VESTIBULAR UFRGS 2026



ESPANHOL LÍNGUA ESTRANGEIRA MODERNA FÍSICA QUÍMICA BIOLOGIA REDAÇÃO

INSTRUÇÕES

- Verifique se este caderno contém 75 questões (Espanhol questões 01 a 15; Física questões 16 a 30; Química questões 31 a 45; Geografia questões 46 a 60; e Biologia questões 61 a 75). Caso contrário, solicite ao fiscal da sala outro caderno completo. Não serão aceitas reclamações posteriores.
- Você dispõe de 5h30min para realizar as provas do dia e preencher a folha de respostas.
- Não será permitida a saída da sala antes de transcorridas 2 horas do início da prova.
- Para cada questão existe apenas uma alternativa correta.
- Ao transcrever suas respostas para a folha de respostas, faça-o com cuidado, evitando rasuras, pois ela é o documento oficial do Concurso e não será substituída. Preencha completamente as elipses (●) na folha de respostas.
- A folha de respostas é a prova legal exclusiva de suas respostas. Devolva-a ao fiscal da sala, sob pena de exclusão do Concurso.
- Ao concluir, levante a mão e aguarde o fiscal. Os dois últimos candidatos deverão retirar-se da sala de prova ao mesmo tempo.

COPERSECOMISSÃO PERMANENTE DE SELEÇÃO

ESPANHOL

Instrução: As questões **01** a **08** estão relacionadas ao texto abaixo.

- 01. El primer estudio sobre el humor mordaz en
- 02. español revela que el cerebro activa una
- 03. compleja red de conexiones neuronales
- 04. relacionada con habilidades sociales.
- 05. Comprenderlo requiere poner en juego
- 06. múltiples conexiones neuronales a la vez
- 07. saber adaptarse al contexto por lo que los
- 08. científicos lo estudian con especial interés en
- 09. trastornos mentales y neurológicos.
- 10. hace poco, lo que se sabía sobre este tipo
- 11. de humor se refería solo a su uso en inglés.
- 12. Científicos argentinos han publicado
- 13. recientemente los primeros resultados
- 14. preliminares en relación con el español,
- 15. confirmando que su comprensión es un
- 16. ejercicio exigente para el cerebro. Uno de los
- 17. objetivos es saber si su incomprensión puede
- 18. ser un indicador fiable en el diagnóstico de
- 19. patologías neurológicas y problemas de salud
- 20. mental.
- 21. La investigación es novedosa,, porque
- 22. emplea un método simple de situaciones
- 23. realistas en formato de historieta, creadas
- 24. íntegramente por los investigadores. El
- 25. experimento en español mostró conexiones
- 26. neuronales más extensas que el realizado en
- 27. inglés.
- 28. Este estudio mostró la activación de una red
- 29. cerebral muy extensa. "Es lo más distintivo
- 30. respecto a otros trabajos que se han hecho. No
- 31. sabemos si es porque lo hicimos en español o
- 32. porque nuestra prueba tenía una menor carga
- 33. cognitiva que las tareas que aplicaron otros. En
- 34. esos casos, había que tener mucha información
- 35. previa hasta llegar al estímulo del sarcasmo,
- 36. mientras que la nuestra era más directa e
- 37. imitaba mejor las situaciones reales. En una
- 38. simple imagen con un texto sencillo y en
- 39. simultáneo, ya teníamos un estímulo donde
- 40. había algo sarcástico", afirma Nicolás Vassolo,
- 41. primer autor del trabajo.
- 42. El sarcasmo se vale de la ironía y el doble
- 43. sentido, para lo que hay que ser capaz de
- 44. comprender cómo está pensando otra persona,
- 45. en qué sentido y con qué tono está hablando.
- 46. A esa capacidad, comparable con la empatía,
- 47. los científicos la llaman Teoría de la Mente.
- 48. Cuando se procesa este tipo de humor a los
- 49. nodos se le suman otros que son más variables

- 50. y que están mucho más dispersos, esparcidos
- 51. alrededor de toda la corteza.
- 52. Eso se debe al solapamiento del sarcasmo con
- 53. otras habilidades vinculadas a la teoría de la
- 54. mente y la información contextual implicadas
- 55. en la interpretación correcta de la información.
- 56. Esa complejidad es una de las razones por las
- 57. que a los modelos de lenguaje basados en
- 58. inteligencia artificial les cuesta tanto captar el
- 59. sarcasmo. No logran el nivel de complejidad en
- 60. las conexiones neuronales que producen las
- 61. habilidades interpersonales. Algo similar les
- 62. ocurre a muchos usuarios en las redes sociales.
- 62. Circumbarta di actualidad di baras da con
- 63. Sin contexto, sin gestualidad ni tonos de voz,
- 64. la interpretación es presa fácil de la literalidad.
- 65. El equipo científico continuará sumergido en el
- 66. cerebro para comparar este estudio con lo que
- 67. ocurre en pacientes con esquizofrenia.

Disponível em: https://elpais.com/ciencia/2025-08-12/lo-que-dice-la-ciencia-sobre-el-sarcasmo-para-entenderlo-se-necesita-calle.html.

Acesso em: 26 jun. 2025.

- **01.** Assinale a alternativa que preenche corretamente as lacunas das linhas 06, 10 e 21, nesta ordem.
 - (A) y Hacia incluso
 - (B) y Hasta además
 - (C) y Hasta hacia
 - (D) e Para incluso
 - (E) e Hacia además
- **02.** Considere as seguintes afirmações sobre o texto.
 - I O estudo revelou que as pessoas com patologias mentais não entendem sarcasmos ou postagens em redes sociais.
 - II A interpretação do sarcasmo ativa no cérebro várias regiões que possuem vinculações neuronais que estão conexas com habilidades sociais.
 - III- A principal diferença do estudo do idioma inglês para o idioma espanhol foi que os argentinos utilizaram histórias em quadrinhos.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas III.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.

| 03. | Assinale com ${\bf V}$ (verdadeiro) ou ${\bf F}$ (falso) as afirmações abaixo, conforme elas estejam ou não de acordo com o texto. |
|-----|--|
| | () O sarcasmo não leva em consideração o duplo sentido. () O estudo inglês é muito mais longo que o estudo espanhol. () A linguagem baseada na inteligência artificial tem dificuldades com o sarcasmo. () O estudo continuará a investigação para comparar dados de pacientes esquizofrênicos. |
| | A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é |
| | (A) F-F-V-V. (B) V-V-F-V. (C) F-V-F-F. (D) F-F-V-F. (E) V-F-V-F. |
| 04. | A palavra <i>mordaz</i> (l. 01) poderia ser substituída, sem alteração de sentido, por |
| | (A) benévolo.(B) mortal.(C) corrosivo.(D) crítico.(E) espirituoso. |
| 05. | Na expressão <i>es <u>lo</u> más distintivo</i> (l. 29), o vocábulo <i>lo</i> possui a mesma classe gramatical que a palavra sublinhada na expressão |
| | (A) comprender <u>lo</u> (l. 05). (B) adaptar <u>se</u> (l. 07). (C) <u>lo</u> estudian (l. 08). (D) <u>los</u> científicos (l. 47). (E) Algo similar <u>les</u> ocurre a (l. 61-62). |
| 06. | A forma verbal <i>han hecho</i> (l. 30) poderia ser substituída, sem alterar o sentido do texto, por |
| | (A) hubieran.(B) hicieron.(C) harían.(D) harán.(E) habrían hecho. |
| 07. | A palavra <i>simultáneo</i> (l. 39) se acentua pela mesma regra que o vocábulo |
| | (A) teníamos. (B) dónde. (C) múltiples. (D) patología. (E) cómo. |
| 08. | Um sinônimo para a palavra <i>solapamiento</i> (l. 52) em espanhol é |
| | (A) encubrimiento.(B) manifestación.(C) exposición.(D) muestra.(E) investigación. |

Instrução: As questões 09 15 estão а relacionadas ao texto abaixo.

Francisco de Goya y Lucientes nació el 30 02. de marzo de 1746 en Fuendetodos, España. 03. Después de estudiar en Zaragoza, se trasladó 04. a Madrid, donde trabajó bajo la tutela de varios 05. eximios artistas, tales como Antonio Rafael 06. Mengs.

07. A lo largo de su vida, experimentó una serie 08. de acontecimientos que influyeron en su arte 09. de manera profunda y a menudo impredecible. 10. Desde sus primeros días como pintor de 11. retratos en la corte hasta sus años de 12. enfermedad y aislamiento, su obra refleja tanto 13. la evolución de su propia vida como los 14. cambios turbulentos que sacudieron a España 15. y Europa en ese momento. A medida que 16. avanzaba su carrera, se alejó de la pompa y el 17. formalismo de la corte para explorar temas 18. más oscuros y satíricos en una serie de 19. grabados. Estas obras ofrecen una crítica 20. mordaz de la sociedad española de la época, 21. así como una exploración de la naturaleza 22. humana y las supersticiones.

Tras un período Rococó, derivó hacia un 23. 24. estilo más personal expresivo, 25. explorando temas más oscuros y complejos. 26. Desarrolló así un enfoque único y provocativo 27. que lo distingue como uno de los grandes 28. maestros de la pintura.

