace{ \begin{array}{c|cccc} CH_2 - CH - CH_2 - CH - CH_2 - CH - \\ & | & | \\ COOH & COOH & COOH \end{array} }_{n}$$

2) Привитой фторсодержащий полимер

$$(CH_2 = CH)_n \rightarrow (-CH_2 - CH - CH_2 - CH -)_n$$

|
F

с добавлением акриловых мономеров.

# Благодарю за внимание