

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS VESTIBULAR 2018-2

GABARITO – QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA

LÍNGUA PORTUGUESA / LITERATURA BRASILEIRA

1 OPÇÃO (D)

Resposta correta: expressiva. A função expressiva caracteriza-se pela subjetividade, marcada pelo uso da primeira pessoa e por adjetivação que revele o posicionamento do enunciador.

2 OPÇÃO (A)

Resposta correta: adição. Trata-se de uma estrutura correlativa que veicula a ideia de adição.

3 OPÇÃO (E)

Resposta correta: Pronome pessoal oblíquo; as pequenas e as grandes histórias. A classe gramatical é pronome pessoal oblíquo átono e o referente, grandes histórias e pequenas histórias.

4 OPÇÃO (B)

Resposta correta: "...e me caiu sob os olhos esse episódio da morte de Alexandre...". "De Alexandre" tem a função de adjunto adnominal por modificar o núcleo nominal "morte", não sendo equivalente ao termo a que se refere, como ocorre com o aposto.

5 OPÇÃO (B)

Resposta correta: subjetivo, referindo-se à importância da obra. O adjetivo anteposto apresenta, via de regra, valor subjetivo, axiológico; portanto, "grandes" não se refere ao tamanho da obra (valor objetivo), mas à sua importância.

6 OPÇÃO (C)

Resposta correta: Preocupação formal na busca da palavra exata. A característica prototípica da poesia parnasiana é a preocupação formal na busca da palavra exata. A comparação da poesia à música, a presença da religiosidade profunda, bem como a de imagens sensoriais são características de outro movimento literário – o Simbolismo, enquanto a excessiva preocupação nacionalista é característica do Romantismo, aparecendo, também, no Modernismo.

7 OPÇÃO (A)

Resposta correta: expositiva. O fragmento apresenta estrutura tipicamente expositiva, já que se caracteriza por explicar, expor, numerar fatos e elementos da informação.

8 OPÇÃO (D)

Resposta correta: retomadas coesivas. A expressão nominal "poeta lírico", o pronome possessivo "sua" e o pronome pessoal "ele" retomam "Vicente de Carvalho", contribuindo para a coesão textual.

9 OPÇÃO (E)

Resposta correta: composição. A palavra "biografia" é formada por dois radicais: "bio" e "grafia". Assim, o processo de sua formação é a composição.

10 OPÇÃO (B)

Resposta correta: pelo deslocamento do adjunto adverbial. O emprego de vírgulas é justificado pelos arranjos sintáticos observados nas frases. Nesse caso, o adjunto adverbial "durante toda a sua vida" não aparece em seu lugar prototípico, isto é, no fim da frase. Tendo sido antecipado, usam-se vírgulas para delimitá-lo e marcar esse deslocamento.

BIOLOGIA / QUÍMICA

11 OPÇÃO (A)

A única opção que indica uma função de peroxissomo, exercida pela enzima peroxidase (catalase), que é representada pela fórmula $2 \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$.

12 OPÇÃO (D)

A sequência das estruturas do desenvolvimento embrionário é: mórula – blástula – gástrula – nêurula.

13 OPÇÃO (B)

A anemia perniciosa está relacionada à deficiência da vitamina B12 e o ressecamento da córnea, à carência de vitamina A.

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2018-2

14 OPÇÃO (B)

A única opção que relaciona as características morfológicas e fisiológicas com seus respectivos reinos.

15 OPÇÃO (E)

A junção comunicante ou do tipo Gap é a especialização envolvida na sinapse elétrica.

16 OPÇÃO (A)

O vírus chikungunya e da Zika pertencem respectivamente às famílias Togaviridae e Flaviviridae.

17 OPÇÃO (C)

Na primeira etapa de cada ciclo da PCR, as fitas das moléculas de DNA são separadas por uma temperatura próxima de 100 °C, que rompe as ligações de pontes de hidrogênios entre as bases complementares.

18 OPÇÃO (E)

Os fitoplanctons produzem moléculas orgânicas a partir de moléculas inorgânicas na presença de luz e, por isso, são considerados organismos produtores na cadeia alimentar.

