II. РАЗНОВИДНОСТИ ПОЛИКОНДЕНСАЦИИ

Поликонденсация, в которой участвуют только бифункциональные молекулы, приводит к образованию линейных макромолекул. Такую поликонденсацию обычно называют <u>линейной</u>. Поликонденсация, в которой участвуют молекулы с тремя или большим числом функциональных групп, приводит к образованию разветвленных или, в конечном счете, трехмерных (сетчатых) структур. Такую поликонденсацию называют <u>разветвленной</u> (или <u>трехмерной</u>).

Поликонденсация, в которой участвует только один мономер, содержащий минимум две функциональне группы, называется гомополиконденсацией:

$$xHO-(CH_2)_6-COOH \longrightarrow H[-O-(CH_2)_6-CO-)_xOH + (x-1)H_2O$$

Поликонденсация с участием, по крайней мере, <u>двух разных типов мономеров, каждый из которых содержит одинаковые функциональные группы, реагирующие только с функциональными группами другого, называется *гетерополиконденсацией* (например, синтез полигексаметиленадипамида (найлон-6,6) из гексаметилендиамина и адипиновой кислоты):</u>

$$xNH_2$$
-(CH₂)₆-NH₂ + $xHOOC$ -(CH₂)₄-COOH \longrightarrow
 \longrightarrow H-[NH-(CH₂)₆-NH-CO-(CH₂)₄-CO-]_xOH + (x-1)H₂O

При гомо- и гетерополиконденсации образуются макромолекулы гомополимеров, которые состоят из повторяющихся звеньев одного типа. Существуют также реакции сополиконденсации, приводящие к образованию сополимеров. В последнем случае макромолекулы содержат повторяющиеся звенья нескольких типов. К таким реакциям относят совместную поликонденсацию мономеров (амино- или оксикислот), каждый из которых способен вступать в реакцию гомополиконденсации. Например, при биполиконденсации аминокапроновой и аминоэнантовой кислот:

$$xNH_2-(CH_2)_5-COOH + yNH_2 - (CH_2)_6 - COOH \longrightarrow$$

$$\longrightarrow H[NH-(CH_2)_5-CO]_x-[NH-(CH_2)_6-CO-]_yOH + zH_2O$$

образуется сополимер, в состав которого входят два различающихся звена.

Более распространены реакции <u>интербиполиконденсации</u> с участием трех мономеров. Функциональные группы двух из этих мономеров (называемых сомономерами) непосредственно между собой не реагируют, но способны взаимодействовать с функциональными группами третьего мономера (называемого интермономером). Например, при реакции гексаметилендиола и этиленгликоля с хлорангидридом терефталевой кислоты;

$$HO-(CH_2)_6-OH + HO-(CH_2)_2-OH + CICO-Ph-COCI \longrightarrow$$

 \longrightarrow H[O-(CH₂)₆-OC(O)-Ph -(O)CO-(CH₂)₂-O-]H + HCI образуется чередующийся сополимер, в котором звенья интермономера строго чередуются со звеньями сомономеров.