作业 6 参考答案及提示

1、解释并区别以下名词:

配位聚合、络合聚合、Zigler-Natta聚合、定向聚合和有规立构聚合。

- 答: (1) 配位聚合是单体与引发剂通过配位方式进行的聚合反应。
- 即,烯类单体的碳-碳双键(C=C)首先在过渡金属引发剂活性中心上进行配位、活化, 由此使单体分子相继插入过渡金属-碳键中,进行链增长的过程。
- (2) 络合聚合与配位聚合在含义上是一样的,可互用。可形成有规立构聚合物,也可以是无规聚合物。一般认为,配位聚合比络合聚合意义更明确。
- (3) Zigler-Natta 聚合:采用 Zigler-Natta 引发剂的任何单体的聚合或共聚合。所得的聚合物可以是立构规整的,也可以是无规的。
- (4) 定向聚合和有规立构聚合:两者为同意语,均以产物的结构定义,都是指形成有规立构聚合物的聚合过程。任何聚合过程(包括自由基、阳、阴离子、配位聚合)或任何聚合方法(如本体、悬浮、乳液和溶液等),只要能形成有规立构聚合物,都可称做定向聚合或有规立构聚合。
- 2、丙烯进行自由基聚合、阳离子聚合和配位聚合,能否形成高分子量的聚合物? 并分别简要说明理由。
- 答: (1) 由于丙烯含有推电子的甲基,使碳碳双键上的电子云密度增加,不利于自由基的进攻,故很难进行自由基聚合;即使能被自由基进攻,也很快发生链转移而形成稳定的烯丙基自由基,不能再引发单体聚合。
- (2)由于丙烯含有推电子的甲基,使碳碳双键上的电子云密度增加,有利于阳离子的进攻,但由于其推电性不足,故其阳离子聚合最多只能得到低分子量的油状物质。
 - (3) 丙烯在α-TiCl₃/AlR₃作用下进行配位聚合,可得到高分子量的聚合物。 在适合的条件下, 还可以得到全同或间同聚丙烯。

3、四氢呋喃开环聚合选用阳离子引发剂,而环氧乙烷聚合却多用阴离子引发剂。为什么? 答:四氢呋喃属于五元环醚,其中含有氧原子,由于氧原子很容易受到阳离子的进攻, 故其可用阳离子引发剂进行开环聚合。

而环氧乙烷属于三元环醚,张力大,故其既可以用阳离子,也可以用阴离子开环聚合。 但由于阳离子开环聚合容易有链转移副反应,

故工业上不用阳离子聚合, 而采用阴离子聚合。

4、甲醛和三聚甲醛均可以聚合成聚甲醛,但实际上多用三聚甲醛作为单体,为什么? 答:因为甲醛的精制困难,故多采用三聚甲醛作为单体。

在较高温度下,聚甲醛很容易解聚成甲醛,为了提高其热稳定性,可以采用哪些措施? 答:(1)加入酸酐类(如乙酸酐)物质,使端羟基乙酰化,防止其从端基开始解聚;

- (2) 加入少量环氧乙烷或二氧五环进行共聚,在主链中引入-OCH₂CH₂-链节, 使聚甲醛降解至此即停止。
- 5、己内酰胺可以用水和阴离子、阳离子引发聚合,为什么工业上很少用阳离子聚合? 答:因为阳离子聚合引发时,副反应多,转化率和分子量都不高,无实用价值。 采用碱金属或衍生物作为引发剂时,属于逐步聚合机理还是阴离子开环聚合机理? 答:采用碱金属或衍生物作为引发剂时,属于阴离子开环聚合机理。

己内酰胺开环聚合时,通常要加入酰化剂,为什么?

答: 己内酰胺开环聚合的活性中心和必要物种是酰化的内酰胺,而不是碳负离子。 故采用酰氯、酸酐、异氰酸酯等酰化剂与单体反应,使己内酰胺先形成 N-酰化己内酰胺, 消除诱导期,加速反应,缩短聚合周期。