

INSTRUÇÕES

LEIA COM ATENÇÃO

1. Este Caderno de Prova, com páginas numeradas de 1 a 15, é constituído de **40 (quarenta)** questões objetivas, cada uma com **4 (quatro)** alternativas, assim distribuídas:

01 a 10 – Língua Portuguesa

11 a 20 – Fundamentos de Educação e Legislação

21 a 40 – Conhecimentos Específicos

2. Caso o Caderno de Prova esteja incompleto ou tenha qualquer defeito de impressão, solicite ao fiscal que o substitua.

3. **Sobre a Marcação do Cartão de Respostas**

As respostas deverão ser transcritas com caneta esferográfica de tinta azul ou preta não porosa, fabricada em material transparente, para o Cartão de Respostas, que será o único documento válido para correção.

- 3.1. Para cada questão existe apenas uma alternativa que a responde acertadamente. Para a marcação da alternativa escolhida no **CARTÃO DE RESPOSTAS**, pinte **completamente** o círculo correspondente.

Exemplo: Suponha que para determinada questão a alternativa C seja a escolhida.

N.º da Questão
<input type="radio"/> A
<input type="radio"/> B
<input checked="" type="radio"/>
<input type="radio"/> D

- 3.2. Marque apenas uma alternativa para cada questão.

- 3.3. Será invalidada a questão em que houver mais de uma marcação, marcação rasurada ou emendada, ou não houver marcação.

- 3.4. Não rasure nem amasse o **CARTÃO DE RESPOSTAS**.

4. Todos os espaços em branco, neste caderno, podem ser utilizados para rascunho.

5. A duração da prova é **4 (quatro)** horas, já incluído o tempo destinado ao preenchimento do **CARTÃO DE RESPOSTAS**.

6. Somente após decorridas **2 horas e 30 minutos** do início da prova, o candidato, depois de entregar seu Caderno de Prova e seu Cartão de Respostas, poderá retirar-se da sala de prova. O candidato que insistir em sair da sala de prova antes desse tempo deverá assinar **Termo de Ocorrência** declarando sua desistência do concurso.

7. Será permitida a saída de candidatos levando o Caderno de Prova somente **na última meia hora** de prova.

8. Na página **15** deste Caderno de Prova, encontra-se a **Folha de Anotação do Candidato**, a qual poderá ser utilizada para a transcrição das respostas das questões objetivas. Essa folha poderá ser levada pelo candidato para posterior conferência com o gabarito somente após decorridas **2 horas e 30 minutos** do início da prova.

9. Após o término da prova, o candidato deverá, obrigatoriamente, entregar ao fiscal o **CARTÃO DE RESPOSTAS** devidamente assinado e preenchido.

LÍNGUA PORTUGUESA

INSTRUÇÃO: Leia o fragmento abaixo e responda às questões de 01 a 04.

Nunca antes na história deste país tinha acontecido nada igual. Não só na história deste país: o que se viu no dia 8 de julho de 2014, um dia que viverá para sempre, jamais tinha ocorrido em 100 anos da existência da seleção nacional de futebol. Também não havia acontecido em toda história da Copa do Mundo desde a sua criação, em 1930 – não num jogo de semifinal, disputa privativa de gigantes da bola. Pois aconteceu: a Alemanha enfiou 7 a 1 no Brasil, comprovando uma vez mais que tudo que não é impossível pelas leis da natureza é, por definição, possível de acontecer um dia qualquer. Quem poderia imaginar um resultado desses? Seria mais fácil o velho camelo da Bíblia passar pelo buraco de uma agulha. Mas os camelos do futebol, como se vê no mundo das realidades, são bichos capazes de fazer as coisas mais incríveis. Fizeram de novo, no Estádio de Minas Gerais. Fim de linha para a seleção e para o “hexa”, por falência de múltiplos órgãos.

(GUZZO, J. R. Veja, 16/07/2014.)

QUESTÃO 01

Sobre o trecho, assinale a afirmativa correta.

