

逐步聚合-测验 4

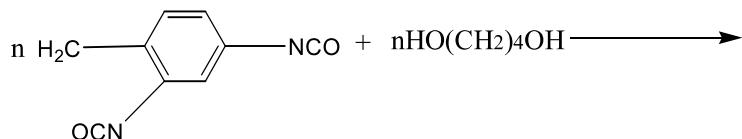
(30分钟)

一 填空

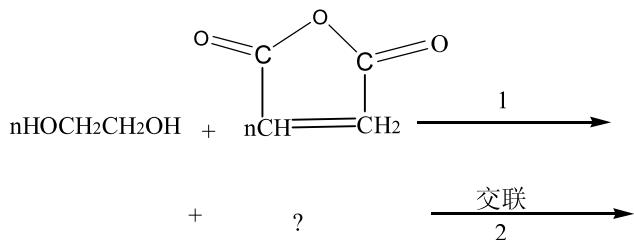
- 按热力学特征，缩聚反应可分为_____和_____两大类，而按参加反应的单体可分为_____、_____、_____三大类。
- 线型缩聚的主要实施方法有_____、_____、_____、_____。
- 体型缩聚中，预聚物可分_____和_____，属于前者的例子有_____和_____，属于后者的例子有_____和_____。

二 写出下列相关化学反应式

1.



2.



3. PET

4. 尼龙—610

5. 环氧树脂

三 简答题

- 从单体、反应、产物几个方面比较线型缩聚和体型缩聚。
- 自由基聚合和逐步聚合控制分子量的主要方法是什么？怎样控制？

四.计算题

1. 采用 Carothers 公式计算下列混合物的平均官能度和产生凝胶时的反应程度。

- 等物质的量的苯酐和甘油。
- 苯酐和甘油的摩尔比为 1.500: .0980
- 苯酐、甘油和乙二醇的摩尔比为 1.500: 0.500: 0.007。

2. 用 1122 克 1010 盐合成尼龙 1010 ($K=365$)

- 制成 1010 盐的目的是什么？
- 如封闭体系，聚合度最大可达多少？
- 如开放体系，要得到 $X_n=200$ 的聚合物，体系中水应控制在多少？
- 如开放体系，体系中加入 8.08 克癸二酸，当 $P=1$ 时，所得聚合物的聚合度是多少？

3. 由己二胺和己二酸合成聚酰胺 ($K=365$)。

- 如果己二胺和己二酸等 mol 反应，估算封闭体系的 X_n 最大可达多少？
- 如果己二胺和己二酸等 mol (己二胺和己二酸均为 2mol) 反应，要达到 $X_n=100$ 的聚合物，体系中水应控制在多少？
- 如果己二胺和己二酸非等 mol 反应，要求当反应程度为 0.995 时分子量 (M_n) 控制为 16000，试计算两单体的当量系数 r 和过量分率 q 。