

3



Unimontes

EVOLUINDO O CURSO DA VIDA

UNIMONTES

PAES

PROGRAMA DE AVALIAÇÃO SERIADA
PARA ACESSO AO ENSINO SUPERIOR

2013

3ª ETAPA

Ficha de Identificação

24/11/2013

TARDE

NOME:		
CURSO:	TURNO:	N.º INSCRIÇÃO:
Nº DO PRÉDIO:	SALA:	ASSINATURA

COTEC

COMISSÃO
TÉCNICA DE
CONCURSOS

ORIENTAÇÕES IMPORTANTES

- 01 - Este caderno contém 50 questões do tipo múltipla escolha e 5 questões do tipo discursiva.
- 02 - Verifique se o caderno contém falhas: folhas em branco, má impressão, páginas trocadas, numeração errada, etc. Encontrando falhas, levante a mão. O Fiscal o atenderá e trocará o seu caderno.
- 03 - Cada questão tem 4 (quatro) alternativas (A - B - C - D). Apenas 1 (uma) resposta é correta. Não marque mais de uma resposta para a mesma questão, nem deixe nenhuma sem resposta. Se isso acontecer, a questão será anulada.
- 04 - Para marcar as respostas definitivas na sua Folha de Respostas, use caneta esferográfica com tinta azul ou preta. **NÃO** utilize caneta com tinta vermelha ou lápis. Assinale a resposta certa, preenchendo toda a área da bolinha ●
- 05 - Todos os candidatos **poderão** ser identificados pela impressão digital.
- 06 - **Ao receber a Folha de Respostas, confira:**
 - Se é a sua Folha (ela está personalizada).
 - Se os dados do cabeçalho conferem com os seus dados (nome, n.º de identidade, n.º de inscrição, opção de língua estrangeira, data de nascimento, etc.).
- 07 - Tenha cuidado na marcação da Folha de Respostas, pois ela não será substituída em hipótese alguma.
- 08 - Confira e assine a Folha de Respostas, antes de entregá-la ao Fiscal. **NA FALTA DA ASSINATURA, A SUA PROVA SERÁ ANULADA.**
- 09 - Não se esqueça de assinar a Lista de Presenças.
- 10 - Preencha corretamente a Ficha de Identificação colocada na capa.
- 11 - **DUAS HORAS** após o início das provas, você poderá retirar-se da sala, SEM LEVAR ESTE CADERNO. **NÃO** poderá levar nem mesmo a última folha do caderno de provas (folha de rascunho) ou anotações referentes às provas e suas respostas.
- 12 - Em nenhuma hipótese, o candidato poderá levar o Caderno de Provas de Múltipla Escolha e/ou a Folha de Respostas.
- 13 - Somente durante os 30 (trinta) minutos que antecedem o término das provas, poderão os candidatos copiar, em formulário próprio a ser entregue pelo fiscal, as anotações/marcações feitas na sua Folha de Respostas das Provas de Múltipla Escolha.
- 14 - No encerramento das provas, há necessidade de pelo menos dois candidatos presentes na sala. Isso faz parte das normas para transparência na fiscalização do Processo Seletivo.
- 15 - Se o **Cartão de Inscrição** estiver com algum erro (nome, n.º de documento, endereço, etc.), peça ao Fiscal de Sala para providenciar as correções necessárias no **Requerimento de Correções**.

DURAÇÃO DESTAS PROVAS: QUATRO HORAS

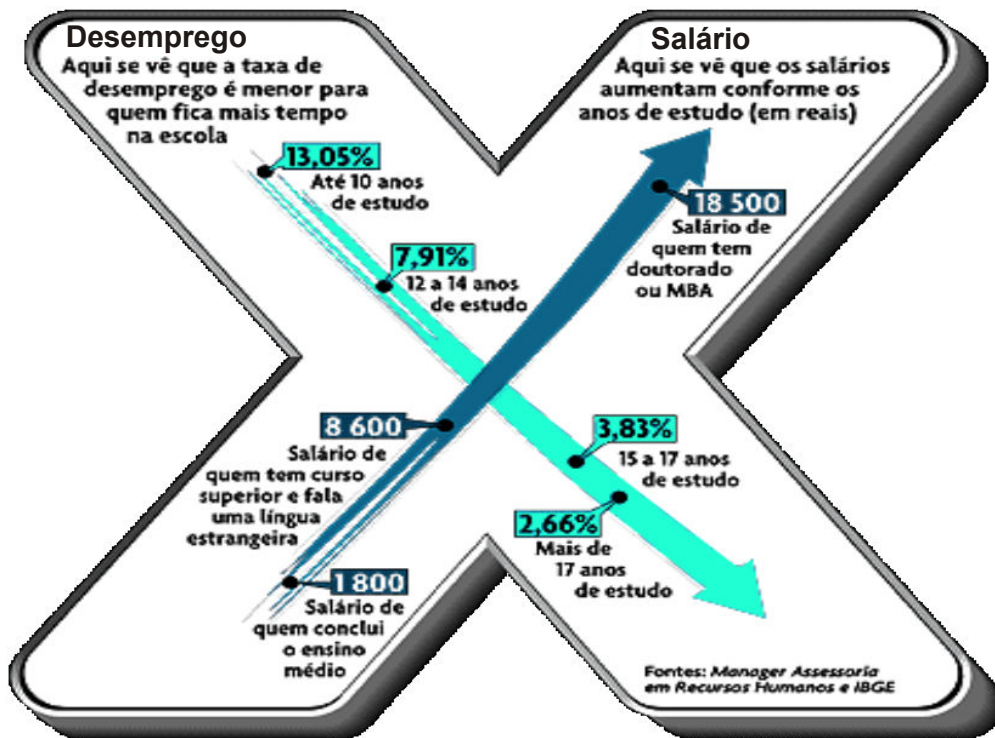
OBS.: Candidatos com cabelos longos deverão deixar as orelhas totalmente descobertas durante a realização das provas. É proibido o uso de boné.

PROVA DE LÍNGUA PORTUGUESA E LITERATURA BRASILEIRA
Questões numeradas de 01 a 10

INSTRUÇÃO: Leia, com atenção, os textos abaixo para responder às questões que se seguem.

TEXTO 1

A educação é o xis da questão



QUESTÃO 01

Assinale a alternativa que está **INCORRETA** de acordo com as informações contidas no texto.

- A) O aumento do grau de estudo representa também o aumento das oportunidades profissionais e salariais.
- B) Quanto mais alto for o grau de estudo, maior serão as possibilidades de se ter um bom salário.
- C) O salário daqueles que atingiram o grau máximo de escolaridade chega a ser, aproximadamente, dez vezes mais do que aqueles que permaneceram no grau médio.
- D) Muitos são os jovens que, apesar de terem ensino superior, compõem, predominantemente, o número estatístico do desemprego.

QUESTÃO 02

Tendo em vista os recursos usados na construção do texto, é **INCORRETO** afirmar:

- A) Comprova-se o uso de argumentos concretos representados pelos dados estatísticos.
- B) Trata-se de um texto em que predomina a função referencial da linguagem.
- C) Percebe-se, no título, o uso de linguagem metafórica.
- D) Observa-se um predomínio de argumentos abstratos, através das opiniões do autor.

TEXTO 2



(GOULART, Amália. Custo parlamentar. *Jornal Hoje em dia*. Belo Horizonte, 18 de outubro de 2013.)

QUESTÃO 03

De acordo com as informações contidas no texto, infere-se, **EXCETO**

- A) Comparado com onze países desenvolvidos e emergentes, o Brasil é aquele que gasta a maior parcela de suas riquezas para pagar deputados e senadores.
- B) Cada parlamentar representa uma despesa anual de R\$14,3 milhões aos cofres públicos brasileiros.
- C) Entre os países analisados, os Estados Unidos e o Brasil são os dois países com maior PIB (Produto Interno Bruto); porém são os que mais gastam suas riquezas com o parlamento.
- D) Uma parcela considerável do que os brasileiros pagam em impostos, taxas e outras fontes de renda ao governo federal é utilizada para custear gastos parlamentares.

