

CONCURSO SELETIVO VESTIBULAR UFT/UFNT 2023.2

	Total de Questões por Área de Conhecimento
Ciências Humanas e suas Tecnologias	01 a 20
Ciências da Natureza e suas Tecnologias	21 a 44

Tarde

! **ATENÇÃO:** transcreva no espaço apropriado da sua **FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO)**, com sua caligrafia usual, considerando as letras maiúsculas e minúsculas, a seguinte frase:

Minha paixão e minha curiosidade pesam como pedra.

LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES SEGUINTE:

1. Verifique se este CADERNO DE PROVAS contém um total de 44 questões, dispostas conforme quadro acima.
2. Caso haja algum problema de impressão ou divergência, solicite ao aplicador a substituição deste caderno, impreterivelmente, até 15 minutos após o início da prova.
3. Use somente caneta azul ou preta e aplique traços firmes dentro da área reservada à letra correspondente a cada resposta, conforme modelo:
4. Ao terminar a prova, acene para chamar o aplicador para que sejam recolhidos este Caderno de Provas e sua Folha de Respostas (Gabarito).
5. Após a prova você poderá levar consigo somente o Gabarito Rascunho.
6. Recolha seus objetos, deixe a sala, e em seguida o prédio. A partir do momento em que você sair da sala e até sair do prédio, continuam válidas as proibições sobre o uso de aparelhos eletrônicos e celulares bem como não lhe é mais permitido o uso dos sanitários.

Marque assim:

00	A	B	<input checked="" type="radio"/>	D
----	---	---	----------------------------------	---

Não marque assim:

00	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
----	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------

OBS: Sua resposta **NÃO** será computada se houver marcação de mais de uma alternativa.

De acordo com o item 10.19 do edital terá suas provas anuladas e será automaticamente eliminado do processo seletivo, o candidato que durante a sua realização for surpreendido portando (mesmo que desligado) aparelhos eletrônicos, tais como: máquinas calculadoras, agendas eletrônicas ou similares, telefones celulares, smartphones, tablets, iPod, iPad, gravadores, pendrive, mp3 player ou similar, qualquer receptor ou transmissor de dados e mensagens, bipe, notebook, palmtop, Walkman, máquina fotográfica, chaves integradas com dispositivos eletrônicos, controle de alarme de carro e moto, controle de portão eletrônico, etc.; relógio de qualquer espécie, cartão magnético, óculos escuros, protetor auricular, fone de ouvido ou similar, lápis, lapiseira/grafite, marca-texto, borracha e(ou) qualquer tipo de carteira ou bolsa; quaisquer acessórios de chapalaria, tais como: chapéu, boné, gorro etc.; e ainda qualquer recipiente ou embalagem – tais como: garrafa de água, suco, refrigerante, rótulos e embalagem de alimentos (biscoitos, barras de cereais, chocolate, balas, etc.) – que não seja fabricado com material transparente.

Nome: _____

RG: _____

ATENÇÃO:

O tempo disponível para realização desta prova, incluindo o preenchimento da Folha de Respostas (Gabarito) é de **4 horas**.

CIÊNCIAS HUMANAS E SUAS TECNOLOGIAS

QUESTÃO 01

“Para conter a possível revolta da massa populacional, os imperadores ampliaram a política do pão e circo iniciada por Otávio Augusto. Tratava-se de um golpe da gestão pública, no sentido de distribuir migalhas de pão e trigo para alimentar a população e promover diversos espetáculos públicos — lutas de gladiadores nas arenas — com o objetivo de entreter-los, para que ficassem alienados a [sic] real situação romana”

(SOARES FILHO, S. Brasil. A continuidade da política do pão e circo ou só impressão?. Revista de Estudos Jurídicos UNESP, v. 1. p. 335-358, 2010, p. 336).

É **CORRETO** afirmar que a política do “pão e circo”

- (A) caracterizou-se pela distribuição de alimento e espetáculos públicos, estendendo-se por todo o período da Roma Antiga, sendo abandonada completamente já na Idade Média.
- (B) origina-se na República Romana, tendo como marco as Olimpíadas que, sagradas, interrompiam as guerras e colaboravam na erradicação da fome entre romanos livres.
- (C) consistiu na distribuição de pão e promoção de espetáculos públicos no Império romano, importante instrumento que até hoje é referência para o controle político.
- (D) teve como fundamento a religiosidade, aproveitando os feriados mitológicos como fatores agregadores, o que colaborou para a chamada *pax romana*, interna à cidade.

QUESTÃO 02

A ideia de que a Amazônia é uma ‘terra sem história’, vinculada, entre outras, à descrição que Euclides da Cunha (1866-1909) fez da região, tem sido fortemente problematizada nas últimas décadas. Esses questionamentos têm sido elaborados à luz de achados arqueológicos. Tais descobertas evidenciam a diversidade urbana e a riqueza da cultura material existentes na região antes da chegada dos colonizadores europeus, como no caso dos assentamentos urbanos de

- (A) Kuhikugu e Cotoca, na Amazônia brasileira e boliviana, respectivamente.
- (B) Machu Pichu e Palenque, na Amazônia equatoriana e colombiana, respectivamente.
- (C) Tenochtitlán e Tihuanaco, na Amazônia venezuelana e brasileira, respectivamente.
- (D) Socsayama e Coliseu, na Amazônia peruana e venezuelana, respectivamente.

QUESTÃO 03

“Com o movimento do humanismo renascentista vai acontecer uma valorização do homem nunca conhecida até então, que vai além de seu aspecto espiritual e que acentuará sobremaneira seus traços e sua especificidade”.

(MARQUES, Jordino. *Humanismo renascentista e subjetividade*. Philosophos (UFG) Goiânia, v. 4, n.2, p.135-149, 2000, p. 135-136).

Com relação ao Renascimento, é **CORRETO** afirmar que

- (A) tem origem no final do Império Romano, período de esplendor artístico, expansão do livre pensamento e da autonomia intelectual promovida pela Igreja Católica.
- (B) ao lado do Cisma Ortodoxo, da Expansão Marítima e das Cruzadas, foi importante na transição da Idade Moderna para a Idade Contemporânea europeias.
- (C) tem profunda relação com a Igreja Católica feudal, tendo como marco a arquitetura gótica, a pintura barroca e a cultura teocêntrica medieval.
- (D) foi marcado pelo antropocentrismo, valorização do ser humano, desenvolvimento científico e início de uma autonomia intelectual em relação à Igreja Católica.

QUESTÃO 04

O filme *A mulher rei*, de 2022, elabora de maneira ficcional o protagonismo histórico das *agodjié* (ou *agojie*), as mulheres soldados do Reino do Daomé, no início do século XIX.

As *agodjié* tiveram origem

- (A) no início do século XVI, durante o reinado da Rainha Jinga Mbanze (ou Nzinga).
- (B) no início do século XVIII, durante o reinado da Rainha Tassi Hangbé (ou Ahangbé).
- (C) no final do século XV, durante o reinado da Rainha Maria Congolesa (ou Konga).
- (D) no final do século XVIII, durante o reinado da Rainha Candice (ou Kandice).

QUESTÃO 05

Os posicionamentos políticos liberais na sociedade brasileira dos anos iniciais da República foram ambíguos e contraditórios.

São expressões dessas ambiguidades e contradições a defesa

- (A) da ordem e do progresso aliada à defesa da monarquia constitucional.
- (B) da ordem e do progresso aliada aos princípios do Estado Anarquista.
- (C) da ordem e do progresso sintonizados com os princípios do Estado Novo.
- (D) da ordem e do progresso aliada à ideia de amar o Brasil ou deixá-lo.