- (A) O resultado negativo da participação da seleção brasileira na Copa era previsível, pois nada se havia visto dessa natureza em qualquer Copa do Mundo de Futebol.
- (B) O povo brasileiro já imaginava tal resultado, visto que era jogo de semifinal entre gigantes da bola.
- (C) A participação da seleção brasileira na Copa foi encerrada *por falência de múltiplos órgãos*, ou seja, não houve uma única razão para o fato.
- (D) O dia 8 de julho de 2014 será esquecido bem depressa pelos brasileiros que são considerados povo de memória fraca.

QUESTÃO 02

O trecho *Seria mais fácil o velho camelo da Bíblia passar pelo buraco de uma agulha*. remete a um trecho bíblico. Esse sentido é adequadamente usado quando

- (A) o fato em questão não é possível de ser realizado.
- (B) se quer mostrar o quão difícil é realizar determinada ação.
- (C) a situação envolve animais a serem treinados por especialistas.
- (D) um fato futebolístico não causa indignação pública.

QUESTÃO 03

Os pronomes são importantes elementos para o estabelecimento da coesão textual. Assinale o trecho em que o pronome grifado **NÃO** estabelece referência no texto.

- (A) *um dia que viverá para sempre*
- (B) *em toda história da Copa do Mundo desde a sua criação*
- (C) *Quem poderia imaginar um resultado desses?*
- (D) *comprovando uma vez mais que tudo que não é impossível pelas leis da natureza*

QUESTÃO 04

A linguagem do artigo obedece às regras da norma culta da escrita, o que não impede de apresentar vocábulos informais comumente usados na oralidade. Qual trecho traz exemplo desse tipo de uso?

- (A) *Quem poderia imaginar um resultado desses?*
- (B) *Também não havia acontecido em toda história da Copa do Mundo desde a sua criação*
- (C) *Nunca antes na história deste país tinha acontecido nada igual.*
- (D) *Fim de linha para a seleção e para o “hexa”, por falência de múltiplos órgãos.*

INSTRUÇÃO: Leia trecho da entrevista da vice-presidente do Supremo Tribunal Federal, ministra Carmen Lúcia Antunes Rocha, à revista *Veja*, publicada em 17/09/2014, e responda às questões de 05 a 07.

Um dos principais problemas das campanhas eleitorais é a “guerra suja” na internet. A senhora, que comandou o Tribunal Superior Eleitoral até o ano passado, acha que a justiça tem instrumentos para combatê-la? A Justiça Eleitoral manda retirar do ar conteúdos quando se demonstra abuso ou fraude. O problema é que, quando esses conteúdos são retirados, já produziram efeitos.

Pode citar um exemplo? Nestas eleições, foi criada uma página supostamente de responsabilidade da campanha de Eduardo Campos. Mas ela entrou no ar antes do início do prazo permitido para a propaganda eleitoral. Na ocasião, nossa suposição foi que havia sido criada por adversários dele porque, caso um candidato não consiga comprovar que determinada postagem não tem nada a ver com ele, isso pode configurar, por exemplo, propaganda antecipada e gerar situações de inelegibilidade. Ainda não se encontrou um marco regulatório para a internet. Outra situação possível numa eleição: se “plantarem” algo que gere uma semente de informação falsa, teremos opções falsas e, por mais livre que seja a escolha, ela já estará fraudada. Esse é o perigo desse tipo de faroeste virtual.

QUESTÃO 05

Assinale o trecho que pode ser considerado a síntese das respostas da ministra.

- (A) *Ainda não se encontrou um marco regulatório para a internet.*
- (B) *Esse é o perigo desse tipo de faroeste virtual.*
- (C) *O problema é que, quando esses conteúdos são retirados, já produziram efeitos.*
- (D) *A Justiça Eleitoral manda retirar do ar conteúdos quando se demonstra abuso ou fraude.*

QUESTÃO 06

Sobre o uso de elementos coesivos no texto, analise as afirmativas.