QUESTÃO 04

Comparando os números apresentados nos textos 1 e 2, **NÃO** se pode afirmar:

- A) Um deputado federal ou senador custa, por minuto, aproximadamente o salário que um profissional com o mais alto grau de escolaridade tem a possibilidade de receber, por mês.
- B) Os dados apresentados no texto 2 sobre os gastos com os parlamentares brasileiros, inclusive com o pagamento dos seus salários, contraria os dados do texto 1, já que, para os cargos de deputado federal e senador, é exigida somente escolaridade mínima, ou seja, somente os analfabetos não podem se candidatar a esses cargos.
- C) Um deputado federal ou senador custa aos cofres públicos do país, aproximadamente, dez vezes mais o que um trabalhador brasileiro que possui grau médio tem a possibilidade de receber, por mês.
- D) Tendo em vista que o salário-base de um deputado federal é, aproximadamente, R\$27.000, o valor anual pago para esse cargo equipara-se aos gastos anuais que se teriam com um profissional que possui grau máximo de escolaridade.

TEXTO 3

CÂMARA PAGA JANTAR DE R\$ 28,4 MIL PARA BANCADA DO PMDB



(chargeonline.com.br. Acesso em 2/9/2013.)

QUESTÃO 05

Sobre a intencionalidade do texto 3, é correto afirmar, **EXCETO**

- A) Critica a forma como os políticos gastam seus altos salários.
- B) Denuncia o desperdício do dinheiro público.
- C) Satiriza a desonestidade e a falta de ética dos políticos.
- D) Mostra como é gasto o dinheiro do contribuinte.

QUESTÃO 06

Tendo em vista os três textos, é **CORRETO** afirmar:

- A) Os textos 2 e 3 invalidam os argumentos do texto 1.
- B) Os textos 2 e 3 estão relacionados quanto à temática.
- C) O texto 1 invalida a situação apresentada no texto 3.
- D) O texto 2 nega a situação apresentada no texto 3.

QUESTÃO 07

Assinale a alternativa **INCORRETA** a respeito do conto “Negrinha”, de Monteiro Lobato.

- A) A voz narrativa relata a história da menina negra, usando a ironia como forma de criticar a desigualdade social.
- B) A boneca ganhada pela “Negrinha” é metáfora da ascensão social do negro, após a abolição.
- C) A boneca, no pequeno mundo da criança que nada tinha, evoca o lado doloroso e perverso da exclusão.
- D) O narrador, embora relate os fatos em terceira pessoa, revela empatia com o sofrimento da criança negra.

QUESTÃO 08

Leia com atenção o fragmento retirado do poema “O navio negreiro”, de Castro Alves.

IV

Era um sonho dantesco... o tombadilho
Que das luzernas avermelha o brilho
Em sangue a se banhar.
Tinir de ferros... estalar de açoite...
Legiões de homens negros como a noite,
Horrendos a dançar...

Negras mulheres sacudindo as tetas
Magras crianças, cujas bocas pretas
Rega o sangue das mães:
Outras moças, mas nuas e espantadas,
No turbilhão de espectros arrastadas,
Em ânsia e mágoa vãs!

E ri-se a orquestra irônica... estridente...
E da ronda fantástica a serpente
Faz doidas espirais
Se o velho arqueja, se no chão resvala,
Ouvem-se gritos... o chicote estala
E voam mais e mais...

(...)

ALVES, 2007, p. 14.

Assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) O poema usa elementos que remetem à atmosfera do inferno para evocar o sofrimento do escravo.
- B) Os versos estão em sintonia com o condoreirismo romântico, povoado de imagens grandiloquentes, que expressam a indignação do eu lírico.
- C) O poema apresenta, em tom racional e comedido, a visão abolicionista e engajada do eu lírico.
- D) As imagens apresentadas, bem como a sequência de verbos, transmitem movimento e horror na atmosfera do navio negreiro.

QUESTÃO 09

O filme *A cor púrpura*, de 1985, trata do tema da discriminação racial e sexual, e recebeu 11 indicações ao Oscar.

Assinale a única afirmativa que corresponde a uma informação **CORRETA** sobre o filme *A cor púrpura*, dirigido por Steven Spielberg.

- A) A personagem Celie representa uma exceção à condição das mulheres negras, pois escapa da violência psíquica e física que as outras sofrem.
- B) Shug Avery, amante de Albert, submete-se a ele de diferentes formas, representando a submissão feminina frente ao poder masculino.
- C) Celie encarna a mulher bonita aviltada, que é obrigada a esconder sua beleza para não despertar o desejo dos homens.
- D) O título do filme evoca atmosfera de violência, dor, sensualidade e descoberta da vida presentes no enredo, além de ser uma clara alusão à cor da pele da protagonista.

QUESTÃO 10

Leia comparativamente o trecho do livro *Clara dos Anjos*, de Lima Barreto, e os quadrinhos do livro *Clara dos Anjos*, adaptação do romance.

Texto I

Agora é que tinha noção exata de sua situação na sociedade. Fora preciso ser ofendida irremediavelmente nos seus melindres de solteira, ouvir os desaforos da mãe do seu algoz, para se convencer de que ela não era uma moça como as outras; era muito menos no conceito de todos. (BARRETO, 1988, p. 159.)

Texto II



(*Clara dos Anjos HQ*, p. 93.)

Assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) Os balões cumprem a função de dar movimento ao texto, servindo, às vezes, para substituir a voz do narrador.
- B) A narrativa e os quadrinhos apresentam a situação de Clara por meio dos mesmos recursos.
- C) A fisionomia da personagem dos quadrinhos expressa a dor sentida pela personagem, conforme demonstra a narrativa.
- D) O quadrinista opta por recursos como substituição de algumas cenas e mudança de outras para adaptar a história à linguagem do desenho.

PROVA DE LÍNGUA ESPANHOLA
Questões numeradas de 11 a 14

INSTRUÇÃO: Leia o texto abaixo e depois responda às questões que se seguem. Volte ao texto quando necessário.

La Historia de las Tapas

- 1 La tapa, para que se pueda considerar como tal, tiene que tomarse entre las comidas principales y como alimento que permite al cuerpo aguantar hasta la comida o la cena.
- Aseguran algunos autores que la tapa nació a causa de una enfermedad del Rey español Alfonso X el Sabio, que se vió obligado a tomar pequeños bocados entre horas, con pequeños sorbos de vino. Una vez
- 5 repuesto, el Rey Sabio dispuso que en los mesones de Castilla no se despachara vino si no era acompañado de algo de comida, regia providencia que podemos considerar oportuna y sabia para evitar que los vapores alcohólicos ocasionaran desmanes orgánicos en aquellos que bebían, quienes, en la mayoría de las ocasiones, no tenían suficiente pecunio para pagarse una comida con abundancia proteínica y en condiciones.
- 10 La anécdota de la indisposición real puede dejarse de lado, si nos inclinamos más por considerar que la tapa nació, en realidad, de la necesidad de los agricultores y trabajadores de otros gremios de ingerir un pequeño alimento durante la jornada de trabajo, que les permitiera continuar la tarea hasta la hora de la comida. [...]
- 15 Cuando en toda España se generalizaron las “botillerías” y “tabernas”, la provisión del Rey Sabio continuó vigente. Y, por esta razón, el vaso o jarro de vino se servía tapado con una rodaja de fiambre, o una loncha de jamón o queso que tenía dos finalidades: evitar que cayeran impurezas o insectos en el vino y facilitar al cliente empapar el alcohol con un alimento sólido, como aconsejaba Alfonso X. Éste fue el origen del nombre de esta tradición española arraigada, la tapa, el alimento sólido que tapaba el vaso de vino.

[www. arrakis.es/~ jols/tapaes.htm](http://www.arrakis.es/~jols/tapaes.htm)

QUESTÃO 11

De acordo com o texto, é **CORRETO** afirmar:

- A) São alguns exemplos de *tapas* o queijo e o presunto.
- B) O costume das *tapas* está necessariamente condicionado ao ato de molhar os alimentos no vinho.
- C) *Tapa* é o mesmo que a salada que se come antes do almoço ou do jantar.
- D) As pessoas frequentadoras das tabernas consumiam *tapas*, pois eram servidas mais rapidamente que as outras comidas.

