

PADRÃO DE RESPOSTA – PROVA DISCURSIVA – QUÍMICA

1º PROCESSO SELETIVO UNIFICADO 2019 – FACULDADE FAMINAS-BH E CENTRO UNIVERSITÁRIO UNIFAMINAS MURIAÉ

CURSO: MEDICINA

QUESTÃO 03

A) $C_{20}H_{28}O$ – 284 g/mol.

B) $C = (240/284) * 100 = 84,51$

$H = (28/284) * 100 = 9,86$

$O = (16/284) * 100 = 5,63$

C) Sigma = 49

Pi = 6

D) A diferença está na isomeria geométrica: o retinal é cis e o neoretina é trans. Quando ocorre o rompimento da ligação dupla, ela gira saindo da isomeria cis para isomeria trans e vice-versa.

Fontes:

- QUÍMICA. **Ser Protagonista** – Ensino Médio. Edições SM. 2014.
- CISCATO & PEREIRA. **Planeta Química**. Ed. Ática. 2008.

TÁBUA DE CORREÇÃO – 5,00 pontos

- Massa molar e fórmula mínima do retinal – **Valor: 1,00 ponto**
- Fração mássica – **Valor: 1,5 ponto**
- Número de ligações sigma e pi – **Valor: 1,00 ponto**
- A diferença entre os dois compostos – **Valor: 1,5 ponto**

QUESTÃO 04

A) $C_2H_3OH + 2AgOH + 2[Ag(NH_3)_2] \rightarrow C_2H_4O_2 + 4Ag + 4NH_3 + H_2O$

B) C_2H_3OH – 44 g (em excesso)

$2AgOH$ – 250 g

$4Ag$ – 432 g

Após realizar os cálculos, percebe-se que o C_2H_3OH está em excesso, por isso, utilizou-se o hidróxido de prata:

250 g – 432g

320 g – x

x = 552,96 g de Ag.

Fontes:

- QUÍMICA. **Ser Protagonista** – Ensino Médio. Edições SM. 2014.
- CISCATO & PEREIRA. **Planeta Química**. Ed. Ática. 2008.

TÁBUA DE CORREÇÃO – 5,00 pontos

- Reação completa e balanceada – **Valor: 3,00 pontos**
- Quantitativo de prata – **Valor: 2,00 pontos**