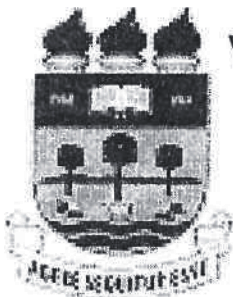


INSCRIÇÃO: NOME:

UNIVERSIDADE ESTADUAL VALE DO ACARAÚ – UVA

**COMISSÃO EXECUTIVA DO
PROCESSO SELETIVO-CEPS**



**Vestibular
2023.1**

**Prova de
Conhecimentos Gerais**

ESPANHOL

DATA: 27 de novembro de 2022

Início: 08h00min

Término: 12h00min

LEIA COM BASTANTE ATENÇÃO E SIGA RIGOROSAMENTE AS INSTRUÇÕES

01	Examine se o questionário está completo (60 questões) e se há falhas gráficas que causem dúvidas.
02	Cada questão da prova terá um enunciado seguido de 4 (quatro) alternativas, designadas pelas letras A, B, C e D, das quais somente UMA É CORRETA .
03	O CARTÃO-RESPOSTA tem, NECESSARIAMENTE , que ser preenchido com caneta esferográfica de tinta azul ou preta.
04	É expressamente PROIBIDO o uso de qualquer tipo de corretivo no CARTÃO-RESPOSTA .
05	Ao receber o CARTÃO-RESPOSTA , confira os seguintes dados: nome, nº de inscrição, prova e curso. Caso haja divergência, avise imediatamente ao fiscal.
06	Observe o modelo no CARTÃO-RESPOSTA para o preenchimento correto do mesmo e não use canetas que borrem o papel.
07	Não serão aceitas para correção MARCAÇÕES RASURADAS NO CARTÃO-RESPOSTA .
08	Não dobre ou amasse seu CARTÃO-RESPOSTA , para que não seja rejeitado pelo computador.
09	Durante a prova é vedado intercâmbio, bem como o empréstimo de material de qualquer natureza entre os candidatos.
10	A FRAUDE OU TENTATIVA, A INDISCIPLINA E O DESRESPEITO às autoridades encarregadas dos trabalhos são faltas que põem fora de classificação o candidato.
11	Mantenha consigo o Cartão de Informação, apresentando-o quando solicitado.
12	Não é permitido ao candidato sair da sala com qualquer tipo de cópia de seu gabarito.
13	O candidato, ao sair da sala, entregará ao fiscal o CARTÃO-RESPOSTA e este Caderno de Prova.
14	Os 3 (três) últimos candidatos a entregar a prova só poderão sair da sala juntos.

El amigo del acusado, Mario Bongarelli, aseguró bajo juramento creerlo "capaz de cometer el hecho", tras ser preguntado por la autoría del delito.

Fuentes judiciales informaron el sábado de que el teléfono de Sabag Montiel habría sido bloqueado en los intentos de la Policía de extraer información. Según reportaron los medios locales, en la pantalla del móvil habría aparecido el mensaje "teléfono reseteado de fábrica", por lo que la Justicia podría perder una prueba clave.

Posteriormente, la jueza y el fiscal, Carlos Rívolo, han analizado las cámaras de seguridad de la zona, razón por la que han decretado el secreto de sumario. La hipótesis de la Justicia es que Sabag Montiel no actuó solo.

09- Sobre la relación entre Fernando Montiel y Brenda Uliarte, es CORRECTO decir que:

- a.() Ellos no se conocían antes del crimen.
- b.() Ellos son hermanos.
- c.() Ellos se conocieron durante el crimen.
- d.() Ellos eran novios cuando ocurrió el crimen.

10- Sobre el crimen cometido por Fernando Montiel es CORRECTO decir que:

- a.() La hipótesis de la justicia es que él actuó solo.
- b.() La hipótesis de la justicia es que él no actuó solo.
- c.() La justicia no presenta una hipótesis todavía.
- d.() La hipótesis de la justicia es que él no es el verdadero atacante.

11- Según las autoridades, Brenda Uliarte es investigada porque:

- a.() Estaba junto a Fernando Montiel en el momento del crimen.
- b.() Ha instigado a Fernando Montiel a cometer el crimen.
- c.() Dio a Fernando Montiel el revólver para cometer el crimen.
- d.() Fue testigo del crimen.