29. En la corte produjo una serie de retratos 30. que reflejan la elegancia y el esplendor de la 31. nobleza. Sus habilidades técnicas y su 32. capacidad para capturar la personalidad de sus 33. sujetos le valieron el favor real y lo llevaron a 34. convertirse en pintor oficial.

En sus últimos años, se retiró,, de la 36. vida pública y se sumió en una profunda 37. introspección. Durante este período pintó una 38. serie de obras que se caracterizan por su tono 39. sombrío y su exploración de temas como la 40. muerte, la locura y el sufrimiento humano.

La representación de brujas en las obras de 42. Goya es prominente, presentándolas como 43. figuras grotescas y demoníacas. Estas obras 44. reflejan la fascinación y el temor hacia lo 45. sobrenatural de su época. A través de estas 46. imágenes, Goya explora, , temas de 47. poder, depravación y locura, así como críticas 48. sociales y políticas relacionadas con la 49. intolerancia y la injusticia.

50. Los últimos días v la muerte de Francisco de 51. Goya están envueltos en una atmósfera

52. cargada de misterio y tragedia después de

53. sufrir una serie de padecimientos, incluyendo

54. una grave enfermedad que lo dejó sordo. Se

55. dice que su última obra, "La Lechera de

56. Burdeos", la pintó mientras se encontraba

57. exiliado en Francia. El 16 de abril de 1828

58. falleció en Burdeos, Francia, dejando tras de sí

59. un legado incomparable en la historia del arte.

Adaptado de: https://galeriasalamarte.com/blogs/noticias /pinturas-de-goya >. Acceso en: 26 jun. 2025.

09. Señale la alternativa completa que correctamente las lagunas de las líneas 24, 35 y 46 en el mismo orden.

(A) aunque – no obstante – si bien no obstante (B) y - pues (C) aunque - pues sin embargo (D) y - pues pero (E) y sin embargo – pues

- **10.** Señale con **V** (verdadero) o **F** (falso) las afirmaciones abajo de acuerdo con el sentido del texto.
 - () No obstante que hay una clara influencia de la tierra natal en su pintura, Goya fue un pintor de temas vanos.
 - () Goya supo capturar a lo largo de su carrera la esencia del período Rococó en toda su amplitud.
 - () Goya fue un pintor capaz de abandonar el estilo de su época en favor de un estilo propio.
 - () Goya vio en las brujas una representación del espíritu de su época.

La secuencia correcta de las afirmaciones en orden vertical es

(A) V - V - F - F. (B) V - F - V - F.

(C) F - V - F - F.

(D) F - F - V - V.

(E) V - F - V - V.

- 11. Señale la alternativa en que el trecho *Desde sus primeros días como pintor de retratos en la corte hasta sus años de enfermedad y aislamiento, su obra refleja tanto la evolución de su propia vida como los cambios turbulentos que sacudieron a España y Europa en ese momento (l. 10 15) está reescrito sin alteración de su sentido original.*
 - (A) La pintura de Goya refleja su condición transformadora desde el retratista cortesano al hombre enfermizo y esquivo que evolucionó violentamente junto a España y a toda Europa.
 - (B) El retratista cortesano y el hombre a la vez enfermo y aislado valorizan la obra de este pintor español, que es un espejo de su propio cambio como ser humano perturbado com la situación de España y Europa.
 - (C) La obra de Goya incluye una etapa de retratista real y otra que abarca hasta su salud débil y un autoimpuesto ostracismo, lo que plasma un reflejo real de la vida española y europea.
 - (D) Las pinturas de este artista español, que sacudieron no solo a España, sino que a toda Europa, reflejando momentos como su condición de retratista cortesano y hombre enfermizo y huraño, son un testimonio turbulento de su evolución.
 - (E) La pintura de Goya plasma su propia transformación así como el desgraciado devenir español y europeo de su tiempo en un ciclo en cuyos extremos se reconoce al retratista cortesano y al ser de salud resquebrajada y autoimpuesto ostracismo, respectivamente.
- **12.** Un sinónimo de la expresión *formalismo* (l. 17) en español es
 - (A) esmero.
 - (B) efluvio.
 - (C) rito.
 - (D) actitud.
 - (E) rigor.
- 13. Las expresiones lo (l. 27), le (l. 33) y las (en presentándolas, l. 42) se refieren respectivamente a

```
(A) formalismo (l. 17) — Rococó (l. 23) — obras (l.41)
(B) estilo (l. 24) — nobleza (l. 31) — brujas (l. 41)
(C) Francisco de Goya y Lucientes (l. 01) — Francisco de Goya y Lucientes (l. 01) — brujas (l. 41)
(D) formalismo (l. 17) — serie (l. 18) — obras (l. 19)
(E) Francisco de Goya y Lucientes (l. 01) — Antonio Rafael Mengs (l. 05-06) — obras (l. 19)
```

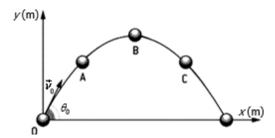
- **14.** Un antónimo de la palabra *se sumió* (l. 36) en español es
 - (A) se abatió.
 - (B) se estragó.
 - (C) se desgajó.
 - (D) se empinó.
 - (E) se compenetró.
- **15.** Considere las siguientes afirmaciones sobre la palabra *sí* (l. 58).
 - I Es una conjunción con valor condicional.
 - II Es un pronombre personal de tercera persona.
 - III- Es, también, un adverbio de afirmación.

¿Cuáles están correctas?

- (A) Solo I.
- (B) Solo II.
- (C) Solo III.
- (D) Solo II y III.
- (E) I, II y III.

FÍSICA

16. A figura abaixo representa a trajetória parabólica de um objeto lançado obliquamente ao ar, com velocidade inicial \vec{v}_0 e ângulo θ_0 com a direção horizontal.

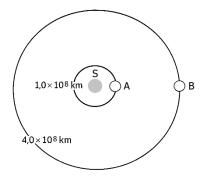


As posições indicadas por A e C têm a mesma coordenada vertical, e a posição B assinala o ponto mais alto da trajetória.

Desprezando a resistência do ar, assinale a alternativa que preenche corretamente as lacunas do enunciado abaixo, na ordem em que aparecem.

Nos pontos A e C, o objeto possui velocidades com o mesmo No ponto B, o módulo da velocidade é , e o módulo da aceleração é A componente da velocidade permanece constante durante todo o movimento. No ponto C, o vetor aceleração aponta

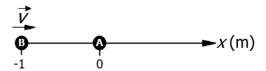
- (A) módulo mínimo não nulo horizontal para baixo (B) módulo constante nulo horizontal para baixo (C) módulo mínimo não nulo vertical para baixo (D) sentido mínimo nulo vertical tangencialmente à trajetória tangencialmente à trajetória (E) sentido constante nulo vertical
- **17.** A figura a seguir representa um sistema solar alternativo com dois planetas A e B. O planeta A está a 1,0 x 10⁸ km do astro central S e realiza uma órbita circunferencial completa em 1 ano. O planeta B orbita o mesmo astro a uma distância de 4,0 x 10⁸ km, também descrevendo uma órbita circunferencial.



Sabendo que os dois planetas estão hoje alinhados com S, o tempo mínimo para que eles voltem a estar alinhados com S na mesma sequência S - A - B é de

- (A) 7/8 anos.
- (B) 8/7 anos.
- (C) 14/8 anos.
- (D) 15/7 anos.
- (E) 8 anos.

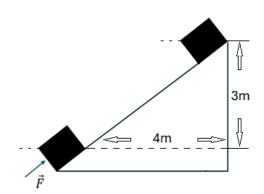
18. Considere duas partículas, A e B, de massas diferentes, localizadas sobre uma superfície horizontal sem atrito. No instante inicial, a partícula A está em repouso em x=0, enquanto a partícula B, em x=-1 m, se move com velocidade constante de módulo V para a direita. A situação está esquematizada na figura abaixo.



Desprezando forças externas, assinale a alternativa correta sobre o movimento do centro de massa do sistema formado por A e B no referencial apresentado.

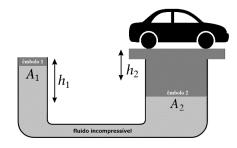
- (A) O centro de massa está em repouso, pois a partícula A está parada.
- (B) O centro de massa move-se com velocidade constante, igual à de B.
- (C) O centro de massa move-se com velocidade de módulo constante inferior a V, no mesmo sentido de movimento de B.
- (D) O centro de massa oscila entre as partículas A e B.
- (E) O centro de massa acelera, pois apenas uma partícula está em movimento.

19. Uma força \vec{F} de módulo constante igual a 10 N é aplicada sobre uma caixa de massa 1 kg, paralelamente à superfície de um plano inclinado sem atrito, como representado na figura abaixo.



Considerando o módulo da aceleração da gravidade $g=10~\text{m/s}^2$, quando a caixa chega ao topo do plano, os trabalhos realizados pela força \vec{F} e pela força da gravidade durante o percurso terão sido, respectivamente,

- (A) 50 J e 0 J.
- (B) 50 J e -30 J.
- (C) 50 J e -50 J.
- (D) 30 J e -50 J.
- (E) 30 J e -30 J.
- **20.** Um elevador hidráulico é composto por dois êmbolos interligados por vasos comunicantes contendo fluido incompressível, como representa a figura abaixo.