19 OPÇÃO (A)

No primeiro ponto de equivalência, a expressão para o cálculo do pH implica na utilização de apenas os valores de K_{a1} e K_{a2} , uma vez que não há interferência da concentração. Logo: $\text{pH} = \frac{1}{2}(\text{p}K_{a1} + \text{p}K_{a2}) = \frac{1}{2}(6.37 + 10.32) = 8.344 \approx 8.35$.

20 OPÇÃO (C)

As fórmulas dos álcoois são derivadas da água pela substituição de um dos átomos de hidrogênio por um grupo orgânico. Como a água, eles formam ligações de hidrogênio intermoleculares.

21 OPÇÃO (E)

A solução da questão se fundamenta nas leis (1ª e 2ª) de Faraday.

Solução:

Em 281.5 g de $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ existem 155.5 g de NiSO_4 e, 126.0 de água de cristalização sendo que só de Ni existem 59.5 g. Para o depósito de Ni parte-se apenas da oitava parte da solução. Assim para a separação é necessária uma quantidade de eletricidade oito vezes maior. Se de acordo com o enunciado da questão, para depositar o Ni de uma amostra de 100.0 da são necessários $1.072 \times 2 = 2.144$ A.h. Para a separação total de Ni da amostra seriam necessárias uma quantidade de eletricidade igual a $2.144 \times 8 = 17.152$ A.h, logo:

Ao passar através da solução que contém o eletrólito, uma quantidade de eletricidade de 2.68 A.h separa-se 1 eq. g (equivalente grama) de qualquer substância e, portanto, nessa questão, 1 eq.g de Ni. De acordo com os dados do problema, para separar o Ni foram consumidos 17.152 A.h e, assim, separou-se $17.152/26.8 = 0.64$ eq. g ou seja 0.32 átq (átomo-grama) de Ni. Como consequência foram dissolvidos 0.32 mol.g ou seja $(0.32 \times 281.5) \approx 90.00$ g de $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ em $(800.0 - 90.00)$ 710.00 g de água.

Outras formas de solucionar a questão:

I - De acordo com Faraday $A = QE/F = (17.152 \times 29.75)/26.8 = 19.04$ g

Portanto,

281.5 g de $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 59.5 g de Ni

X 19.04 g

$X = 90.08$ g ≈ 90.00 g (isto é, $90.08 \approx 90.00$ g do sulfato de níquel hidratado foram dissolvidos em $(800.0 - 90.0)$ 710.0 g de água.

II - O equivalente grama do Ni = $(59.5/2)/26.8 = 1.110$. De acordo com as condições apresentadas no problema, para a separação de Ni foram consumidas 17.152 A.h de quantidade de eletricidade. Em consequência, $17.152 \times 1.110 = 19.04$ g de Ni. Considerando que em 281.5 g do sal existem 59.5 g de Ni pode-se afirmar que em 19.04 g correspondem a aproximadamente 90.00 g do sal hidratado. Portanto os 90.00 g do sal estariam dissolvidos em 710.00 g de água.

22 OPÇÃO (A)

A equação química que se processa.



Quantidade de PCl_5 adicionada
 $31.2 \text{ g} / 208.5 \text{ g/mol} = 0.150 \text{ mol}$

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2018-2

Concentração inicial do PCl_5
 $[\text{PCl}_5] = 0.150 \text{ mol} / 0.500 \text{ L} = 0.300 \text{ mol/L}$

| | PCl_5 | PCl_3 | Cl_2 |
|---------------|----------------|----------------|---------------|
| Conc. Inicial | 0.300 | 0 | 0 |
| Varição | -x | +x | +x |
| Conc. Equil. | $0.300 - x$ | x | x |

$$K_c = [\text{PCl}_3][\text{Cl}_2]/[\text{PCl}_5] = (x)(x)/(0.300 - x)$$

Sabendo-se que $K_p = K_c(RT)^{\Delta n}$

$$K_c = K_p/(RT)^1 = 78.3/(0.082 \times 523)^1 = 1.83 \approx 1.8$$

Logo $1.8 = x^2/(0.300 - x)$

Não desprezar o valor de x

Isto é, $x^2 = 1.8(0.300 - x)$

$$x = 0.262 \text{ M}$$

Assim, a composição da mistura no equilíbrio:

$$[\text{PCl}_5] = 0.300 - 0.262 = 0.038 \text{ M}$$

$$[\text{PCl}_3] = [\text{Cl}_2] = 0.262 \text{ M}$$

Serão considerados os resultados aproximados para os valores de concentração.

