

МИНОБРНАУКИ РФ

Федеральное государственное образовательное учреждение  
высшего профессионального образования

● Самарский государственный технический университет

Кафедра «Технологии органического и нефтехимического синтеза»

# Лекция 5

**Радикальная полимеризация**

# Цепные процессы

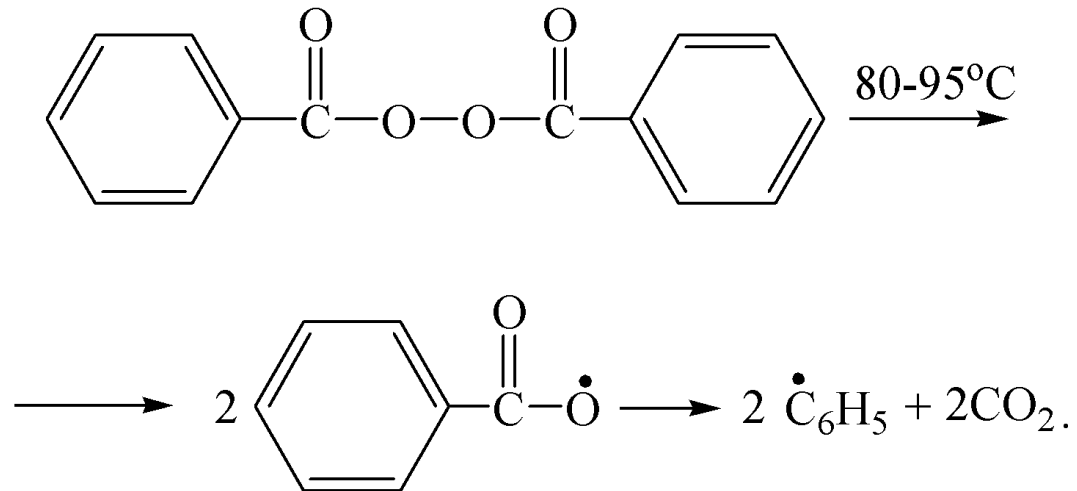
Процессы, в которых превращение мономеров в полимер осуществляется путем последовательного чередования нескольких реакций активных центров с сохранением их активности в течение всего процесса.

В зависимости от активного центра:  
радикальная и ионная полимеризация

# Инициирование

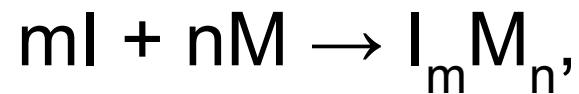
Способы инициирования:

- вещественное или химическое;
- фотохимическое;
- радиохимическое;
- термическое.



# Балансовые соотношения полимеризации

Схема реакции полимеризации



где  $m = \frac{1 + R}{S}$

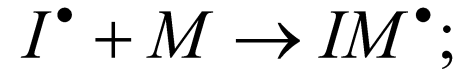
Материальный баланс по мономеру

$$[M_o] = [M] + \sum_{n>1} n[M_n]$$

# Радикальная полимеризация

инициирование полимеризации:  $I \rightarrow 2I^\bullet$ ;

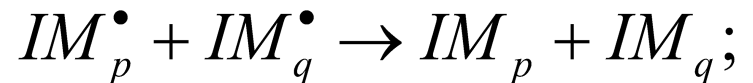
рост цепи:  $IM_n^\bullet + M \rightarrow IM_{n+1}^\bullet$ ;



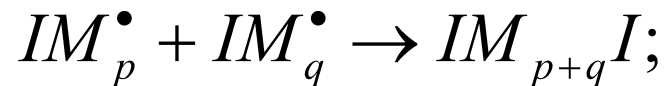
реакция передачи цепи:  $IM_n^\bullet + X \rightarrow IM_n + X^\bullet$ ;

обрыв цепи:

