高分子化学基础

01

高分子化合物的基本概念与分类



高分子化合物的定义及其特点

高分子化合物

高分子化合物的分子量 特点

高分子化合物的结构特 点

- 大分子量的**化合物**,由**大量**小分子通过共价键连接而成
- 通常由**重复单元**组成,具有一定的化学结构和力学性能
- 具有可塑性、粘弹性、电绝缘性等特点

- 通常在10^4以上, 甚至达到 10^6或10^8
- 分子量分布范围较宽,存在分子链的支化现象

- 分子链由单键和双键交替排列,具有柔性
- 分子间通过**范德华力**、**氢键**等相 互作用形成复杂的网络结构

高分子化合物的分类方法

根据单体种类分类

根据高分子链的空间结 构分类

根据聚合反应类型分类

- 均聚物:由一种单体聚合而成的聚合物
- **共聚物**:由两种或两种以上单体 聚合而成的聚合物

- 线型聚合物:分子链呈直线状,无分支
- 支链聚合物:分子链上存在分支结构
- 交联聚合物:分子链之间通过交联点连接,形成三维网络结构

- 加成聚合:单体通过加成反应形
- 成聚合物链
- 缩合聚合:单体通过缩合反应形

成聚合物链

高分子化合物的基本性质

可塑性

- 在外力作用下,高分子链可以发生相对位移,形成形变
- 加热时,高分子链可以重新排列,恢复到原始形状

粘弹性

- 高分子材料同时具有弹性和粘性,即在形变过程中既有能量储存,也有能量释放
- 弹性部分与材料的高分子链柔性有关, 粘性部分与分子间的相互作用力有关

电绝缘性

- 高分子材料中的分子链通常不导电,具有良好的电绝缘性能
- 电绝缘性能与高分子链的极性和结构有 关

02

高分子的合成方法及反应机理



加成聚合反应机理及实例

01

加成聚合反应机理

- 单体分子中的双键与引发剂发生 自由基或离子反应
- 新产生的自由基或离子引发其他单体进行加成反应,形成大分子链

02

加成聚合实例

• 聚乙烯的合成:乙烯通过自由基

聚合反应形成聚乙烯

• 聚丙烯的合成:丙烯通过离子聚

合反应形成聚丙烯

缩合聚合反应机理及实例

缩合聚合反应机理

- 单体分子通过**缩合反应**形成大分子链,同时释放出**小分子**
- 缩合反应通常需要催化剂或引发剂的参与

缩合聚合实例

- **聚酯**的合成:对苯二甲酸与乙二醇通过缩合反应形成聚酯
- **尼龙**的合成:己内酰胺通过缩合反应形成尼龙-6

其他聚合方法及其特点





逐步聚合反应

- 是通过一系列逐步反应形成聚合物链的聚合方法
- 通常需要高纯度的单体和催化剂,反应速率较慢

开环聚合反应

- 是通过环状单体的开环反应形成聚合物链的聚合方法
- 适用于含有环状结构的单体,如环烯烃和环醚

03 高分子的结构与性能关系



高分子的链结构对性能的影响

链长的影响

- 链越长,分子间相互作用越强,材料的强度和硬度越高
- 链越长,分子链的柔性降低,材料的塑性降低

链规整性的影响

- 规整性越高,分子间相互作用越强,材料的力学性能越好
- 规整性越高,材料的电性能和热性能也可能越好

支化的影响

- 支化程度适中,可以提高材料的流动性和加工性能
- 支化程度过高,可能导致材料的 强度和硬度降低

高分子的聚集态结构对性能的影 响

01

晶态结构的影响

- · 晶态结构可以提高材料的强度和硬度
- 晶态结构可能影响材料的**韧性**和**冲击强** 度

02

非晶态结构的影响

- 非晶态结构可以提高材料的韧性和塑性
- 非晶态结构可能影响材料的热性能和电性能

03

相变的影响

• 热塑性塑料在加热过程中会发生**相变**, 从非晶态变为晶态,影响材料的**加工性能** 和**使用性能**

高分子的结构与性能优化方法

分子设计

- 通过改变单体结构和聚合方法,优化高分子的链结构和聚集态结构,提高材料的性能
- 结合材料的应用领域和性能要求,进行有针对性的设计

引入功能性基团

- 通过引入**功能性基团**,可以改善高分子的**加工性能**和使用性能
- 例如,引入导电基团可以提高高分子材料的导电性

添加填料和改性剂

- 通过添加填料和改性剂,可以改善高分子的力学性能、热性能和耐老化性能
- 例如,加入炭黑可以提高高分子材料的耐磨性和导电性

以上内容仅为本文档的试下载部分,为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文,请访问: https://d.book118.com/978131067050007002