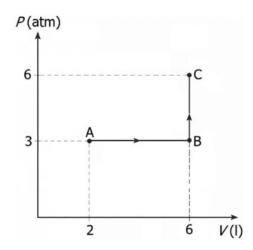


Um automóvel com peso P encontra-se sobre o êmbolo 2, de área de seção reta A_2 . Para levantar esse automóvel, aplica-se uma força sobre o êmbolo 1, de área de seção reta A_1 , fazendo com que ele desça uma altura h_1 .

Com base nessas informações, assinale a alternativa que apresenta, correta e respectivamente, a pressão p_1 que deve ser aplicada no êmbolo 1 para que o automóvel se eleve de uma altura h_2 .

- (A) $p_1 = P/A_1$; $h_2 = (A_2/A_1) h_1$
- (B) $p_1 = P/A_2$; $h_2 = (A_1/A_2) h_1$ (C) $p_1 = P/A_2$; $h_2 = h_1$
- (D) $p_1 = P/A_2$; $h_2 = (A_2/A_1) h_1$

21. A figura a seguir, em que P é pressão e V é volume, representa um processo termodinâmico onde um gás ideal passa por duas transformações sucessivas A → B → C. No estado A, a temperatura é TA = 300 K.



Sabendo que a quantidade de gás permanece constante durante o processo, a temperatura final, T_{C} , é de

- (A) 900 K.
- (B) 1200 K.
- (C) 1500 K.
- (D) 1800 K.
- (E) 2400 K.

22. A Segunda Lei da Termodinâmica estabelece limitações fundamentais aos processos de conversão de energia e introduz o conceito de entropia como grandeza associada à irreversibilidade dos fenômenos naturais.

Com base nessa lei e em suas aplicações, assinale com ${\bf V}$ (verdadeiro) ou ${\bf F}$ (falso) as afirmações abaixo.

- () A Segunda Lei da Termodinâmica proíbe a existência de qualquer processo que converta integralmente calor em trabalho útil, sem que haja outras transformações ou transferências de energia.
- () A entropia de um sistema isolado jamais pode diminuir, sendo constante apenas em processos reversíveis ideais.
- () Nenhuma máquina térmica real, operando entre duas fontes térmicas, pode ter eficiência maior do que a de uma máquina de Carnot operando entre as mesmas fontes.
- () A variação de entropia de um sistema isolado está diretamente relacionada ao caráter espontâneo e ao sentido natural dos processos termodinâmicos.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) V V V V.
- (B) V V F F.
- (C) V F F V.
- (D) F V V V.
- (E) F F V F.
- **23.** Assinale a alternativa que preenche corretamente as lacunas do enunciado abaixo, na ordem em que aparecem.

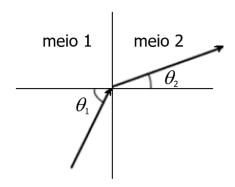
Um pêndulo simples foi calibrado na Terra para funcionar como instrumento de marcação de tempo. Ao ser levado para a Lua, a frequência de oscilação do pêndulo Para que o pêndulo volte a oscilar com a mesma frequência que apresentava na Terra, o comprimento do seu fio deve ser

- (A) aumenta aumentado
- (B) aumenta diminuído
- (C) mantém-se constante aumentado
- (D) diminui aumentado
- (E) diminui diminuído

- **24.** No bloco da esquerda abaixo, estão listadas algumas características das ondas sonoras; no da direita, algumas propriedades dessas características. Associe adequadamente os dois blocos.
 - 1. Intensidade () Relaciona-se à altura do som percebido.
 - 2. Frequência () Corresponde à variação periódica no volume do som.
 - 3. Timbre () Depende da presença de harmônicos além do tom fundamental.
 - 4. Batimento () Relaciona-se à amplitude da onda sonora.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) 1-2-3-4.
- (B) 2-4-3-1.
- (C) 3-1-4-2.
- (D) 4-1-3-2.
- (E) 4-2-1-3.
- **25.** A figura abaixo representa um raio de luz monocromática, que incide obliquamente do meio 1 para o meio 2, sofrendo refração de forma que θ_1 é maior do que θ_2 .



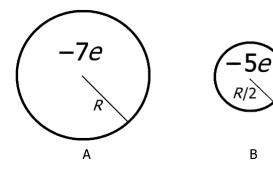
Com base na figura e nos princípios da óptica física, considere as afirmações abaixo.

- I A velocidade da luz no meio 2 é menor do que no meio 1.
- II O índice de refração do meio 2 é maior do que o do meio 1.
- III- A frequência da luz no meio 2 é menor do que no meio 1.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas III.
- (D) Apenas I e II.
- (E) I, II e III.

26. Duas esferas metálicas condutoras estão eletricamente isoladas e são colocadas próximas uma da outra, conforme representa a figura abaixo.



A esfera A tem raio R e carga elétrica -7e, e a esfera B tem raio R/2 e carga elétrica -5e, em que e é o valor da carga elementar.

As esferas são colocadas em contato elétrico e, após atingirem o equilíbrio eletrostático, são afastadas.

Assinale a alternativa que apresenta, correta e respectivamente, a carga final das esferas A e B.

- (A) -9e ; -3e.
- (B) -8e ; -4e.
- (C) -7e ; -5e.
- (D) -6e ; -6e.
- (E) -4e ; -8e.

27. Uma versão dos chamados "pardais" (radares de velocidade) pode utilizar bobinas instaladas sob o asfalto para medir a velocidade de veículos. Quando um carro passa sobre as bobinas, suas partes metálicas perturbam o campo magnético na região, fazendo variar o fluxo magnético através das espiras. Essa variação gera pulsos elétricos que permitem calcular a velocidade do automóvel.

Em relação a esses equipamentos, assinale com V (verdadeiro) ou F (falso) as seguintes afirmações.

- () O funcionamento desse tipo de pardal depende de pressão mecânica sobre o asfalto.
- () A passagem do veículo provoca variação do fluxo magnético nas bobinas, o que induz uma força eletromotriz (fem) detectável, de acordo com a lei de Faraday.
- () A corrente induzida, segundo a Lei de Lenz, surge no mesmo sentido da variação do fluxo magnético que a originou.
- () O intervalo de tempo entre os pulsos gerados em duas bobinas, colocadas a uma distância conhecida, permite determinar o módulo da velocidade do veículo pela relação $v = d/\Delta t$.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) F V F V.
- (B) V V F F.
- (C) F F V V.
- (D) V F F F.
- (E) F V V V.
- **28.** Um exemplo de produção de pares no mundo subatômico é o do decaimento de um fóton em um par elétron-pósitron nas proximidades de um núcleo atômico. Nesse processo, um fóton decai no par constituído por um elétron (partícula) e um pósitron (a antipartícula do elétron).

Considerando o processo do sistema isolado núcleo+fóton se transformando no sistema isolado núcleo+elétron+pósitron, pode-se afirmar que, durante sua ocorrência, existe

- (A) conservação da quantidade de movimento linear e conservação da velocidade do núcleo.
- (B) conservação da massa e da energia.
- (C) conservação da carga e da energia.
- (D) conservação da quantidade de movimento angular e conservação da massa.
- (E) conservação da energia e conservação da velocidade do núcleo.

29. O ano de 2025 foi proclamado pela ONU/UNESCO como o Ano Internacional da Ciência e Tecnologia Quânticas, pois marca o centenário da Mecânica Quântica, ciência que revolucionou o entendimento da matéria e da radiação através dos trabalhos de Werner Heisenberg, Max Born e Pascual Jordan. Já a chamada Velha Mecânica Quântica (1900–1925), com contribuições de Max Planck, Albert Einstein, Niels Bohr e Louis de Broglie, entre outros, introduziu as ideias fundamentais que culminaram no sucesso de 1925.

Entre os conceitos propostos nesse primeiro período estão:

- a quantização da energia por Planck, para descrever a radiação do corpo negro;
- a explicação do efeito fotoelétrico por Einstein, com a ideia corpuscular de luz;
- o modelo atômico de Bohr, com órbitas quantizadas para o elétron;
- a dualidade onda-partícula proposta por de Broglie: elétrons podem comportar-se ou como partículas ou como ondas.

Com base nessas ideias, assinale a alternativa correta.

- (A) O elétron em um átomo, segundo Bohr, pode ocupar qualquer órbita ao redor do núcleo, emitindo energia continuamente.
- (B) A explicação de Planck para a radiação do corpo negro baseou-se na emissão contínua de energia, proporcional à intensidade da luz.
- (C) Einstein explicou o efeito fotoelétrico, sugerindo que a energia da luz depende de sua frequência e não de sua intensidade.
- (D) A teoria clássica da radiação previa corretamente que a energia irradiada por um corpo negro diminuía para frequências da região ultravioleta, evitando o problema da "catástrofe ultravioleta".
- (E) A ideia de quantização da energia surgiu inicialmente para explicar os espectros moleculares complexos, não tendo relação com radiação térmica.
- **30.** O Sistema de Posicionamento Global (GPS) é um exemplo moderno de tecnologia cuja precisão depende diretamente da Teoria da Relatividade. Em particular, a relatividade restrita de Einstein prevê efeitos que afetam a medição do tempo nos relógios atômicos a bordo dos satélites em movimento.

