

Universidade de São Paulo Escola de Engenharia de Lorena Departamento de Biotecnologia



LISTA DE EXERCÍCIOS #3 LOQ4059 – Polímeros (Profa. Talita)

Data prevista para a entrega da resolução: 25 de novembro de 2021

Questão 1. O polietileno é difícil de ser produzido e foi descoberto apenas quando químicos da Imperial Chemical Industries (ICI) tentavam reagir etileno com outros compostos sob alta pressão. Considerando cada um dos catalisadores abaixo, utilizados individualmente, indique se a reação de síntese do polietileno irá ou não ocorrer e justifique sua resposta. Para aqueles catalisadores que considerar eficientes, apresente os mecanismos de reação e os produtos majoritários.

$$H_2C=CH_2$$
 $NaNH_2$ $H_3C-\overset{C}{C}-O-O-H$ CH_3 etileno (a) (b)

Questão 2. Considerando a polimerização via crescimento em cadeia (poliadição) do cloreto de vinila (I) e do estireno (II), responda as questões abaixo, apresentando a justificativa.

$$\begin{array}{ccc}
H & CI \\
H & H
\end{array}$$
(I) (II)

- (a) Qual polímero estaria mais apto a conter ligações anormais cabeça-cabeça, poli(cloreto de vinila) ou poli(estireno)?
- (b) Desenhe um segmento de poli(estireno) que contenha ligações anormais cabeça-cabeça e cauda-cauda.
- (c) Mostre o mecanismo para a formação de um segmento de poli(cloreto de vinila) contendo três unidades de cloreto de vinila e iniciadas por peróxido de hidrogênio.

Questão 3. Liste os seguintes grupos de monômeros em ordem decrescente da capacidade de sofrer polimerização catiônica. Justifique sua resposta.

a.
$$CH_2$$
= CH CH_2 = CH CH_2 = CH CH_2 = CH OCH_3

b. CH_2 = $CHCOCH_3$ CH_2 = $CHCOCH_3$ CH_2 = $CHCOCH_3$

c. CH_2 = CH CH_2 = CCH_3



Universidade de São Paulo Escola de Engenharia de Lorena Departamento de Biotecnologia



Questão 4. Liste os seguintes grupos de monômeros em ordem decrescente da capacidade de sofrer polimerização aniônica. Justifique sua resposta.

a.
$$CH_2$$
= CH CH_2 = CH CH_2 = CH CH_2 = CH OCH_3 b. CH_2 = $CHCH_3$ CH_3

Questão 5. O álcool polivinílico (PVA) é usado na fabricação de papel, fibras têxteis e em uma variedade de revestimentos. A via sintética para este polímero envolve a polimerização do acetato de vinila (I) seguida por hidrólise.

- (a) Explique por que o PVA não pode ser preparado diretamente a partir da polimerização do álcool vinílico (II).
- (b) Esboce o mecanismo de síntese do PVA incluindo todas as etapas de polimerização. Indique o iniciador usado para a reação.