- реакция диспропорционирования



- реакция рекомбинации



# Радикальная полимеризация

Скорость радикальной полимеризации

$$r_{\text{рад.пол}} = k_{\text{рост}} \sqrt{\frac{k_{\text{иниц}}}{k_{\text{обрыва}}}} [M][I]^{1/2} = k_{\text{эфф}} [M][I]^{1/2}$$

Средняя степень полимеризации в отсутствии реакции передачи цепи:

Обрыв цепи - диспропорционирование  $\bar{P}_n = \nu$

Обрыв цепи - рекомбинация  $\bar{P}_n = 2\nu$

$$\nu = \frac{r_{\text{рост}}}{r_{\text{обрыв}}} = \frac{k_{\text{рост}} [M]}{(k_{\text{иниц}} k_{\text{обрыва}} [I])^{1/2}}$$

Средняя степень полимеризации в отсутствии реакции передачи цепи:

$$\frac{1}{\bar{P}_n} = \frac{r_{\text{обрыва}} + r_{\text{пер}}}{r_{\text{рост}}} = \frac{r_{\text{обрыва}}}{r_{\text{рост}}} + C_{\text{ин}} \frac{[I]}{[M]} + C_{\text{раст}} \frac{[S]}{[M]} + C_{\text{М}}$$

# Радикальная полимеризация

Суммарная энергия активации радикальной полимеризации

$$E_{\text{рад.пол}} = E_{\text{ин}} + E_p - E_o.$$

$E_{\text{ин}} = 150-200$  кДж/моль -

в случае пероксидных и азо-инициаторов.

$E_{\text{ин}} = 40-60$  кДж/моль -

в случае окислительно-восстановительных инициаторов.

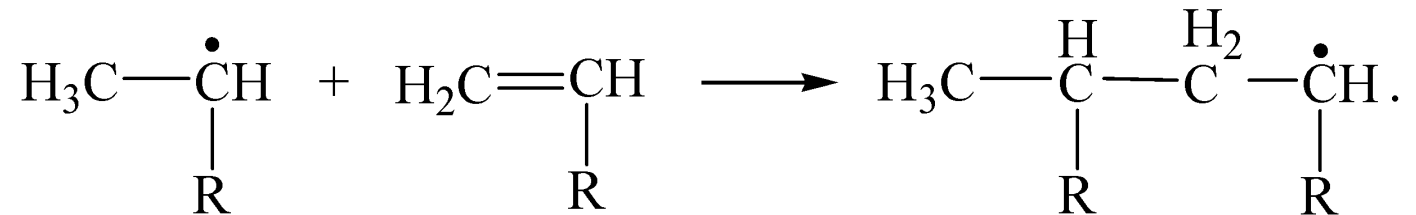
$E_p = 30-40$  кДж/моль

$E_o = 20$  кДж/моль – диспропорционирование

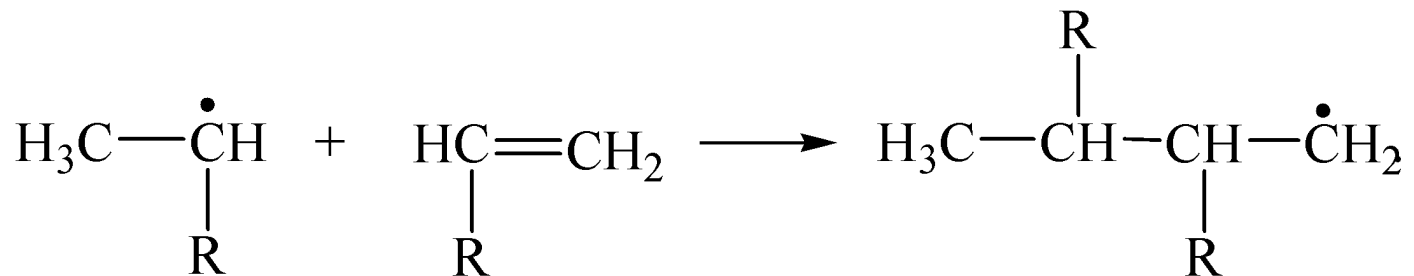
$E_o \approx 0$  кДж/моль - рекомбинация

# Порядок присоединения радикала

«голова» (радикал) к «хвосту» (мономер).