12- Sobre el teléfono móvil de Fernando Montiel es CORRECTO decir que:

- a.() La policía no logró encontrar su teléfono móvil.
- b.() La policía logró encontrar su teléfono móvil, pero la pantalla estaba rota.
- c.() La policía logró encontrar su teléfono móvil, pero todavía no logró extraer los datos.
- d.() La policía logró encontrar su teléfono móvil, pero lo perdió después.

HISTÓRIA

13- Sobre a Mesopotâmia e os povos que nela habitaram na antiguidade, é falso afirmar que:

- a.() A existência de dois grandes rios nessa região, o Eufrates e o Tigre, contribuiu para o desenvolvimento social e econômico de povos que nela se fixaram, pois eles foram importantes na prosperidade da produção agrícola.
- b.() Os povos dessa região obtiveram importantes feitos culturais, a exemplo da construção de conhecimentos matemáticos, da escrita, da codificação jurídica e da astronomia.
- c.() Alguns povos importantes na história da mesopotâmia foram os sumérios, os acádios, os assírios e os gregos, sendo eles os responsáveis pelo desenvolvimento político e cultural da região.
- d.() Um feito de significativa relevância na história mesopotâmica foi a elaboração do Código de Hamurabi, produzido durante o domínio babilônico e considerado um dos mais elaborados códigos jurídicos da antiguidade.

14- Os jesuítas tiveram um papel relevante no processo de colonização do Brasil e de outras regiões da América. Sobre a atuação desses religiosos no contexto colonial brasileiro, marque a alternativa correta:

- a.() As principais atuações dos jesuítas nesse período foram nos âmbitos religioso e arquitetônico, visto que a política, a economia e a educação ficaram exclusivamente a cargo dos colonos.
- b.() Os jesuítas foram os principais responsáveis pela catequização católica da população indígena, atividade realizada com total respeito às crenças religiosas e ao modo de vida desses grupos.
- c.() Ao longo de todo o período colonial brasileiro, os jesuítas tiveram uma harmoniosa relação política e econômica com os colonos e a coroa portuguesa, o que explica a inexistência de conflitos ou divergências entre esses grupos até o final do século XVIII.
- d.() Os jesuítas foram responsáveis pela criação das chamadas missões ou reduções, que, sob sua administração, foram lugares onde inúmeros indígenas estiveram aldeados e desenvolveram atividades como o trabalho agrícola, a criação de animais e o artesanato.

15- Em 1994, o movimento zapatista surge em Chiapas, no México, como uma forte expressão das lutas sociais e camponesas no fim do século XX nesse país. O nome dado a esse movimento da história recente recupera e homenageia a Emiliano Zapata, um dos líderes mais importantes da Revolução Mexicana, iniciada em 1910. Sobre a Revolução Mexicana (1910), assinale a alternativa correta.

- a.() Foi uma revolução marcada pela heterogeneidade dos grupos que dela participaram e, também, das ideias sociais e políticas defendidas, algumas mais revolucionárias e radicais e outras mais reformadoras e moderadas. Por isso, essa revolução foi um processo complexo e marcado por muitos conflitos.
- b.() Uma de suas principais características foi o perfil urbano. As organizações operárias das cidades mexicanas foram os setores mais relevantes na condução do processo político da revolução, visto que ela não teve repercussões no meio rural e camponês do país.
- c.() Diferentemente de outras revoluções no mundo, a Revolução Mexicana não deixou legados na história do país, já que nenhuma das reivindicações realizadas ao longo desse processo foi atendida e, assim, não houve qualquer mudança política significativa.
- d.() Embora possuindo uma expressiva população indígena, no curso da Revolução Mexicana não se estabeleceram diálogos com as necessidades desse grupo, e por isso, ele esteve totalmente alheio aos processos revolucionários.

16- Há cem anos, em dezembro de 1922, acontecia no Rio de Janeiro o I Congresso Internacional Feminista, realizado pela Federação Brasileira pelo Progresso Feminino (FBPF), organização que teve importante papel na luta por direitos políticos, civis e sociais para as mulheres brasileiras. O evento contou com a presença da líder feminista estadunidense Carrie Chapman Catt, com o objetivo de refletir sobre os direitos das mulheres nesse período.