- I - Na primeira pergunta da revista, as duas ocorrências da palavra *que* funcionam como elementos coesivos referenciais, pois fazem remissão a outros elementos da superfície textual.
- II - Na expressão *Nestas eleições*, o pronome situa o fato *eleições* em tempo posterior à fala da ministra.
- III - A expressão *Na ocasião* é anafórica, faz retomada de ideia dita anteriormente: a entrada no ar de uma página supostamente de um candidato antes do início do prazo permitido.
- IV - Os conectores *Mas*, *porque* e *caso*, na segunda resposta da ministra, exercem função coesiva referencial, estabelecendo relação de sentido com algo que os precede.
- V - Os pronomes *isso* e *esse*, na segunda resposta da ministra, fazem remissão a ideias dadas anteriormente no texto; se indicassem ideias a serem dadas posteriormente, seriam isto e este.

Estão corretas as afirmativas

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

QUESTÃO 07

O trecho *O problema é que, quando esses conteúdos são retirados, já produziram efeitos.* pode ser reescrito de várias formas. Assinale a reescrita que mantém o sentido do trecho.

- (A) *Efeitos foram produzidos no momento em que esses conteúdos são retirados.*
- (B) *O problema é que esses conteúdos já produziram efeitos quando são retirados.*
- (C) *O problema reside na retirada desses conteúdos, pois aí já produziram efeitos.*
- (D) *Depois que esses conteúdos são retirados, seus efeitos são produzidos.*

QUESTÃO 08

A organização argumentativa de um texto depende da coesão e da coerência estabelecidas entre suas partes. Leia com atenção os trechos abaixo, fora da sequência original, extraídos da revista Info, outubro de 2014.

- 1 - Com milhões de acessos, esses canais oferecem uma forma fácil de saber mais sobre um título, um autor, ou acompanhar os últimos lançamentos.
- 2 - Os grupos de debate no Facebook, por exemplo, são uma reedição dos antigos clubes de leitura.
- 3 - Desafiando o estereótipo, um grande número de jovens tem usado ferramentas digitais para escrever e compartilhar conteúdo ligado a uma das formas mais antigas de mídia: o livro.
- 4 - A popularidade é tanta que, neste ano, um grupo foi convidado para fazer parte da Bienal Internacional do Livro de São Paulo, o maior encontro de literatura da América Latina, realizado em agosto.
- 5 - As resenhas literárias também ganharam cara nova por meio do trabalho dos booktubers, internautas que usam a plataforma de vídeos YouTube para falar sobre livros.

Assinale a sequência que torna os trechos acima um texto coeso e coerente.

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

INSTRUÇÃO: Leia atentamente o texto abaixo e responda às questões 09 e 10.

Língua brasileira

[...] O Brasil tem dessas coisas, é um país maravilhoso, com o português como língua oficial, mas cheio de dialetos diferentes.

No Rio de Janeiro, é *“e aí merrmão ! CB, sangue bom!”* Até eu entender que merrmão era “meu irmão” levou um tempo. Para conseguir se comunicar, além de arranhar a garganta com o erre, você precisa aprender a chiar como chaleira velha: *“vai roláumaschparadaschischperrtasch”*. [...]

Em *Mins*, quer dizer, em Minas, eles engolem letras e falam *Belzonte, Nossenhora, Doidemais da conta, sô!* Qualquer objeto é chamado de *trem*. Lembrei daquela história do mineirinho na plataforma da estação. Quando ouviu um apito, falou apontando as malas: *“Muié, pega os trem que o bicho tá vindo”*. [...]

Mas o lugar mais interessante de todos é Florianópolis, um paraíso sobre a terra, abençoado por Nossa Senhora do Desterro. Os nativos tradicionais, conhecidos como Manezinhos da Ilha, têm o linguajar mais simpático da nossa língua brasileira. Chamam lagartixa de *crocodilinho da parede*. Helicóptero é *avião de rosca* (que deve ser lido *roschca*). Carne moída é *boi ralado*. Se você quiser um pastel de carne, precisa pedir um *envelope de boi ralado*. Telefone público, o popular orelhão, é conhecido como *poste de prosa* e a ficha de telefone é *pastilha de prosa*. Ovo eles chamam de *semente de galinha* e motel é *lugar de instantinho*. [...]

