



FILOSCHOOL

TESTE DE APTIDÃO

| | | | |
|-------------|------------|--------------------------|----|
| Disciplina: | QUÍMICA | N.º de questões: | 40 |
| Duração: | 90 minutos | Alternativas por questão | 5 |
| Ano: | 2025 | | |

Leia o texto com atenção e responda as questões que se seguem.

| | | | | | | | | | | | |
|--|---|--|------|-----|-----|-----|----------------|---|---|---|---|
| 1. | A aspirina tem uma densidade de 2,00 g/cm³. Qual é o volume (em centímetros cúbicos) de um comprimido de 100 mg? A. 200 cm³ B. 100 cm³ C. 50 cm³ D. 0,02 cm³ E. 0,05 cm³ | | | | | | | | | | |
| 2. | Alguns factores podem alterar a rapidez das reacções químicas. A seguir destacam-se três exemplos no contexto da preparação e da conservação de alimentos: 1. A maioria dos produtos alimentícios se conserva por muito mais tempo quando submetidos à refrigeração. Esse procedimento diminui a rapidez das reacções que contribuem para a degradação de certos alimentos. 2. Um procedimento muito comum utilizado em práticas de culinária é o corte dos alimentos para acelerar o seu cozimento, caso não se tenha uma panela de pressão. 3. Na preparação de iogurtes, adicionam-se ao leite bactérias produtoras de enzimas que aceleram as reacções envolvendo açúcares e proteínas lácteas. Com base no texto, quais são os factores que influenciam a rapidez das transformações químicas relacionadas na ordem 1, 2, 3: A. Temperatura, superfície de contacto e concentração B. Concentração, superfície de contacto e catalisadores C. Temperatura, superfície de contacto e catalisadores D. Superfície de contacto, temperatura e concentração E. Temperatura, concentração e catalisadores | | | | | | | | | | |
| 3. | A reacção de decomposição de amoníaco gasoso foi realizada num recipiente fechado é $2\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + 3\text{H}_2$ A tabela abaixo indica a variação na concentração de reagente em função do tempo. <table><tr><td>Concentração de NH₃ em mol L⁻¹</td><td>16,0</td><td>8,0</td><td>4,0</td><td>2,0</td></tr><tr><td>Tempo em horas</td><td>0</td><td>1</td><td>2</td><td>3</td></tr></table> Qual é a velocidade média de consumo do reagente nas duas primeiras horas de reacção? A. 4,0 mol L ⁻¹ h ⁻¹ B. 2,0 mol L ⁻¹ h ⁻¹ C. 10,0 mol L ⁻¹ h ⁻¹ D. 1,0 mol L ⁻¹ h ⁻¹ E. 2,3 mol L ⁻¹ h ⁻¹ | Concentração de NH ₃ em mol L ⁻¹ | 16,0 | 8,0 | 4,0 | 2,0 | Tempo em horas | 0 | 1 | 2 | 3 |
| Concentração de NH ₃ em mol L ⁻¹ | 16,0 | 8,0 | 4,0 | 2,0 | | | | | | | |
| Tempo em horas | 0 | 1 | 2 | 3 | | | | | | | |
| 4. | A equação $\text{X} + \text{Y} \rightarrow \text{XY}_2$ representa uma reacção cuja expressão da lei de velocidade é $v = k[\text{X}][\text{Y}]$. Qual será o valor da constante de velocidade, sabendo que a concentração de X é 1,5 M e a de Y 2 M, a uma velocidade de 3 M min⁻¹? A. 3,0 M ⁻¹ min ⁻¹ B. 1,5 M min ⁻¹ C. 1,0 M ⁻¹ min ⁻¹ D. 3,0 M min ⁻¹ E. 1,5 M ⁻¹ min ⁻¹ | | | | | | | | | | |
| 5. | O mel contém uma mistura complexa de carboidratos, enzimas, aminoácidos, ácidos orgânicos, minerais, etc. O teor de carboidratos é de cerca de 70% da sua massa, sendo a glicose e frutose os açúcares em maior proporção. A sua acidez é atribuída à acção da enzima glucose oxidase, que transforma a glicose em ácido glucónico e H ₂ O ₂ . | | | | | | | | | | |