Assinale com ${\bf V}$ (verdadeiro) ou ${\bf F}$ (falso) as afirmações abaixo, sobre a relação entre o GPS e os princípios da relatividade restrita.

- () Os relógios dos satélites, devido à sua alta velocidade em relação a um observador na Terra (maior do que 3.800 m/s), marcam o tempo mais lentamente que os relógios na superfície terrestre, efeito conhecido como dilatação temporal.
- () A diferença de tempo entre satélites e Terra é pequena e pode ser tratada apenas por correções em solo, dispensando qualquer ajuste prévio nos relógios a bordo.
- () Os efeitos relativísticos previstos são compensados por ajustes prévios nos relógios dos satélites e por correções contínuas realizadas nos cálculos de posicionamento, para garantir a precisão do sistema.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) V V F.
- (B) F F V.
- (C) V F F.
- (D) F V F.
- (E) V F V.

QUÍMICA

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono

| | | | | | | | | | | - | | | | | | | |
|-----------|-------------|--------------------------|------------|-----------|---------|------------|-------|-------|------------|-------------|-------|------------|------------|------------|-------|--------------|-------------|
| 1 | | | | | | | | | | | | | | | | | 18 |
| 1 | 7 | | | | | | | | | | | | | | | | 2 |
| H | 2 | | | | | | | | | | | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | He |
| 1,01 | <u> </u> | , | | | | | | | | | | | | | | - | 4,00 |
| 3 | 4_ | | | | | | | | | | | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Li | Be | | | | | | | | | | | В | С | N | 0 | F | Ne |
| 6,94 | 9,01 | - | | | | | | | | | | 10,8 | 12,0 | 14,0 | 16,0 | 19,0 | 20,2 |
| 11 | 12 | | | | | | | | | | | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| Na | Mg | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | Al | Si | P | S | CI | Ar |
| 23,0 | 24,3 | | т | 1 | 1 | | | | т — | | | 27,0 | 28,1 | 31,0 | 32,1 | 35,5 | 39,9 |
| 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 | 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 |
| K | Ca | Sc | Ti | ٧ | Cr | Mn | Fe | Со | Ni | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr |
| 39,1 | 40,1 | 45,0 | 47,9 | 50,9 | 52,0 | 54,9 | 55,8 | 58,9 | 58,7 | 63,5 | 65,4 | 69,7 | 72,6 | 74,9 | 79,0 | 79,9 | 83,8 |
| 37 | 38 | 39 | 40 | 41 | 42 | 43 | 44 | 45 | 46 | 47 | 48 | 49 | 50 | 51 | 52 | 53 | 54 |
| Rb | Sr | Υ | Zr | Nb | Мо | Tc | Ru | Rh | Pd | Ag | Cd | ln | Sn | Sb | Те | | Xe |
| 85,5 | 87,7 | 88,9 | 91,2 | 92,9 | 95,9 | (98) | 101 | 103 | 106 | 108 | 112 | 115 | 119 | 122 | 128 | 127 | 131 |
| 55 | 56 | 57-71 | 72 | 73 | 74 | 75 | 76 | 77 | 78 | 79 | 80 | 81 | 82 | 83 | 84 | 85 | 86 |
| Cs | Ва | Série dos Lantanídios | Hf | Та | W | Re | Os | lr | Pt | Au | Hg | TI | Pb | Bi | Ро | At | Rn |
| 133 | 137 | 89-103 | 178 104 | 181 | 184 | 186 107 | 190 | 192 | 195 110 | 197 | 201 | 204 113 | 207 114 | 209 115 | (209) | (210) | (222) |
| Fr | Ra | Série dos | Rf | Db | Sg | Bh | Hs | Mt | Ds | | Cn | Nh | FI | Mc | Lv | Ts | |
| (223) | (226) | Actinídios | (261) | (262) | (266) | (264) | (277) | (268) | (271) | Rg (272) | (285) | (286) | (289) | (288) | (293) | (294) | Og (294) |
| (223) | (220) | | (201) | (202) | (200) | (204) | (2//) | (200) | (2/1) | (2/2) | (200) | (200) | (209) | (200) | (293) | (254) | (294) |
| | | | Série d | los Lant | anídios | | | | _ | | | | | | | | |
| | | | 57 | 58 | 59 | 60 | 61 | 62 | 63 | 64 | 65 | 66 | 67 | 68 | 69 | 70 | 71 |
| Número | Atômico | | La | Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Но | Er | Tm | Yb | Lu |
| | | | 139 | 140 | 141 | 144 | (145) | 150 | 152 | 157 | 159 | 163 | 165 | 167 | 169 | 173 | 175 |
| Símb | olo | | Série d | los Actir | nídios | | | | | | | | | | | | |
| Massa A | Atômica | | 89 | 90 | 91 | 92 | 93 | 94 | 95 | 96 | 97 | 98 | 99 | 100 | 101 | 102 | 103 |
| | massa do | | Ac | Th | Pa | U | Np | Pu | Am | Cm | Bk | Cf | Es | Fm | Md | No | Lr |
| isótopo n | iais estáve | 1 | (227) | 232 | 231 | 238 | (237) | (244) | (243) | (247) | (247) | (251) | (252) | (257) | (258) | (259) | (262) |

Obs.: Tabela periódica atualizada conforme IUPAC (sigla em inglês da União Internacional de Química Pura e Aplicada) Novembro de 2016. Essa versão atualizada inclui os elementos 113, 115, 117 e 118 com seus símbolos e massas atômicas, homologados em 28/11/2016.

Informações para a resolução de questões

- 1. Algumas cadeias carbônicas nas questões de química orgânica foram desenhadas na sua forma simplificada apenas pelas ligações entre seus carbonos. Alguns átomos ficam, assim, subentendidos.
- 2. As ligações com as representações e indicam, respectivamente, ligações que se aproximam do observador e ligações que se afastam do observador.

31. Uma mistura contendo 96% de álcool etílico e 4% de água, em volume, possui temperatura de ebulição igual a 78,1 °C ao nível do mar. A ela são adicionadas algumas pequenas limalhas de ferro, que ficam sobrenadantes na mistura líquida.

Considere as afirmações abaixo, sobre essa mistura de três componentes.

- I As limalhas de ferro ficam na superfície, devido à tensão superficial da fase líquida, e podem ser separadas da mistura por filtração simples.
- II A mistura álcool etílico e água constitui uma solução azeotrópica.
- III- O álcool etílico e a água nessa mistura podem ser separados por destilação fracionada.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas III.
- (C) Apenas I e II.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.
- **32.** Considere a seguinte série de cátions: Co²⁺, Cu²⁺, Fe²⁺, Ni²⁺.

Assinale com ${\bf V}$ (verdadeiro) ou ${\bf F}$ (falso) as afirmações relacionadas a esses cátions.

- () A distribuição eletrônica do Fe²⁺ é 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s² 3d⁴.
- () A ordem crescente do raio iônico é Fe^{2+} Co²⁺ < Ni²⁺ < Cu²⁺.
- () O elétron mais energético de cada cátion pertence ao subnível *d* do terceiro nível de energia.
- () Todos os cátions formam óxidos básicos com o oxigênio.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) V V V V.
- (B) V V V F.
- (C) F-V-F-V.
- (D) F F V V.
- (E) F-F-F-F.

- **33.** Uma substância apresenta as seguintes propriedades físico-químicas a 25 °C e 1 atm:
 - 1 Tem estado físico sólido.
 - 2 Possui estrutura cristalina.
 - 3 É insolúvel em água.
 - 4 É um ótimo condutor elétrico e térmico.

Essa substância é denominada

- (A) Polietileno.
- (B) Grafeno.
- (C) Brometo de potássio.
- (D) Trióxido de enxofre.
- (E) Mercúrio.
- 34. Considere os seguintes compostos químicos:
 - 1. SO₂
 - 2. BF₃
 - 3. NO₂
 - 4. IF₅
 - 5. trans-1,2-difluoreteno

Quais deles formam moléculas polares?

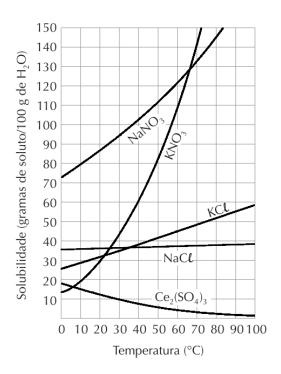
- (A) Somente 1, 3 e 4.
- (B) Somente 1, 4 e 5.
- (C) Somente 2, 3 e 4.
- (D) Somente 3, 2 e 5.
- (E) 1, 2, 3, 4 e 5.
- **35.** Tricloreto de fósforo é obtido pela reação de fósforo branco com cloro gasoso, de acordo com a reação química

$$P_4(s) + 6 Cl_2(g) \rightarrow 4 PCl_3(g)$$

A quantidade máxima de produto obtido pela mistura de 31 g de fósforo branco com 24,6 L de gás cloro a 10 atm de pressão e 727 °C, em gramas, é

- (A) 124,0.
- (B) 137,5.
- (C) 275,0.
- (D) 426,0.
- (E) 550,0.