I Congresso Internacional Feminista no Rio de Janeiro

Fonte: Arquivo Nacional/ Federação Brasileira pelo Progresso Feminino/ Brasileira Fotográfica - <https://brasilianafotografica.bn.gov.br/brasiliana/handle/20.500.12156.1/4946>

Sobre as mobilizações políticas das mulheres brasileiras que questionaram sua condição de gênero nas primeiras décadas do século XX, é correto afirmar que:

- a.() Elas existiram, mas, foram inexpressivas, visto que não lograram conquistas importantes antes da década de 1960.
- b.() Estiveram totalmente concentradas em mulheres das classes média e alta, pois não existem registros de que mulheres das classes baixas, trabalhadoras e operárias tenham refletido criticamente sobre sua condição feminina.
- c.() Tiveram amplo apoio social às suas demandas. Homens e mulheres de diferentes classes, religiões, profissões e regiões do Brasil formaram uma maioria social que aprovava a luta dessas mulheres, inexistindo episódios de desqualificação de suas reivindicações.
- d.() Conquistaram alguns direitos importantes, sendo um dos principais, o direito de votar e ser votada.

17- Há 60 anos, em 18 de março de 1962, França e Argélia assinavam os Acordos de Évian, que encerraram um longo período de conflitos armados entre os dois países e impulsionaram o processo de independência do país africano. Durante mais de um século, a Argélia foi colonizada pela nação europeia, e, naquele momento, tratava uma intensa luta por sua libertação. Sobre a independência da Argélia, podemos afirmar que:

- a.() Foi um processo de descolonização inserido em um contexto mais amplo de lutas por independências que marcaram diferentes colônias europeias na África e na Ásia ao longo do século XX.
- b.() Ela foi conquistada principalmente a partir da fé religiosa do povo argelino, que se utilizou da religião para negociar sua independência.
- c.() Ela foi resultado de anos de luta pacifista das lideranças e organizações políticas do país, caracterizadas principalmente pelo repúdio absoluto às armas e às guerras.
- d.() Foi um processo que contou com o protagonismo de importantes articulações políticas, como a Frente de Libertação Nacional da Argélia, que defendia que o país deveria ter mais autonomia, mas sem romper totalmente com as relações coloniais que, segundo eles, faziam parte de sua tradição.

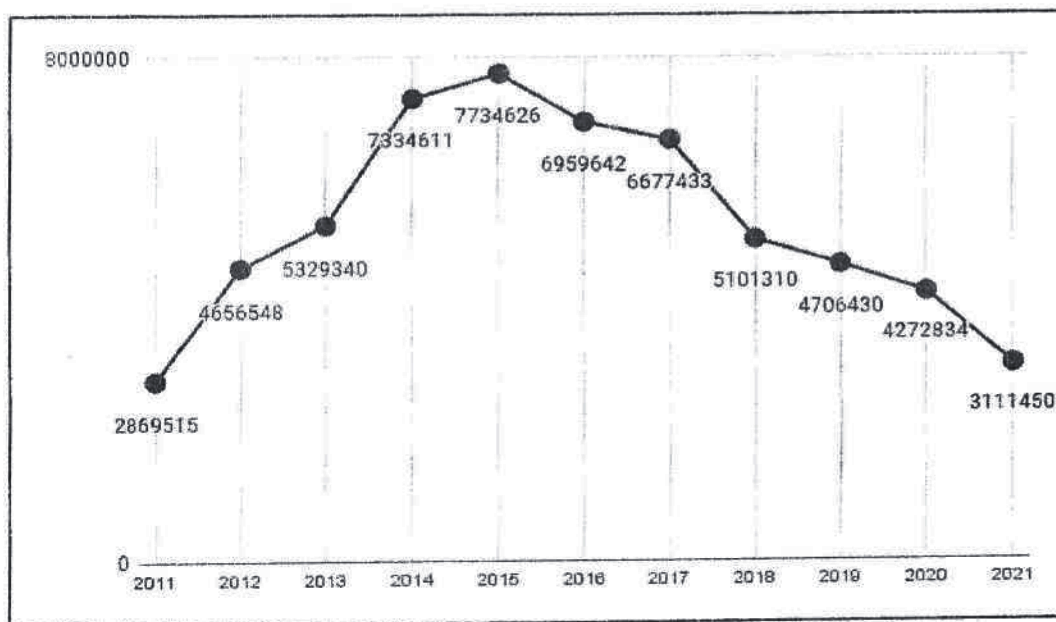
31- Ramirez tem uma empresa (devidamente registrada) que presta serviços domiciliares. Por ser empreendedor, Ramirez tem direito a um desconto de 15% na compra de um automóvel novo. Na concessionária Ramirez foi informado de que os clientes que compram no dia do seu próprio aniversário recebem um desconto adicional de 3% mas, Infelizmente não era o caso de Ramirez. Para um modelo que custa R\$ 75.000,00, quanto Ramirez deixou de economizar por não poder esperar até o dia do seu aniversário?

