

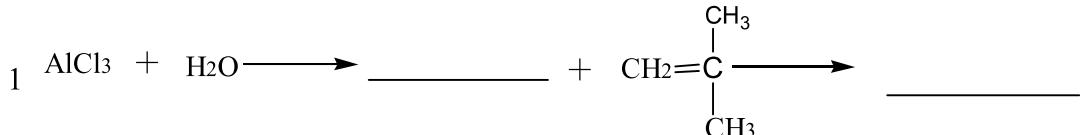
## 离子聚合、配位聚合-测验 2

(30 分钟)

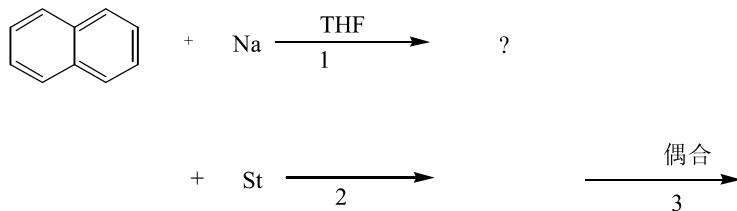
### 一 填空

- 自由基聚合的特征是\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_，阴离子聚合的特征为\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_，阳离子聚合的特征为\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。
- 以  $nBuLi$  为引发剂，制备丙烯酸酯 ( $PK_d=24$ ) - 苯乙烯 ( $PK_d=40$ ) 嵌段共聚物，其加料顺序为先聚合\_\_\_\_\_，然后，再引发聚合\_\_\_\_\_。
- 在离子聚合中，活性中心离子旁存在着\_\_\_\_\_，它们之间可以是\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_四种结合形式，并处于平衡中，这种平衡移动主要受\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_影响。
- Lewis 酸通常作为\_\_\_\_\_型聚合的引发剂，Lewis 碱可作为\_\_\_\_\_型聚合的引发剂，而二者可共同组成 Ziegler-Natta 催化剂。典型的 Ziegler 催化剂为\_\_\_\_\_，属于\_\_\_\_\_相催化剂；典型的 Natta 催化剂为\_\_\_\_\_，属于\_\_\_\_\_相催化剂；合成全同 PP 可以采用上述的\_\_\_\_\_催化体系。欲提高催化剂的催化活性和效率，可以采用\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_等方法。
- 聚异戊二烯可能存在的立构规整性聚合物有（写名称）\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。

### 二 写出下列相关化学反应式



2



3 IIR

### 三 简答题

- 从单体、引发剂、溶剂、阻聚剂几方面比较自由基聚合和阴、阳离子聚合。  
从反应机理上简述自由基、阳离子聚合、阴离子聚合控制  $R_p$  和  $X_n$  的主要手段。
- 比较定向聚合与配位聚合
- 比较 HDPE 和 LDPE 的聚合机理、引发体系、产品结构与性能。

### 四.计算题

- 以  $BuLi$  为引发剂、环己烷为溶剂，合成线型三嵌段共聚物 S-I-S，单体的总量为 150g， $BuLi$  环己烷溶液的浓度为  $0.4\text{ mol/L}$ ，单体的转化率为 100%。
  - 写出聚合反应式
  - 若使共聚物的组成为  $S/I=40/60$ （重量比），分子量为  $1\times 10^5$ ，试计算需要苯乙烯和异戊二烯各多少克？需要  $BuLi$  溶液多少毫升？
  - 若反应前体系中含有  $1.8\times 10^{-2}\text{ ml}$  水没有除去，计算此体系所得聚合物的实际分子量。