Licenciatura em Engenharia Biomédica Ciência dos Materiais: Recurso – Parte II - 26/01/2024; 1h30 + tol: 30 min

- 1. ----- (a) 0.5 ---- (b) 0.5 ---- (c) 0.5 ---- (d) 1.5 ---- (e) 1.5
- (a) O que é a massa crítica?
- (b) Represente graficamente a variação da temperatura de transição vítrea com a massa das cadeias, acima e abaixo da massa crítica. Localize no gráfico a massa crítica.
- (c) Represente graficamente a variação da viscosidade com a massa das cadeias, acima e abaixo da massa crítica. Localize no gráfico a massa crítica.
- (d) Represente graficamente o variação do módulo de relaxação com a temperatura para um polímero amorfo de cadeia linear, com massa inferior à massa crítica. Identifique as regiões de comportamento mecânico.
- (e) Represente num gráfico do módulo de relaxação em função da temperatura as quatro regiões de comportamento viscoelástico apresentadas por um polímero amorfo de cadeia linear com massa superior à massa crítica.
- (f) Nas regiões que representou na alínea (e) há duas onde o comportamento é elástico, uma onde a elasticidade é energética e outra onde a elasticidade é entrópica. Identifique-as e explique resumidamente em que consistem estes dois tipos de elasticidade.
- (a) Classifique-o quanto à arquitectura da cadeia e regularidade química.
- (b) Um segmento de Kuhn desta cadeia contém 5 unidades repetitivas. Calcule a massa molar de um segmento de Kuhn e a massa molar da cadeia.
- (c) Admita que no processo de polimerização juntou 1 g de etileno e 1 g de propileno. Destes, apenas 1 g polimerizou formando cadeias com 1000 unidades repetitivas e o restante 1 g terminou com a estrutura indicada na Figura. Calcule o M_n e M_w da rnistura de 1 g cadeias com 1 g das unidades repetitivas. Discuta os resultados.
- (d) Sabendo que um segmento de Kuhn tem 1.5 nm, calcule o valor médio da distância de separação entre as extremidades e o alongamento máximo que a cadeia pode suportar.

- 3. -----(c) 2.0
- (a) Explique a formação de bandas em materiais. Tome como ponto de partida uma cadeia linear de hidrogénio.
- (b) Na junção de dois metais diferentes há a formação de um potencial de contacto. Explique a sua origem e discuta uma utilização que podemos fazer deste efeito.
- (c) Explique o funcionamento de uma junção pn, discutindo estes dois aspectos:
 - i) a variação da corrente com a tensão de polarização, e
 - ii) a seu funcionamento como rectificador de onda.
- 4. ----- (a) 1.5 ----- (b) 2.0 ----- (c) 1.0
- (a) Descreva, e compare, a resposta de um dieléctrico a um campo eléctrico estático e de um material paramagnético a um campo magnético estático.
- (b)
- i) O que são materiais ferromagnéticos?
- ii) O que é magnetização de saturação e em que materiais pode ocorrer?
- iii) O que é a magnetização permanente e em que materiais pode ocorrer?
- iv) O que são campos coersivos?
- (c) Explique no máximo em 5 linhas a origem do magnetismo.

NOTAS: As massas médias ponderadas são massas molares. A não indicação das grandezas físicas associadas está sujeita à penalização de 0.5 valores por questão.

Dados: Massas molares aproximadas: C: 12.0 g/mol; H: 1.0 g/mol.

$$\langle R^2 \rangle = n_k l_k^2$$
 $M_n = \frac{\sum_i n_i M_i}{\sum_i n_i}$ $M_w = \frac{\sum_i w_i M_i}{\sum_i w_i}$ $w_i = n_i M_i$