| | <p>Abaixo temos a equação química de decomposição do peróxido de hidrogénio, na qual temos a formação de água líquida e oxigénio gasoso. Utilizando os dados da tabela fornecida, calcule a velocidade média de decomposição do peróxido de hidrogénio entre 0 a 10 minutos.</p> $\text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(\text{g})}$ <table border="1"> <thead> <tr> <th>Tempo</th><th>H₂O₂ (mol/L)</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>0</td><td>0,8</td></tr> <tr> <td>10</td><td>0,5</td></tr> </tbody> </table> <p>A. $2.10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$ B. $3.10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$ C. $4.10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$ D. $5.10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$ E. $3.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$</p> | Tempo | H ₂ O ₂ (mol/L) | 0 | 0,8 | 10 | 0,5 |
|-------|--|-------|---------------------------------------|---|-----|----|-----|
| Tempo | H ₂ O ₂ (mol/L) | | | | | | |
| 0 | 0,8 | | | | | | |
| 10 | 0,5 | | | | | | |
| 6. | <p>Sobre catalisadores, são feitas as quatro afirmações seguintes:</p> <p>I. São substâncias que aumentam a velocidade de uma reacção. II. Reduzem a energia de activação da reacção III. As reacções nas quais actuam não ocorreriam nas suas ausências. IV. Enzimas são catalisadores biológicos</p> <p>Dentre estas afirmações, estão correctas, apenas:</p> <p>A. I e II B. II e III C. I, II e III D. I, II e IV E. II, III e IV</p> | | | | | | |
| 7. | <p>O monóxido de nitrogénio reage com hidrogénio produzindo nitrogénio e vapor de água de acordo com a seguinte equação: $2\text{NO}_{(\text{g})} + 2\text{H}_{2(\text{g})} \leftrightarrow \text{N}_{2(\text{g})} + 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$</p> <p>Acredita-se que esta reacção ocorra em duas etapas:</p> $2\text{NO}_{(\text{g})} + \text{H}_{2(\text{g})} \leftrightarrow \text{N}_2\text{O}_{(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \text{ (lenta)}$ $\text{N}_2\text{O}_{(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \leftrightarrow \text{N}_{2(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \text{ (rápida)}$ <p>De acordo com esse mecanismo, a expressão da velocidade da reacção é:</p> <p>A. $V = k [\text{N}_2\text{O}][\text{H}_2\text{O}]$ B. $V = k [\text{NO}]^2[\text{H}_2]$ C. $V = k [\text{N}_2][\text{H}_2\text{O}]^2$ D. Nenhuma das alíneas está correcta E. $V = k [\text{NO}]^2[\text{H}_2]^2$</p> | | | | | | |
| 8. | <p>Em solução aquosa, iões cromato $(\text{CrO}_4)^{2-}$, de cor amarela, coexistem em equilíbrio com iões dicromato $(\text{Cr}_2\text{O}_7)^{2-}$, de cor alaranjada, segundo a reacção:</p> $2(\text{CrO}_4)^{2-}_{(\text{aq})} + 2\text{H}^+_{(\text{aq})} \leftrightarrow (\text{Cr}_2\text{O}_7)^{2-}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$ <p>A coloração alaranjada torna-se mais intensa quando se:</p> <p>A. Adicionar OH^- B. Diminui o pH C. Aumente a pressão D. Acrescenta mais água E. Acrescenta um catalisador.</p> | | | | | | |
| 9. | <p>Dadas as seguintes afirmações:</p> <p>I. Durante o equilíbrio químico a velocidade da reacção directa é igual a da reacção inversa II. Antes de se atingir o equilíbrio químico a concentração dos reagentes diminui e a dos produtos aumenta III. Atingido o equilíbrio, a concentração das substâncias intervenientes na reacção permanece constante IV. Um exemplo de uma reacção de equilíbrio é a que ocorre entre $\text{H}_{2(\text{g})}$ e $\text{I}_{2(\text{g})}$ na formação de $\text{HI}_{(\text{g})}$</p> <p>A (s) afirmação correcta (s) é (são):</p> <p>A. Somente I e III B. Somente III e IV C. Somente I e II D. Somente I, II e IV E. Todas</p> | | | | | | |
| 10. | <p>Considere uma solução saturada de cloreto de prata contendo resíduo no fundo. Adicionando pequena quantidade de cloreto de sódio sólido, qual é a modificação observada no resíduo contido?</p> <p>A. Aumentará B. Diminuirá C. Permanecerá constante D. Diminuirá e depois aumentará E. Aumentará e depois diminuirá</p> | | | | | | |
| 11. | <p>“Quando um factor externo age sobre um sistema em equilíbrio, este se desloca, procurando minimizar a acção do factor aplicado” – H. L. Le Chatelier, 1888.</p> <p>De acordo com este princípio, numa reacção exotérmica, em que os reagentes estão no estado sólido e os produtos no estado gasoso...</p> | | | | | | |