Percentagem de decomposição

Sabendo-se que $0.262 \text{ mol/L} \times 0.500 \text{ L} = 0.131 \text{ mol}$

100.0% 0.150 mol

X 0.131 mol

$$X = 87.3 \%$$

23 OPÇÃO (D)

Se o pK_a do ácido benzoico é 4.20 pode-se afirmar que em $\text{pH} = 4.20$ existe uma mistura 1:1 de ácido benzoico e íon benzoato.

24 OPÇÃO (C)

1 mol de $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ 138.0 g

X 14.4 g

X = 0.104 mol de $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$

Considerando o fator estequiométrico da equação balanceada para determinar a quantidade esperada de aspirina com base no reagente limitante $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$, tem-se que: $0.104 \text{ mol de } \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{H} \times 1 \text{ mol de aspirina} / 1 \text{ mol de } \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{H} = 0.104 \text{ mol de aspirina}$.

A quantidade máxima de aspirina que pode ser produzida (rendimento teórico) é 0.105 mol.

Assim:

$0.104 \text{ mol de aspirina} \times 180.0 \text{ g de aspirina} / 1 \text{ mol de aspirina} = 18.7 \text{ g de aspirina}$. O rendimento percentual será:

$$R\% = 6.25 \text{ g de aspirina obtidos} / 18.7 \text{ g de aspirina esperados} \times 100\% = 33.4\%$$

25 OPÇÃO (A)

Se a reação de combustão envolve os elementos que constituem os combustíveis, então a composição química dessa substância determinará a quantidade de calor liberada na reação.

26 OPÇÃO (D)

Um mol vale 6.02×10^{23} entidades, sendo um mol de átomos de magnésio é igual a um mol de átomos de sódio.

FÍSICA / MATEMÁTICA

27 OPÇÃO (D)

A área inicial da chapa era $\pi \text{ m}^2$. Após a dilatação, a nova área é de

$$\pi \left(1 + \frac{1}{100}\right)^2 = \pi(1.0201) = \pi(1 + 0.0201) = \pi \left(1 + \frac{2.01}{100}\right) \text{ m}^2. \text{ Portanto, o aumento foi de } 2.01\%.$$

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2018-2

28 OPÇÃO (C)

A capacidade da caixa d'água é igual a $110 \times 90 \times 100 = 990000 \text{ cm}^3 = 990 \text{ dm}^3$. Como um decímetro cúbico é igual a um litro, precisamos de 990 L para encher a caixa d'água.

29 OPÇÃO (A)

A cultura terá 64000 bactérias quando

$$1000 \cdot 2^{\frac{1}{2}t} = 64000 \Leftrightarrow 2^{\frac{1}{2}t} = 64 = 2^6 \Leftrightarrow \frac{1}{2}t = 6 \Leftrightarrow t = 12$$

30 OPÇÃO (C)

Seja x o módulo da componente horizontal de \vec{v} . Tem-se:

$$\cos(30^\circ) = \frac{x}{10}. \text{ Como } \cos(30^\circ) = \frac{\sqrt{3}}{2}, \text{ tem-se } x = 5\sqrt{3}$$

31 OPÇÃO (D)

No primeiro trecho, $v^2 = 2ax$, portanto $a = 2 \text{ m/s}^2$. Sendo assim, o tempo gasto para percorrer o primeiro trecho foi $t_1 = 10/a = 5 \text{ s}$. Os últimos 75m são percorridos com velocidade $v = 10 \text{ m/s}$ e o tempo gasto para percorrê-lo foi $t_2 = 75/10 = 7,5 \text{ s}$. Portanto, o tempo total gasto pelo atleta foi 12,5s.