36. O gráfico a seguir apresenta o coeficiente de solubilidade de alguns sais em função da temperatura.



Com base nas informações do gráfico, assinale com $\bf V$ (verdadeiro) ou $\bf F$ (falso) as afirmações abaixo.

- () Uma solução 3 mol kg⁻¹ de nitrato de potássio está saturada a 20 °C, mas torna-se insaturada com o aumento da temperatura.
- () O cloreto de sódio é mais solúvel do que o cloreto de potássio, na faixa de temperatura entre 0 °C e 100 °C.
- () A ordem crescente de solubilidade dos sais, a 30 °C, é Ce₂(SO₄)₃ < KCl < NaCl < KNO₃ < NaNO₃.
- () A mistura de 120 g de nitrato de sódio com 100 g de água a 40 °C resulta em uma solução saturada com precipitado salino no fundo.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

(A)
$$V - V - F - F$$
.

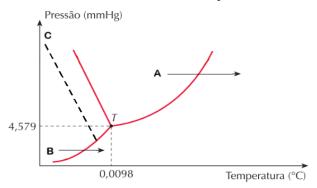
(B)
$$V - F - V - F$$
.

(C)
$$V - F - V - V$$
.

(D)
$$F - V - V - V$$
.

$$(E)$$
 $F - V - F - F$.

37. O gráfico a seguir apresenta o diagrama de fases da água pura, com indicação de duas flechas A e B e uma linha tracejada C.



Com base nesse gráfico, considere as seguintes afirmações.

- I A flecha A indica uma transformação exotérmica correspondente à condensação do vapor de água.
- II A flecha B indica uma transformação endotérmica correspondente à sublimação da água sólida.
- III- A linha tracejada C corresponde ao abaixamento da temperatura de congelação da água líquida, devido à adição de um soluto não volátil.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas III.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.
- **38.** Os polímeros condutores eletrônicos se caracterizam por possuírem uma cadeia longa com ligações químicas covalentes simples e duplas alternadas e orbitais *p* sobrepostos entre os átomos de carbono, podendo apresentar átomos de nitrogênio ou enxofre, inseridos na cadeia. Essa configuração permite a deslocalização dos elétrons ao longo da cadeia polimérica, possibilitando a condução de eletricidade.

Assinale a alternativa em que há um monômero que pode vir a constituir um polímero condutor.

- (A) Etileno.
- (B) Cloreto de vinila.
- (C) Acetato de vinila.
- (D) Tetraflúor-etileno.
- (E) Acetileno.

39. Um dos princípios ativos mais eficazes contra o *Aedes aegypti* é a Icaridina, composto orgânico sintético usado em repelentes que atua mascarando os sinais químicos os quais atraem os mosquitos. Sua fórmula estrutural é

Assinale a alternativa que preenche corretamente as lacunas do enunciado abaixo, na ordem em que aparecem.

A Icaridina é um composto orgânico com cadeia e, que apresenta as funções marcadas pelas letras (a) e (b) como sendo, respectivamente, e

- (A) mista saturada éster álcool
 (B) normal heterogênea amina éster
- (C) mista homogênea éster ácido carboxílico
- (D) ramificada insaturada éter álcool (E) mista – normal – cetona – aldeído
- **40.** Na coluna da esquerda abaixo, estão listadas diferentes substâncias; na da direita, tipos de ligação química ou de interação intermolecular entre seus átomos, íons ou moléculas.

Associe adequadamente as duas colunas.

- () NaF (1) iônica
- () Hg (2) covalente com molécula polar
- () HI (3) covalente com molécula apolar
- () NH₃ (4) metálica
- () C₆H₆ (5) ligação de Hidrogênio

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

(A)
$$1-4-2-5-3$$
.

(B)
$$1-2-3-4-5$$
.

(C)
$$2-5-4-1-3$$
.

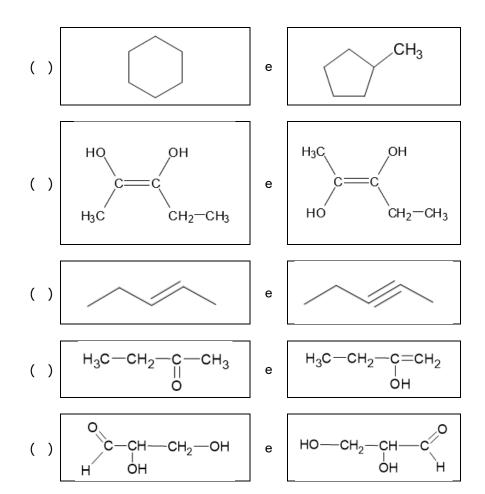
(D)
$$3-4-2-5-1$$
.

(E)
$$4-5-3-1-2$$
.

41. No bloco inferior abaixo, são apresentados pares de moléculas orgânicas; no superior, possíveis tipos de isomeria.

Associe adequadamente o bloco inferior ao superior.

- (1) Isomeria cis-trans
- (2) Isomeria óptica
- (3) Isomeria de cadeia
- (4) Tautomeria
- (5) Não são isômeros



A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) 2-5-3-1-4.
- (B) 3-1-5-4-2.
- (C) 1-2-5-4-3.
- (D) 4-3-2-5-1.
- (E) 3-4-5-1-2.

42. Um mol de gás CO e um mol de vapor de água são introduzidos em um reator de 1,0 L, ocorrendo a sequinte reação química exotérmica

$$CO(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons CO_2(g) + H_2(g)$$

Após o sistema atingir o equilíbrio químico, a quantidade de gás hidrogênio no reator é igual a 0,70 mol.

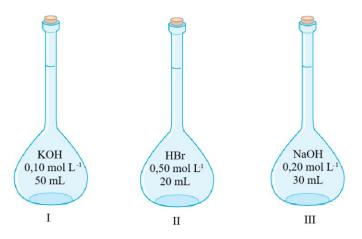
Assinale com V (verdadeiro) ou F (falso) as afirmações abaixo, sobre esse equilíbrio.

- () A constante de equilíbrio químico K_C dessa reação, na temperatura de operação do reator, é igual a 5,4.
- () As velocidades da reação direta e da reação inversa, quando o equilíbrio químico é atingido, são iguais, mantendo a composição fixa da reação.
- () A elevação da temperatura e a compressão dos gases reagentes favorecem a formação de produtos.
- () O uso de um catalisador aumenta o rendimento da reação.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) V V V F.
- (B) V V F F.
- (C) V F V F.
- (D) F F V V.
- (E) F-F-F-V.

43. Um aluno misturou as soluções abaixo.



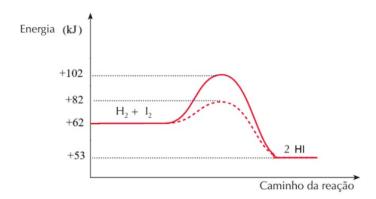
O pH da solução resultante é

- (A) 2.
- (B) 4.
- (C) 7.
- (D) 10.
- (E) 12.

44. A reação

$$H_2(g) + I_2(g) \rightarrow 2 HI(g)$$

ocorre a 450 °C e é catalisada com Pt. A lei de velocidade determinada experimentalmente é $v=k\ [H_2]\ [I_2]$, com um mecanismo de uma única etapa. O gráfico abaixo representa a Energia do processo em função do Caminho da reação



Sobre a cinética dessa reação, são feitas as seguintes afirmações.

- I A reação é bimolecular e exotérmica, com entalpia de reação igual a -9,0 kJ.
- II A reação é de primeira ordem em relação ao H_2 e ao I_2 , de segunda ordem em relação ao HI e de terceira ordem global.
- III- A presença do catalisador diminui a Energia de Ativação em 50%, facilitando a formação do complexo ativado.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas I e III.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.
- **45.** O cromo é importante na metalurgia porque é usado na fabricação do aço inoxidável e na cromagem de artefatos. O metal é obtido a partir do mineral cromita (FeCr₂O₄), que é fundido a 2180 °C e eletrolisado entre eletrodos de carbono. A eletrólise ígnea envolve a reação entre a cromita e o C por passagem de corrente elétrica, produzindo Fe, Cr e gás CO.

Assinale com **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) as afirmações abaixo, sobre essa eletrólise.

- () Na reação balanceada, 1 mol de cromita reage com 1 mol de C, produzindo 1 mol de Fe, 2 mols de Cr e 1 mol de CO.
- () Durante a eletrólise, o carbono é o agente redutor, cedendo 8 mols de elétrons por mol de cromita para a produção de Fe a partir de Fe²⁺ e de Cr a partir de Cr³⁺.
- () No ânodo da célula eletrolítica, é produzido o gás CO.
- () Durante a eletrólise, o carbono consumido constitui o cátodo da célula eletrolítica.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) V V F F.
- (B) V F V F.
- (C) V F F V.
- (D) F V V F.
- (E) F-F-V-V.