- a.() R\$ 13.500,00.
 b.() R\$ 11.250,00.
 c.() R\$ 2.250,00.
 d.() R\$ 1.912,50.

32- Jorgito foi demitido recentemente da empresa na qual trabalha há anos. Parte do dinheiro que recebeu como indenização foi aplicado a juros simples de 12% a.a, durante 6 meses. Ao final deste tempo, ele fez nova aplicação, agora com o valor atualizado, a juros simples de 6% a.a. por 18 meses. O total atualizado depois das duas aplicações é de R\$ 9.243,20. Quanto Jorgito aplicou inicialmente?

- a.() R\$ 8.720,00.
 b.() R\$ 8.480,00.
 c.() R\$ 8.037,57.
 d.() R\$ 8.000,00.

33- O gráfico abaixo representa o número de inscrições a cada ano em cursos de graduação de universidades públicas brasileiras que adotam o Sistema de Seleção Unificada (SiSU). Assinale a alternativa correta:



- a.() No ano de 2015 registrou-se o maior aumento de inscrições em relação ao ano anterior.
 b.() De 2011 a 2015 observa-se um aumento de mais de 170% no número de inscrições.
 c.() De 2015 a 2021 observa-se uma queda de quase 60% no número de inscrições.
 d.() No ano de 2021 registrou-se o maior decréscimo de inscrições em relação ao ano anterior.

34- Os preços observados do quilograma do tomate nos meses de julho, agosto e setembro de 2022 foram, respectivamente, R\$ 7,00, R\$ 6,50 e R\$ 7,30. Para calcular o preço médio do quilograma do tomate neste trimestre, Natália fez uso de produto de matrizes. Assinale alternativa correta:

- a.() Natália fez o produto $P_{1 \times 3} \cdot [\frac{1}{3}]_{3 \times 1}$ onde P é a matriz com os preços observados e $[\frac{1}{3}]_{3 \times 1}$ é a matriz cujos elementos são todos iguais a $\frac{1}{3}$.
 b.() Natália fez o produto $P_{3 \times 1} \cdot [\frac{1}{3}]_{1 \times 3}$ onde P é a matriz com os preços observados e $[\frac{1}{3}]_{1 \times 3}$ é a matriz cujos elementos são todos iguais a $\frac{1}{3}$.
 c.() Natália fez o produto $P_{3 \times 3} \cdot [\frac{1}{3}]_{1 \times 1}$ onde P é a matriz com os preços observados e $[\frac{1}{3}]_{1 \times 1}$ é a matriz cujos elementos são todos iguais a $\frac{1}{3}$.
 d.() Natália fez o produto $P_{3 \times 3} \cdot [\frac{1}{3}]_{3 \times 3}$ onde P é a matriz com os preços observados e $[\frac{1}{3}]_{3 \times 3}$ é a matriz cujos elementos são todos iguais a $\frac{1}{3}$.

35- Antigamente, os vestibulares de ingresso em várias universidades brasileiras tinham questões do tipo somatório, isto é, a questão trazia uma lista de sentenças enumeradas da seguinte forma:

- 01. Sentença A
- 02. Sentença B
- 04. Sentença C
- 08. Sentença D
- 16. Sentença E

O candidato deveria colocar no campo de resposta, o somatório dos valores correspondentes às sentenças verdadeiras. A questão era avaliada como correta apenas quando o candidato obtivesse o somatório exato. Assinale a alternativa correta:

- a.() Esse sistema dava ao candidato a possibilidade de chegar ao mesmo somatório escolhendo conjuntos de sentenças diferentes.
- b.() Esse sistema dava ao candidato a certeza de que o somatório de cada questão seria um número inteiro entre 0 e 31.
- c.() Esse sistema dava ao candidato a possibilidade de chegar a um somatório negativo.
- d.() Esse sistema dava ao candidato a certeza de que o somatório seria uma potência de 2.