32 OPÇÃO (E)

A pressão hidrostática no fundo do recipiente é $p = \rho gh$, onde ρ é a densidade do óleo, h a profundidade do recipiente e g a aceleração da gravidade. Portanto, $p_I = p_{II}$. A intensidade da força vertical que o óleo faz no fundo do recipiente é $F = pA$, onde A representa a área da base. Como $A_I = 4A_{II}$, $F_I = 4F_{II}$.

33 OPÇÃO (A)

Pela 2ª Lei da termodinâmica, $\Delta U = Q - W$, onde Q é a quantidade de calor recebida pelo gás e W o trabalho mecânico executado por ele no processo. A compressão é adiabática, portanto, $Q = 0$ e $W < 0$. Consequentemente, $\Delta U > 0$. Como a energia interna de um gás ideal é proporcional à sua temperatura, $\Delta T > 0$.

34 OPÇÃO (C)

$GMm/R^2 = mv^2/R$, portanto, $v = (GM/R)^{1/2}$, onde G é a constante gravitacional, M a massa da Terra, m a massa do satélite e R o raio da sua órbita. Como $R_1 > R_2$, temos que $v_1 < v_2$. Como $v = \omega R$ e $T = 2\pi/\omega$, onde ω é a velocidade angular do satélite, temos $T = 2\pi R^{3/2}/(GM)^{1/2}$. Portanto, $T_1 > T_2$.

HISTÓRIA / GEOGRAFIA

35 OPÇÃO (B)

A opção correta é a letra B. A economia chinesa desperta interesse não só pela sua capacidade produtiva e pelo nível de concorrência no mercado internacional, mas por ser um país onde se mantêm, no campo político, as orientações ditadas pelas teorias comunistas.

36 OPÇÃO (A)

A opção correta é a A. Anunciada pelo presidente Donald Trump, a adoção de tarifas sobre o comércio com a China evidencia a possibilidade concreta de uma guerra comercial deflagrada unilateralmente pelos Estados Unidos com relação ao país asiático, elevando o protecionismo comercial dos EUA e desestabilizando alianças e acordos multilaterais ou bilaterais. A atitude dos EUA reage contra a consulta feita pela China junto à OMC, questionando as sobretaxas estadunidenses de 50 bilhões de dólares contra os produtos chineses. Tais medidas interferem mais explicitamente na balança comercial do que na balança de pagamentos.

37 OPÇÃO (E)

A opção correta é a letra E. Zona Portuária, Barra da Tijuca e Zona Sul/VLT (Veículo Leve sobre Trilhos) e BRT (*Bus Rapid Transit*).

38 OPÇÃO (C)

A opção correta é a C. As milícias são as organizações criminosas que mais crescem no Estado do Rio de Janeiro, cujo lucro principal advém da prestação de serviços e de comércio ilegais e não de operações financeiras propriamente ditas. A expansão dos serviços públicos e da inclusão digital amenizaria a crise urbana, em vez de agravá-la, ainda que não necessariamente interferisse na crise da segurança pública metropolitana.

39 OPÇÃO (D)

A opção correta é a letra D. Coronelismo e voto de cabresto.

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2018-2

40 OPÇÃO (D)

A opção correta é a D. Dentre as áreas apresentadas, o Recôncavo baiano é a que apresenta a maior densidade demográfica.

41 OPÇÃO (A)

A letra A é a opção correta. O bombardeio dos aliados EUA, França e Inglaterra às regiões conturbadas pelos conflitos na Síria, com o objetivo de punir as ações do governo sírio; e a reunião dos líderes das duas Coreias, envolvendo a cessação dos projetos nucleares de guerra da Coreia do Norte.

42 OPÇÃO (B)

A opção correta é a B. Atualmente, a agropecuária parasita as florestas e a vegetação nativa no Brasil, significando que, todo ano, centenas de milhares de hectares são desmatadas para dar lugar a atividades agropecuárias. Quase um terço do território brasileiro já foi desmatado para a atividade agropecuária. São 270 milhões de hectares, que representam a terceira maior área dedicada a essa atividade no mundo (170 milhões de hectares para pastagens ativas e 75 milhões de hectares para cultivos agrícolas).