BIOLOGIA

- **46.** Em relação às angiospermas, assinale a alternativa correta.
 - (A) O florescimento de algumas plantas é controlado pelo comprimento da noite, um fenômeno denominado fototropismo.
 - (B) As temperaturas baixas evitam o florescimento por vernalização, em algumas espécies.
 - (C) A maioria das plantas utiliza a giberelina e a albumina para induzir o florescimento.
 - (D) A reprodução sexuada em plantas geralmente origina sementes por apomixia.
 - (E) Algumas plantas se reproduzem assexuadamente, produzindo sementes geneticamente idênticas à planta-mãe.
- **47.** Considerando o surgimento das principais características evolutivas dos animais (Metazoa), assinale a alternativa correta.
 - (A) A segmentação do corpo é uma característica homóloga entre a radiação evolutiva dos insetos e a dos vertebrados, embora seja interna em vertebrados e externa em artrópodes.
 - (B) As pernas são exclusividade das aves e estão relacionadas com duas características do grupo: o voo e a endotermia.
 - (C) O sistema nervoso central dos bilatérios evoluiu a partir de redes nervosas decentralizadas, presentes no ancestral de ctenóforos e cnidários.
 - (D) As fendas faríngeas, em répteis, aves e mamíferos, só aparecem no início do desenvolvimento embrionário e se desenvolvem em brânquias apenas em espécies aquáticas de répteis.
 - (E) Os membros locomotores dos répteis são considerados a inovação evolutiva que possibilitou a conquista definitiva do ambiente terrestre.
- **48.** Considerando uma espécie hipotética de mamífero diploide com 2n=14 e sem diferenciação morfológica de cromossomos sexuais, assinale a alternativa correta.
 - (A) Os mamíferos dessa espécie possuem 28 cromossomos em células germinativas, em metáfase I da meiose.
 - (B) Os mamíferos dessa espécie possuem 28 cromossomos em células somáticas, em metáfase I da meiose.
 - (C) Os mamíferos dessa espécie possuem 14 cromossomos em células germinativas, em metáfase II da meiose.
 - (D) Os mamíferos dessa espécie possuem 7 cromossomos em células germinativas, em metáfase I da meiose.
 - (E) Os mamíferos dessa espécie possuem 7 cromossomos em células germinativas, em metáfase II da meiose.

49. Em abril de 2025, uma empresa de biotecnologia anunciou o nascimento de filhotes de lobo-terrível, uma espécie extinta que viveu no Pleistoceno. Os supostos filhotes foram recriados pela edição de alguns poucos genes de lobos-cinzentos. Com essa revelação, ficou claro que não se tratava de uma "desextinção", pois os filhotes gerados eram de lobos-cinzentos (com modificações genéticas) e não filhotes idênticos à espécie de lobo-terrível, que foi extinta há 10 mil anos.

Assinale com **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) as afirmações abaixo, a respeito de uma população hipotética pequena e isolada.

- () A variabilidade genética da população tende a ser baixa, o que aumenta as chances de sobrevivência da espécie, pois aumenta a probabilidade de existirem indivíduos capazes de tolerar eventuais mudanças ambientais.
- () O endocruzamento aumenta a variabilidade genética da espécie, aumentando a probabilidade de sobrevivência dos indivíduos ao longo do tempo.
- () A endogamia pode levar à depressão endogâmica, pois aumenta a homozigose e reduz a diversidade genética.
- () A variabilidade genética pode aumentar na população por mutações gênicas e por segregação independente dos cromossomos.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) V F V F.
- (B) F V F V.
- (C) F F V F.
- (D) V V F V.
- (E) V F V V.
- **50.** A concentração de oxigênio na atmosfera terrestre, ao longo do tempo geológico, está relacionada ao surgimento e à diversificação de organismos.

Com base nisso e nos conhecimentos sobre a história da vida na Terra, considere as seguintes afirmações.

- I As angiospermas geradoras de oxigênio, nos primórdios da evolução, liberaram O₂ suficiente para começar as reações de oxidação nas rotas metabólicas.
- II Os procariotos aeróbios foram capazes de captar mais energia do que os organismos anaeróbios, o que permitiu sua expansão.
- III- O aumento nas concentrações do O₂ atmosférico sustentou a evolução de células eucarióticas grandes e, por fim, de organismos multicelulares.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas III.
- (C) Apenas I e II.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.

51. Analogia e homologia são conceitos fundamentais na biologia evolutiva e comparada, pois descrevem relações de semelhança entre estruturas e órgãos de diferentes organismos. Estruturas análogas são aquelas que apresentam a mesma função, mas possuem origem embrionária distinta (exemplo: asas de abelhas e de aves). Estruturas homólogas, por sua vez, compartilham a mesma origem embrionária, podendo ter funções diferentes ou iguais (exemplo: nadadeiras peitorais de uma baleia e membros superiores em humanos).

Com base no texto acima, assinale com **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) as afirmações abaixo.

- () Os túbulos de Malphigi, em insetos, são análogos aos rins em mamíferos.
- () Os ossos do ouvido médio, em primatas, têm origem embrionária nas cartilagens dos arcos branquiais.
- () As brânquias, em peixes, são estruturas homólogas aos pulmões em répteis.
- () Os pelos em mamíferos e as penas em aves são um exemplo de estruturas homólogas, resultado de uma adaptação convergente.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) F V V V.
- (B) V F V V.
- (C) V F F V.
- (D) F V F F.
- (E) V V F F.
- **52.** O uso indiscriminado das chamadas canetas emagrecedoras à base de substâncias análogas ao hormônio GLP-1 (como Ozempic e Mounjaro) levou a Agência Nacional de Vigilância Sanitária a exigir, a partir de junho de 2025, que esses medicamentos sejam prescritos em duas vias, com retenção de receita.

Sobre os hormônios e suas ações, considere as seguintes afirmações.

- I Hormônios peptídicos, como o GLP-1, atuam nas células-alvo pela ativação de receptores de membrana.
- II Feedback negativo é o mecanismo pelo qual o hormônio ou a resposta gerada por ele inibe sua liberação.
- III- Hormônios parácrinos, como o GLP-1, atuam em células-alvo distantes do local de sua produção e liberação.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas III.
- (C) Apenas I e II.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.

53. A famosa frase de Carl Sagan, "O cosmos está dentro de nós. Somos feitos de poeira estrelar", resume um conceito fundamental da astrofísica. Quatro décadas mais tarde, a astrofísica Suzanna Randall (Observatório Europeu do Sul) explicou melhor esse conceito: em estrelas supermassivas, a fusão nuclear continua mesmo após o esgotamento do hidrogênio, utilizando hélio para gerar elementos mais pesados essenciais à vida, como carbono, nitrogênio e oxigênio.

Disponível em: https://www.space.com/we-are-made-of-star-stuff-meaning-truth>.

Acesso em: 20 set. 2025.

Assinale a alternativa correta sobre os elementos referidos no enunciado acima e a composição molecular dos seres vivos.

- (A) A matéria viva consiste principalmente de carbono, hidrogênio, oxigênio, nitrogênio, fósforo e enxofre. Esses elementos são capazes de formar ligações covalentes fortes, característica essencial na arquitetura de moléculas orgânicas complexas, como proteínas e ácidos nucleicos.
- (B) A membrana plasmática é uma estrutura em bicamada, composta naturalmente por lipídeos, proteínas, carboidratos e ácidos nucleicos.
- (C) As moléculas orgânicas complexas, como proteínas, monossacarídeos e nucleotídeos, são constituídas de elementos orgânicos simples, denominados de monômeros, os quais são unidos por ligações covalentes ou iônicas.
- (D) As proteínas são biomoléculas simples, formadas por 15 tipos de aminoácidos, o que lhes confere uma gama imensa de funções.
- (E) Os ácidos nucleicos (DNA e RNA) são moléculas orgânicas complexas, formadas por bases nitrogenadas, aminoácidos e nucleotídeos trifosfatados.

54. Considere o quadro abaixo.

| Tooto | Tompounting (0C) | | Substância | | Concentração do C |
|-------|------------------|----------|------------|----------|-------------------|
| Teste | Temperatura (°C) | Α | В | X | Concentração de C |
| 1 | 25 | presente | presente | ausente | 0,21 |
| 2 | 25 | presente | presente | presente | 4,89 |
| 3 | 120 | presente | presente | presente | 0,23 |
| 4 | 25* | presente | presente | presente | 0,20 |

^{*}no teste 4, a substância X foi aquecida a 120 °C, resfriada a 25 °C e então adicionada ao teste.

A reação entre as substâncias A e B para formar o produto C é muito lenta a 25 °C. Ao adicionar a substância X (um catalisador inorgânico ou uma enzima), a velocidade da reação aumenta acentuadamente. Para investigar a natureza de X, pesquisadores mediram a velocidade de reação sob diferentes condições. Os resultados, medidos pela concentração de C após 10 min, estão no quadro acima.

Com base nos resultados apresentados no quadro, os pesquisadores concluíram que

- (A) a substância X é uma enzima, pois o aquecimento a 120 °C causou sua desnaturação permanente, impedindo a recuperação da atividade no teste 4.
- (B) a substância X é uma enzima, pois todas as enzimas perdem sua atividade catalítica em temperatura superior a 37 °C.
- (C) a substância X é um catalisador inorgânico, pois perdeu sua atividade a 120 °C (teste 4).
- (D) a substância X é um catalisador inorgânico, provavelmente mercúrio, pois é o único metal que sob aquecimento evapora.
- (E) a natureza da substância, a partir dos dados acima, permanece desconhecida.