(RAMIL, K. *Tipo assim*. Porto Alegre: RBS, 2003.)

QUESTÃO 09

Sobre o texto, analise as afirmativas.

- I - O autor trata de variedades existentes na língua portuguesa do Brasil, enfocando diferenças de pronúncia e de vocabulário.
- II - A pronúncia das letras r e s pelos cariocas pode ser caracterizada como pedante, pois se julgam os que falam melhor o português.
- III - A descrição do linguajar dos nativos tradicionais de Florianópolis não apresenta traço de preconceito linguístico.
- IV - O autor expressa ponto de vista de conotação negativa e preconceituosa sobre os falares do Rio de Janeiro e de Minas.

Está correto o que se afirma em

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

QUESTÃO 10

As variedades linguísticas constituem sistemas adequados à expressão das necessidades comunicativas e cognitivas dos falantes, refletindo diferenças de várias naturezas. O texto aborda variedade

- (A) histórica, pois aponta palavras e expressões em desuso ou que não mais são usadas pelos brasileiros.
- (B) social, que comumente entra em conflito com a norma de prestígio e estigmatiza os falantes.
- (C) regional, mostrando diferenças fonéticas e semânticas entre brasileiros de várias regiões do país.
- (D) estilística, que depende do maior ou menor grau de formalidade entre os falantes ou determinados pelo contexto.

FUNDAMENTOS DE EDUCAÇÃO E LEGISLAÇÃO

QUESTÃO 11

Projetos para o ensino médio e para a educação profissional técnica que defendem um currículo de caráter integrado, politécnico e omnilateral se sustentam nas proposições de

- (A) Gramsci.
- (B) Perrenoud.
- (C) Paulo Freire.
- (D) Cláudio Moura e Castro.

QUESTÃO 12

Considerando a função social da educação escolar em uma perspectiva de formação politécnica e omnilateral no ensino médio e na educação profissional, assinale a afirmativa **INCORRETA**.

- (A) Embora insuficiente, a escola é uma instituição central no processo de formação das novas gerações considerando o trabalho como princípio educativo, visando a um projeto de sociedade socialista.
- (B) A escola necessita contemplar a formação técnica, mas sem se encerrar nela ou na mera transmissão de informações e aquisição de conteúdos disciplinares.
- (C) O ensino médio integrado tem o papel, tão somente, de subsidiar o ensino técnico com vista à formação para o mercado de trabalho e para um projeto de sociedade liberal.
- (D) Embora se associe ação cultural como estratégia de luta política e educação escolar, há reconhecimento que no plano educacional e especificamente pedagógico não se supera a dualidade estrutural socialmente determinada pela contradição entre capital e trabalho.

QUESTÃO 13

Um grupo de professores pretende elaborar seus planos de ensino com o propósito de proporcionar a seus alunos uma formação ampla, complexa e crítica. Essa formação exige

- (A) articulação entre ciência e tecnologia, manutenção da prioridade das áreas e disciplinas de formação geral em detrimento da formação específica, considerando-se suas determinações históricas e o domínio de competências, como as de digitalizar, calcular, codificar e decodificar.
- (B) apropriação aprofundada do conhecimento, estabelecimento de inter-relações entre saberes de diferentes áreas e sua contextualização social, cultural e política, considerando-se suas determinações históricas e o domínio de capacidades, como as de analisar, questionar, problematizar e interpretar.
- (C) integração entre competências e habilidades, manutenção do dualismo entre o ensino propedêutico e o profissionalizante, considerando-se suas determinações históricas e o domínio de capacidades, como as de analisar, questionar, problematizar e interpretar.
- (D) interação entre professores e alunos, manutenção da oposição entre as áreas de ciências humanas e as de exatas, considerando-se suas determinações históricas e o domínio de capacidades, como as de compreender, assimilar, memorizar e sistematizar.