QUESTÃO 06

O documento defendido pelo Juiz de Direito Feliciano Machado Braga e publicado em 13 de maio de 1956, foi mais um a defender a criação de um novo estado na parte norte de Goiás.

É **CORRETO** afirmar que esse documento escrito em Porto Nacional recebeu o nome de

- (A) Manifesto da Liberdade e Defesa da Democracia.
- (B) Revolução Goiana ou Manifesto da Liberdade.
- (C) Manifesto Tocantinense ou Manifesto à Nação.
- (D) Restauração de Porto Nacional ou Defesa Nacional.

QUESTÃO 07

Os terremotos que atingiram o centro da Turquia e o noroeste da Síria foram os mais fortes na região desde 1939. O epicentro foi registrado na cidade turca de Gaziantep. No local, os tremores alcançaram 7,8 na escala Richter.

O segundo maior abalo sísmico ocorreu em Kahramanmaras, também na Turquia e foi de 7,5 na escala Richter.

É **CORRETO** afirmar que terremoto é o resultado do movimento ou choque entre placas rochosas na crosta terrestre, e que no caso do evento ocorrido na Turquia e Síria em fevereiro de 2023 se deve pelo movimento e choque entre as placas tectônicas

- (A) Africana, Indiana e Filipina.
- (B) Anatólia, Africana e Arábica.
- (C) Americana, Anatólia e Indiana.
- (D) Eurasiana, Nazca e Australiana.

QUESTÃO 08

Analise as afirmativas a seguir em relação aos fatores climáticos:

- I. A latitude é um dos principais fatores climáticos, e é responsável pela divisão das zonas climáticas: tropical, temperada e polar.
- II. O relevo também é considerado um fator climático, uma vez que influencia na temperatura e na umidade ao facilitar ou dificultar a circulação das massas de ar.
- III. A continentalidade e a maritimidade exercem forte influência não só na umidade relativa do ar, mas também sobre a temperatura. Em áreas que sofrem influência da continentalidade (localização no interior do continente, distante do oceano), há maior variação de temperatura ao longo do dia ou mesmo das estações.
- IV. Os maremotos são uma série de ondas gigantes causadas pelo deslocamento de grande volume de água no oceano Índico.

Com base nas afirmativas, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Todas as afirmativas estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas II e III estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas.

QUESTÃO 09

Analise as afirmativas a seguir sobre a Terra Indígena Yanomami.

- I. Foi homologada a demarcação da Terra Indígena Yanomami no ano de 1992, pelo então presidente Fernando Collor de Melo.
- II. A Terra Indígena Yanomami está situada nos estados do Amazonas e Roraima.
- III. O garimpo ilegal não é novidade na Terra Indígena Yanomami, contudo sua escala e intensidade aumentaram significativamente nos últimos anos.
- IV. Especialistas afirmam que a situação dos Yanomamis é uma “tragédia humanitária”, devido ao aumento da violência contra mulheres e crianças, aumento dos casos de malária e outras doenças e aumento da desnutrição da população.

Considerando-se as afirmativas, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e IV estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (D) Todas as afirmativas estão corretas.

QUESTÃO 10

Novos Tigres Asiáticos é o nome dado para um conjunto de cinco países do sudeste asiático, que possuem recente processo de industrialização e desenvolvimento econômico provenientes da instalação de empresas e ampliação do capital estrangeiro. Os principais segmentos industriais instalados nos Novos Tigres Asiáticos são: calçados, alimentícios, brinquedos e, ultimamente, eletrônicos.

Assinale a alternativa que corresponde aos cinco países que formam os Novos Tigres Asiáticos.

- (A) Rússia, Malásia, Tailândia, Vietnã e Ucrânia.
- (B) Filipinas, Indonésia, Malásia, Tailândia e Vietnã.
- (C) Filipinas, Malásia, Vietnã, Nova Zelândia e Síria.
- (D) Japão, Indonésia, Coreia do Norte, Índia e Vietnã.

QUESTÃO 11

O Alto Comissariado das Nações Unidas para Refugiados (ACNUR) foi criado em 1950 após a Segunda Guerra Mundial. De acordo com a ACNUR, em 2021, a região Norte do Brasil recebeu 72,2% das solicitações de refugiados, sendo que o estado do Acre concentrou o maior volume de solicitações, seguido por Roraima.

A nacionalidade que corresponde ao maior número de solicitações de refugiados no Brasil, e que representou 78,5% das solicitações, foi a:

- (A) Venezuelana.
- (B) Canadense.
- (C) Chilena.
- (D) Italiana.

QUESTÃO 12

Uma Área de Proteção Ambiental (APA) é definida como uma extensa área natural que garante a proteção e conservação de atributos bióticos, abióticos, estéticos ou culturais para a qualidade de vida.

Assinale a alternativa **CORRETA** que corresponde às Áreas de Proteção Ambiental localizadas no Estado do Tocantins.

- (A) Lago de Palmas, Aroeira, Serra do Rio do Rastro.
- (B) Jalapão, Serra da Capivara, Santa Cruz.
- (C) Ceres, Luzimangues, Santa Cruz.
- (D) Jalapão, Lago de Palmas, Serra do Lajeado.

QUESTÃO 13

“Na península grega, no início do século V a. C., surgiu um grupo de indivíduos, muitos deles barbudos, que eram livres, de um modo singular, do desejo de status que atormentava os seus contemporâneos. Esses filósofos não se deixavam perturbar pelas consequências psicológicas e materiais de uma posição humilde na sociedade; permaneciam calmos diante de insultos, desaprovação e penúria. Quando Sócrates viu uma pilha de ouro e joias sendo levada em procissão pelas ruas de Atenas, exclamou: “Veja quantas coisas existem que não quero”.

Quando Alexandre, o Grande, passou por Corinto, visitou o filósofo Diógenes e o encontrou sentado sob uma árvore, vestido com trapos, sem nenhum dinheiro em seu poder. Alexandre, o homem mais poderoso do mundo, perguntou se ele podia fazer alguma coisa para ajudá-lo. “Sim”, respondeu o filósofo, “se puder, saia do caminho. Está bloqueando a luz.”

(BOTTON, Alain de. *Desejo de status*. Porto Alegre: L&PM, 2013, p. 112-113.)

Considerando este relato histórico acerca da atitude filosófica, é **CORRETO** afirmar:

- (A) A filosofia nasce de um profundo desapego material análogo ao ascetismo religioso.
- (B) O desejo de status nos leva à penúria.
- (C) Para filosofar é necessário o abandono da propriedade privada.
- (D) A atitude filosófica orientada para a liberdade implica na crítica à ordem vigente e aos poderes instituídos.

QUESTÃO 14

“Se as coisas são indiferentes, imensuráveis e indiscerníveis e se, por consequência, sentido e razão não podem dizer nem verdade nem falsidade, a única atitude correta que o homem pode ter é a de não conceder nenhuma confiança aos sentidos nem à razão, mas permanecer *adoxastos*, vale dizer, sem opinião, ou seja, abster-se do juízo (o opinar é sempre um julgar), e, conseqüentemente, permanecer *sem qualquer inclinação* (não inclinar-se para uma coisa mais do que para outra), e permanecer *sem agitação*, ou seja, não deixar-se abalar por qualquer coisa, vale dizer, *ficar indiferente*.”

(REALE, Giovanni. *História da filosofia antiga* vol. III. São Paulo: Loyola, 1994, p. 409.)

A elucidação descreve uma famosa corrente filosófica da antiguidade clássica: o ceticismo. Então, para os céticos:

- (A) A verdade é a correspondência entre os sentidos e a razão.
- (B) O conhecimento verdadeiro é dependente do vigor da fé.
- (C) Não há conhecimento possível e seguro.
- (D) A palavra *adoxastos* (não emitir opinião), significa encontrar a verdade.