36- Um fabricante de condicionadores de ar indica o uso de seus aparelhos de acordo com a área do piso do cômodo. Os aparelhos vêm de fábrica com potências a partir de 9.000 BTUs, variando de 3.000 em 3.000. Para um cômodo de 15m^2 de área, o fabricante recomenda usar um aparelho com potência de 9.000 BTUs. Sendo a potência diretamente proporcional a área de resfriamento, qual a potência mínima indicada para resfriar um cômodo de dimensões $8\text{m} \times 12\text{m}$?

- a.() 57.000 BTUs.
- b.() 57.600 BTUs.
- c.() 58.000 BTUs.
- d.() 60.000 BTUs.

FÍSICA

37- Em uma tempestade você vê um relâmpago e 6,00 segundos depois ouve o som do trovão, sabendo que a velocidade do som no ar é de cerca de $340,0\text{ m/s}$, a distância, aproximada deste relâmpago é de:

- a.() 0,34 km
- b.() 0,72 km
- c.() 1,34 km
- d.() 2,04 km

38- Um objeto oco, de densidade relativa d , flutua, totalmente mergulhado, em um líquido de densidade d' . Nestas condições podemos afirmar que:

- a.() $d = d'$
- b.() $d < d'$
- c.() $d > d'$
- d.() N.D.A.

39- Em uma câmara termicamente isolada, um gás perfeito sofre uma expansão adiabática. Neste caso a temperatura do gás.

- a.() Aumenta.
- b.() Fica constante.
- c.() Diminui.
- d.() N.D.A.

40- Uma pequena barra de cobre de massa 0,5 gramas, faz parte de um dispositivo de segurança da rede elétrica. Ela derrete em um dado momento, neste caso qual foi o calor mínimo necessário que ela dissipou para isso ocorrer. Dado (calor latente de fusão do cobre é $L_c = 50,6\text{ cal/g}$)

- a.() 15,3 cal
- b.() 20,3 cal
- c.() 25,3 cal
- d.() 30,3 cal

41- Um Frasco de Dewar, popularmente conhecido como garrafa térmica, evita a perda de energia térmica de um líquido aquecido, em seu interior por irradiação, convecção e transmissão. No caso da irradiação, a perda de energia térmica, é evitada por:

- a.() pelo vácuo entre as paredes do recipiente.
- b.() pela parede espelhada do interior do frasco.
- c.() pela baixa condutividade térmica do material de que é feito o frasco.
- d.() pelo fato da tampa da garrafa estar fechada.

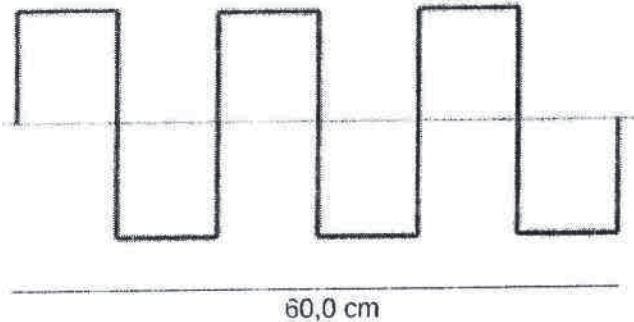
42- No experimento de Oersted uma bússola é colocada próxima e acima de um fio condutor, de tal forma que sua extensão está paralela ao fio. Quando fazemos uma corrente fluir no fio, sobre o comportamento da bússola é mais correto dizer que:

- a.() A bússola gira sem parar.
- b.() A bússola gira de 45 graus e para.
- c.() A bússola gira de 90 graus e para.
- d.() Nada acontece.

43- Um aquário tem 20 cm de profundidade e está cheio de água, mas observando a sua superfície ele parece ser bem mais raso. Isso ocorre por conta da:

- a. () difração da luz.
- b. () interferência da luz.
- c. () refração da luz.
- d. () reflexão da luz.

44- Na figura abaixo, o comprimento da onda periódica quadrada é:



- a. () 10,0 cm
- b. () 15,0 cm
- c. () 20,0 cm
- d. () 30,0 cm

QUÍMICA

Massas molares ($\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$): H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23 e S = 32.
Constante universal dos gases (R) = $0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$.