| | |
|-----|---|
| | <p>A. aumentando-se a pressão, o equilíbrio é deslocado no sentido dos produtos.</p> <p>B. aumentando-se a temperatura, o equilíbrio é deslocado no sentido dos produtos.</p> <p>C. aumentando-se a concentração dos reagentes, o equilíbrio é deslocado no sentido dos mesmos</p> <p>D. adicionando catalisador, o equilíbrio é deslocado no sentido dos produtos</p> <p>E. aumentando-se a concentração dos produtos, o equilíbrio desloca-se no sentido dos reagentes.</p> |
| 12. | <p>Dados os seguintes sistemas em equilíbrio:</p> <p>i. $2\text{PbS}_{(s)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{PbO}_{(s)} + 2\text{SO}_{2(g)}$ ii. $\text{PCl}_{5(g)} \rightleftharpoons \text{PCl}_{3(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$</p> <p>iii. $\text{H}_{2(g)} + \text{CO}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}_{(g)} + \text{CO}_{(g)}$ iv. $2\text{NOCl}_{(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$</p> <p>Qual será a direcção de cada um dos sistemas se o volume dos recipientes onde a reacção ocorre for reduzido (redução do volume)?</p> <p>A. i – o equilíbrio desloca-se à esquerda (reagentes); ii – o equilíbrio desloca-se à direita (produtos); iii – o equilíbrio desloca-se à esquerda; iv – o equilíbrio desloca-se à direita</p> <p>B. i – o equilíbrio desloca-se à esquerda; ii – o equilíbrio desloca-se à esquerda; iii – o equilíbrio desloca-se à esquerda; iv – o equilíbrio desloca-se à direita</p> <p>C. i – o equilíbrio desloca-se à direita; ii – o equilíbrio desloca-se à direita; iii – não há alteração do equilíbrio; iv – o equilíbrio desloca-se à direita</p> <p>D. i – o equilíbrio desloca-se à direita; ii – o equilíbrio desloca-se à esquerda; iii – não há alteração do equilíbrio; iv – o equilíbrio desloca-se à esquerda</p> <p>E. i – o equilíbrio desloca-se à esquerda; ii – o equilíbrio desloca-se à direita; iii – o equilíbrio desloca-se à esquerda; iv – o equilíbrio desloca-se à esquerda</p> |
| 13. | <p>A uma dada temperatura o K_c para a reacção $\text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{HI}_{(g)}$ é 49. Se 1,00 mol de cada um dos gases H_2 e I_2 são colocados num frasco de 250 mL a esta temperatura, quais serão as concentrações de HI, H_2 e I_2 no equilíbrio?</p> <p>A. $[\text{H}_2] = [\text{I}_2] = 7,3 \text{ mol/L}$ e $[\text{HI}] = 7,0 \text{ mol/L}$;</p> <p>B. $[\text{H}_2] = [\text{I}_2] = 4,0 \text{ mol/L}$ e $[\text{HI}] = 7,3 \text{ mol/L}$</p> <p>C. $[\text{H}_2] = 0,89 \text{ mol/L}$; $[\text{I}_2] = 4,0 \text{ mol/L}$; $[\text{HI}] = 3,11 \text{ mol/L}$</p> <p>D. $[\text{H}_2] = [\text{I}_2] = 0,89 \text{ mol/L}$ e $[\text{HI}] = 6,22 \text{ mol/L}$</p> <p>E. $[\text{H}_2] = [\text{I}_2] = 0,89 \text{ mol/L}$; $[\text{HI}] = 3,11 \text{ mol/L}$</p> |
| 14. | <p>O produto iónico da água é igual a $1,6 \cdot 10^{-13}$. A essa temperatura, o valor de $[\text{H}^+]$ de uma solução aquosa neutra é:</p> <p>A. $0,6 \cdot 10^{-7}$ B. $4,0 \cdot 10^{-7}$ C. $4,0 \cdot 10^{-14}$ D. $2,0 \cdot 10^{-7}$ E. $2,0 \cdot 10^{-14}$</p> |
| 15. | <p>Selecione das opções abaixo, aquela que completa a frase:</p> <p>“A qualquer temperatura, uma solução aquosa é considerada ácida se...”</p> <p>A. $[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-]$ B. $[\text{H}_3\text{O}^+] > [\text{OH}^-]$ C. $[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$</p> <p>D. $[\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-7} \text{ mol/dm}^3$ E. $[\text{H}_3\text{O}^+] \neq [\text{OH}^-]$</p> |
| 16. | <p>Em solução aquosa, o carácter de NaCN, NaCl, NH_4Cl e NaI é respectivamente:</p> <p>A. neutro, básico, ácido e ácido. B. básico, neutro, ácido e neutro. C. Impossível saber</p> <p>D. neutro, neutro, ácido e neutro. E. básico, neutro, ácido e básico.</p> |
| 17. | <p>Uma solução 0,02 N de NH_4OH, cujo grau de dissociação (α) é 1,34%, apresenta o pH igual a: Dado: $\log 2,68 = 0,43$</p> <p>A. 4,43 B. 10,43 C. 10,00 D. 9,67 E. 13,43</p> |
| 18. | <p>A concentração $[\text{H}^+]$ de uma solução $6 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ do ácido H_2S, com uma constante de ionização do primeiro estágio de dissociação K_{a1} de 10^{-7}, é igual a:</p> <p>A. $5,1 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ B. $6,0 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ C. $3,0 \times 10^{-6} \text{ mol/L}$</p> <p>D. $2,4 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ E. $4,3 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$</p> |
| 19. | <p>Que alteração de pH, sofrem 10 L de água se lhe forem adicionados 10^{-2} mol de NaOH?</p> <p>A. Aumenta em duas unidades B. Aumenta em três unidades</p> |