LÍNGUA ESPANHOLA

43 OPÇÃO (D)

Porque a matéria do jornal indica já no título que a venda de derivados do cannabis em farmácia só será possível com receita emitida por um profissional da saúde.

44 OPÇÃO (B)

Dado que o texto diz, no parágrafo segundo, que será esse órgão que fará o registro e dará a autorização dos medicamentos que cumprirem as características definidas pelo decreto.

45 OPÇÃO (C)

Porque o decreto estabelece, de acordo com o que a notícia reproduz no parágrafo terceiro, que esse tipo de remédio será vendido apenas em farmácias de primeira e segunda categoria.

46 OPÇÃO (A)

Pois a matéria do jornal reproduz entre outras alguns fragmentos do decreto presidencial permitindo a venda de cannabis medicinal.

47 OPÇÃO (E)

Porque o texto da lei, que acompanha a notícia no jornal, estabelece a distinção entre farmácias de primeira e de segunda categoria.

48 OPÇÃO (C)

Porque a expressão “venta al menudeo” corresponde ao termo “venda a varejo” do português, isto é, venda em pequenas quantidades.

49 OPÇÃO (B)

Dado que no texto na lei, na alínea 4 do artigo 6, se indica que a distância entre uma farmácia de primeira categoria e outra não pode ser inferior a 300 metros.

50 OPÇÃO (A)

Porque a alínea 5 do artigo 6 estabelece que só poderá ser habilitada uma farmácia por cada 5000 habitantes naqueles lugares que já contem com, pelo menos, duas farmácias da primeira categoria.

LÍNGUA INGLESA

43 OPÇÃO (D)

A Resposta correta é a letra “D”, pois o texto, como um todo, discute o mesmo assunto (*Instant messaging among medical professionals*), apresentando uma visão crítica sobre o tema.

44 OPÇÃO (B)

A Resposta correta é a letra “B”, uma vez que a autora levanta questões que apontam para um uso cauteloso (*cautious*) de mensagens entre médicos enviadas por aplicativos de mensagens instantâneas. “Separar o joio do trigo” (*To separate the wheat from the chaff*) e ser cuidadoso (*mindful*) são expressões usadas no texto que marcam essa visão.

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2018-2

45 OPÇÃO (E)

A Resposta correta é a letra “E”, pois a visão da autora, por ser de uma certa forma crítica quanto ao uso de aplicativos de mensagens por médicos, é marcada, linguisticamente, por algumas expressões qualificadoras de tal aplicativo, como *threat* (ameaça) e *inappropriate*.

46 OPÇÃO (B)

A Resposta correta é a letra “B”, pois o contraste de ideias no parágrafo 1, textualmente marcado pela combinação das duas sentenças “*Due to the potential risk to confidential data, it is currently banned. However, recent research shows that it is widely used amongst professionals.*” pode também ser expresso, sem perda de sentido, pela sentença da opção em questão: *Although instant messaging is banned, it is still frequently used by medical professionals.* Os conectores *however* e *although*, apesar de sintaticamente diferentes, apresentam o mesmo sentido de “contraste”.

47 OPÇÃO (E)

A Resposta correta é a letra “E”, pois “*tone of voice, body language, and most importantly, a platform for prudent questions to be asked*” se referem, anaforica ou retrospectivamente, a características de conversas detalhadas entre médicos. (*Detailed conversations among medical professionals*). Segundo a autora, essas características, por ela consideradas importantes, se perdem em mensagens enviadas via aplicativos.

48 OPÇÃO (C)

A Resposta correta é a letra “C”, pois o conector “*actually*” significa: de fato, na verdade, na realidade (*in reality*).

49 OPÇÃO (A)

A Resposta correta é a letra “A”, pois a expressão em inglês “*To separate the wheat from the chaff*” (*separar o joio do trigo*) significa identificar o que é bom do que não o é (*identify the pros and cons*); no caso em questão, do uso de aplicativos de mensagens instantâneas.