QUESTÃO 15

(...) “o homem está desamparado porque não encontra nele próprio nem fora dele nada a que se agarrar. Para começar, não encontra desculpas. Com efeito, se a existência precede a essência, nada poderá jamais ser explicado por referência a uma natureza humana dada e definitiva; ou seja, não existe determinismo, o homem é livre, o homem é liberdade.”

(SARTRE, Jean-Paul. *O existencialismo é um humanismo*. In. Os Pensadores. São Paulo: Abril Cultural, 1984, p. 9.)

Segundo a citação, é **CORRETO** afirmar.

- (A) Todo ser humano possui uma vocação determinada pela natureza.
- (B) O ser humano primeiramente existe e, existindo, realiza a sua essência: a liberdade.
- (C) Devemos confiar na providência de Deus.
- (D) O ser humano encontra-se desamparado por abandonar os valores tradicionais de seus antepassados.

QUESTÃO 16

“Gênero, por exemplo, tem dimensões político-econômicas por ser um princípio básico e estruturante da economia política. Por um lado, o gênero estrutura a divisão fundamental entre trabalho remunerado e “produtivo” e trabalho não remunerado, “reprodutivo” e doméstico, atribuindo às mulheres a responsabilidade primária por este último. Por outro lado, o gênero também estrutura a divisão no interior do trabalho remunerado entre ocupações industriais e profissionais, mais bem remuneradas e dominadas por homens, e ocupações relacionadas ao serviço doméstico e ao “colarinho rosa”, mal remuneradas e dominadas por mulheres. O resultado é uma estrutura político-econômica que gera modos de exploração, marginalização e privação específicos de gênero. Essa estrutura constitui o gênero como uma diferenciação político-econômica dotada de características semelhantes às de classe. Entendida sob essa perspectiva, a injustiça de gênero aparece como uma espécie de injustiça distributiva que exige correção redistributiva. A justiça de gênero, como a de classe, exige a transformação da economia política de modo que se elimine a sua estrutura de gênero. Eliminar a exploração, a marginalização e a privação específicas de gênero requer a abolição da divisão do trabalho baseada no gênero – tanto a divisão marcada por gênero entre trabalho remunerado e não remunerado quanto a divisão por gênero no interior do próprio trabalho remunerado.”

(FRASER, Nancy. *Justiça interrompida: Reflexões críticas sobre a condição “pós-socialista”*. São Paulo: Boitempo, 2022, p. 39-40.)

Considerando a perspectiva de eliminação da exploração baseada no gênero, pode-se afirmar:

- (A) Gênero é uma estrutura político-econômica que gera modos de exploração.
- (B) A autora refere-se à ideologia de gênero, ou seja, à divisão entre “produtivo” e “reprodutivo”.
- (C) Existem trabalhos que são para homens e outros que são para mulheres.
- (D) Meninos vestem azul e meninas vestem rosa.

QUESTÃO 17

No início do ano de 2023 o povo indígena Yanomâmi denunciou às autoridades uma série de episódios de violência cometidos por garimpeiros invasores do seu território demarcado. Os Yanomâmi denunciaram também situações graves de desnutrição, contaminação por mercúrio, prostituição infantil, além de inúmeros casos de malária. Segundo os Yanomâmi essas situações se agravaram pela falta de acesso da população indígena às políticas públicas básicas como saúde, alimentação, segurança e proteção territorial. Esse episódio da história brasileira ficou conhecido na imprensa como “Genocídio Yanomâmi”, já que segundo dados do Ministério da Saúde: “Entre 2019 e 2022, 177 indígenas do povo Yanomâmi morreram por algum tipo de desnutrição”, 331% a mais “em comparação com os quatro anos anteriores”

Fonte: www.bbc.com/portuguese/article/cw011x9rpldo. Acesso em: 04/03/2023

Sobre o conceito de genocídio, assinale a opção **INCORRETA**.

- (A) O genocídio é um crime contra a humanidade definido como recusa do direito à existência de grupos humanos por razões étnicas, religiosas, sociais ou de qualquer outra natureza.
- (B) O genocídio é um crime contra a humanidade tipificado pela ONU (Organizações das Nações Unidas) como um delito condenado por todos os seus países membros.
- (C) O genocídio é um crime contra a humanidade que viola os direitos humanos, sociais e individuais dos povos e grupos humanos afetados por ele.
- (D) O genocídio é um crime contra a humanidade que deve ser combatido em escala internacional pela ONU (Organizações das Nações Unidas), tendo os países membros um papel secundário.

QUESTÃO 18

Segundo o dossiê “Assassinatos e violências contra travestis e transexuais brasileiras”, elaborado anualmente pela ANTRA (Associação Nacional de Travestis e Transexuais) o Brasil atingiu em 2022 o décimo quarto ano seguido, como sendo o país que mais mata pessoas trans. Para a organização, a violência transfóbica é uma das principais causas das mortes.

Analise as afirmativas a seguir em relação ao conceito de transfobia.

- I. Designa as múltiplas violências contra pessoas que vivem a transgeneridade.
- II. Designa uma conduta criminosa passível de penalidades no Código Civil Brasileiro.
- III. Pode ser definido como qualquer ação ou comportamento que se baseia no medo, intolerância, rejeição, aversão, ódio ou discriminação às pessoas trans por conta de sua identidade de gênero.
- IV. É disseminado em um contexto de discriminação que acarreta a exclusão social das pessoas que vivem a transgeneridade.

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Todas afirmativas estão incorretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e IV estão corretas.
- (C) Todas as alternativas estão corretas.
- (D) Apenas a afirmativa IV está incorreta.

QUESTÃO 19

“A Portaria do Ministério do Trabalho e Previdência 1.293, de 2017, define os termos utilizados pelo Código Penal e ajuda a entender melhor os traços que caracterizam o trabalho análogo à escravidão, como trabalho forçado, jornada exaustiva e condição degradante.

- Trabalho forçado é qualquer tipo de atividade imposta ao trabalhador sob ameaça, seja ela física ou psicológica. No caso recente de Bento Gonçalves, os trabalhadores relataram que eram espancados e agredidos com choques elétricos e spray de pimenta.
- Jornada exaustiva é qualquer período de trabalho que viole os direitos do trabalhador à segurança, saúde, descanso e convívio familiar ou social. Uma jornada exaustiva pode se caracterizar tanto pelo tempo de duração quanto pela intensidade das atividades desenvolvidas. Os trabalhadores resgatados em Bento Gonçalves contaram que eram obrigados a trabalhar seis dias por semana, das 5h às 20h, sem permissão para pausas.
- Condição degradante é qualquer prática que negue dignidade ao trabalhador e viole sua segurança, higiene e saúde. Em Bento Gonçalves, relatos ouvidos pelas autoridades apontaram que os trabalhadores recebiam comida estragada e só podiam comprar produtos em um pequeno comércio próximo ao alojamento, onde os preços eram superfaturados e o valor consumido era descontado dos seus salários.
- Restrição de locomoção é a violação ao direito de ir e vir livremente, sob o argumento de que o trabalhador deve dinheiro ao empregador ou a seu representante. A restrição pode tanto manter o trabalhador preso no local de trabalho, como impedir que ele peça demissão. No caso recentemente descoberto no Rio Grande do Sul, os trabalhadores afirmaram que eram impedidos de sair do local sem antes pagar uma suposta "dívida" e que os empregadores ameaçavam seus familiares.
- Cerceamento do uso de meios de transporte é toda ação que impeça o trabalhador de utilizar meios de transporte, sejam públicos ou particulares, para deixar o local de trabalho ou de alojamento.
- Vigilância ostensiva é qualquer forma de fiscalização direta ou indireta praticada pelo empregador que impeça a saída do trabalhador do local de trabalho ou alojamento.
- Apoderamento de documentos ou objetos pessoais é quando o empregador mantém sob sua posse, ilegalmente, documentos ou objetos pessoais do trabalhador, como forma de impedi-lo a sair do local de trabalho ou de pedir demissão.”

