Полимеры в стоматологии Ингредиенты полимерных стоматологических материалов

I. <u>Наполнители</u> влияют на прочность, твердость, теплопроводность, стойкость к действию различных агрессивных факторов.

Наполнители органические порошкообразные волокнистые

Типичные наполнители стоматологических полимеров – аморфный кремнезем (SiO₂), кварц, бариевое стекло, стронциевое стекло, силикат циркония, силикат титана, оксиды и соли тяжелых металлов. Механизм взаимодействия полимера и наполнителя определяется их природой и характером поверхности наполнителя. Наибольший эффект достигается при возникновении между наполнителем и полимером химической связи, и наполнители являются активными. Для получения активных наполнителей на поверхность их наносят различные химические соединения (аппреты), которые содержат различные функциональные группы (-ОН, - С =О, -SH и др.).

Эти группы имеют сродство как наполнителю, так и к полимерной матрице.

Пластификаторы применяют для повышения пластичности стоматологического полимера. Они облегчают диспергирование в полимере сыпучих компонентов, регулируют клейкость полимеров, снижают вязкость, уменьшают хрупкость. При взаимодействии полимера с пластификатором происходит набухание полимера. Повышение пластичности достигается за счет уменьшения сил межмолекулярного взаимодействия в полимере. В качестве пластификаторов выступают низкомолекулярные высококипящие жидкости (дибутилфталат, диоктилфталат).

При внутренней пластификации происходит изменение гибкости полимерной цепи за счет проведения сополимеризации и введения в состав полимерной цепи другого полимера.

Стабилизаторы применяют для защиты полимеров от старения. Стабилизаторы снижают скорость химических процессов, препятствуют изменению цвета полимера в течение срока службы.

Используют различные стабилизаторы:

- а) светостабилизаторы ингибиторы фотоокислительных процессов;
- б) антиоксиданты ингибиторы термоокислительных процессов;
- В) антиозонанты ингибиторы озонного старения.

<u>Красители</u> и <u>пигменты</u> используются для получения окрашенных полимерных материалов.

Сшивающие агенты используют для получения дополнительных поперечных связей между макромолекулами полимера. Сшивающие агенты подразделяются на 2 группы: вулканизирующие (для каучуков), отвердители (для пластиков).

Сшивающие агенты – отвердители применяются в производстве базисных полимерных пломбировочных материалов.

Так, в материалах для базисов протезов сшивка акриловых полимеров происходит за счет:

диметакрилатэтиленгликоля:

аллилметакрилатом:

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = C - C - O - CH_{2} - CH = CH_{2}$$

$$\| \\
O \\
CH_{2} \\
| \\
C = O \\
\| \\
CH_{2} \\
- C - \\
| \\
C = O \\
| \\
C = O$$

Кроме рассмотренных добавок стоматологические полимерные материалы могут содержать ряд специальных добавок. Добавки флюоресцирующих красителей придают вид натуральной зубной структуры под воздействием УФ-излучения. Фотохромные красители меняют внешний вид под воздействием света.

Полимерные соединения в ортопедической стоматологии

История протезирования зубов знает много как природных, так и искусственных материалов, которые использовались для изготовления протезов.

Применяли фарфор, панцирь черепахи, фенолформальдегидные смолы. С 1935 года в стоматологическую практику стали внедряться акриловые смолы. В настоящее время большинство базисных материалов изготавливается на основе различных производных акриловой и метакриловой кислот. Эти полимеры обладают низкой токсичностью, удобной переработкой; полученные путем сополимеризации (привитая сополимеризация). Различают пластмассы жесткие и мягкие, розовые и бесцветные, термопластические, термореактивные. По температурному режиму полимеры – «самотвердеющие» или «быстротвердеющие» и горячего отверждения.

Среди базисных пластмасс наиболее важные следующие:

1) Этакрил – тройной сополимер метилметакрилата: СН₃

метилметакрилата.
$$CH_3$$

$$CH_2 = C$$

$$C = O$$

$$O - CH_3$$
ЭТИЛМЕТАКРИЛАТА: CH_3

$$CH_2 = C$$

$$C = O$$

$$C = O$$

$$C = O$$

AKP-15

Полимер (порошок) пластифицируется двумя способами:

- 1) внутренняя пластификация за счет введения в состав макромолекул метакрилата;
- 2) внешняя добавление дибутилфталата.

Красящие пигменты и TiO₂ делают полимер розовым и непрозрачным.