50 OPÇÃO (E)

A Resposta correta é a letra “E”, pois psiquiatras demonstraram que não estamos conscientes do quanto usamos smartphones (*Psychiatrists have demonstrated that we aren't even aware of the vast extent of time we spend using our smartphones*). Sendo assim, subestimamos o tempo que realmente passamos com esses aparelhos (*Cognitive bias results in an average 40% underestimate of self-reported vs. real usage time*).

GABARITO – QUESTÕES DISCURSIVAS

BIOLOGIA / QUÍMICA

1ª QUESTÃO (valor: 40 pontos)

(Não serão considerados resultados sem os devidos e necessários cálculos utilizados nos espaços designados para a resolução da questão).

Solução:



b) Seja x o número de mols do BaSO_4 precipitado por litro de solução. Assim, tem-se que:

1. $[\text{Ba}^{2+}] + x = 3.0 \times 10^{-5}$ ($0.025/0.075$) = 1.0×10^{-5} mols/L

2. $[\text{SO}_4^{2-}] + x = 4.5 \times 10^{-5}$ ($0.050/0.075$) = 3.0×10^{-5} mols/L

Observa-se que a quantidade de SO_4^{2-} é três vezes maior do que todo o Ba^{2+} adicionado. As expressões (1) e (2) juntas com a expressão do Kps do BaSO_4

3. $1.1 \times 10^{-10} = [\text{Ba}^{2+}][\text{SO}_4^{2-}]$

constituem três equações com três incógnitas. Subtraindo-se (1) de (2) para eliminar (x) tem-se que

4. $[\text{Ba}^{2+}] + 2.0 \times 10^{-5} = [\text{SO}_4^{2-}]$

Substituindo o valor de $[\text{SO}_4^{2-}]$ na expressão do Kps

$$[\text{Ba}^{2+}] + 2.0 \times 10^{-5} [\text{Ba}^{2+}] - 1.1 \times 10^{-10} = 0$$

$$[\text{Ba}^{2+}] = 4.5 \times 10^{-6} \text{ M}$$

Portanto, substituindo esse valor na expressão (1) tem-se que:

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2018-2

$$\begin{aligned}[\text{Ba}^{2+}] + &= 1.0 \times 10^{-5} \text{ M} \\ [\text{Ba}^{2+}] + 4.5 \times 10^{-6} \text{ M} &= 1.0 \times 10^{-5} \text{ M} \\ [\text{Ba}^{2+}] &= 5.5 \times 10^{-6} \text{ M}\end{aligned}$$

(valor: 30 pontos)

c) Assim, considerando ser a quantidade total de Ba^{2+} na mistura igual a $1.0 \times 10^{-5} \text{ M}$ e a fração percentual de Ba^{2+} precipitada com BaSO_4 , é correto afirmar que:

$$\begin{array}{ll} 100\% & 1.0 \times 10^{-5} \text{ M} \\ Y & 5.5 \times 10^{-6} \text{ M} \end{array}$$

Y = 55.0 % (valor: 5 pontos)

2ª QUESTÃO (valor: 10 pontos)

Nas moléculas de ácidos carboxílicos, a carbonila – grupo funcional bastante polarizado – que está ligada a uma hidroxila, propicia a formação de ligações de hidrogênio intermoleculares mais fortes do que as que ocorrem nos álcoois. Essa característica favorece as fortes interações intermoleculares as quais são responsáveis pelas altas temperaturas de fusão e de ebulição dos ácidos carboxílicos em comparação com os álcoois, os aldeídos ou as cetonas de massa molecular e geometrias semelhantes.

3ª QUESTÃO (valor: 25 pontos)

- a) O hormônio indicado pela letra X é o estrogênio, que é produzido pelos folículos do ovário. (10 pontos)
- b) O hormônio indicado pela letra Y é a progesterona que, no início da gravidez, é produzido pelo corpo lúteo (amarelo) e, posteriormente, a sua produção é mantida pela placenta. (15 pontos)

4ª QUESTÃO (valor: 25 pontos)

- a) Histamina, atua realizando a vasodilatação nas alergias. (15 pontos)
- b) Os monócitos realizam a fagocitose para remover os microorganismos, vírus, partículas estranhas e destruir células tumorais do organismo. (10 pontos)