«голова» (радикал) к «голове» (мономер).





# ММР при радикальной полимеризации

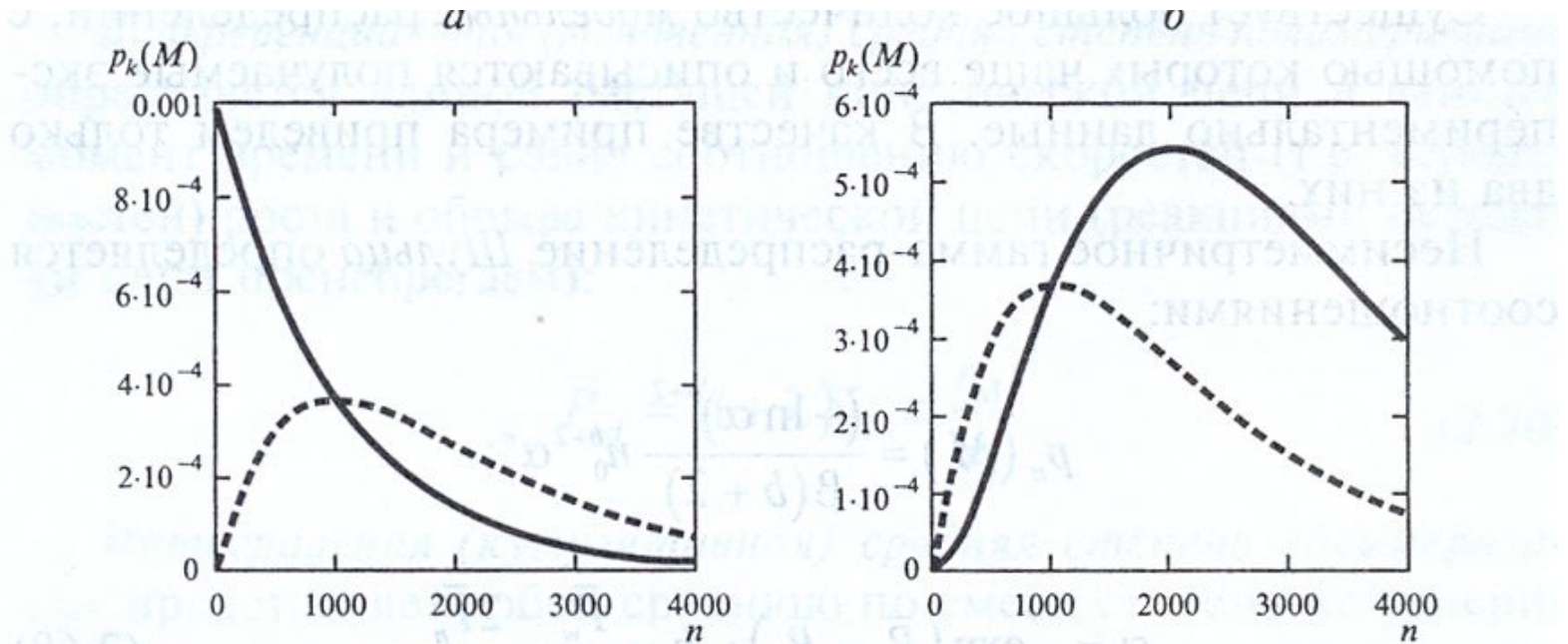


Рис. 2.3. Среднечисловое (сплошные кривые) и среднемассовое (пунктирные) распределение для обрыва цепи: *a* – диспропорционированием (Флори,  $D_N = 2$ ); *б* – рекомбинацией (Шульц,  $D_N = 1.5$ );  $k = n$ ,  $w$