2) Акреол – сополимер по сшитыми полимерами. Используется сшивающий агент – метилол-метакриламид:

$$CH_3$$

$$CH_2 = C - C - NH - CH_2OH$$

$$\parallel$$

$$O$$

Он вводится на этапе сополимеризации. Он включает:

полиметилметакрилат метилметакрилат пластификатор-дибутилфталат сшивающий агент ингибитор — гидрохинон замутнитель TiO₂, ZnO.

3) Фторакс – фторосодержащий акриловый сополимер, обладает повышенной прочностью, химической стойкостью. Пластмасса полупрозрачна.

Строение сополимера фторакса:

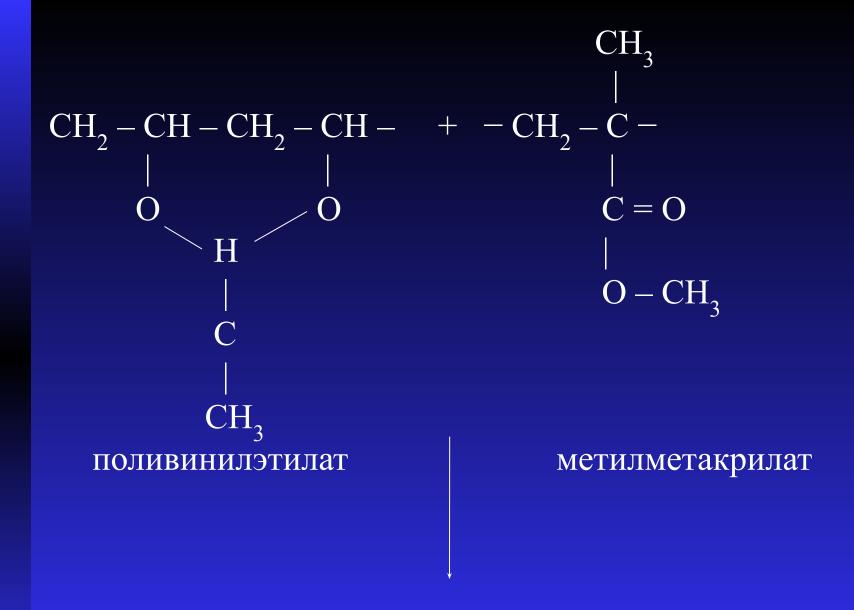
$$-\left[\operatorname{CF}_{2}-\operatorname{CFCl}\right]_{\mathrm{T}}-\operatorname{CH}-\operatorname{CF}_{2}-\operatorname{CF}_{2}-\operatorname{CFCl}-$$

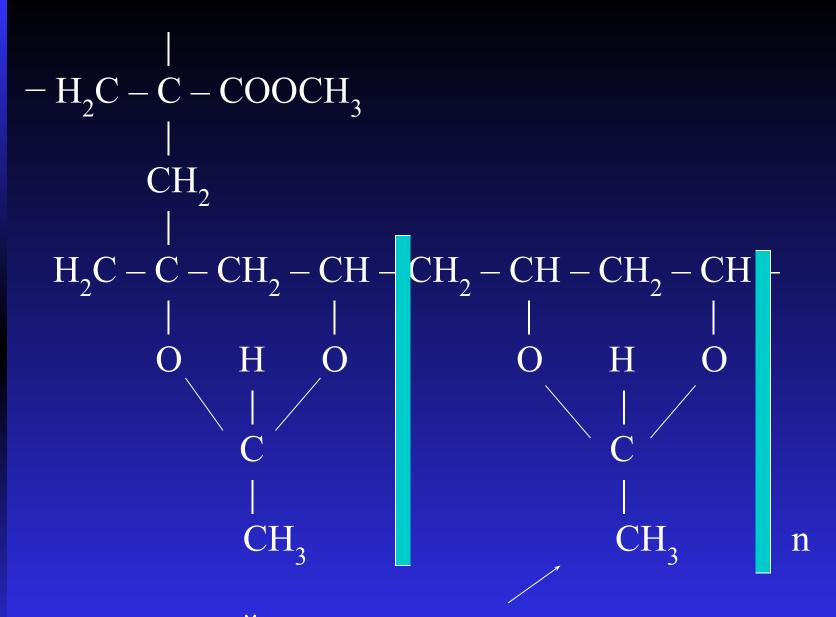
$$\operatorname{CH}_{2}$$

$$\operatorname{H}_{3}\operatorname{C}-\operatorname{C}-\operatorname{COOH}$$

Привитой сополимер включает метилметакрилат, фторкаучук и фтористый винилиден.

