

华中科技大学

二〇〇四年招收硕士研究生入学考试试题

考试科目：高分子化学（一）

适用专业：高分子化学与物理

（除画图题外，所有答案都必须写在答题纸上，写在试题上及草稿纸上无效，考完后试题随答题纸交回）

一、名词解释（12分）

1. 竞聚率 r 2. 动力学链长 3. 凝胶点 P_c
4. 立构规整度 5. θ 温度 6. 活性聚合物

二、简要回答或判断下列问题是否正确，若有误，一一请更正。（24分）

1. 自由基聚合时，动力学链长等于其平均聚合度 \bar{x}_n ，链转移后，分子链终止了，动力学链也终止了。
2. 定向聚合物只能采用 Ziegler-Nat'l 引发剂才能获得。
3. 加聚与缩聚反产物的分子量均随转化率和反应程度的增加而增加。
4. 何谓阴离子聚合中用的“活性聚合物引发剂”举例说明。
5. 醋酸乙烯（ M_1 ）和顺丁烯二酸酐（ M_2 ）进行共聚时，其竞聚率 r_1 、
 r_2 的关系存在 $r_1 \times r_2 = 0.0003$ ，说明生成聚合物大分子中两种单体的链节比

$$\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = ?$$

6. 苯乙烯可进行自由基、阳离子、阴离子聚合，均可得到聚苯乙烯产品。你如何用简便的实验方法来鉴别某一聚合过程是何种聚合反应。

三、填空：（25分）

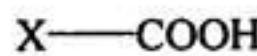
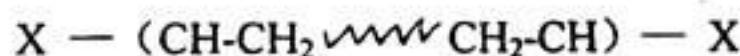
1. 自由基聚合转化率—时间的曲线呈_____形成聚合初期转化率在_____聚合速率符合_____公式。聚合中期转化率在_____时，出现_____现象，此现象是由于_____造成的。
2. 引发效率降低的原因主要是由_____和_____引起的。
3. $Q - e$ 方程的表达式_____此方程是将_____效应与_____效应联系起来了。

4. 线型非晶态高聚物的力学三态_____；_____；_____. 其热机械曲线如图_____。室温下，塑料处_____态_____温度是它的使用_____限。室温下橡胶处_____态。_____温度是其使用上限，_____温度为其使用下限。

5. 自由基聚合速率方程推导时用的三个假设_____、_____、_____。

四、醋酸乙烯在60℃下进行本体聚合，已知链增长速率常数 $K_p = 3700$ ，链终止常数 $K_t = 7.4 \times 10^7$ ， $C_M = 1.91 \times 10^{-4}$ 单体的浓度 $[M] = 10.86\text{mol/l}$. AIBN 的浓度 $[I] = 0.206 \times 10^{-3}$ 引发效率 $f = 0.75$ ，引发剂分介速率常数 $K_d = 1.16 \times 10^{-5}$ ，设引发速率与单体的浓度无关，并双基偶合终止占90%。试求此聚合反应产物——聚醋酸乙烯的动力学链长和数均合度 X_n 。(16分)

五、选用适当的单体和引发剂及有关试剂，合成下列三种遥瓜聚合物并简要说明如何控制其分子量。(16分)



六、试述聚酰胺尼龙66的生产过程中如何保证原料的等物质量比，如何控制其分子量。(14分)

七、已知丙烯腈 [M_1] 与偏二氢乙烯 [M_2] 进行共聚。 $r_1 = 0.91$ $r_2 = 0.37$ ，请作 $F_1 = f_1$ 共聚的组成图，采用何种投料比，才获得组成较均匀的共聚物。(13分)

八、何谓 Ziegler-Natt 引发剂？试采用双金属机理说明高定向指数的聚丙烯是如何进行微观控制的？(15分)

九、设计一简单试验或说明能测出阴离子聚合的表观反应速率常数 K_p 及离子对的反应速率常数 $K_{(\pm)}$ 。(15分)