Introducing Polymers Synthetic Addition Polymers

Chapter 2.1 and 2.2

Many Monomers Make a Polymer

 A polymer is a very large, usually chain-like molecule that is built from small molecules



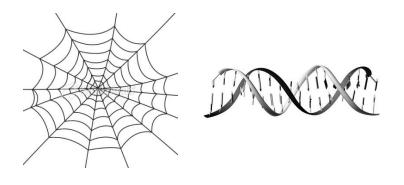
 A monomer is one of the small repeating molecular units that make up a polymer



 Polymerization is a chemical process by which monomers are joined to form polymers

Natural and Synthetic Polymers

- Natural polymers are made by living things
- Ex: silk, spider webs, hair, muscle, cotton, and wood



- Synthetic polymers are made in a lab
- Ex: plastics, polyester, polyethylene, polypropylene, Kevlar, Teflon, Lycra and Styrofoam

Homopolymers

 A homopolymer is a polymer formed by reactions involving a single type of monomer

Copolymers

 A copolymer is a polymer that is made up of two or more different types of monomers combined

$$\begin{array}{c} \mathsf{NH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{H}_2\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{OH}\\ \mathsf{H} \end{array} \begin{array}{c} \mathsf{H}_3\mathsf{C}\\ \mathsf{CH}_3\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{OH}\\ \mathsf{H} \end{array} \begin{array}{c} \mathsf{H}_3\mathsf{C}\\ \mathsf{CH}_3\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{H}_2\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{C}\\ \mathsf{OH}\\ \mathsf{H} \end{array} \begin{array}{c} \mathsf{H}_3\mathsf{C}\\ \mathsf{CH}_3\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{H}_2\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{OOH}\\ \mathsf{H} \end{array} \begin{array}{c} \mathsf{H}_3\mathsf{C}\\ \mathsf{CH}_3\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{CH}_2\\ \mathsf{H}_2\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{COOH}\\ \mathsf{H} \end{array} \begin{array}{c} \mathsf{H}_3\mathsf{C}\\ \mathsf{CH}_3\\ \mathsf{C}\\ \mathsf{H}_2\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{COOH}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{COOH}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}\\ \mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{C}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-\mathsf{N}-$$

Synthetic Addition Polymers

 An addition polymer is a very long organic molecule formed as the result of addition reactions between monomers with unsaturated carbon-carbon bonds

tetrafluoroethene

polytetrafluoroethene

Practice

 Draw the polymer that is formed from the addition polymerization of styrene monomers

styrene monomers

Practice

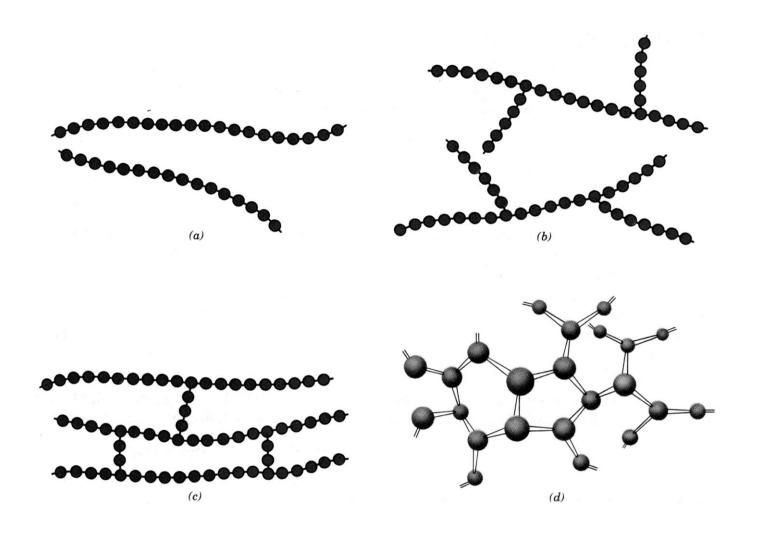
 Draw a structural diagram of the monomer that is used to make polyvinyl chloride (PVC)

polyvinyl chloride (PVC)

Plastics

- A plastic is a synthetic polymer that can be moulded (often under heat and pressure) and that then retains its given shape
- Think about the properties of different types of plastics that make them useful
- Now think about the intermolecular forces and structural components that are responsible for those properties

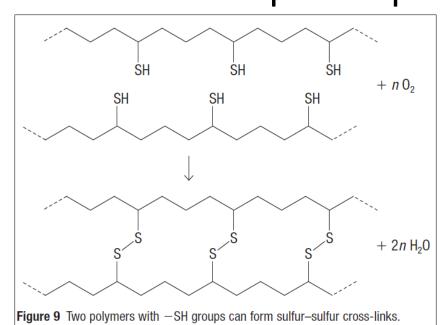
Polymer Cross-Linking



Polymer Cross-Linking

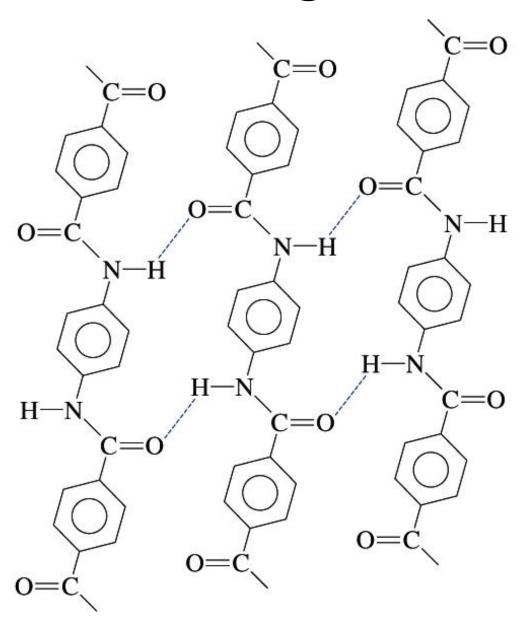
adjacent polymer chains.

 Cross-Linking is when chemical bonds form between separate polymer strands



 $CH = CH_2 + CH = CH_2$ -CH-CH₂-CH-CH₂-CH—CH₂ or CH₂=CH CH — CH₂ — CH₂ — CH — CH - CH₂ styrene cross-linking linked polystyrene chains monomer monomer 1,4-diethenylbenzene (p-divinylbenzene) Figure 10 The addition of 1,4-diethylbenzene to polystyrene allows cross-links to form between

Cross-Linking in Kevlar



Cross-Linking Affects Properties

Flexibility

Heat Tolerance

Elasticity

HOMEWORK

Required Reading:

p. 78-93

(remember to supplement your notes!)

Questions:

p. 83 #1-6

p. 87 #1-3

p. 93 #1-5, 8



"OH, YEAH! I'VE FORGOTTEN MORE ABOUT ANIOMIC POLYMERIZATION IN MOLECULAR ROSORBATES AT INTERFACES THROUGH ION CHROMATOGRAPHY, HERVAL ANALYSIS AND UV SPECTROPHOTOMETRY FOR FORMULATION OF PROCESS DEVELOPMENT THAN YOU'LL EVER KNOW,"