Fonte: <https://g1.globo.com/trabalho-e-carreira/noticia/2023/02/28/o-que-e-trabalho-analogo-a-escravidao-segundo-a-lei-brasileira.ghtml> (Adaptado). Acesso em: 04/03/2023

A partir dessas considerações sobre trabalho análogo à escravidão, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apesar da legislação, os empresários têm autonomia para estabelecer a jornada de trabalho e submeter o trabalhador ao que as empresas oferecem.
- (B) As características encontradas no trabalho análogo à escravidão ferem não só as leis trabalhistas como também os Direitos Humanos.
- (C) O trabalho análogo à escravidão se justifica quando a empresa passa por período de crise econômica, podendo acarretar em falência se não adotar esse tipo de trabalho.
- (D) Apesar de não ser considerado o ideal, o trabalho análogo à escravidão propicia que mais trabalhadores estejam inseridos no mercado de trabalho e consigam sobreviver.

QUESTÃO 20

“A Lei nº 13.718, que entrou em vigor recentemente, em 24 de setembro de 2018, alterou o texto do Código Penal para inserir o crime de importunação sexual. A mencionada figura penal foi inserida no capítulo “Dos Crimes Contra a Liberdade Sexual”, com a criação do artigo 215-A. O artigo descreve como crime o ato de praticar ato libidinoso (de caráter sexual), na presença de alguém, sem sua autorização e com a intenção de satisfazer lascívia (prazer sexual) próprio ou de outra pessoa. Podem ser considerados atos libidinosos, práticas e comportamentos que tenham finalidade de satisfazer desejo sexual, tais como: apalpar, lambar, tocar, desnudar, masturbar-se ou ejacular em público, dentre outros.”

Fonte: <https://www.tjdf.t.jus.br/institucional/imprensa/campanhas-e-produtos/direito-facil/edicao-semanal/importunacao-sexual>. Acesso em: 04/03/2023

Além da importunação sexual há também o assédio sexual que se caracteriza “[...] como o constrangimento com conotação sexual no ambiente de trabalho, em que, como regra, o agente utiliza sua posição hierárquica superior ou sua influência para obter o que deseja [...]”

Fonte: <https://www.tst.jus.br/assedio-sexual#:~:text=O%20ass%C3%A9dio%20sexual%20%C3%A9%20definido,proce%20na%20Justi%C3%A7a%20do%20Trabalho>. Acesso em: 04/03/2023

Segundo as afirmações apresentadas, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) As mulheres são vítimas de importunação e assédio sexual devido ao machismo estrutural o qual naturaliza as relações de poder entre homens e mulheres.
- (B) As mulheres não são vítimas de importunação e assédio sexual, mas sim usam das Leis existentes para se vingarem dos homens.
- (C) As mulheres são vítimas de importunação e assédio sexual porque não denunciam o assediador, o que demonstra que elas não se sentem violadas.
- (D) As mulheres são vítimas de importunação e assédio sexual porque usam roupas consideradas provocadoras.

CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS

QUESTÃO 21

Em um calorímetro ideal mistura-se 500 g de água, à temperatura inicial de 10°C , com $2,0\text{ kg}$ de um determinado óleo à temperatura inicial de 40°C .

Dados:

$$c_{\text{óleo}} = 0,5 \frac{\text{cal}}{\text{g } ^\circ\text{C}}; \quad c_{\text{água}} = 4180 \frac{\text{J}}{\text{kg K}}; \quad 1 \text{ cal} = 4,18 \text{ J}.$$

Sobre este sistema, analise as afirmativas a seguir:

- I. O calor específico da água é maior que o calor específico do óleo.
- II. A capacidade térmica da água é maior que a capacidade térmica do óleo.
- III. A temperatura final de equilíbrio do sistema é 30°C .

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apenas a alternativa III é verdadeira.
- (B) Apenas as alternativas I e II são verdadeiras.
- (C) Apenas as alternativas I e III são verdadeiras.
- (D) Apenas as alternativas II e III são verdadeiras.

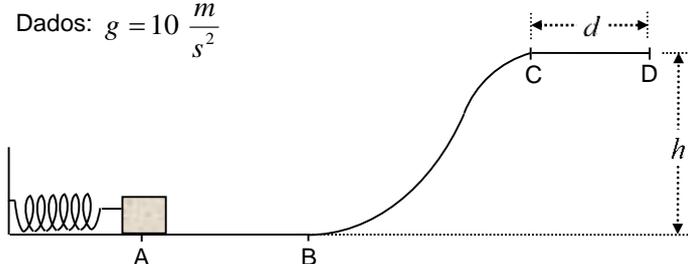
QUESTÃO 22

Um corpo de massa $m = 1,0\text{ kg}$ é lançado de um ponto A por uma mola, de constante elástica igual a $6 \times 10^4 \text{ N/m}$, inicialmente comprimida por 10 cm .

Nos trechos A-B e B-C não existe atrito entre o bloco e a superfície, enquanto que no trecho C-D há atrito entre o bloco e a superfície. No trecho A-B-C o bloco se movimenta até uma altura $h = 10\text{ m}$. No trecho C-D o bloco percorre uma distância $d = 5\text{ m}$ até parar.

Considere que o bloco sempre manterá contato com a superfície e despreze a resistência do ar. A figura é meramente ilustrativa e não está em escala.

Dados: $g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$



Sobre este sistema, analise as afirmativas a seguir:

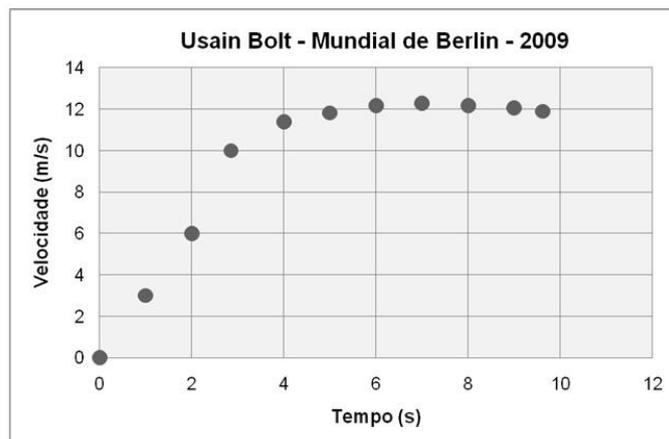
- I. A velocidade do bloco ao atingir o ponto C é de 20 m/s .
- II. O trabalho da força de atrito no trecho C-D é de 200 J .
- III. O módulo da força de atrito no trecho C-D é de 20 N .

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apenas a alternativa I é verdadeira.
- (B) Apenas as alternativas I e II são verdadeiras.
- (C) Apenas as alternativas I e III são verdadeiras.
- (D) Apenas as alternativas II e III são verdadeiras.

QUESTÃO 23

O gráfico que segue representa a velocidade em função do tempo para o velocista Usain Bolt no mundial de Berlin – 2009.