QUESTÃO 12

Sobre a origem de *las tapas*, de acordo com o texto, é **CORRETO** afirmar:

- A) Há uma história que atribui sua origem à doença do Rei Sábio.
- B) O nome está associado à palavra tapar já que, ao se servir vinho, costumava-se tapá-lo com fatias de algo para proteger o líquido de insetos.
- C) Foi uma medida do Rei Sábio para beneficiar as pessoas que queriam sair de casa para comer, mas só podiam pagar pouco.
- D) Esse costume surgiu entre grupos de trabalhadores que as usavam para suportar a fome até a hora da refeição principal.

QUESTÃO 13

A única correspondência **INCORRETA** entre a palavra à esquerda e o seu significado à direita é

- A) “tomarse” (linha 1) – comer.
- B) “comida” (linha 2) – almoço.
- C) “sorbos” (linha 4) – goles.
- D) “despachara” (linha 5) – dar de graça.

QUESTÃO 14

A única alternativa que apresenta uma explicação gramatical **CORRETA** para o termo à esquerda é

- A) “éste” (linha 17) – acentua-se por tratar-se de uma palavra *llana*.
- B) “pueda” (linha 1) – é um verbo que se encontra no presente de indicativo.
- C) “origen” (linha 18) – é um substantivo *heterogénico*.
- D) “les” (linha 12) – é um pronome que se refere ao substantivo *agricultores*.

PROVA DE LÍNGUA INGLESA

Questões numeradas de 11 a 14

INSTRUÇÃO: Leia o texto que se segue para responder às questões propostas.

INSTAGRAM

- 1 Since it launched in October 2010, Instagram has surpassed 100 million active users and rapidly changed the way we organize and access the photos of our lives. Instagram is an "app". What's an "app"? "App" is the abbreviation for the word application. An application is a programme which you can install onto your smartphone. Instagram is a programme which permits you to take pictures, apply some special effects to
- 5 them, share them with the other Instagram users and receive comments on them. Instagram is also a social network, like Facebook or Twitter. You can have friends, you can follow people, and people can follow you.

RULES AND REGULATION

Instagram was originally for Apple phones and devices such as iPods and iPads, but it is now possible to have this programme on Android phones, too. There are Terms of Use that users must follow. For example:

- 10 You must be 13 years old or older. You can't post nude, partially nude, or sexually suggestive photos. You must be responsible for your own account and all its activity.

DID YOU KNOW THAT...

Instagram development began when Kevin Systrom and Mike Krieger started working on a project on mobile photograph. In January 2011, Instagram added hashtags¹ to help users discover pictures they could

15 find interesting, and discover other users with similar tastes and interests. In February 2011 Instagram's value was \$25 million.

FACEBOOK

In April 2012 Facebook bought Instagram for \$1 billion. In contrast to many other programmes and social networks, Instagram does not claim² any ownership rights in the text, files, images, photos, video or any

20 other materials that users post.

(...)

Speak Up. Ano XXVI, n.º 313, setembro 2013.

1. **hashtags:** palavra (ou frase)-chave precedida pelo símbolo #

2. **claim:** reivindicar

QUESTÃO 11

Sobre o Instagram, pode-se afirmar, de acordo com o texto, que

- A) não possui uma política de privacidade.
- B) foi projetado e desenvolvido, inicialmente, para uso no sistema Android.
- C) não exige uma idade mínima para se usar o aplicativo.
- D) é uma rede social de fotografia que permite, no mesmo aplicativo, tirar fotos, editá-las e compartilhá-las.

QUESTÃO 12

Assinale a única alternativa que apresenta uma ideia que **NÃO** pode ser comprovada pelo texto.

- A) O Instagram permite que o usuário insira legendas nas imagens postadas.
- B) O Instagram, como aplicativo e rede social, também está disponível para computadores pessoais.
- C) O Instagram é uma rede social para usuários de Android e iPhone.
- D) O Instagram segue regras para evitar conteúdos impróprios como, por exemplo, a pornografia.

QUESTÃO 13

Assinale a única alternativa **INCORRETA** quanto ao que se afirma a respeito do uso do verbo modal.

- A) Em "There are Terms of Use that users must follow." (linha 9), *must* expressa obrigação.
- B) Em "You can't post nude..." (linha 10), *can't* expressa proibição.
- C) Em "You can have friends..." (linha 6), *can* expressa habilidade.
- D) Em "... they could find interesting..." (linhas 14-15), *could* expressa possibilidade.

QUESTÃO 14

Analisando os vocábulos retirados do texto, assinale a alternativa **CORRETA**.

- A) "ownership" (linha 19) apresenta o sufixo *-ship*, usado para formar substantivos em inglês.
- B) "some" (linha 4) refere-se sempre a um substantivo em sua forma plural.
- C) O verbo "lives" (linha 2) está empregado no *Simple Present*.
- D) "similar" (linha 15) é um falso cognato que não significa *similar*.

PROVA DE BIOLOGIA

Questões numeradas de 15 a 18

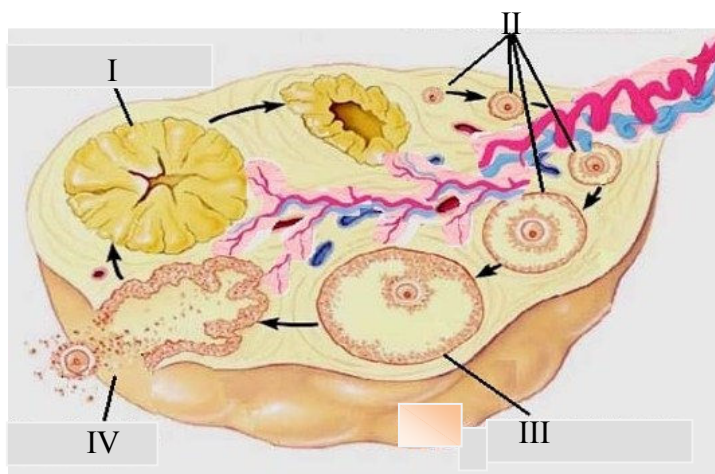
QUESTÃO 15

O pequizeiro é uma planta arbórea, da família Caryocaraceae, gênero *Caryocar*, com cerca de vinte espécies, sendo *Caryocar brasiliense* (Camb.) típica da área de cerrado. Essa espécie apresenta baixa porcentagem e baixo tempo médio de germinação. Se um pesquisador quiser acelerar o tempo de germinação de sementes de pequizeiro, assinale a alternativa abaixo que **CORRESPONDE** ao hormônio que melhor atenderia a esse pesquisador.

- A) Etileno.
- B) Auxinas.
- C) Ácido Abscísico.
- D) Giberelina.

QUESTÃO 16

O ciclo menstrual é o processo relacionado com alterações fisiológicas que ocorrem em mulheres férteis com finalidade de reprodução sexual e fecundação. A figura abaixo apresenta características envolvidas nesse ciclo. Analise-a.



As afirmativas abaixo estão relacionadas com a figura e o assunto abordado. Analise-as e assinale a **CORRETA**.

- A) IV representa o corpo lúteo.
- B) I corresponde à fase proliferativa do ciclo.
- C) Durante a menopausa, todo o ciclo apresentado na figura acontece normalmente.
- D) Em II e III são encontradas maiores quantidades de estrogênio do que em I.

QUESTÃO 17

O sistema reprodutor humano, também chamado de sistema genital, é formado por órgãos que constituem o aparelho genital masculino e feminino. As alternativas a seguir estão relacionadas com características desses aparelhos. Analise-as e assinale a que **APRESENTA** características dos ovários.

- A) Local em que os gametas atingem a maturidade e mobilidade, tornando-os aptos à fecundação.
- B) Glândulas responsáveis pela ovulação e pela produção de estrogênio e progesterona.
- C) Dobras da pele formadas por tecido adiposo, responsáveis pela proteção do aparelho reprodutor feminino.
- D) Conjunto formado pela próstata, vesículas seminais e glândulas bulbouretrais.

QUESTÃO 18

A ação de determinadas substâncias sobre células pode ser feita por vários métodos. O quadro a seguir mostra algumas variáveis em relação a um desses métodos.