QUESTÃO 14

Compreendendo o letramento digital enquanto prática social, marque V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

- () Os espaços de sociabilidade digital necessitam ser planejados enquanto sistemas autônomos que transcendem diferenças individuais, tempos e culturas que utilizam a escrita.
- () O tecnocentrismo pode estar na raiz de binarismos, tais como digital e convencional, real e virtual.
- () Os processos pedagógicos precisam considerar as relações complexas entre redes digitais, práticas, contextos e pessoas.
- () A escola necessita planejar os modos de apropriação de novas tecnologias da informação e da comunicação dando centralidade ao desenvolvimento cognitivo.

Assinale a sequência correta.

- (A) F, V, V, F
- (B) F, F, V, V
- (C) V, F, V, F
- (D) V, V, F, V

QUESTÃO 15

Modelos de avaliação centrados nos resultados de desempenho dos estudantes, nos testes padronizados e realizados em larga escala, com uma concepção reducionista de educação e de avaliação, têm assumido condição de hegemonia nas políticas públicas de avaliação institucional no Brasil. Considerando os custos sociais de tais modelos, assinale a afirmativa **INCORRETA**.

- (A) Limitam a construção de conhecimento por parte dos estudantes, uma vez que tudo aquilo que não for priorizado nos testes padronizados não se encontra nos processos de ensino.
- (B) Padronizam práticas pedagógicas postas em ação pelas instituições de ensino em diferentes níveis e modalidades, uma vez que estas são induzidas a treinar os estudantes para acertarem as questões do exame.
- (C) Expõem a problematização, interpretação e compreensão dos significados do baixo desempenho dos estudantes, acionando, paralelamente, ações de melhoria da qualidade da educação pública via processos pedagógicos democráticos.
- (D) Dificultam a ruptura com uma cultura de avaliação ranqueadora e meritocrática, seja em relação às instituições, seja em relação aos professores e estudantes.

QUESTÃO 16

Ao longo destas últimas décadas, as experiências e pesquisas sobre gestão democrática da educação têm destacado a importância da autonomia e da descentralização para a realização dessa forma de gestão. Considerando tais princípios, assinale a afirmativa correta.

- (A) Desenvolvem-se a partir da avaliação da qualidade do desempenho dos estudantes com vista à eficiência e eficácia do sistema público de ensino.
- (B) Implicam saneamento de conflitos entre o topo e a base do sistema público de ensino, ancorando-se na avaliação de resultados, na restrição da ação dos atores escolares a seus níveis administrativos e no atendimento individual dos pedidos dos diretores.
- (C) Compreendem o diálogo e a participação de cada coletivo escolar na formulação, acompanhamento e avaliação do projeto pedagógico da escola, alicerçando-se na dupla ideia de emancipação enquanto projeto de desenvolvimento pessoal e mudança societal.
- (D) Realizam-se por meio de instrumentos que viabilizam a construção de um mercado educativo, descentralizado, concorrencial, autônomo e com tendência à desregulação da intervenção estatal.

QUESTÃO 17

De acordo com a Lei nº 11.892/2008, os Institutos Federais de Educação, Ciência e Tecnologia são instituições que

- (A) priorizam a educação básica, com ênfase no ensino profissional, na modalidade a distância, visando à produção, ao desenvolvimento e à transferência de tecnologias sociais do setor público para o setor privado.
- (B) promovem programas de extensão e de divulgação científica e tecnológica, mas não têm autonomia para ministrar cursos de pós-graduação *stricto sensu*.
- (C) realizam cursos de educação técnica e tecnológica criados pelo Conselho Nacional de Educação (CNE) em conformidade com as demandas governamentais.
- (D) ofertam educação profissional e tecnológica, em todos os seus níveis e modalidades, formando e qualificando cidadãos visando à atuação profissional nos diversos setores da economia, com ênfase no desenvolvimento socioeconômico local, regional e nacional.