Sobre este gráfico, analise as afirmativas a seguir:

- I. A aceleração média do velocista nos primeiros 2 s é maior que a aceleração média entre os tempos $t = 2\text{ s}$ e $t = 4\text{ s}$.
- II. A força resultante média sobre o velocista entre os tempos $t = 6\text{ s}$ e $t = 8\text{ s}$ é nula.
- III. A aceleração média do velocista após $t = 8\text{ s}$ é positiva.

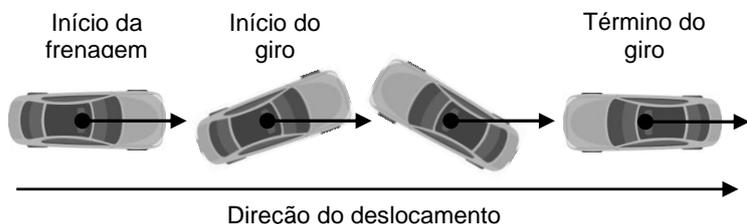
Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apenas a alternativa II é verdadeira.
- (B) Apenas as alternativas I e II são verdadeiras.
- (C) Apenas as alternativas I e III são verdadeiras.
- (D) Apenas as alternativas II e III são verdadeiras.

Rascunho

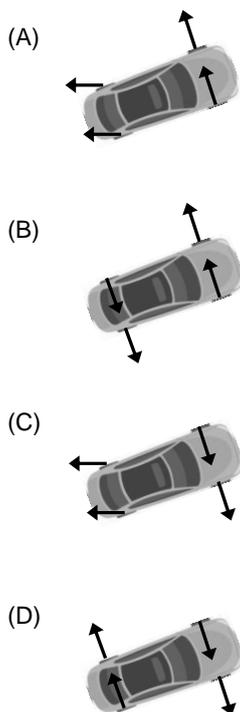
QUESTÃO 24

Ao executar um cavalo-de-pau, o piloto realiza uma frenagem brusca seguida de um giro no volante. Nesta manobra o carro continua se deslocando no sentido inicial do movimento, ao mesmo tempo executa uma rotação de 180° conforme pode ser observado na figura que segue. A manobra ocorre devido ao torque produzido pelas forças de atrito entre os pneus e o solo.



Essa manobra é executada com maior facilidade em carros com motor dianteiro, pois as rodas dianteiras sustentam mais peso que as traseiras. No início da manobra isso faz com que as rodas traseiras travem e comecem a deslizar, enquanto as rodas dianteiras continuam a rotacionar.

A alternativa que representa **CORRETAMENTE** a direção e sentido da força de atrito atuando em cada pneu, no início da manobra, que resulta no giro é:

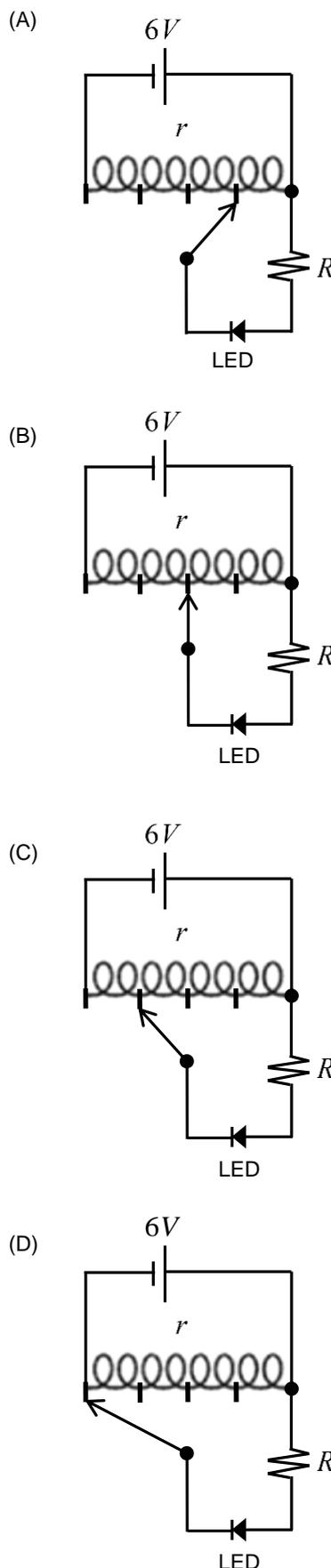


QUESTÃO 25

O circuito divisor de tensão consiste em uma montagem que permite obter diferenças de potencial variáveis, entre 0 e o valor máximo da fonte disponível. Para testar esta montagem tem-se um kit contendo uma fonte de tensão de 6V, um LED amarelo, um resistor de resistência $R = 50\Omega$ e uma resistência de chuveiro (divisor de tensão).

Considere que o LED irá acender com brilho ideal para tensão de 2V e corrente de 20mA e que a resistência r do divisor de tensão é muito menor que a resistência R do resistor ($r \ll R$).

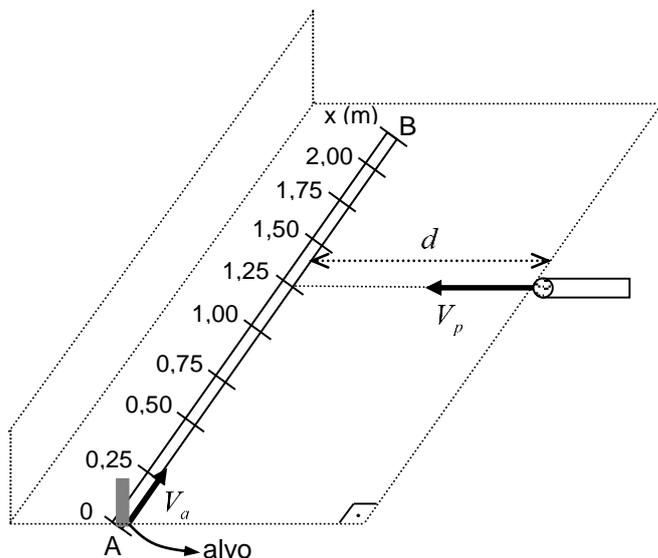
A alternativa que representa a configuração **CORRETA** do circuito divisor de tensão, de forma que o LED acenda com o brilho ideal, é:



QUESTÃO 26

Um brinquedo de tiro certo tem como objetivo acertar o alvo, que se move numa linha horizontal, por um projétil disparado perpendicularmente a ele, conforme figura que segue. O alvo se move entre os pontos A e B com velocidade constante $V_a = 5,0\text{m/s}$. O projétil é lançado de uma distância $d = 5\text{m}$ com velocidade $V_p = 50,0\text{m/s}$.

Despreze a resistência do ar e a queda do projétil devido à gravidade.

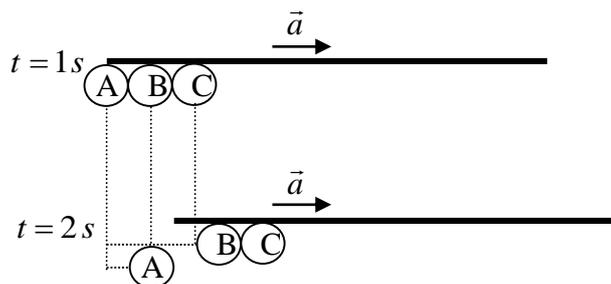


A alternativa **CORRETA** que corresponde à posição do alvo no momento do disparo, em metro, é

- (A) 0,25
- (B) 0,50
- (C) 0,75
- (D) 1,00

QUESTÃO 27

Três esferas idênticas estão inicialmente em repouso e fixadas a uma barra horizontal. No instante $t = 0$, a barra e as esferas começam a se mover com aceleração constante \vec{a} . No instante $t = 1\text{s}$, a esfera A é liberada passando a cair sob a ação da gravidade (de módulo $g = 10\text{m/s}^2$). No instante $t = 2\text{s}$, observa-se que a barra e as esferas se deslocaram, conforme indicado na figura.