Акронил – используется для изготовления челюстно-лицевых и ортопедических аппаратов, съемных шин. По прочности он близок к фтораксу.





привитый к поливинилэтилату сополимер метилметакрилат

<u>Бакрил</u> — высокопрочная акриловая пластмасса. Ядро бакрила составляет бутилакрилатный каучук, подшитый аллилметакрилатом. Оболочка сополимер метилметакрилата и аллилметакрилата.

$$(CH_2 = CH - COOC_4H_9)_n \rightarrow$$

бутилакрилатный каучук

Сополимер

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_6 CH_6 CH_6 CH_6 CH_6 CH_7 CH_7 CH_8 CH_8 $COOCH_8$ $COOCH_9$ $COOCH_9$ $COOCH_9$ $COOCH_9$ $COOCH_9$ CH_9 CH

Эластичные базисные пластмассы используются в качестве мягких амортизаторов для базисных съемных протезов при изготовлении челюстно-лицевых протезов.

В зависимости от природы материала они бывают:

- акриловые;
- поливинилхлоридные, на основе винилхлорида с бутилакрилатом;
- силоксановые (силиконовые);
- фторкаучуки.

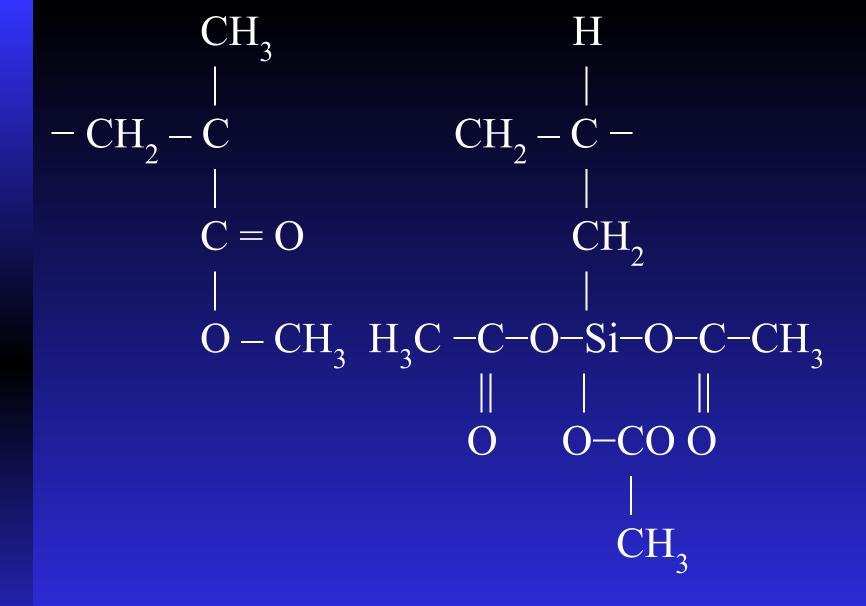
Хорошей эластичностью и смачиваемостью обладает сополимер – гидроксиэтилметакрилата и метилметакрилата:

$$CH_{3}$$
 CH_{3} $|$
 $-CH_{2}-C-CH_{2}-CH_{2}-C |$
 $C=O$ $C=O$
 $|$
 $O-CH_{2}-CH_{2}-OH$ $O-CH_{3}$

Эладент – 100 — суспензированный сополимер винилхлорида с бутилакрилатом.

<u>Эластопласт</u> – сополимер хлорвинила и бутилакрилата.

Ортосил – искусственный силоксановый каучук, применяется для изготовления мягких подкладок под базисы протезов. Для улучшения связи базис перед наложением силиконовой пасты обрабатывают сополимером аллилтриацетокси силана с метилметакрилатом:



Боксил – силиконовый каучук холодной вулканизации.

$$C = O$$

$$O - C_2H_5$$

Они отличаются высокой стойкостью к органическим растворителям и хорошо противостоят истиранию.

Облицовочные полимеры для несъемных протезов

$$-\begin{bmatrix} \mathrm{CH}_2 - \mathrm{CH} - \mathrm{CH}_2 - \mathrm{CH} - \mathrm{CH}_2 - \mathrm{CH} - \\ & | & | & | \\ \mathrm{COOH} & \mathrm{COOH} & \mathrm{COOH} \end{bmatrix}$$

2) Привитой фторсодержащий полимер $(CH_2 = CHF)_n \rightarrow (-CH_2 - CH - CH_2 - CH - CH_2)_n$ с добавлением акриловых мономеров.