Princípio do Método	Redução do MTT (um sal de coloração amarela e solúvel em água) a formazan (sal de coloração arroxeada e insolúvel em água) pela atividade de enzimas mitocondriais			
Ensaio	I	II	III	IV
Quantidade de células	$10^6/\text{ml}$	$10^6/\text{ml}$	----	$10^6/\text{ml}$
Adição de extrato de uma planta a ser testado	----	----	$10\mu\text{g}/\mu\text{L}$	$10\mu\text{g}/\mu\text{L}$
Adição de uma substância referência destruidora de células	----	$10\mu\text{g}/\mu\text{L}$	----	----
MTT	$1\mu\text{g}/\mu\text{L}$	$1\mu\text{g}/\mu\text{L}$	$1\mu\text{g}/\mu\text{L}$	$1\mu\text{g}/\mu\text{L}$

Considerando as informações do quadro apresentado e o assunto abordado, indique a alternativa **CORRESPONDENTE** ao ensaio que irá desenvolver com certeza, dentro do esperado, a cor arroxeada, indicando que houve redução de MTT.

- A) I.
- B) II.
- C) III.
- D) IV.

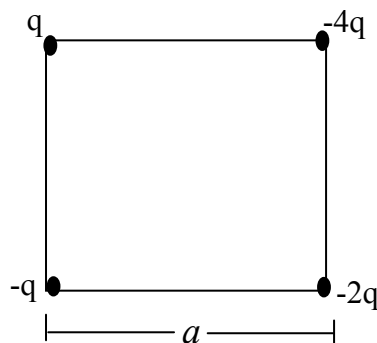
PROVA DE FÍSICA

Questões numeradas de 19 a 22

QUESTÃO 19

Quatro cargas são posicionadas nos vértices de um quadrado de lado a , numa região onde foi feito vácuo (veja a figura). Supondo um valor de referência do módulo de campo elétrico dado por $E = \frac{Kq}{a^2}$, o módulo do campo elétrico no centro do quadrado, em termos de E , é igual a

- A) $3\sqrt{2} E$.
- B) $2\sqrt{2} E$.
- C) $5\sqrt{2} E$.
- D) $6\sqrt{2} E$.



QUESTÃO 20

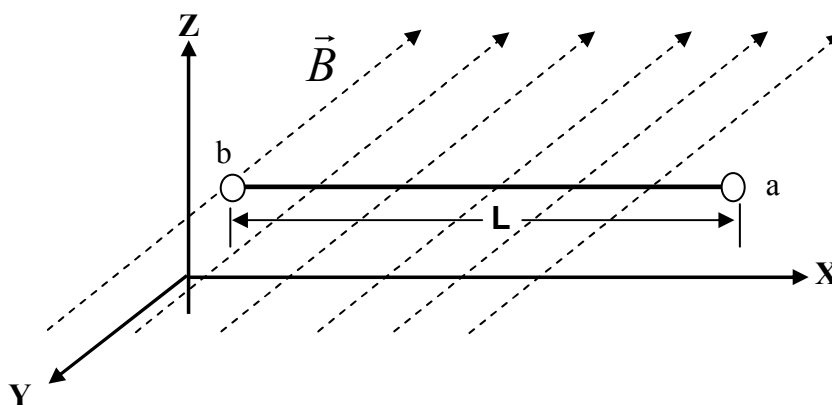
Um estudante de Física tinha em mãos um conjunto de 4 resistores, todos de resistência igual a R . Para testar seus conhecimentos, decidiu fazer montagem de **circuitos mistos** (contendo associações em série e em paralelo) e calculou a resistência equivalente de cada um deles. Entre os circuitos que montou, ele selecionou aqueles em que **TODOS** os resistores seriam atravessados por uma mesma corrente, caso o circuito fosse conectado a uma diferença de potencial V . Considerando apenas os circuitos selecionados pelo estudante, a resistência equivalente máxima encontrada por ele foi

- A) maior que $3 R$.
- B) maior que $2 R$.
- C) menor que R .
- D) menor que $1,5 R$.

QUESTÃO 21

Um fio metálico possui comprimento $L = 40\text{cm}$ e massa $m = 5\text{g}$, com as extremidades fixas em a , e b está completamente imerso em um campo magnético uniforme. Se a aceleração da gravidade no local possui módulo $g = 10\text{ m/s}^2$, e o campo magnético, de módulo $B = 0,1\text{ T}$, aponta para a direção negativa do eixo y , o módulo e o sentido da corrente elétrica mínima necessária para que o fio não sofra nenhuma deformação é:

- A) $1,25\text{ A}$, de a para b .
- B) $1,25\text{ A}$, de b para a .
- C) $1,40\text{ A}$, de b para a .
- D) $1,40\text{ A}$, de a para b .



QUESTÃO 22

Leia atentamente o texto abaixo.

A teoria da relatividade restrita foi proposta por Albert Einstein em 1905. De acordo com ela, é a afirmativa de que podemos ir da Terra à estrela Sirius, que fica na Via Láctea, a uma distância de 8,56 anos-luz da Terra, em um tempo menor que 8,56 anos, graças ao fenômeno de do comprimento, que é percebido pelo observador que faz a viagem, ou ainda pelo fenômeno de do tempo, que é percebido pelo observador que está em repouso em relação à nossa galáxia.

Assinale a alternativa cujas palavras preenchem **corretamente** as lacunas, na ordem em que aparecem.

- A) verdadeira – contração – dilatação.
- B) falsa – dilatação – contração.
- C) verdadeira – dilatação – contração.
- D) falsa – contração – dilatação.

PROVA DE GEOGRAFIA
Questões numeradas de 23 a 26

QUESTÃO 23

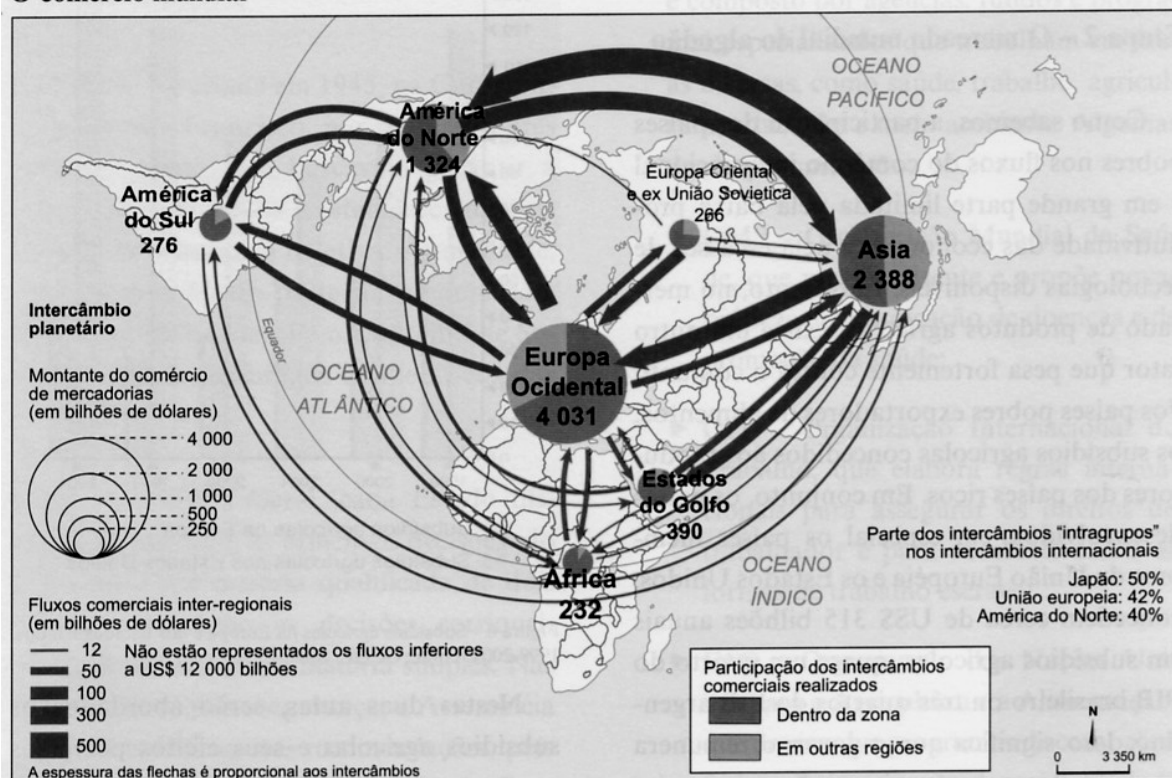
As reportagens divulgadas ao longo do ano de 2013 revelaram que a espionagem entre nações não acabou com a Guerra Fria. Nesse novo contexto, as redes sociais mostram-se vulneráveis, tornando-se, assim, uma ameaça para algumas nações.