Nestas condições, o diâmetro de cada esfera e o módulo de \vec{a} são, respectivamente:

- (A) 5m e $5\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$
- (B) 5m e $10\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$
- (C) 10m e $5\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$
- (D) 10m e $10\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$

Rascunho

QUESTÃO 28

Dois corpos esféricos condutores estão inicialmente carregados com cargas elétricas $-e$ e $+e$, respectivamente, e fixados em suas posições, conforme ilustrado na figura 1. A distância entre os dois corpos é muito superior aos seus diâmetros.

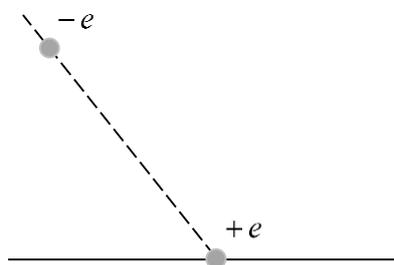


Figura 1

São realizadas, sequencialmente, as seguintes ações:

- No instante t_1 , o corpo de carga $-e$ é liberado para mover-se;
- No instante t_2 o corpo de carga $+e$ é conectado a um aterramento passando a ter carga total nula;
- No instante t_3 , aplica-se um campo magnético uniforme, \vec{B} , na região em que os corpos se localizam.

Nos instantes posteriores observa-se que o corpo de carga $-e$ descreve a trajetória curva conforme indicada na figura 2.

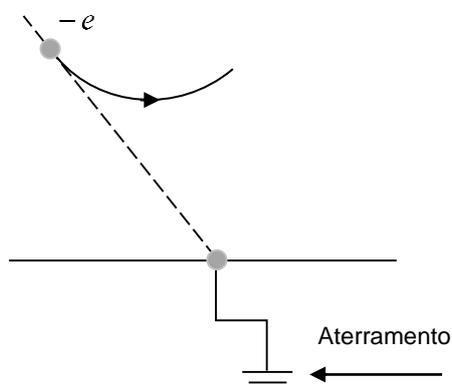
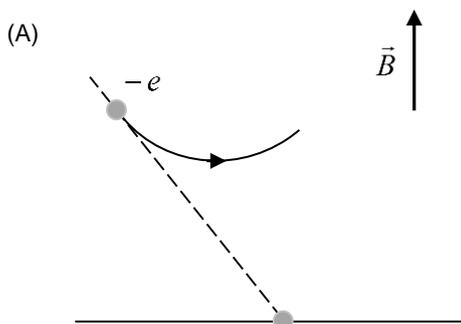
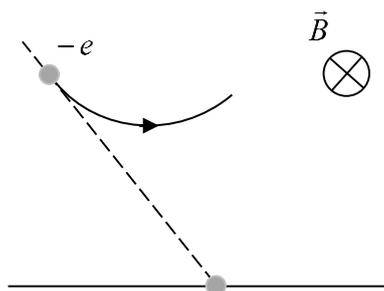


Figura 2

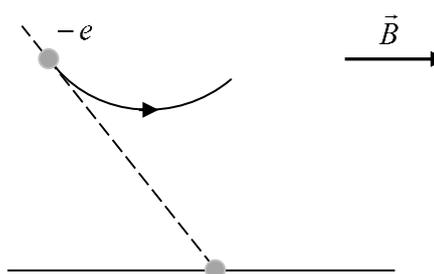
Marque a alternativa **CORRETA** que indica a direção e sentido do campo magnético uniforme aplicado:



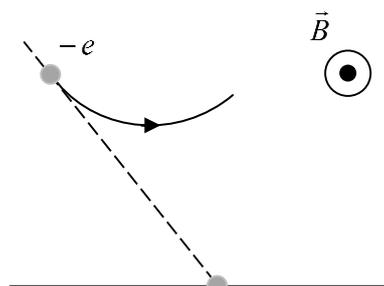
(B)



(C)



(D)



QUESTÃO 29

Um certo líquido possui o dobro da densidade da água e um terço do valor de calor específico sensível da água. Um certo volume V deste líquido a $20\text{ }^\circ\text{C}$ é misturado ao mesmo volume de água pura a $65\text{ }^\circ\text{C}$. Desconsidere eventuais perdas na mistura.

Sobre a temperatura final da mistura, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) $26,4\text{ }^\circ\text{C}$.
- (B) $38,0\text{ }^\circ\text{C}$.
- (C) $47,0\text{ }^\circ\text{C}$.
- (D) $58,6\text{ }^\circ\text{C}$.

QUESTÃO 30

Pesquisas recentes revelaram que aminoácidos podem formar cadeias peptídicas espontaneamente em gotículas de água pura. Nas superfícies destas gotas, as reações entre aminoácidos para formar cadeias peptídicas ocorrem a uma velocidade entre cem e um milhão de vezes mais rápido do que observadas em outros ambientes.

As afirmativas a seguir tratam dos fatores que afetam a velocidade das reações químicas:

- I. O aumento da concentração dos reagentes afeta a velocidade de uma reação química pelo aumento da frequência de colisões efetivas entre as partículas constituintes dos reagentes.
- II. Os retardantes químicos reduzem a velocidade da reação através da diminuição da energia de ativação das reações químicas.
- III. O aumento da área superficial eleva a velocidade das reações químicas por meio do aumento da área de contato entre os reagentes.
- IV. Os catalisadores homogêneos formam uma fase única com o meio reacional e são consumidos durante a reação e convertidos em produtos juntamente com os reagentes.
- V. O aumento da pressão sobre o sistema, para reações em fase gasosa e sistema fechado, aumenta a velocidade da reação a partir da redução do volume ocupado pelos gases dos reagentes e do consequente aumento de colisões entre as moléculas dos mesmos.

Com base nas afirmativas, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apenas as afirmativas I, II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e V estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, III e V estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.

QUESTÃO 31

Um gás na alta atmosfera da Terra possui uma densidade de 15 µg/L a uma pressão de 1,0 µatm (isto é, 1,0 x 10⁻⁶ atm) e a temperatura de -173 °C. Este gás é transferido até a superfície da Terra a uma temperatura de 27 °C e pressão de 1,0 atm. Com base nas informações, assinale a alternativa que indica a densidade final deste gás:

- (A) 2.341 mg/L.
- (B) 5.000 mg/L.
- (C) 9.615 mg/L.
- (D) 45.000 mg/L.

QUESTÃO 32

Na Índia antiga, na província de Bengala, a população produzia uma mistura de sais, enxofre e carvão. Ao entrar em combustão, essa mistura produzia chamas com diversas cores. Esse experimento ficou conhecido como o "fogo de Bengala". É possível construir "chamas coloridas" semelhante ao fogo de Bengala, misturando-se nitratos de alguns metais alcalinos ou alcalino-terrosos com açúcares e perclorato de potássio (KClO₄).

O nitrato de estrôncio, Sr(NO₃)₂ produz uma chama vermelha. O nitrato de bário, Ba(NO₃)₂, por sua vez, produz a cor verde e o nitrato de sódio, NaNO₃, gera uma cor amarela. Sobre o experimento do "fogo de Bengala", assinale a alternativa **INCORRETA**.