QUESTÃO 18

A meta 11 do Plano Nacional de Educação em vigência trata da educação profissional técnica de nível médio.

NÃO é estratégia definida para alcance da citada meta:

- (A) Expandir as matrículas de educação profissional técnica de nível médio na Rede Federal de Educação Profissional, Científica e Tecnológica, levando em consideração a responsabilidade dos Institutos na ordenação territorial, sua vinculação com arranjos produtivos, sociais e culturais locais e regionais, bem como a interiorização da educação profissional.
- (B) Elevar em cinco anos a taxa de conclusão média dos cursos técnicos de nível médio na Rede Federal de Educação Profissional, Científica e Tecnológica para 100% (cem por cento) e elevar, nos cursos presenciais, a relação de alunos por professor para 50 (cinquenta).
- (C) Estimular a expansão do estágio na educação profissional técnica de nível médio e do ensino médio regular, preservando-se seu caráter pedagógico integrado ao itinerário formativo do aluno, visando à formação de qualificações próprias da atividade profissional, à contextualização curricular e ao desenvolvimento da juventude.
- (D) Reduzir as desigualdades étnico-raciais e regionais no acesso e permanência na educação profissional técnica de nível médio, inclusive mediante a adoção de políticas afirmativas, na forma da lei.

QUESTÃO 19

O Regime de Colaboração foi estabelecido no Artigo 211 da Constituição Federal Brasileira. Em matéria educacional, a responsabilidade de exercer função redistributiva e supletiva, de forma a garantir equalização de oportunidades educacionais e padrão mínimo de qualidade do ensino, mediante assistência técnica e financeira aos entes federados, cabe:

- (A) aos Estados.
- (B) à União.
- (C) aos Municípios.
- (D) ao setor privado.

QUESTÃO 20

Em relação ao que foi estabelecido na Lei de Diretrizes e Bases da Educação Nacional (Lei nº 9.394/1996) para a educação profissional técnica de nível médio, é correto afirmar:

- (A) Deve seguir fielmente a Base Comum Nacional regulamentada pelo Conselho Nacional de Educação, sendo vetada a construção de diferentes itinerários formativos.
- (B) Deve ser desenvolvida com base no currículo de cursos propedêuticos, sob responsabilidade de instituições que compõem o Sistema S.
- (C) Estão impedidas de reconhecer conhecimentos adquiridos no trabalho para prosseguimento ou conclusão de estudos.
- (D) Integra-se aos diferentes níveis e modalidades de educação e às dimensões do trabalho, da ciência e da tecnologia.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

QUESTÃO 21

Sobre os números quânticos e as informações acerca das propriedades do elétron em um determinado orbital que estes fornecem, assinale a afirmativa **INCORRETA**.

Considere que o primeiro elétron a ocupar um orbital possui número quântico de spin igual a $-1/2$.

- (A) O elétron de diferenciação para um átomo com $Z = 20$ possui a seguinte série de números quânticos: $n = 4, l = 0, m = 0, s = +1/2$.
- (B) Um elétron na camada **N** só pode assumir valores de l (número quântico secundário) iguais a 1 e 2.
- (C) Um átomo neutro com elétron de valência no subnível **d** da camada **M** tem número atômico máximo igual a 30.
- (D) É possível o conjunto de números quânticos: $n = 3; l = 2; m = 2; s = -1/2$ para um elétron.