Diante do contexto apresentado, podemos afirmar:

- A) As redes sociais operam em espaços em que não há controle governamental; por isso, são tão vulneráveis.
- B) Qualquer país pode monitorar esses dados sem criar problema com outras nações, pelo fato de as informações na internet serem livres.
- C) O ciberespaço é, principalmente, na era da tecnologia, um ponto importante na geopolítica entre as nações.
- D) A tecnologia trouxe diversas facilidades na transmissão de informações de maneira segura.

QUESTÃO 24

O comércio mundial



Fonte: OMC, 2005.

De acordo com os dados da Organização Mundial de Comércio de 2005, apresentados no mapa, assinale a alternativa **CORRETA**.

- A) O fluxo comercial entre a América do Sul e a América do Norte ultrapassa os 500 bilhões de dólares.
- B) As exportações da América do Norte superam as importações na sua relação com a Ásia.
- C) A relação entre América do Sul e África não aparece no mapa, pois é inferior a 12 bilhões de dólares.
- D) O maior fluxo comercial ocorre entre as duas regiões mais ricas do planeta, EUA e Europa Ocidental.

QUESTÃO 25

Durante a onda da Primavera Árabe, que teve início na Tunísia, sírios saíram às ruas em 15 de março de 2011 para protestar contra o governo do ditador Bashar Assad. Desde então, os rebeldes enfrentam forte repressão pelas forças de segurança. O conflito já deixou dezenas de milhares de mortos no país, de acordo com levantamentos feitos pela ONU. Em junho de 2012, o chefe das forças de paz das Nações Unidas, Herve Ladsous, afirmou pela primeira vez que o conflito na Síria já configurava uma guerra civil. Dois meses depois, Kofi Annan, mediador internacional para a Síria, renunciou à missão por não ter obtido sucesso no cargo. Ele foi sucedido por Lakhdar Brahimi, que também não conseguiu avanços. O uso de armas químicas no conflito é cada vez menos uma suspeita e mais uma certeza, pressionando a comunidade internacional a responder aos ataques.

Fonte: <http://veja.abril.com.br/tema/siria>. Acesso em 3-9-2013.

Sobre o conflito na Síria, relatado no texto, assinale a alternativa **CORRETA**.

- A) A situação na Síria preocupa o restante do mundo, pois o poder bélico desse país é o maior do Oriente Médio, o que pode provocar ataque com mísseis no ocidente.
- B) O conflito na Síria, que tem sua origem interna, preocupa a ONU, haja vista que grandes potências bélicas podem interferir no conflito em lados opostos, colocando em risco a paz mundial.
- C) O conflito na Síria está associado ao conflito entre árabes e israelenses, pois os judeus financiam as ações dos rebeldes.
- D) Os Estados Unidos usam do conflito na Síria para eliminar o terrorismo na região do Oriente Médio, pois os terroristas estão concentrados na cidade de Damasco.

QUESTÃO 26

Apesar de polêmicas e protestos, obras em Belo Monte continuam

Mesmo depois de várias polêmicas e constantes protestos, a construção da Usina Hidrelétrica de Belo Monte segue a todo vapor. Aproximadamente 15% das obras do empreendimento, localizado na região do Xingu, no sudoeste do Pará, já foram concluídas. O local deve gerar energia para todo o Brasil.

O sítio Belo Monte é o principal canteiro de obras da hidrelétrica, onde vai funcionar o coração da usina. É onde está em construção a casa de força principal do empreendimento, onde vão funcionar 18 turbinas, com capacidade para gerar cerca de 11 mil megawatts (MW) de energia elétrica.

Fonte: <http://g1.globo.com>, 31-10-2012.

Assinale a alternativa que apresenta o motivo da polêmica na construção da Usina de Belo Monte.

- A) A construção da usina provocará impactos no meio ambiente, além de alterar o modo de vida das comunidades tradicionais, como indígenas e ribeirinhas.
- B) A energia gerada por hidrelétrica é poluente, haja vista que provoca a emissão de gases que agravam o aquecimento global.
- C) A matriz energética baseada em hidrelétrica é pouco eficaz quando construída em áreas de floresta.
- D) A construção da usina trará crescimento econômico para a região amazônica, transformando a paisagem natural em espaços urbanos.

PROVA DE HISTÓRIA
Questões numeradas de 27 a 30

QUESTÃO 27

Em 2002, governava o Brasil, em seu segundo mandato, o presidente Fernando Henrique Cardoso. Acerca dos acontecimentos relacionados a esse período, é **INCORRETO** afirmar:

- A) Ocorreram o “apagão” e o racionamento de energia elétrica.
- B) Houve baixas taxas de crescimento do PIB junto com aumento do desemprego.
- C) Foram realizadas amplas reformas nas áreas tributária e da previdência.
- D) Ocorreu a desvalorização da moeda e aumento da taxa de juros.

QUESTÃO 28

Marque **C** (Correta) ou **I** (Incorreta), em cada uma das afirmativas, acerca do primeiro governo Vargas (1930-1945).

- () Um dos aspectos que caracterizaram o governo Vargas, especialmente após 1937, foi a liberdade de ação concedida aos sindicatos em todo o país.
- () O aparato repressivo montado durante os anos do governo de Vargas e intensificado a partir de 1937 funcionou como importante ponto de apoio ao regime.
- () Um dos setores da economia nacional, responsáveis por vultosos investimentos estatais durante o Estado Novo, foi a indústria de base, vista pelos militares como estratégica.
- () A mitificação da figura de Vargas foi possível, entre outras coisas, graças a um elaborado programa de propaganda veiculado pelo Departamento de Imprensa e Propaganda (DIP).

A sequência **CORRETA** é:

- A) I, I, C, C.
- B) I, C, C, C.
- C) C, C, I, I.
- D) C, I, I, I.

QUESTÃO 29

Em relação ao período da Guerra Fria (1947-1991), é **INCORRETO** afirmar que

- A) Angola e Moçambique, após suas independências, mergulharam em conflitos sangrentos, nos quais houve, inclusive, a participação de Cuba.
- B) o Vietnã optou pela resistência pacífica ao colonizador francês, enquanto os indianos partiram para a confrontação armada através de guerrilhas contra os ingleses.
- C) Cuba se aliou à União Soviética, a fim de romper o isolamento, as dificuldades e as ameaças que os Estados Unidos da América representavam.
- D) as repúblicas do cone sul latino-americano, através de golpes militares e regimes de exceção, apoiaram os Estados Unidos da América.

QUESTÃO 30

Na Iugoslávia havia seis repúblicas, cinco povos, quatro línguas, três religiões, dois alfabetos e um partido: o comunista.

(STONE, Norman. *Folha de São Paulo*, 11/9/1992.)

Apesar dessas diversidades apontadas, entre 1945 e 1989, a Iugoslávia manteve-se unida porque

- A) A nação contou com a ajuda stalinista para defender-se dos países capitalistas, com a concessão de empréstimos a fundo perdido e com a ajuda de técnicos soviéticos para implantação de indústrias.
- B) Ocorreu a cooperação estabelecida com o presidente Truman que lhe garantia alimentos, armas e tecnologia que mantivesse a Iugoslávia fora do bloco soviético.
- C) Havia a posse de tecnologia nuclear e a boa convivência com todos os líderes religiosos, aliada à sua aura de herói da resistência durante a Segunda Guerra.
- D) O carisma do presidente Tito, sua atuação antinazista, durante a Segunda Guerra, e o seu jeito de adequar o socialismo ao país, escapando da intromissão stalinista, tornaram-no líder.

PROVA DE MATEMÁTICA
Questões numeradas de 31 a 42

QUESTÃO 31

Um empresário aplicou certa quantia em um fundo de ações, procedendo da seguinte forma: $\frac{1}{4}$ da quantia em ações da empresa A , $\frac{1}{3}$ em ações da empresa B , e o restante, em ações da empresa C . Em determinado mês, o valor das ações da empresa A aumentou 10%, o das ações da empresa B diminuiu 15%, e o das ações da empresa C aumentou 6%. É **CORRETO** afirmar que, no fim desse mês, o empresário:

A) obteve lucro de 1%.
B) obteve prejuízo de 1%.
C) obteve lucro de 2%.
D) não obteve nem lucro nem prejuízo.

