



**Centro Universitário
de Minas**

Câmpus Mineiros

Vestibular Medicina – 2º Semestre de 2026

Observações: Para cada questão, foi atribuída a pontuação 0 ou 1 ou 2 ou 3 ou 4, conforme o atendimento integral aos critérios seguintes.

Resposta correta acrescida de informação errada implicou na perda do ponto.

Não foram aceitos resultados sem a apresentação dos cálculos.

Não foram aceitos resultados com erro de cálculo ou sem a unidade de medida correta, quando o caso.

Questão 01

a) Potássio (K). (1 ponto)

Selênio (Se). (1 ponto)

b) I – I. (1 ponto)

Como a molécula é diatômica e formada pelo mesmo elemento, não há diferença de eletronegatividade entre eles, portanto, a nuvem eletrônica não sofre atração para nenhum dos átomos que formam a molécula. Isso não gera polos, deixando a molécula apolar. (1 ponto)

Ou

Como o momento de dipolo resultante é igual a zero a molécula é apolar. (1 ponto)

Questão 02

a) 1 par eletrônico. (1 ponto)

$\text{NaClO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (1 ponto)

b) O ácido forte possui o íon H^+ ionizado e afetará o equilíbrio no sentido dos produtos (se deslocará para a direita). Isso porque reagirá com os íons OH^- dos produtos, formando água e abaixando a concentração desses íons. Pelo princípio de *Le Chatelier*, o equilíbrio se deslocará no sentido de compensar esse abaixamento, deslocando no sentido de restituir a concentração dos íons OH^- . (1 ponto)

O menor pH = 7,2.

$[\text{H}^+] = 10^{-\text{pH}}$, portanto: $[\text{H}^+] = 10^{-7,2} \text{ mol/L}$ (1 ponto)

Questão 03

a) Álcool terciário. (1 ponto)

Éster. (1 ponto)



**Centro Universitário
de Mineiros**

Câmpus Mineiros

Vestibular Medicina – 2º Semestre de 2026

b) $d = m / V$

$$1,19 \text{ g/mL} = m / 500 \text{ mL}$$

$$m = 595 \text{ g} \quad (1 \text{ ponto})$$

Insaturada por dupla ligação entre carbonos e heterogênea por oxigênio e nitrogênio entre carbonos. (1 ponto)

Questão 04

a) +7 (KMnO₄): Sal. (1 ponto)

Oxirredução / redox / oxidação-redução. (1 ponto)

b) Na₂SO₃ (1 ponto)

$$2 \times 158 \text{ g de KMnO}_4 \text{ ----- } 2 \times 87 \text{ g de MnO}_2 \times 0,9$$

$$237 \text{ g de KMnO}_4 \text{ ----- } x$$

$$x = 117,45 \text{ g} \quad (1 \text{ ponto})$$

Questão 05

a) O pólen é produzido nas anteras e origina os gametas masculinos, participando diretamente da fecundação. (1 ponto)

O néctar é produzido nos nectários e tem a função de atrair polinizadores, não participando diretamente da fecundação. (1 ponto)

b) A permanência prolongada dos canais de sódio abertos mantém a membrana dos neurônios despolarizada por mais tempo. (1 ponto)

A condição de polarização e o processo de repolarização dependem da manutenção do sódio fora da célula e, portanto, são desfavorecidos caso os canais de sódio estejam abertos, permitindo livre passagem desse soluto.

(1 ponto)

Questão 06

a) Espécie exótica é aquela que ocorre fora de sua área natural de distribuição geográfica, tendo sido introduzida em determinado ambiente por ação humana, de forma intencional ou acidental. (1 ponto)

Espécie invasora é uma espécie exótica que consegue se estabelecer, reproduzir-se e se dispersar no novo ambiente, causando impactos ecológicos, como competição, predação ou redução de populações nativas. (1 ponto)

b) Competição. (1 ponto)

A presença do javali, ao eliminar os ninhos superficiais, promoveu a seleção dos roedores que construíam ninhos mais profundos. (1 ponto)



**Centro Universitário
de Mineiros**

Câmpus Mineiros

Vestibular Medicina – 2º Semestre de 2026

Questão 07

- a) Células vegetais mantêm-se íntegras em meio hipotônico devido, principalmente, à presença da parede celular. (1 ponto)

Estrutura composta majoritariamente por celulose. (1 ponto)

- b) O principal fenômeno responsável pela alteração no volume das células é a osmose. (1 ponto)
Trata-se de um fenômeno passivo e, portanto, que não envolve gasto energético por parte da célula. (1 ponto).

Foi aceito: a descrição dos estados hipotônico e hipertônico, por se tratar de condições que descrevem diferenças na concentração de solutos entre os meios intra e extracelular, determinando o movimento osmótico da água através de membranas semipermeáveis.

Questão 08

- a) Glicose. (1 ponto)

Galactose. (1 ponto)

- b) Reino monera. (1 ponto)

Foi aceito: a resposta que associou o Reino Monera ao reino das bactérias, considerando esta como uma classificação moderna e justificando que ambos correspondem aos mesmos organismos unicelulares procariontes.

Os indivíduos do reino monera apresentam células procarióticas, diferentemente dos indivíduos que pertencem aos outros 4 reinos. (1 ponto)

Foi aceito: como característica celular do Reino Monera, foi aceita também qualquer menção a organismos unicelulares e procariontes, sem núcleo definido, com o material genético disperso no citoplasma ou sem carioteca.