| | |
|-----|---|
| | <p>C. Aumenta em quatro unidades D. Reduz-se em quatro unidades E. Reduz-se em três unidades</p> |
| 20. | <p>A 1000 K o valor de K_p da reacção $2\text{SO}_3(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ é 0,338. Calcule o valor de Q_p e diga em que direcção a reacção prosseguirá para o equilíbrio se inicialmente as pressões parciais forem: $P_{\text{SO}_3} = 0,2 \text{ atm}$; $P_{\text{SO}_2} = 0,4 \text{ atm}$; $P_{\text{O}_2} = 2,0 \text{ atm}$.</p> <p>A. $Q_p = 0,016 \text{ atm}$; direita (formação de produtos) B. $Q_p = 0,16 \text{ atm}$; direita C. $Q_p = 4,00 \text{ atm}$; esquerda (formação de reagentes) D. $Q_p = 8,00 \text{ atm}$; esquerda E. $Q_p = 4,00 \text{ atm}$; direita</p> |
| 21. | <p>O ácido acético é um importante ácido orgânico. Em solução aquosa, constitui o tempero conhecido pelo nome de vinagre. De cada 1000 moléculas de ácido acético dissolvidas em água, apenas 13 sofrem ionização. Calcule o grau de ionização desse ácido e classifique-o quanto à sua força.</p> <p>A. $\alpha = 13\%$, ácido forte B. $\alpha = 1,3\%$, ácido forte C. $\alpha = 0.76\%$, ácido fraco D. $\alpha = 1,3\%$, ácido fraco E. $\alpha = 13\%$, ácido fraco</p> |
| 22. | <p>Que volume de solução 0,1 mol/L de HCl neutraliza completamente 200 mL de solução 0,5 mol/L de KOH?</p> <p>A. 200 mL B. 400 mL C. 600 mL D. 800 mL E. 1000 mL</p> |
| 23. | <p>A concentração molar de uma solução que foi preparada dissolvendo-se 18 g de glicose em água suficiente para produzir 2 litro da solução, é: (Dado: massa molar da glicose = 180 g/mol)</p> <p>A. 1,8 B. 10,0 C. 100,0 D. 0,05 E. 0,18</p> |
| 24. | <p>O pH de uma solução 1,0 mol/L de NH_4Cl, a 25°C é: (Dado: $K_b = 10^{-6}$)</p> <p>A. 2 B. 3 C. 4 D. 5 E. 6</p> |
| 25. | <p>A 150 mL de uma solução 0,2 M de HCl são adicionados 350 mL de água. A nova concentração da solução será:</p> <p>A. 0,3 M B. 0,1 M C. 0,03 M D. 0,6 M E. 0,06 M</p> |
| 26. | <p>A solubilidade do BaSO_4 na presença de $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 0,010M, sabendo que o $K_{ps} = 1,1 \times 10^{-10}$ é:</p> <p>A. $1,05 \times 10^{-5}$ B. $1,1 \times 10^{-8}$ C. $1,05 \times 10^{-3}$ D. $1,1 \times 10^{-5}$ E. $1,05 \times 10^8$</p> |
| 27. | <p>Considere as seguintes equações:</p> <p>I. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ II. $\text{H}_2 + \frac{1}{2} \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ III. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$</p> <p>Ocorre oxidação-redução apenas em:</p> <p>A. I B. II C. III D. I e III E. II e III</p> |
| 28. | <p>Observe a reacção:</p> $\text{SnCl}_2 + 2 \text{HCl} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{SnCl}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}.$ <p>A partir dela, podemos afirmar correctamente que:</p> <p>A. O Sn e o Cl sofrem oxidação B. O Sn sofre oxidação, e o oxigénio, redução C. O Sn sofre oxidação, e HCl, redução D. A H_2O_2 sofre redução, e o Cl, oxidação E. A H_2O_2 sofre oxidação, e o Sn, redução</p> |
| 29. | <p>Nas pilhas electroquímicas obtém-se corrente eléctrica devido à reacção de oxidação-redução. Podemos afirmar que:</p> <p>A. No cátodo, ocorre sempre a semi-reacção de oxidação B. No cátodo, ocorre sempre a semi-reacção de redução C. No ânodo, ocorre sempre a semi-reacção de redução D. No ânodo, ocorre sempre a oxidação e a redução simultaneamente E. No cátodo, ocorre sempre a oxidação e a redução simultaneamente</p> |