45- Na segunda edição do primeiro livro de Robert Boyle, "*New experiments physico-mechanical, touching the air*", publicada em 1662, há uma seção que apresenta a relação entre a pressão (P) e o volume (V) de um gás, a qual chamamos hoje de Lei de Boyle, a primeira lei do gás ideal, que juntamente com outras leis dos gases ajudaram a estabelecer a realidade dos átomos e das moléculas cerca de 150 anos depois. No ensino médio, os estudantes aprendem essa relação simples como sendo a equação:

- a. () $PV = nRT$
- b. () $P_T = P_1 + P_2 + P_3 + P_4 + \dots + P_n$
- c. () $P_1V_1 = P_2V_2 = P_3V_3 = P_4V_4 = \dots = P_nV_n$
- d. () $P_1V_1/T_1 = P_2V_2/T_2 = P_3V_3/T_3 = P_4V_4/T_4 = \dots = P_nV_n/T_n$

46- A capacidade tamponante de uma solução tampão é, qualitativamente, a habilidade desta solução de resistir a mudanças de pH frente a adições de um ácido ou de uma base. Esta habilidade em evitar uma mudança significativa no pH é diretamente relacionada à concentração total das espécies do tampão (ácidas e básicas), assim como à razão destas. Portanto, a razão fundamental de uma solução tampão resistir a mudanças de pH resulta do fato de que:

- a. () íons hidrônio (H_3O^+) ou hidroxila (OH^-) quando adicionados a este tipo de solução, reagem quantitativamente com as espécies ácidas e básicas presentes, originando o ácido forte e a base forte, respectivamente.
- b. () íons hidrônio (H_3O^+) ou hidroxila (OH^-) quando adicionados a este tipo de solução, reagem quantitativamente com as espécies básicas e ácidas presentes, originando a base fraca e o ácido fraco, respectivamente.
- c. () íons hidrônio (H_3O^+) ou hidroxila (OH^-) quando adicionados a este tipo de solução, reagem quantitativamente com as espécies básicas e ácidas presentes, originando o ácido fraco e a base fraca, respectivamente.
- d. () íons hidrônio (H_3O^+) ou hidroxila (OH^-) quando adicionados a este tipo de solução, reagem quantitativamente com as espécies básicas e ácidas presentes, originando o ácido forte e a base forte, respectivamente.

47- Quando um elemento causa a oxidação de outra substância:

- a. () o próprio elemento é oxidado no processo.
- b. () o próprio elemento é reduzido no processo.
- c. () não há oxigênio suficiente para completar a reação.
- d. () há uma abundância excessiva de oxigênio para completar a reação.

48- A compreensão das forças intermoleculares é de grande importância se quisermos entender o comportamento de sistemas químicos ao nível molecular, uma vez que estão diretamente relacionadas com as propriedades termodinâmicas de líquidos, sólidos e gases. Exemplo: a temperatura de ebulição de hidrocarbonetos aumenta linearmente com o número de átomos de carbono presentes na molécula. Dessa forma, as forças intermoleculares são responsáveis por todas as propriedades físicas da matéria. Portanto, à medida que a magnitude das forças intermoleculares aumenta, fica mais difícil de afastarmos uma molécula da outra. Então, é correto afirmar que as forças intermoleculares aumentam da seguinte forma:

- a.() Forças de dispersão de London < interações dipolo-dipolo < ligações de hidrogênio.
b.() Interações dipolo-dipolo < forças de dispersão de London < ligações de hidrogênio.
c.() Forças de dispersão de London < ligações de hidrogênio < interações dipolo-dipolo.
d.() Ligações de hidrogênio < Forças de dispersão de London < interações dipolo-dipolo.

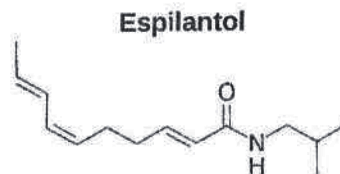
49- Moléculas com isômeros quirais são:

- a.() elastômeras.
b.() superponíveis.
c.() pares ácido-base.
d.() não superponíveis.

50- A medida da pressão total de uma mistura de três gases diferentes é obtida:

- a.() usando uma calculadora logarítmica.
b.() somando as pressões parciais de cada um dos gases.
c.() multiplicando as pressões parciais de cada um dos gases.
d.() somando a pressão parcial dos dois primeiros gases e dividindo pelo terceiro gás.

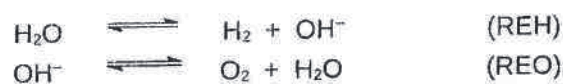
51- A culinária paraense faz uso abundante das folhas do jambú (*Acmella oleracea* (L.)) no acompanhamento de uma iguaria também paraense, o "pato no tucupi", deixando seus apreciadores literalmente de água na boca e, algumas vezes, de lábios moles. É que o jambú possui, em sua composição, uma substância conhecida como espilantol que apresenta propriedades anestésicas e provoca excesso de salivação. Na Amazônia, o chá de suas folhas é usado como anestésico bucal e para dores de garganta.