55. Considere o quadro abaixo.

| Coluna 1 Amostra | Coluna 2 Presença de parede celular | Coluna 3 Presença de organelas | Coluna 4 Metabolismo | Coluna 5 Material genético | Coluna 6 Número de células |
|---------------------|---|--------------------------------------|--------------------------|----------------------------------|----------------------------------|
| 1 | Sim | Sim | Fotossintético | Núcleo | Pluricelular |
| 2 | Não | Sim | Respiração celular | Núcleo | Pluricelular |
| 3 | Sim | Não | Fermentativo | Nucleoide | Unicelular |
| 4 | Sim | Sim | Fermentativo facultativo | Núcleo | Unicelular |
| 5 | Sim | Não | Fotossintético | Nucleoide | Unicelular |
| 6 | Não | Sim | Respiração celular | Núcleo | Unicelular |

Com base nas características celulares descritas nas colunas 2 a 6, assinale a alternativa que classifica corretamente as amostras 1 a 6 da coluna 1.

```
(A) protozoário

    bactéria

                                                                planta
                                                                                 cianobactéria
               animal
                               fungo
(B) planta
                                 bactéria
                                                                                 protozoário
                   animal
                                                   fungo
                                                                cianobactéria
(C) cianobactéria – fungo
                                  bactéria
                                                   protozoário –
                                                                planta
                                                                                 animal
(D) planta
                 fungo

    protozoário

                                                  animal
                                                                cianobactéria
                                                                                 bactéria
(E) cianobactéria – protozoário – cianobactéria –
                                                                               fungo
                                                  animal
                                                                planta
```

56. Leia o enunciado abaixo.

Considere a característica referente à pelagem em cães, longa ou curta, como determinada por uma herança mendeliana clássica autossômica dominante, onde o alelo "L", dominante, codifica para pelagem longa, e o alelo "l", recessivo, codifica para pelagem curta. Um outro gene hipotético, em cães, apresenta um padrão de herança letal recessivo, no qual a variante letal "a", quando em homozigose, impede o desenvolvimento normal dos embriões, os quais são reabsorvidos antes dos 20 dias de gestação. Leve em conta que tanto os embriões heterozigotos "Aa" quanto os embriões homozigotos "AA" apresentarão desenvolvimento embrionário normal e serão viáveis.

Em relação à prole nascida viva, esperada a partir de um cruzamento de dois animais duploheterozigotos para as características acima apresentadas, é correto afirmar que

- (A) 50% dos filhotes do sexo masculino possuirão pelagem longa, pois esses indivíduos são hemizigotos para a característica.
- (B) ¼ dos filhotes apresentará pelagem curta, independentemente do sexo.
- (C) 50% da prole será heterozigota para a característica letal recessiva, independentemente do sexo.
- (D) ¾ dos filhotes de sexo feminino serão homozigotos AA.
- (E) apenas 25% das fêmeas apresentarão pelagem longa.

57. Considere o enunciado abaixo.

O quadro atual referente à COVID-19 no Brasil, apesar de bastante distinto daquele observado durante a pandemia de 2020, ainda é preocupante. Uma consulta ao site oficial do governo brasileiro (https://transparencia.registrocivil.org.br/painel-registral/especial-covid) revela que, no período compreendido entre 01/01/2025 e 03/10/2025, ocorreram 1914 óbitos com suspeita ou confirmação de COVID-19 no Brasil.

Leia as afirmações abaixo, referentes a doenças infecciosas.

- I A disseminação de doenças virais, como a COVID-19, provocada pelo SARS-CoV-2, ocorre mais facilmente em uma população humana com baixa cobertura vacinal.
- II A emergência de doenças virais é favorecida pelas mudanças climáticas e pela poluição associada à atividade antrópica.
- III- A indução de memória imunológica contra variantes frequentes de influenza, em idosos, promovida durante as campanhas de vacinação contra a gripe, aumenta a chance de mutação do patógeno.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas III.
- (C) Apenas I e II.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.
- **58.** A Academia Nacional de Medicina debate avanços e desafios no estudo do microbioma em um artigo disponível no site da instituição.

Eles são invisíveis, mas essenciais para o bom funcionamento do corpo humano. Vivem na boca, no intestino, na pele e em vários outros cantos do organismo, ajudando na digestão, na defesa contra doencas e até no funcionamento do cérebro.

Disponível em: https://www.anm.org.br/academia-nacional-de-medicina-debate-avancos-e-desafios-no-estudo-do-microbioma. Acesso em: 19 set. 2025.

Informação:

A terminologia "microbioma humano" é aqui usada como relativa ao conjunto total de microorganismos que coabitam em um dado organismo; ao passo que o termo "microbiota humana" referese aos micro-organismos que colonizam um local específico.

Assinale a alternativa correta em relação ao microbioma ou à microbiota.

- (A) O uso de antibióticos por seres humanos favorece a manutenção de um microbioma diversificado, através da seleção das bactérias benéficas à nossa saúde.
- (B) A presença de bactérias *Escherichia coli* no intestino humano é indicadora de desregulação da microbiota intestinal.
- (C) A circulação de bactérias através da corrente sanguínea é um processo importante para que microbiotas diversificadas se estabeleçam em regiões distintas do corpo humano.
- (D) A composição do microbioma humano é dinâmica e pode sofrer alterações devido a fatores ambientais, como o exercício e a alimentação.
- (E) O microbioma materno, transferido ao recém-nascido através da amamentação, impede que micro-organismos patogênicos colonizem o intestino da criança.

59. Devido a incêndios, desmatamento sobe 8,4% na Amazônia de agosto de 2024 a junho de 2025; Cerrado tem queda de 22,5%; áreas sob alerta de desmatamento provocado por incêndios cresceram 245,7% na Amazônia; governo federal trabalha junto a Estados para transformar Brasil em país resiliente ao fogo.

Disponível em: https://www.gov.br/mma/pt-br/noticias/devido-a-incendios-desmatamento-sobe-8-4-na-amazonia-de-agosto de-2024-a-junho-de-2025-cerrado-tem-queda-de-22-5>.

Acesso em: 19 set, 2025.

Assinale a alternativa correta sobre sucessão ecológica e questões relativas à introdução de espécies exóticas.

- (A) O uso de espécies exóticas, como pinus e eucaliptos, é recomendado para o reflorestamento de áreas que sofreram desmatamento associado a queimadas, pois essas espécies apresentam crescimento rápido.
- (B) A ocorrência de queimadas no Cerrado é pouco preocupante, pois, além de menos frequentes em comparação ao que ocorre em outros biomas, esses fenômenos não afetam significativamente o Cerrado, devido a sua baixa diversidade genética.
- (C) A introdução massiva de espécies resistentes ao fogo, em uma área de alto risco de queimadas, é uma estratégia recomendada para diminuir a vulnerabilidade da região.
- (D) A perda de cobertura vegetal em ambientes que sofreram queimadas favorece a ocorrência de processos de erosão, acelerando o processo de degradação ambiental.
- (E) As queimadas são um modo eficiente de controle de doenças, pois, ao eliminarem os vetores dessas doenças, diminuem a incidência de zoonoses e de infeccções pulmonares na população local.
- **60.** O dogma central da biologia molecular assim descreve o fluxo da informação genética: do DNA (via transcrição) para o RNA e, subsequentemente, para as proteínas (via tradução). Nesse mesmo dogma, podem-se incluir a duplicação do DNA e a transcrição reversa, do RNA para o DNA.

Considere as afirmações abaixo, quanto à tradução de proteínas em eucariotos.

- I O ribossomo é uma proteína globular, responsável pelo pareamento entre as moléculas de tRNAs, que transportam os aminoácidos, e a molécula de mRNA, que codifica a estrutura da proteína a ser sintetizada
- II Os tRNAs são moléculas que possuem dois sítios de ligação, um capaz de ligar-se especificamente a um aminoácido e outro denominado anticódon, capaz de reconhecer uma sequência de três nucleotídeos presente em um mRNA.
- III- Os códons presentes no mRNA são reconhecidos pela subunidade pequena do ribossomo e são transformados quimicamente nos aminoácidos correspondentes, para gerar uma proteína.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas III.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.

REDAÇÃO

Considere o texto "*Estudar? Para quê?*" de Michael França, Ciclista, vencedor do Prêmio Jabuti Acadêmico, economista pela USP, pesquisador do INSPER e *visiting scholar* nas universidades de Columbia e Stanford, publicado no Jornal *Folha de São Paulo*.

Num país marcado pela segregação sistêmica, poucos mitos são tão insistentes quanto o da educação como o principal passaporte para a ascensão social e diminuição das desigualdades. Muitos pobres sabem disso. E convencer um jovem desfavorecido a investir anos de sua vida no estudo, renunciando ao lazer ou à renda imediata que poderia vir de algum subemprego qualquer, é como pedir um ato de fé. Contudo, tal fé não costuma se sustentar quando vários exemplos ao redor teimam em contradizer a promessa.

E a promessa é de que, se o jovem pobre estudar com esforço e dedicação, adquirirá habilidades e competências que abrirão portas no mercado de trabalho. O problema é que esse discurso ignora um ponto fundamental. Para muitos que vêm de origens desfavorecidas, o retorno da educação é menor. Quando chegam ao mercado, eles enfrentam discriminação e têm menos oportunidades do que os filhos das elites.