| | |
|-----|--|
| 30. | Qual das frases abaixo é a melhor para completar a seguinte frase: “Um produto favorecido pela reacção redox tem...” A. um ΔG^0 positivo e um E^0 positivo B. um ΔG^0 negativo e um E^0 positivo C. um ΔG^0 negativo e um E^0 negativo D. um ΔG^0 positivo e um E^0 negativo E. um ΔG^0 negativo e um E^0 igual a zero |
| 31. | O número de oxidação do elemento central dos seguintes compostos: HClO_3 , K_2CrO_4 e $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$, é, respectivamente: A. +5, +7, +6 B. +5, +6, +4 C. +5, +6, +2 D. +5, +6, +3 E. +5, +5, +5 |
| 32. | Considerando a equação redox: $a\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow b\text{KCl} + c\text{CrCl}_3 + \text{H}_2\text{O} + d\text{Cl}_2$ O valor numérico dos coeficientes a, b, c e d são, respectivamente: A. 1, 2, 2, 3 B. 1, 2, 3, 3 C. 1, 2, 3, 2 D. 2, 1, 1, 3 E. 2, 1, 2, 3 |
| 33. | Uma célula galvânica é composta dos seguintes eléctrodos: $\text{Ag}^+ + e^- \rightarrow \text{Ag}_{(s)} \quad E^0 = +0,80\text{V}$ $\text{Mg}^{2+} + 2e^- \rightarrow \text{Mg}_{(s)} \quad E^0 = -2,37\text{V}$ A força electromotriz (f.e.m) padrão da célula será: A. +3,17V B. -3,17V C. +3,94V D. -3,94V E. +1,57V |
| 34. | Calcule a massa, em gramas, de alumínio em 1 h de electrólise de AlCl_3 numa corrente de 10 A. ($F = 96\,500 \text{ C/mol de } e^-$; Massa atómica Al – 27 g/mol;) A. 3,6 g B. 0,38 g C. 1,27 g D. 9,65 g E. 3,42 g |
| 35. | Nomeie o composto representado pela fórmula seguinte (escolha a alternativa correcta): A. 2-propil-3-metilpentano B. 2-butilpentano C. 3,4-dimetilheptano D. 3-etil-4-metilhexano E. 2-pentilbutano <div style="text-align: center;">$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 \end{array}$</div> |
| 36. | Na combustão completa de 10 moles de alceno são produzidos 80 moles de dióxido de carbono. O alceno queimado pode ser: A. Propeno B. Hexeno C. Buteno D. Octeno E. Buteno-1 |
| 37. | Substituindo os hidrogénios da água por um radical metil e outro isopropil obtém-se: A. Aldeído B. Cetona C. Éster D. Éter E. Álcool |
| 38. | Os aldeídos reagem com o ácido cianídrico dando: A. oximas B. cianidrinas C. ácido barbitúrico D. hidrazina E. nitrilos |
| 39. | Qual dos seguintes compostos é um éster? A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$ B. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$ D. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ E. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$ |
| 40. | Os plásticos são uma classe de materiais muito importantes para a nossa vida nos dias de hoje. Eles são classificados como _____ e são produzidos a partir de _____. Escolha a alternativa certa para completar a frase anterior. A. Polímeros; alcinos. B. Polímeros; cicloalcanos. C. Proteínas; aminoácidos. D. Polímeros; monómeros. E. Polímeros; proteínas. |

Fim!

Se gostou de resolver o **Teste de Aptidão da FiloSchool**, e entende que é necessário melhorar em alguns aspectos *antes* da sua prova, contrate os nossos **serviços de explicação *online***, assim como **visite o nosso *site* de internet e aplicativo**. Visite-nos: <https://www.filotchila.com/>.