Пломбировочные материалы в терапевтической стоматологии

В настоящее время на смену акриловым пластмассам пришли поликарбонаты, которые представляют собой сложные эфиры угольной кислоты и диоксисоединений.

Определенную роль в развитии стоматологического материаловедения сыграли эпоксидные пломбировочные материалы. Они содержат эпоксигруппу



Эпоксидные полимеры представляют собой продукты сочетания эпихлоргидрина с бисфенолом; являются полимерами холодного затвердевания.

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{(n+2) CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \text{Cl} + (\text{n+1) HO} - \text{C}_6 \text{H}_5 - \text{C} - \text{C}_6 \text{H}_5 - \text{OH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{эпихлоргидрин} \\ \end{array}$$
 бисфенол
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{бисфенол} \\ \text{+2HCl} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} +2 HC1 \\ CH_{3} \\ | \\ CH_{2}-CH-CH_{2}-[O-C_{6}H_{5}-C-C_{6}H_{5}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-]O-CH_{3} \\ \\ CH_{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} CH_{3} \\ -C_{6}H_{5}-C-C_{6}H_{5}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} \\ \\ CH_{3} \end{array}$$

Стоматологические цементы

Цементы широко используются в клиниках в качестве пломбировочного материала для фиксации несъемных протезов.

Цементы бывают:

- а цинк-фосфатные
- б силикатные
- в цинкполикарбоксилатные
- г стеклоиономерные

1) <u>Поликарбоксилатные цементы</u> (ПКЦ) Состав: ZnO; MgO (1-5 %); Al₂O₃ (до 40 %)

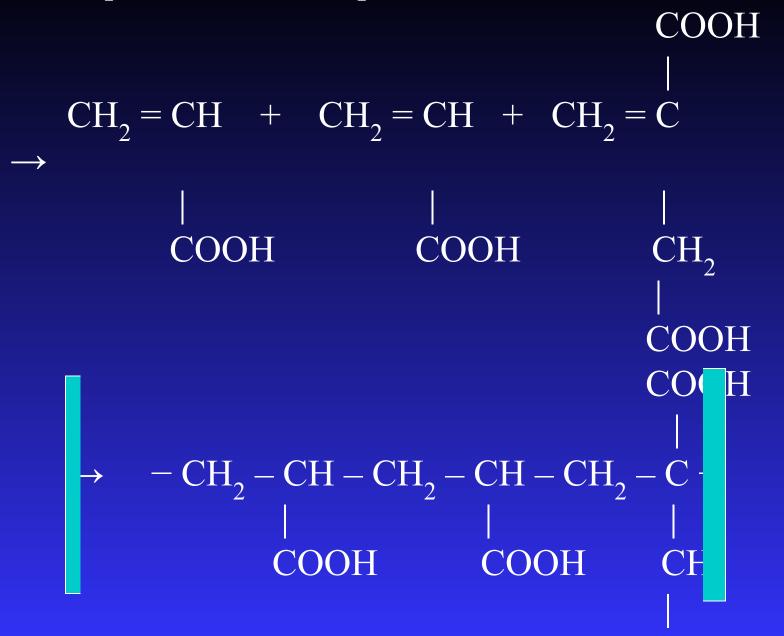
40 % раствор полиакриловой кислоты

Сополимер: акриловая кислота и итаконовая кислота

$$HOOC - CH_2 - C - COOH$$

$$\parallel$$
 CH_2

Строение сополимера:



Затвердевший цемент состоит из частиц ZnO, связанных вместе полимерной матрицей:

Время затрершерания — 10-12 насов

2) <u>Стеклоиономерные цементы</u> Примерный состав стеклоиономерного цемента:

$$SiO_2$$
 - 29 %
 Al_2O_3 - 16,6 %
 CaF_2 - 34 %
 Na_3AlF_6 - 5 %
 AlF_6 - 5,3 %
 $AlPO_4$ - 9,8 %

40% - 55 % р-р сополимера акриловой и итаконовой или акриловой и малеиновой кислот.

$$\label{eq:ch2} \begin{aligned} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 &= \text{CH} - \text{COOH}; & \text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{COOH} \end{aligned}$$

акриловая кислота итаконовая кислота

HOOC - CH = CH - COOH

малеиновая кислота