QUESTÃO 32

Um aparelho foi adquirido, pagando-se R\$315,00 um mês após a compra, e R\$661,50 dois meses após a compra. Sabendo-se que foram cobrados juros (compostos) de 5% ao mês, o preço à vista desse aparelho era de

A) R\$900,00.
B) R\$1000,00.
C) R\$930,00.
D) R\$870,00.

QUESTÃO 33

Um título, no valor de R\$1500,00, foi resgatado 60 dias antes do seu vencimento. Se o valor de resgate foi de R\$1410,00, a taxa de desconto cobrada foi de

A) 2% ao mês.
B) 3% ao mês.
C) 4% ao mês.
D) 5% ao mês.

QUESTÃO 34

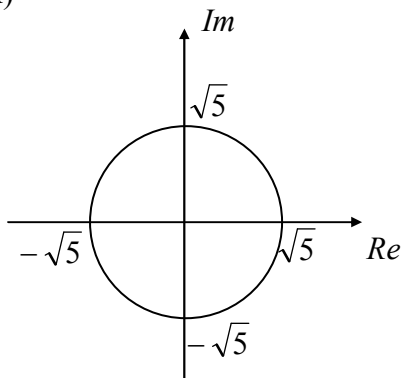
Considere z um número complexo cujas partes, real e imaginária, não se anulam simultaneamente. Então, os números complexos que satisfazem a equação $z + \frac{1}{z} = 1$, possuem módulo igual a

- A) $\frac{1}{2}$.
B) $\frac{\sqrt{3}}{2}$.
C) $\sqrt{3}$.
D) 1.

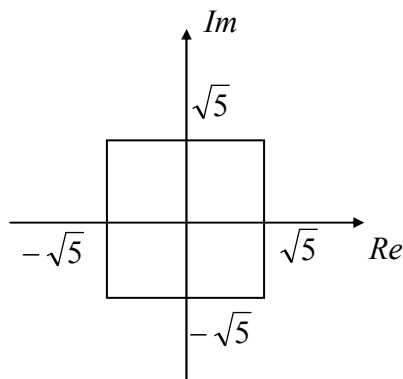
QUESTÃO 35

Considere o plano complexo de Argand-Gauss. O gráfico que melhor representa a equação $|z| = |2 + i|$ é:

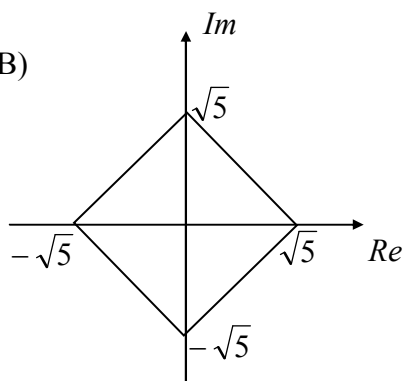
A)



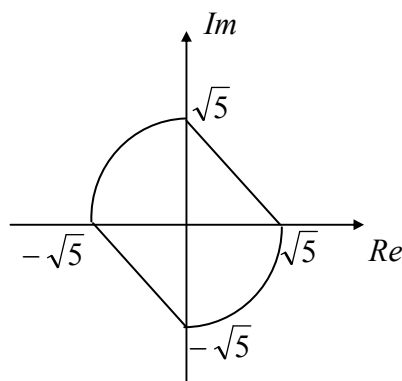
C)



B)



D)



QUESTÃO 36

Sabe-se que, quando o polinômio $p(x)$ é dividido por $(x - 3)$, deixa resto 6 e, quando dividido por $(x - 5)$, deixa resto 8. Assim, é **CORRETO** afirmar que o resto da divisão de $p(x)$ por $(x - 3)(x - 5)$ é:

- A) $x + 4$.
- B) $x + 3$.
- C) $x - 3$.
- D) $x - 4$.

QUESTÃO 37

Considere $a, b \in \mathbb{R}$ e i a unidade imaginária. Se i é raiz da equação $x^3 + (2a - b)x^2 + (a - 3b)x - 3 = 0$, então os valores de a e b são, respectivamente:

- A) -2 e -1 .
- B) 2 e 1 .
- C) 3 e 5 .
- D) -3 e -5 .

QUESTÃO 38

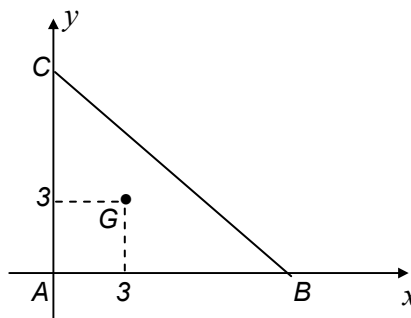
Considere a reta que passa pelos pontos $A(-2,-1)$ e $B(1,3)$. O ponto C dessa reta, que intercepta o eixo dos x , tem coordenadas:

- A) $(-1,0)$.
- B) $\left(-\frac{5}{4},0\right)$.
- C) $\left(-\frac{3}{2},0\right)$.
- D) $\left(-\frac{4}{3},0\right)$.

QUESTÃO 39

Na figura abaixo, temos um triângulo ABC , cujo baricentro é dado por $G(3,3)$. A abscissa do ponto B e a ordenada do ponto C valem, respectivamente:

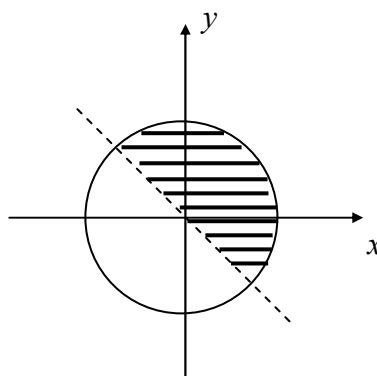
- A) 9 e 10.
- B) 9 e 9.
- C) 10 e 9.
- D) 10 e 10.



QUESTÃO 40

A figura abaixo representa um círculo de raio 3. A região destacada entre a reta $y = -x$ e o círculo é dada por

- A) $\begin{cases} x^2 + y^2 \geq 9 \\ x + y > 0 \end{cases}$.
- B) $\begin{cases} x^2 + y^2 \leq 9 \\ x + y \geq 0 \end{cases}$.
- C) $\begin{cases} x^2 + y^2 \geq 9 \\ x + y < 0 \end{cases}$.
- D) $\begin{cases} x^2 + y^2 \leq 9 \\ x + y > 0 \end{cases}$.



QUESTÃO 41

Considerando o ponto $M(1,7)$ e a circunferência β de centro P e equação $x^2 + y^2 - 4x - 10y + 21 = 0$, é **CORRETO** afirmar que

- A) M pertence ao interior de β .
- B) M é um ponto externo a β .
- C) M pertence a β .
- D) $\overline{MP} = 2$.

QUESTÃO 42

A tabela abaixo mostra o número de acertos em cada uma das 5 questões de um teste aplicado numa sala de aula com 50 alunos.

N.º da questão	N.º de acertos por questão
1	46
2	34
3	25
4	35
5	40

Desenhando o gráfico de setores para esses dados, o setor correspondente ao número de acertos da questão 2 é:

- A) 68°.
B) 70°.
C) 72°.
D) 80°.

