

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA DEPARTMENT OF CHEMISTRY

## Química Orgânica Geral (QOG)

## Licenciatura e Mestrado em Engenharia Química e Biológica

## 2º Teste

8/1/2022

Duração do teste – 1h30min. Cada pergunta tem 2 valores de cotação.

- 1. Dê o nome IUPAC aos seguintes compostos:
  - a) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH
  - b) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>I
  - c) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>
  - d) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>NHCH<sub>3</sub>
- 2. As aminas são responsáveis por alguns dos odores desagradáveis da natureza. O tubarão fermentado, um prato tradicional na Islândia, cheira exatamente como a trietilamina. O peixe é frequentemente servido com limão, porque o ácido cítrico do limão protona a amina, convertendo-a assim na sua forma ácida, que tem melhor cheiro.
  - a) Escreva a equação química descrita.
- **3.** Os mamíferos têm enzimas digestivas que podem quebrar as ligações do amido, mas não as ligações da celulose, daí esta não ser comestível pelos humanos.

Ligações das unidades monoméricas no **amido** (amilose) (**em cima**) e no algodão (**celulose**) (**em baixo**).

a) O que distingue quimicamente a amilose da celulose?

**4.** A forma mais estável de glucose (açúcar do sangue) é um anel de seis membros numa conformação em cadeira com os seus cinco substituintes, todos em posição equatorial. Desenhe a conformação mais estável da glucose.

## (2 valores)

**5.** A comida "fast food" e a comida chinesa contêm frequentemente quantidades apreciáveis do composto abaixo representado (glutamato monossódico), ao qual muitas pessoas fazem reacções alérgicas. Qual a configuração absoluta do composto? Assinale o centro estereogénico.

**6.** Para cada um dos seguintes compostos, qual o diastereómero mais estável – o cis ou o trans? Justifique.

**7.** Dos dois estereoisómeros de limoneno, o isómero R é o que existe na laranja, sendo o responsável pelo cheiro. Identifique a sua estrutura.

- **8.** Desenhe a estrutura do (2E,4E)-1-cloro-3-metil-2,4-hexadieno.
- **9.** Qual o produto orgânico obtido quando o 1-bromo-3-cloropropano é colocado a reagir com 1 mole equivalente de cianeto de sódio em metanol aquoso?
- 10. Quias os produtos obtidos por eliminação, via mecanismo E2, do 3-bromopentano?