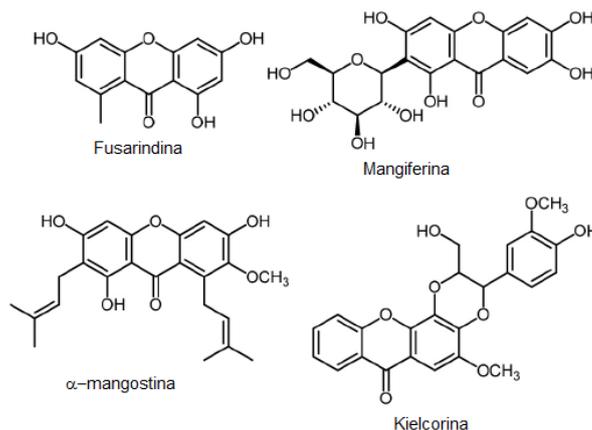
- (A) As cores observadas são produzidas pelas transições eletrônicas entre os níveis eletrônicos nos átomos.
- (B) O primeiro modelo atômico a incorporar a quantização da energia dos níveis eletrônicos foi o modelo atômico de Sommerfeld.

- (C) O modelo atômico de Dalton não é capaz de explicar as cores observadas no experimento, uma vez que se trata de um modelo atômico sem partículas eletricamente carregadas.
- (D) No modelo atômico de Thomson, os elétrons estão presentes, mas não são descritos com seus valores de energia quantizados.

QUESTÃO 33

As xantonas são estruturas de origem natural presentes como metabólitos secundários em famílias de plantas superiores, fungos, líquens e bactérias. A maioria apresenta-se como compostos polihidroxilados, sendo também encontrados na forma de éteres mono ou polimetílicos, e glicosilados.

A seguir são apresentadas a estrutura química de 4 diferentes xantonas: a fusarindina, a mangiferina, a α-mangostina e a kielcorina:

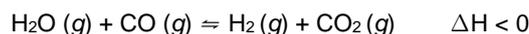


Considerando-se as informações apresentadas, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- (A) A fusarindina é um composto fenólico, e apresenta em sua estrutura 3 hidroxilas, um grupamento cetona, um éter, além da metila.
- (B) A mangiferina possui em sua estrutura química álcoois, fenóis, cetona, éteres e cinco carbonos quirais.
- (C) A α-mangostina é um composto fenólico aquiral e apresenta em sua estrutura substituintes lipofílicos.
- (D) A kielcorina possui em sua estrutura cinco anéis heterocíclicos, sendo três deles aromáticos e um anel dioxano.

QUESTÃO 34

O hidrogênio molecular, H₂, vem sendo investigado como potencial substituto para combustíveis fósseis. A reação abaixo pode ser usada para a obtenção do gás hidrogênio.



Sobre este equilíbrio, julgue os itens

- I. A remoção de gás carbônico da mistura favorece a formação de gás hidrogênio.
- II. A adição de água não desloca o equilíbrio por se tratar do solvente.
- III. O aumento da temperatura desloca o equilíbrio no sentido da formação do gás hidrogênio.
- IV. A remoção de monóxido de carbono reduz a concentração de gás hidrogênio na mistura.
- V. A adição de um gás inerte, como o gás hélio, altera a pressão da mistura e favorece a formação de gás hidrogênio.

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Apenas as afirmativas I e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas II e III estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas II, III e V estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I, IV e V estão corretas.

QUESTÃO 35

As teorias que descrevem as propriedades de ácidos e bases foram inicialmente estruturadas por Arrhenius, seguida da proposta teórica de Brønsted-Lowry e do conceito de Lewis. Considerando as seguintes reações ácido-base:

1. $\text{HCl} (aq) + \text{H}_2\text{O} (l) \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ (aq) + \text{Cl}^- (aq)$
2. $\text{NH}_3 (aq) + \text{H}_2\text{O} (l) \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ (aq) + \text{OH}^- (aq)$
3. $\text{Ag}^+ (aq) + 2 \text{NH}_3 (g) \rightleftharpoons [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ (aq)$

Analise as afirmativas:

- I. Na reação 1, o HCl pode ser considerado um ácido tanto segundo a definição de Arrhenius quanto segundo a definição de Brønsted-Lowry.
- II. Na reação 2, a água e o NH_4^+ são o ácido e a base conjugada, respectivamente, segundo a definição de Brønsted-Lowry.
- III. Na reação 1, a água é considerada uma base de Brønsted-Lowry e, na reação 2, a água é considerada um ácido de Brønsted-Lowry, sendo assim uma espécie anfiprótica.
- IV. Na reação 3, o cátion Ag^+ é considerado um ácido segundo as definições de Lewis e Arrhenius.
- V. Na reação 2, a amônia é considerada uma base de Brønsted-Lowry devido a capacidade de receber prótons e na reação 3 é considerada uma base de Lewis pela capacidade de doar pares de elétrons.

São **CORRETAS** apenas as afirmativas da alternativa:

- (A) I, II, e III.
- (B) I, III e V.
- (C) II, III, IV e V.
- (D) I, II, III, IV e V.

QUESTÃO 36

As células galvânicas ou pilhas são dispositivos capazes de gerar energia elétrica por meio de uma reação redox, que converte energia química em energia elétrica.

Na tabela a seguir, são apresentadas semirreações de algumas células galvânicas.

Células galvânicas	Semirreações
1	Anodo: $\text{Zn} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{ZnO} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^-$ Catodo: $\text{MnO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mn}(\text{OH})_2 + 2 \text{OH}^-$
2	Anodo: $\text{Zn} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{ZnO} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^-$ Catodo: $\text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Ag} + 2 \text{OH}^-$
3	Anodo: $\text{Cd} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{Cd}(\text{OH})_2 + 2 \text{e}^-$ Catodo: $2 \text{Ni}(\text{OH})_3 + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Ni}(\text{OH})_2 + 2 \text{OH}^-$
4	Anodo: $\text{Pb} + \text{HSO}_4^- \rightarrow \text{PbSO}_4 + \text{H}^+ + 2 \text{e}^-$ Catodo: $\text{PbO}_2 + 3 \text{H}^+ + \text{HSO}_4^- + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$

Analise as reações apresentadas na tabela e assinale a alternativa **INCORRETA**.

- (A) Na célula galvânica 1, o zinco é o agente redutor e o dióxido de manganês é o agente oxidante.
- (B) No catodo da célula galvânica 2, é necessária uma carga igual a $2 F$ (Faraday) para depositar 215,74 gramas de prata.
- (C) Na célula galvânica 3, se o número de mol de $\text{Ni}(\text{OH})_3$ e Cd dobrarem, a corrente elétrica e o potencial da pilha também dobram.
- (D) No catodo da célula galvânica 4, o número de oxidação do chumbo varia de 4+ para 2+.

QUESTÃO 37

Os animais invertebrados são organismos eucariotos, muito diversos e apresentam adaptação aos diferentes habitats. Assinale a alternativa **CORRETA** de acordo com as características dos moluscos.

- (A) A rádula é uma língua denteada na cavidade bucal de muitos moluscos.
- (B) A digestão dos alimentos é intracelular e acontece por fagocitose por meio dos coanócitos.
- (C) Possuem dois folhetos embrionários, o ectoderma e o endoderma.
- (D) Não apresentam sistema cardiovascular e a cavidade digestória é ramificada.

QUESTÃO 38

Nos vertebrados há variação no número de cavidades do coração entre os grupos de animais. Em relação ao coração e a circulação sanguínea nos seres humanos, analise as afirmativas:

- I. Durante a diástole o miocárdio contrai e as cavidades enchem-se de sangue, com abertura das valvas.
- II. Na circulação sistêmica o sangue proveniente dos tecidos, rico em gás oxigênio, chega ao coração pelas veias cavas.
- III. Na circulação pulmonar o sangue rico em gás carbônico é oxigenado nos pulmões e retorna ao coração pelas veias pulmonares, passando pelo átrio e ventrículo esquerdos e é enviado ao corpo pela artéria aorta.
- IV. O coração possui células que geram impulsos elétricos e se propagam para as fibras musculares cardíacas produzindo a contração do coração. Essas células controlam a frequência dos batimentos cardíacos e formam o nodo sinoatrial.