QUESTÃO 22

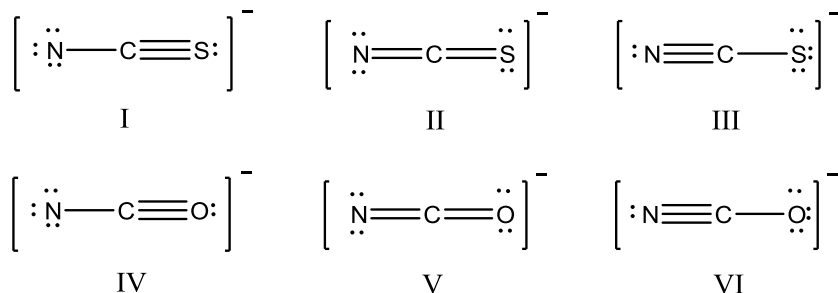
Um sal de um metal de massa atômica igual a 232 foi eletrolisado em solução aquosa, durante 4 minutos e 10 segundos por uma corrente de 4 A, fornecendo um depósito de 0,8 gramas do metal no catodo. Com base nesses dados, pode-se inferir que o número de oxidação do metal no sal é:

- (A) + 3
- (B) + 4
- (C) + 1
- (D) + 2

Dado: Constante de Faraday = $96.500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$

QUESTÃO 23

Os íons tiocianato e cianato são considerados ligantes ambidentados, isto é, podem se coordenar por um átomo ou dois átomos. Observe as estruturas de Lewis possíveis para os íons NCS^- e NCO^- .



Considerando os conceitos de carga formal, as duas estruturas preferidas para os íons NCS^- e NCO^- , são respectivamente:

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

QUESTÃO 24

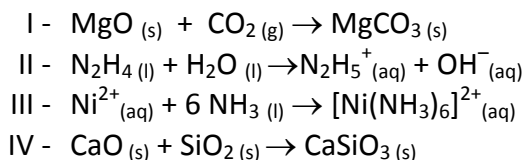
A Tabela Periódica é a mais importante ferramenta que os químicos utilizam para obter informações a respeito dos elementos. Uma das propriedades mais importantes que pode ser observada é a variação de raio iônico. Considere a série isoeletrônica de íons O^{2-} , F^- , Na^+ , Mg^{2+} e Al^{3+} . A ordem decrescente correta de raio iônico é dada por:

Dados os números atômicos: O = 8; F = 9; Na = 11; Mg = 12; Al = 13

- (A) $\text{O}^{2-} < \text{F}^- < \text{Na}^+ < \text{Mg}^{2+} < \text{Al}^{3+}$
- (B) $\text{Al}^{3+} < \text{Mg}^{2+} < \text{Na}^+ < \text{F}^- < \text{O}^{2-}$
- (C) $\text{Al}^{3+} > \text{Mg}^{2+} > \text{Na}^+ > \text{F}^- > \text{O}^{2-}$
- (D) $\text{O}^{2-} > \text{F}^- > \text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{Al}^{3+}$

QUESTÃO 25

Ácidos e bases são fundamentais em toda a Química. De acordo com a situação, são empregadas definições diferentes para classificar as substâncias em ácidos e bases. Observe as reações abaixo.

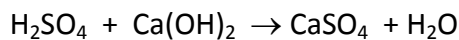


Assinale a alternativa que define corretamente a classificação ácido-base.

- (A) I - Arrhenius; II - Lux-Flood; III - Bronsted-Lowry; IV - Lewis
- (B) I - Lux-Flood; II - Bronsted-Lowry; III - Lewis; IV - Lux-Flood
- (C) I - Lewis; II - Arrhenius; III - Lewis; IV - Bronsted-Lowry
- (D) I - Bronsted-Lowry; II - Lewis; III - Lewis; IV - Lux-Flood

QUESTÃO 26

O sulfato de cálcio anidro (CaSO_4) é matéria prima para fabricação de giz escolar. Na forma hidratada ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$), é conhecido como gesso e usado também em ortopedia para imobilização em caso de luxação e fratura óssea. Uma reação de formação do sulfato de cálcio (não balanceada) pode ser representada por:



Dadas as massas atômicas:
H = 1; O = 16; S = 32; Ca = 40

Num vaso reacional são introduzidos 19,6 g de H_2SO_4 e 14,8 g de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ e, terminada a reação, resultará

- (A) no consumo total das massas de H_2SO_4 e $\text{Ca}(\text{OH})_2$ colocadas, pois essas quantidades são estequiométricas.
- (B) uma sobra de 2,8 g de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ e consumo total da massa de H_2SO_4 colocada.
- (C) na formação de 172 g de CaSO_4 e consumo total da massa de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ colocada.
- (D) na formação de 10,2 g de H_2O e sobra de 2,3 g de H_2SO_4 .

