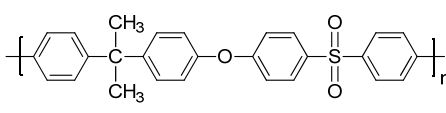
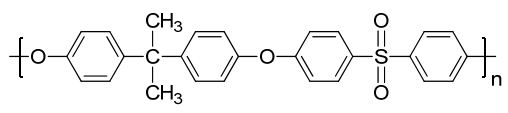
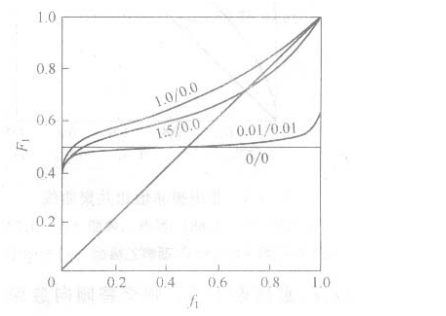
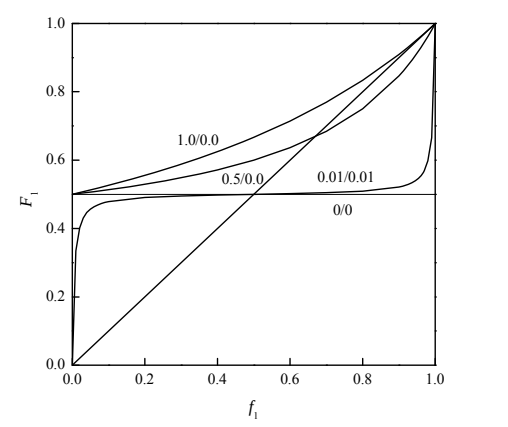


高化第五版勘误表

页	行	误	正
34	12	令 t 时残留单体分子数为 N	令 t 时的分子数为 N
53	第二个反应式最后一个结构	$\begin{array}{c} \text{R}_3\text{N}-\text{CH}_2\text{CH}\sim \\ \\ \text{O}-\text{CH}_2\text{CH}\sim \\ \\ \text{O}^- \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{R}_3\text{N}^+-\text{CH}_2\text{CH}\sim \\ \\ \text{O}-\text{CH}_2\text{CH}\sim \\ \\ \text{O}^- \end{array}$
54	最下面反应式最后一个结构		
65	链转移	$\text{RM}_{n-1}^\bullet + \text{M} \rightarrow \text{RM}_n + \text{M}^\bullet$	$\text{RM}_{n-1}^\bullet + \text{M} \rightarrow \text{RM}_{n-1} + \text{M}^\bullet$
95	式 3-60 往上第二行	R_p	R_t
117	第 2 题表第一列第二行	DCPD	EHP
118	第 16 题表中实验 3	聚合时间: 500 转化率: 60	聚合时间: 600 转化率: 40
118	第 16 题表中实验 4	聚合时间: 7	聚合时间: ?
123	图 4-2		图 中所 标 的 竞 聚 率 1.5/0, 应 为 0.5/0, 且 竞 聚 率 1.0/0 与 0.5/0 两 条 曲 线 的 起 点 F_1 应 等 于 0.5。 
123	图 4-2	$(r_1 < 0, r_2 < 0)$	$(r_1 < 1, r_2 < 1)$

124	图 4-3		
134	倒 14 行	<i>N</i> -二乙氨基乙酯	甲基丙烯酸 2-(<i>N,N</i> -二乙氨基)乙酯
137	两个反应式		右侧为两个化合物，它们之间应加“+”
166	右表最后一行	苯乙烯 k_p (60 °C): 200 $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$	苯乙烯 k_p (60 °C): 200 $\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$
169	中下部第一个反应式	$\text{Na} + \text{萘} \xrightarrow{\text{THF}} [\text{萘}]^{\cdot-} \text{Na}^+$	$\text{Na} + \text{萘} \xrightarrow{\text{THF}} [\text{萘}]^{\cdot-} \text{Na}^+$
169	中下部第二个反应式	$[\text{萘}]^{\cdot-} \text{Na}^+ + \text{CH}_2=\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}} \longrightarrow \text{Na}^+ - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}} - \text{CH}_2^{\cdot} + \text{萘}$ (误) $[\text{萘}]^{\cdot-} \text{Na}^+ + \text{CH}_2=\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}} \longrightarrow \text{萘} + \left[\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}} - \ddot{\text{C}}\text{H}_2 \longleftrightarrow \ddot{\text{C}}\text{H} - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}_2} \right]^- \text{Na}^+$ (正)	
169	中下部第三个反应式	$2 \text{Na}^+ - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}} - \text{CH}_2^{\cdot} \longrightarrow \text{Na}^+ - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}\text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{CH}^- \text{Na}^+$ (误) $2 \left[\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}} - \ddot{\text{C}}\text{H}_2 \longleftrightarrow \ddot{\text{C}}\text{H} - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}_2} \right]^- \text{Na}^+ \longrightarrow \text{Na}^+ \left[\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}\text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{CH}^- \right] \text{Na}^+$ (正)	
184	第四个反应式	$\left[\text{O}=\text{C}_6\text{H}_4=\text{O} \right]^{2+}$	$\left[\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{OH} \right]^{2+}$
191	第 3 题	b. 引发速率	b. 初始聚合速率
207	第三个结构式		

210	反式配位		
218	环氧丙烷开环	$\longrightarrow \begin{matrix} \sim\text{CHCH}_2\text{O}^-\text{B}^+ \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(主)} \end{matrix} \text{ or } \begin{matrix} \sim\text{CH}_2\text{CHO}^-\text{B}^+ \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(副)} \end{matrix}$	$\longrightarrow \begin{matrix} \sim\text{CHCH}_2\text{O}^-\text{B}^+ \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(副)} \end{matrix} \text{ or } \begin{matrix} \sim\text{CH}_2\text{CHO}^-\text{B}^+ \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(主)} \end{matrix}$
228	中部反应式	六氯环三磷氮烯	六氯环三磷氮烯
233	最后一个反应式		
235	中间反应式		
241	第二个反应式		
251	倒 15 行	聚氯乙烯类，则趋向于脱氯化氢。	聚氯乙烯类，则在分解脱氯化氢的同时，在大分子链上产生了不饱和双键，因而易交联。