Em relação à estrutura, é correto afirmar que o espilantol apresenta:

- a.() a função amina.
b.() 13 átomos de carbono.
c.() três ligações duplas conjugadas.
d.() duas ligações duplas conjugadas.

52- O hidrogênio verde, produzido a partir da eletrólise da água por meio de fontes renováveis de energia, está sendo explorado como estratégia para reduzir a dependência de combustíveis fósseis e descarbonizar processos químicos. No entanto, a economia da eletrólise e dos sistemas de células de combustível para conversão de energia depende muito dos custos de eletricidade e de metais como níquel, platina, irídio e titânio. As despesas operacionais do eletrocatalisador devem ser minimizadas para que o hidrogênio verde venha a se tornar uma opção economicamente viável. Os eletrocatalisadores são dispositivos eletroquímicos com catalisadores responsáveis pela quebra da molécula da água. A busca por eletrocatalisadores eficientes para reações de evolução de hidrogênio (REH) e de evolução de oxigênio (REO) tem despertado grande interesse dos químicos. De acordo com as semi-reações não balanceadas de REH e REO ocorrendo em meio alcalino, apresentadas a seguir:



Pode-se afirmar que o número de elétrons envolvido em cada semi-reação é (são):

- a.() 1. b.() 2.
c.() 4. d.() 8.

BIOLOGIA

53- Considere os eventos relacionados ao processo de formação de duas espécies a partir de uma ancestral:
 I- Acúmulo de diferenças genéticas entre as populações.
 II- Estabelecimento de isolamento reprodutivo.
 III- Aparecimento de barreira geográfica.

Assinale a alternativa que contempla a sequência em que os fatos normalmente ocorrem na formação de duas espécies.

a. () I – II – III.

b. () I – III – II.

c. () II – I – III.

d. () III – I – II.

54- Além da sustentação do corpo, os ossos também são responsáveis:

a. () pelo armazenamento de cálcio e fósforo e pela produção de hemácias e leucócitos.

b. () pela produção de glicogênio.

c. () pelo armazenamento de glicogênio.

d. () pela produção de proteínas do plasma.

55- Com relação ao tecido glandular e seus produtos, é **incorreto** afirmar:

a. () Testículos e ovários são glândulas endócrinas, uma vez que lançam testosterona e progesterona diretamente na corrente sanguínea.

b. () As secreções de todas as glândulas são denominadas genericamente de hormônios.

c. () A saliva é um tipo de secreção glandular.

d. () As glândulas sudoríparas são exócrinas porque lançam seus produtos para o exterior do organismo.

56- Neurotransmissor que atua modulando a dor e outras sensações. Atuante também em mecanismos relacionados à estimulação, atenção, humor e sono:

a. () Noradrenalina.

b. () Dopamina.

c. () Serotonina.

d. () Acetilcolina.

57- A ingestão de bebidas alcoólicas provoca, após algum tempo, o aumento da frequência de micção. Tal fato ocorre porque:

a. () há inibição do hormônio antidiurético.

b. () ocorre aumento da pressão dos órgãos internos.

c. () ocorre liberação do hormônio diurético.

d. () há estimulação renal e digestiva.

58- "Essa vacina utiliza a tecnologia do vírus inativado, capaz de induzir uma resposta imunológica". Essa descrição refere-se a qual das vacinas utilizadas contra a covid-19?

a. () Pfizer.

b. () Janssen vaccine.

c. () Coronovac.

d. () AstraZeneca.

59- Lipídeos são um grupo diversificado de moléculas hidrofóbicas. Em relação aos esteroides é **incorreto** afirmar:

a. () A cadeia principal possui uma estrutura em comum de hidrocarbonetos com 17 átomos de carbono ligados em quatro anéis.

b. () Atuam na expressão de genes, incluindo a transferência de instruções do DNA para os ribossomos.

c. () É componente da membrana celular (colesterol).

d. () Atuam como sinalizadores que percorrem o corpo (hormônios).

60- Estrutura, processo ou característica comum aos vírus e bactérias:

a. () Metabolismo.

b. () Ribossomos.

c. () Divisão celular.

d. () Material genético formado por ácido nucléico.