Essa percepção mina sua confiança. Ao olhar para o futuro, esses jovens costumam ver poucos exemplos de pessoas como eles que conseguiram ascender socialmente por meio dos estudos. Eles sabem que o caminho da educação exigirá anos de sacrifício, dedicação e privações, sem garantia de que conseguirão se sustentar durante todo o percurso. Muitos, diante desse horizonte, desistem antes mesmo de começar.

O efeito desse quadro se vê dentro das próprias escolas. Estudantes de baixa renda, em muitos casos, não se engajam nos estudos. Porém, nada disso tem a ver com suas capacidades, mas vem do fato de que eles não são ingênuos e percebem desde cedo que o esforço dos desfavorecidos, na dividida sociedade brasileira, raramente é recompensado. No fim, isso alimenta um ciclo perverso em que baixos níveis de dedicação levam a piores resultados, que, por sua vez, reforçam a descrença na educação. Uma profecia que se cumpre sozinha.

Nesse contexto, os papagaios da educação, ou seja, aqueles que repetem exaustivamente que o país só avançará com ensino de qualidade, precisam aprender uma valiosa lição. A lição de que não se pode depositar todo o peso de uma sociedade excludente nas costas das escolas e dos professores. Não cabe a eles a tarefa de operar milagres.

É preciso entender que a educação não é um sistema isolado. Ela não começa nem termina dentro da sala de aula. Ela é moldada pelas interações sociais, pelo ambiente em que cada estudante está inserido, por suas vivências, pelas expectativas em relação ao futuro e pela possibilidade de transformar o conhecimento acumulado em realização. Se a sociedade como um todo continuar relativamente fechada para os jovens periféricos, o valor da educação como promessa enfraquece.

Dessa forma, avançar na oferta de uma educação de qualidade é um passo. Um passo importante, mas, ainda assim, representa apenas um passo. Sem transformar o mercado de trabalho, sem reduzir o peso da discriminação em nossa sociedade, sem justiça tributária, e sem reformas estruturais que corrijam as disparidades nos pontos de partida dos cidadãos brasileiros, nenhuma escola e nenhum professor conseguirão evitar que uma legião de estudantes se torne, cada vez mais, desencantada com o sistema.

O texto é uma homenagem à música "Dá o Pé, Loro", de Guinga.

Disponível em: https://www1.folha.uol.com.br/colunas/michael-franca/2025/09/estudar-para-que.shtml>.

Acesso em: 24 set. 2025.

A partir desse texto, considere a seguinte situação.

O texto de Michael França foi publicado em uma coluna de "opinião" do Jornal Folha de São Paulo, logo ele recebeu todo tipo de comentário: algumas críticas bem fundamentadas, alguns elogios, muitas opiniões e também – como é bastante comum hoje em dia em redes sociais, fóruns de discussões etc. – vários comentários violentos.

Em função dessa situação, o Jornal resolveu lançar uma edição especial de um caderno, onde serão publicados textos que discutem de forma substancial as ideias do artigo de Michael França. O Jornal estabeleceu apenas um critério para aceitar inscrições: o texto enviado deverá ter sido previamente escolhido por uma escola; portanto, ele será representativo do debate feito no interior dessa instituição.

O fato é que sua escola decidiu participar do processo promovido pelo Jornal, e você decidiu participar também. Para tanto, a escola forneceu informações importantes para enriquecer o debate, sugerindo a leitura de parte da "Introdução" do estudo "Evasão escolar e o abandono: um guia para entender esses conceitos", publicado no Observatório de Educação Ensino Médio e Gestão do Instituto Unibanco.

Introdução

A escola tem um papel social essencial quando se trata de potencializar vínculos sociais, de desenvolver habilidades físicas e cognitivas e de tornar o aluno um agente social. No entanto, existem percalços e negações diárias do direito à educação que aumentam a probabilidade de os jovens não darem continuidade aos estudos.

Por trás de situações de abandono e evasão escolar, existem motivações diversas, desde gravidez, falta de conexão dos conteúdos com os interesses dos estudantes, necessidade imediata de geração de renda, entre outros. A predominância de currículos e práticas pedagógicas que não incluem a perspectiva de grupos historicamente excluídos, por exemplo, acaba por aumentar os índices de evasão e exclusão escolar de estudantes negros, LGBTQIAPN+ e com deficiência.

As taxas de evasão consolidadas até 2023 mostram uma trajetória de queda nos últimos anos, totalizando 3,0% no ensino fundamental e 5,9% no ensino médio, conforme divulgado no Censo Escolar 2023. Um estudo assinado por Reynaldo Fernandes, com dados do Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE) e do Ministério da Educação (MEC), traçou em 2011 um perfil dos jovens com maior risco à evasão: são os de baixa renda, em sua maioria negros, forçados precocemente ao mercado de trabalho ou que engravidam já na adolescência. Fernandes apontou que esses fatores "externos" à atividade propriamente escolar se articulam a um processo contínuo de desinteresse e desengajamento, levando, por fim, ao abandono.

Além disso, é na adolescência que o problema se apresenta com maior intensidade e por isso os índices de evasão no ensino médio são bem superiores aos do ensino fundamental. Segundo a edição 2023 da Pesquisa Nacional por Amostra de Domicílios Contínua (Pnad Contínua Educação), que é realizada pelo IBGE, a taxa de escolarização entre os jovens de 15 a 17 anos naquele ano foi de 91,9%.

Essa taxa retrata a proporção de estudantes de determinada faixa etária em relação ao total de pessoas dessa mesma faixa etária. O dado indica, portanto, que 8,1% dos adolescentes com idade típica do ensino médio estavam fora da escola em 2023, fato que dialoga com as muitas deficiências dessa etapa de ensino na educação brasileira. Tem relação, também, com o impacto das questões sociais na vida dos jovens e com experiências escolares que podem ter sido negativas em suas vidas desde o ensino fundamental.

Adaptado de: https://observatoriodeeducacao.institutounibanco.org.br/>.

Acesso em: 24 set. 2025.

Ora, como você já deve ter percebido, o texto de Michael França é opinativo; nele, o autor apresenta seu ponto de vista sobre dificuldades encontradas por jovens, em especial os mais desfavorecidos, para se manterem na escola, e também sobre a relação entre a educação desses jovens e o mercado de trabalho. O texto da "Introdução" é predominantemente informativo; nele, são fornecidos dados que ilustram o problema da evasão escolar no Brasil, além de apontar possíveis causas disso.

De certa forma, podemos considerar que, no primeiro texto, o autor lança um olhar crítico ao futuro, ao argumentar que "Para muitos que vêm de origens desfavorecidas, o retorno da educação é menor. Quando chegam ao mercado, eles enfrentam discriminação e têm menos oportunidades do que os filhos das elites". No segundo texto, vemos um olhar para o presente, ao afirmar-se que "existem percalços e negações diárias do direito à educação que aumentam a probabilidade de os jovens não darem continuidade aos estudos".

Pois bem: a situação que está sendo proposta aqui é você escrever um texto, na modalidade dissertativa, que assume um ponto de vista em relação ao artigo "Estudar? Para quê?", utilizando, para isso, o levantamento informativo presente na "Introdução", fornecida pela escola.

A seleção dos textos apresentados pelos alunos à escola, entre os quais estará o seu, ficará a cargo de uma comissão composta por educadores de diversas áreas do conhecimento (literatura, sociologia, filosofia etc.). Lembre que o seu texto poderá ser escolhido pela escola para representá-la na edição especial do Jornal.

Observe que você poderá privilegiar diferentes aspectos presentes no artigo publicado no Jornal, formulando opiniões de aproximação ou de distanciamento em relação à análise feita pelo autor. O mais importante, porém, é que você consiga fundamentar — de modo bem-informado, ético e responsável — a sua interpretação a respeito das ideias trazidas para a discussão; é isso que se espera de um debate que seja realmente relevante.

Bom trabalho!

Instruções

A versão final do seu texto deve:

- 1 conter um título na linha destinada a esse fim;
- 2 ter a extensão mínima de 30 linhas, excluído o título aquém disso, seu texto não será avaliado –, e máxima de 50 linhas. Segmentos emendados, ou rasurados, ou repetidos, ou linhas em branco terão esses espaços descontados do cômputo total de linhas.
- 3 ser escrita, na folha definitiva, com caneta e em letra legível, de tamanho regular.



RASCUNHO DA REDAÇÃO

UTILIZE ESTE ESPAÇO PARA RASCUNHO DA REDAÇÃO TÍTULO

| 23 | | |
|----|------|------|
| 24 | | |
| 25 | | |
| 26 | | |
| 27 | | |
| 28 | | |
| 29 | | |
| 30 | | |
| 31 | | |
| 32 | | |
| 33 | | |
| 34 | | |
| 35 | | |
| 36 | | |
| 37 | | |
| 38 | | |
| 39 | | |
| 40 | | |
| 41 | | |
| 42 | | |
| 43 | | |
| 44 | | |
| 45 | | |
| 46 | | |
| 47 | | |
| 48 | | |
| 49 | | |
| 50 | | |