PROVA DE QUÍMICA

Questões numeradas de 43 a 46

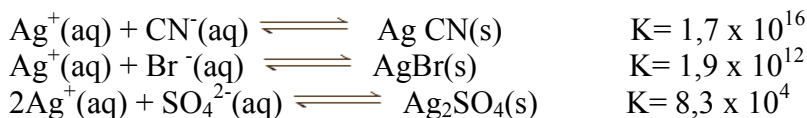
CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS																	
com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono																	
<div><div><div><div><div>1 H 1,01</div><div>2 He 4,00</div></div><div><div>3 Li 6,94</div><div>4 Be 9,01</div></div><div><div>11 Na 23,0</div><div>12 Mg 24,3</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div></div><div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div></div><div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div></div><div><div>87 Fr (223)</div><div>88 Ra (226)</div></div></div><div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 Mo 96,0</div><div>43 Tc (99)</div><div>44 Ru 101</div><div>45 Rh 103</div><div>46 Pd 106</div><div>47 Ag 108</div><div>48 Cd 112</div><div>49 In 115</div><div>50 Sn 119</div><div>51 Sb 122</div><div>52 Te 128</div><div>53 I 127</div><div>54 Xe 131</div><div>55 Cs 133</div><div>56 Ba 137</div><div>57-71 Série dos Lantanídeos</div><div>72 Hf 179</div><div>73 Ta 181</div><div>74 W 184</div><div>75 Re 186</div><div>76 Os 190</div><div>77 Ir 192</div><div>78 Pt 195</div><div>79 Au 197</div><div>80 Hg 201</div><div>81 Tl 204</div><div>82 Pb 207</div><div>83 Bi 209</div><div>84 Po (210)</div><div>85 At (210)</div><div>86 Rn (222)</div></div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div></div></div> <div><div><div><div>13 Al 27,0</div><div>14 Si 28,1</div><div>15 P 31,0</div><div>16 S 32,1</div><div>17 Cl 35,5</div><div>18 Ar 39,9</div></div><div><div>19 K 39,1</div><div>20 Ca 40,1</div><div>21 Sc 45,0</div><div>22 Ti 47,9</div><div>23 V 50,9</div><div>24 Cr 52,0</div><div>25 Mn 54,9</div><div>26 Fe 55,8</div><div>27 Co 58,9</div><div>28 Ni 58,7</div><div>29 Cu 63,5</div><div>30 Zn 65,4</div><div>31 Ga 69,7</div><div>32 Ge 72,6</div><div>33 As 74,9</div><div>34 Se 79,0</div><div>35 Br 79,9</div><div>36 Kr 83,8</div><div>37 Rb 85,5</div><div>38 Sr 87,6</div><div>39 Y 88,9</div><div>40 Zr 91,2</div><div>41 Nb 92,9</div><div>42 </div></div></div></div>																	

Abreviaturas: (s) sólido (l) = líquido (g) = gás (aq) = aquoso [A] = concentração de A em mol/L

Dados: Constante de Avogadro (N) = $6,02 \times 10^{23}$ /mol PV = nRT R = 0,082 atm L/K mol Volume molar = 22,4 L (CNTP: 273 K, 1 atm)

QUESTÃO 43

Verificou-se, experimentalmente, que os íons cianetos, CN^- , precipitaram de uma solução que também continha íons prata, Ag^+ . Apresentaram comportamento similar os íons brometo, Br^- e sulfato, SO_4^{2-} , como descrito pelas equações:

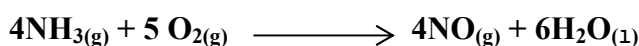


Considerando a facilidade de precipitar o íon prata, os íons cianeto, brometo e sulfato podem ser dispostos em ordem crescente:

- A) SO_4^{2-} , CN^- e Br^- .
- B) SO_4^{2-} , Br^- e CN^- .
- C) CN^- , Br^- e SO_4^{2-} .
- D) CN^- , SO_4^{2-} e Br^- .

QUESTÃO 44

A amônia, ao reagir com o oxigênio, produz monóxido de nitrogênio e água, como descrito pela equação:

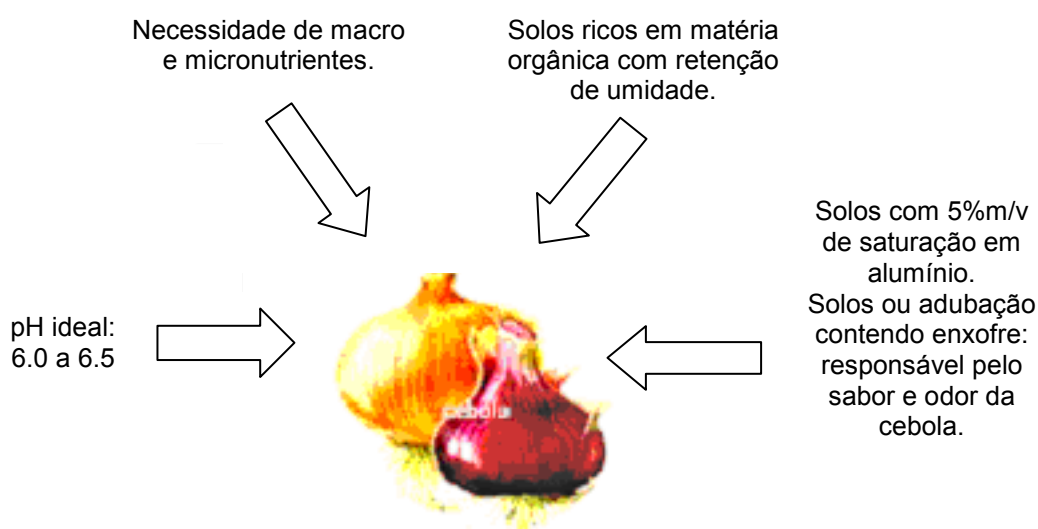


Sob condições de laboratório, a amônia, NH_3 , foi consumida na velocidade de $4,23 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ S}^{-1}$. Nas mesmas condições, pode-se afirmar que a velocidade relativa ao consumo de oxigênio é, aproximadamente:

- A) $3,38 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ S}^{-1}$
- B) $2,12 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ S}^{-1}$
- C) $4,23 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ S}^{-1}$
- D) $5,29 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ S}^{-1}$.

QUESTÃO 45

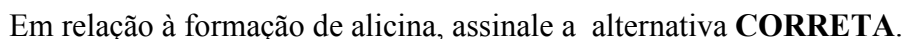
O cultivo de hortaliças requer uma avaliação e preparo do solo, como se observa nas recomendações da Empresa Brasileira de Pesquisa Agropecuária, sobre o cultivo de cebolas:



De acordo com as recomendações apresentadas, o solo adequado para o cultivo da cebola deve:

- A) ter concentração de H_3O^+ igual a $10^{-8} \text{ mol L}^{-1}$.
- B) ser arenoso e facilitar a lixiviação de adubos.
- C) ter concentração de alumínio de $10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$.
- D) apresentar teores adequados de N, P, K e S.

O odor de alho pode ser observado quando este é amassado e algumas células que formam o bulbo são quebradas, liberando alicina, como mostrado nas figuras I e II. A alicina inibe o desenvolvimento de bactérias devido ao seu poder antioxidante.



- A) A aliina e alicina são compostos orgânicos saturados e nitrogenados.
B) Na estrutura da alicina, observa-se a presença de grupos carboxila e amino.
C) A obtenção da alicina ocorre através de uma reação de condensação enzimática.
D) A alicina representa um componente favorável ao crescimento de microrganismos.

QUESTÃO 47

A ideia de criação do mundo a partir do nada, de pecado original do homem, de Deus como trindade una, de encarnação e morte de Deus e as ideias de juízo final e ressurreição foram introduzidas pelos primeiros padres da era cristã. Esse movimento, que antecede à Idade Média, é chamado de

- A) Iluminismo.
B) Renascimento.
C) Maniqueísmo.
D) Patrística grega e latina.

A fenomenologia surgiu a partir da preocupação com o transcendental, isto é, a busca das condições *a priori* de possibilidade da filosofia como ciência rigorosa. É o conhecimento do que aparece ou se manifesta à consciência, em conformidade com a estrutura da própria consciência. A fenomenologia surgiu a partir da preocupação de

- A) Edmund Husserl.
B) Aristóteles.
C) K. Marx.
D) Levinas.

PROVA DE SOCIOLOGIA
Questões numeradas de 49 a 50

QUESTÃO 49

Alberto Melucci define um movimento social como uma forma de ação coletiva a partir das seguintes características: é baseada na solidariedade; desenvolve um conflito; e rompe os limites do sistema em que ocorre a ação. Para ele, movimentos sociais são ainda a ação coletiva resultante dos conflitos sociais que saem do tradicional sistema econômico-industrial para as áreas culturais, afetando a identidade pessoal, o tempo e o espaço na vida cotidiana, a motivação e os padrões da ação individual. Portanto, os movimentos sociais na sociedade contemporânea têm como características, **EXCETO**

- A) São novas e variadas formas de socialização e de participação social que são preenchidas com variadas formas de solidariedade entre os participantes dos diversos setores sociais.
- B) Os movimentos sociais são unitários, homogêneos e orientados pelo consenso, pois são resultado da composição de membros que têm a mesma orientação econômica e calculam custos e benefícios na ação social.
- C) Os movimentos sociais propõem a abertura de novos canais de socialização e de organização política de forma a questionar os tradicionais caminhos de resolução dos conflitos.
- D) Os componentes inovação cultural e modernização institucional dos movimentos sociais são importantes, pois eles constituem os objetivos e impulsionam a ação das redes de grupos sociais na vida cotidiana.