De acordo com as afirmativas assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Todas as afirmativas estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas III e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.

QUESTÃO 39

A hipófise fica na cavidade do osso esfenóide e secreta hormônios tróficos. De acordo com o sistema endócrino nos seres humanos, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- (A) O TSH (hormônio estimulante da tireoide) e o ACTH (hormônio adrenocorticotrófico) são produzidos pela porção anterior da hipófise.
- (B) O hormônio do crescimento (GH), induz o crescimento do corpo durante a infância, é produzido pela neuro-hipófise.
- (C) A prolactina estimula a produção de leite durante a amamentação e é produzida pela adeno-hipófise.
- (D) O hormônio antidiurético (ADH) regula a retenção de água nos rins e é secretado pela neuro-hipófise.

QUESTÃO 40

Algumas pessoas possuem o costume de riscar o fruto ainda verde do mamão e embalá-lo com papel a fim de acelerar o seu amadurecimento. O efeito desse procedimento decorre do estímulo à liberação e retenção de:

- (A) Etileno
- (B) Citocininas
- (C) Ácido giberélico
- (D) Ácido indolacético

QUESTÃO 41

Os elementos químicos necessários às plantas em quantidades relativamente grandes são classificados como macronutrientes. Dentre esses macronutrientes, qual é essencial no armazenamento e transferência de energia na célula?

- (A) Molibdênio
- (B) Manganês
- (C) Fósforo
- (D) Cloro

QUESTÃO 42

Nas angiospermas, o açúcar translocado no floema encontra-se, principalmente, na forma de:

- (A) Amido
- (B) Glicose
- (C) Maltose
- (D) Sacarose

QUESTÃO 43

Sobre a poluição das águas, a _____, resultado do despejo de dejetos humanos e animais, leva à proliferação de bactérias _____ que utilizam o gás _____ na sua respiração e contribui para a multiplicação de dinoflagelados que estão associados ao fenômeno _____.”

No trecho apresentado, as lacunas podem ser preenchidas **CORRETA** e, respectivamente, por:

- (A) Biodigestão; aeróbicas; gás oxigênio; maré vermelha.
- (B) Eutrofização; aeróbicas; gás oxigênio; maré vermelha.
- (C) Biodigestão; anaeróbicas; gás carbônico; inversão térmica.
- (D) Eutrofização; anaeróbicas; gás carbônico; inversão térmica.

QUESTÃO 44

Analise os dois fragmentos de texto a seguir:

I
DIA DA MALÁRIA: TOCANTINS CELEBRA TRÊS ANOS SEM REGISTRO DE CASOS DE CONTAMINAÇÃO LOCAL — O Tocantins é um dos Estados da região amazônica que contribui com o menor número de casos notificados de malária no país. Nos últimos três anos foi reduzido em 100 % o número de casos autóctones e 70 % os casos importados.

Fonte: <https://gazetadocerrado.com.br/dia-da-malaria-tocantins-celebra-tres-anos-sem-registro-de-casos-de-contaminacao-local/>. Acesso em: 01/03/2023 (adaptado)

II
SAÚDE ALERTA PARA PREVENÇÃO DA HANSENÍASE APÓS REGISTRO DE QUASE 700 CASOS EM 2022 NO TO — A campanha nacional ‘Janeiro Roxo’ tem o objetivo de conscientizar a população sobre os cuidados e a prevenção de hanseníase e a Secretaria de Estado de Saúde (SES-TO) chama a atenção do tocaninense sobre a doença.

Fonte: <https://gazetadocerrado.com.br/saude-alerta-para-prevencao-da-hanseniasse-apos-registro-de-quase-700-casos-em-2022-no-to/>. Acesso em: 01/03/2023

Sobre os fragmentos é **CORRETO** afirmar que:

- (A) As doenças mencionadas em I e II são consideradas crônicas não transmissíveis.
- (B) O agente causador da doença mencionada em II é o protozoário *Mycobacterium leprae*.
- (C) A doença relatada em I é causada por contato direto com o hospedeiro humano infectado pelo vírus.
- (D) As doenças relatadas em I e II são causadas por protozoário e bactéria, respectivamente.

TABELA PERIÓDICA

		Número atômico										18																																									
		Elemento										2																																									
		Massa atômica relativa										17																																									
												16																																									
												15																																									
												14																																									
												13																																									
												12																																									
												11																																									
												10																																									
												9																																									
												8																																									
												7																																									
												6																																									
												5																																									
												4																																									
												3																																									
												2																																									
												1																																									
1	H	1,01	2	He	4,00	3	Li	6,94	4	Be	9,01	5	B	10,81	6	C	12,01	7	N	14,01	8	O	16,00	9	F	19,00	10	Ne	20,18	11	Na	22,99	12	Mg	24,31	13	Al	26,98	14	Si	28,09	15	P	30,97	16	S	32,07	17	Cl	35,45	18	Ar	39,95
19	K	39,10	20	Ca	40,08	21	Sc	44,96	22	Ti	47,87	23	V	50,94	24	Cr	52,00	25	Mn	54,94	26	Fe	55,85	27	Co	58,93	28	Ni	58,69	29	Cu	63,55	30	Zn	65,41	31	Ga	69,72	32	Ge	72,64	33	As	74,92	34	Se	78,96	35	Br	79,90	36	Kr	83,80
37	Rb	85,47	38	Sr	87,62	39	Y	88,91	40	Zr	91,22	41	Nb	92,91	42	Mo	95,94	43	Tc	97,91	44	Ru	101,07	45	Rh	102,91	46	Pd	106,42	47	Ag	107,87	48	Cd	112,41	49	In	114,82	50	Sn	118,71	51	Sb	121,76	52	Te	127,60	53	I	126,90	54	Xe	131,29
55	Cs	132,91	56	Ba	137,33	57-71	Lantanídeos	178,49	72	Hf	178,49	73	Ta	180,95	74	W	183,84	75	Re	186,21	76	Os	190,23	77	Ir	192,22	78	Pt	195,08	79	Au	196,97	80	Hg	200,59	81	Tl	204,38	82	Pb	207,21	83	Bi	208,98	84	Po	[208,98]	85	At	[209,99]	86	Rn	[222,02]
87	Fr	[223]	88	Ra	[226]	89-103	Actínídeos	140,12	104	Rf	[261]	105	Db	[262]	106	Sg	[266]	107	Bh	[264]	108	Hs	[277]	109	Mt	[268]	110	Ds	[271]	111	Rg	[272]	112	Cn	[285]	113	Nh	[284]	114	Fl	[289]	115	Mc	[288]	116	Lv	[293]	117	Ts	[294]	118	Og	[294]
57	La	138,91	58	Ce	140,12	59	Pr	140,91	60	Nd	144,24	61	Pm	[145]	62	Sm	150,36	63	Eu	151,96	64	Gd	157,25	65	Tb	158,92	66	Dy	162,50	67	Ho	164,93	68	Er	167,26	69	Tm	168,93	70	Yb	173,04	71	Lu	174,98									
89	Ac	[227]	90	Th	232,04	91	Pa	231,04	92	U	238,03	93	Np	[237]	94	Pu	[244]	95	Am	[243]	96	Cm	[247]	97	Bk	[247]	98	Cf	[251]	99	Es	[252]	100	Fm	[257]	101	Md	[258]	102	No	[259]	103	Lr	[262]									