QUESTÃO 50

O sociólogo brasileiro Ricardo Antunes diz que, apesar de o toyotismo pertencer à mesma lógica de racionalização do trabalho do taylorismo/fordismo, ele tenderia, em contrapartida, a surgir como um novo tipo de controle do elemento subjetivo da produção capitalista. Segundo ele, com a introdução da maquinaria complexa, das novas máquinas informatizadas que se tornam inteligentes, a captura da subjetividade operária foi e é capaz de promover um novo salto na produtividade do trabalho, exigindo, como pressuposto formal, o novo envolvimento do trabalhador na produção capitalista. Sob o toyotismo, a alienação ou estranhamento do trabalho, encontra-se, em sua essência, preservada. Sobre esse tema, é correto afirmar, **EXCETO**

- A) Se o fordismo expropriou e transferiu o saber fazer do operário para a esfera da gerência científica, o toyotismo tende a retransferi-lo para a força de trabalho, mas o faz visando a apropriar-se crescentemente da sua dimensão intelectual e cognitiva.
- B) O tempo livre do trabalhador está crescentemente voltado para “adquirir empregabilidade”, termo que o capital usa para transferir ao trabalhador a necessidade crescente de qualificar-se melhor e preparar-se mais para conseguir ou permanecer no trabalho.
- C) Como a máquina não pode suprimir o trabalho humano, ela necessita de uma maior interação entre a subjetividade deste e o novo maquinário inteligente, resultando em envolvimento interativo que aumenta ainda mais o estranhamento do trabalho e amplia as formas modernas de fetichismo.
- D) Os trabalhos em equipe, os círculos de controle, as sugestões oriundas do chão da fábrica são recolhidas como ideias que são absorvidas pelas empresas que, após uma análise e comprovação de sua aplicabilidade, são revertidas em vantagens econômicas e sociais para os trabalhadores.

PROVA DISCURSIVA

ORIENTAÇÕES IMPORTANTES

- 01 - As questões deverão ser respondidas na Folha de Respostas com caneta esferográfica (tinta azul ou preta), nos espaços reservados. A PROVA FEITA A LÁPIS SERÁ ANULADA E ATRIBUÍDA A NOTA ZERO.
- 02 - Se usar letra de FORMA, deverão ser observadas as normas de acentuação gráfica.
- 03 - A Folha de Respostas não poderá ter qualquer outra identificação do candidato, além da Identificação já impressa. Aparecendo o nome ou número de inscrição fora da Ficha de Identificação, a Prova será anulada e computada a nota zero.
- 04 - Todos os candidatos farão estas Provas.
- 05 - Ao terminar as Provas, entregue este caderno ao Fiscal.
- 06 - As questões que se seguem apresentam, em cada uma de suas questões, a nota com que elas serão avaliadas.

ATENÇÃO!

- 1- AS QUESTÕES NUMERADAS DE **01 A 05** DEVEM SER RESPONDIDAS NA FOLHA DE RESPOSTAS DE **LÍNGUA PORTUGUESA E LITERATURA BRASILEIRA**.
- 2- AS RESPOSTAS DEVERÃO OBEDECER À NUMERAÇÃO DAS QUESTÕES. QUALQUER RESPOSTA DADA **FORA DO LOCAL RESERVADO** COM IGUAL NUMERAÇÃO (1-2-3-4-5) SERÁ ANULADA E ATRIBUÍDA A NOTA ZERO.

PROVA DE LÍNGUA PORTUGUESA E LITERATURA BRASILEIRA – DISCURSIVA
Questões numeradas de 01 a 05

QUESTÃO 01 – VALOR: 15 PONTOS

De natureza persuasivo-argumentativa, o gênero *carta aberta* manifesta publicamente, por meio de órgãos de imprensa, a opinião de uma pessoa ou de um grupo de pessoas a respeito de um problema. Tem a finalidade de persuadir um interlocutor específico a tomar consciência do problema e se mobilizar para solucioná-lo. O texto denuncia os fatos, analisando-os; sugere e reivindica ações resolutivas, mobilizando a opinião pública para a adesão ao ponto de vista do locutor.

Considerando os textos 1, 2 e 3, propostos para a Prova de Múltipla Escolha, assumo o ponto de vista de um contribuinte brasileiro e redija uma carta aberta à população brasileira expondo a sua indignação quanto ao mau uso do dinheiro público.

QUESTÃO 02 – VALOR: 10 PONTOS

Considere os trechos negritados em cada item abaixo.



10 ERROS DE PORTUGUÊS QUE ACABAM COM QUALQUER ENTREVISTA DE EMPREGO

a Deixei meu emprego porque **houveram algumas dificuldades** na empresa em que eu trabalhava

b Inclusive, **o chefe reteu** meu último pagamento.

c Segue anexo aqui, com meu currículo, **dois trabalhos** que fiz.

d Agora, já **fazem cinco anos** que trabalho nesta área.

e Tenho certeza de que, **se eu dispor** de uma boa equipe, poderei trazer mais clientes para a companhia.

(Veja, adaptado)

(bp.blogspot.com. acesso em 2/9/2013. Adaptado.)

Reescreva os trechos negritados em cada item (a, b, c, d, e), corrigindo os erros apontados pela reportagem.

QUESTÃO 03 – VALOR: 5 PONTOS

Considere o texto abaixo.



Conforme se observa, a metalinguagem foi um dos recursos empregados pelo autor para elaboração do texto, uma vez que se encontra nele referência à gramática normativa.

Identifique a norma gramatical específica a que o autor faz referência; explicita-a e dê um exemplo.

(RESPONDA NA FOLHA DE RESPOSTAS DA PROVA DISCURSIVA)

- Norma específica:
- Explicitação:
- Exemplo:

QUESTÃO 04 – VALOR: 10 PONTOS

A partir da leitura dos textos abaixo e das obras, responda às proposições.

Texto I

“A rua em que estava situada a sua casa desenvolvia-se no plano e, quando chovia, encharcava e ficava que nem um pântano; entretanto, era povoada e se fazia caminho obrigado das margens da Central para a longínqua e habitada freguesia de Inhaúma. Carroções, carros, auto-caminhões que, quase diariamente, andam por aquelas bandas a suprir os retalhistas de gêneros que os atacadistas lhes fornecem, percorriam-na do começo ao fim, indicando que tal via pública devia merecer mais atenção da edilidade.” (BARRETO, 2012, p. 64-65.)

Texto II



Clara dos Anjos, História em Quadrinhos, 2011, p. 5.

- A) Aponte duas características que demonstram como o quadrinista adaptou a linguagem do livro à contemporaneidade.
- B) O texto escrito e os quadrinhos constituem dois sistemas semióticos diferentes. Com base na leitura dos livros e dos fragmentos apresentados, escreva um parágrafo apontando duas distinções entre o romance e a HQ.

QUESTÃO 05 – VALOR: 10 PONTOS

Leia com atenção o excerto extraído do conto “Negrinha”, de Monteiro Lobato:

Assim cresceu Negrinha — magra, atrofiada, com os olhos eternamente assustados. Órfã aos quatro anos, por ali ficou feito gato sem dono, levada a pontapés. Não compreendia a ideia dos grandes. Batiam-lhe sempre, por ação ou omissão. A mesma coisa, o mesmo ato, a mesma palavra provocava ora risadas, ora castigos. Aprendeu a andar, mas quase não andava. Com pretextos de que às soltas reinaria no quintal, estragando as plantas, a boa senhora punha-a na sala, ao pé de si, num desvão da porta.

(“Negrinha”, Monteiro Lobato.)

Alguns estudiosos argumentam que Monteiro Lobato subscreve, em seus textos, preconceitos etnocêntricos, e que o negro, nas narrativas do autor, encontra, na cozinha, a metáfora de seu confinamento e desqualificação social; outros pesquisadores afirmam que Lobato trata essas questões como boa parte dos intelectuais de sua época. Escreva um parágrafo sobre a representação do negro em “Negrinha”, de Lobato.