QUESTÃO 27

O ascorbato de sódio é um antioxidante utilizado na cerveja para evitar o seu escurecimento e degradação. Segundo a resolução nº 65/2011 da ANVISA, o limite máximo desse aditivo em cerveja, medido como ácido ascórbico ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$), é de 0,03 g/100 mL. A análise de uma amostra indicou concentração de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ igual a $5,0 \times 10^{-2}$ mol/L. Sobre o resultado da análise e o limite normatizado, é correto afirmar:

- (A) A amostra apresenta concentração de 0,011 g/100 mL e cumpre a norma.
- (B) A amostra apresenta concentração de 0,15 g/mL e está fora do limite legal.
- (C) A amostra apresenta concentração de 0,88 g/100 mL e está acima do limite legal.
- (D) A amostra apresenta concentração de 0,28 g/L e obedece à norma.

Dadas as massas atômicas:
H = 1; C = 12; O = 16

QUESTÃO 28

Pesa-se uma amostra gasosa de um hidrocarboneto alifático saturado e constata-se a presença de 58 g do gás. Essa amostra ocupa um volume de $0,0123 \text{ m}^3$ a 2 atm e 27°C . Assumindo comportamento ideal, é correto afirmar que nessa amostra

- (A) o hidrocarboneto presente é o propano.
- (B) a massa molecular do gás é 28 g/mol.
- (C) existem $6,02 \times 10^{24}$ moléculas do gás.
- (D) existe 1 mol de um alcano.

Dados: $R = 0,082 \text{ L.atm.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$, C = 12; H = 1

QUESTÃO 29

Sobre as razões dos processos químicos espontâneos terem um sentido, marque V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

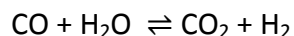
- () As reações espontâneas seguem no sentido da diminuição de energia ou do aumento da entropia.
- () Qualquer processo que aumenta o número de moléculas no estado gasoso indica um aumento na entropia.
- () Se $\Delta H > 0$ e $\Delta S < 0$, então ΔG é sempre negativo e o processo direto é espontâneo.
- () Se $\Delta G < 0$, então a reação direta não é espontânea e não ocorrerá qualquer reação líquida.

Assinale a sequência correta.

- (A) V, V, F, F
- (B) F, F, V, V
- (C) V, F, F, V
- (D) F, V, V, F

QUESTÃO 30

A reação de deslocamento de água, presente no processo industrial, visa à produção de hidrogênio por meio da conversão do CO em CO₂ e da água em H₂. A equação química que representa essa transformação gasosa exotérmica é:



Sobre esse sistema em equilíbrio, assinale a afirmativa correta.

- (A) Diminuindo a temperatura, o equilíbrio é deslocado no sentido da reação que necessita de calor, aumentando o rendimento dos produtos.
- (B) Como se trata de uma reação exotérmica, o aumento da temperatura implica diminuição da constante de equilíbrio do sistema.
- (C) Como se trata de uma reação exotérmica, o aumento da temperatura implica aumento do rendimento da conversão.
- (D) O aumento do volume total do sistema favorece o aumento tanto da produção de H₂ quanto da conversão de CO em CO₂.

QUESTÃO 31

O cigarro contém mais de 4.000 substâncias químicas e, entre elas, a nicotina. Nicotina é uma substância alcaloide, líquida e de cor amarela que constitui o princípio ativo do tabaco. Em pequenas quantidades causa uma liberação de adrenalina e emoção. Em grandes quantidades é tóxica sendo usada eficazmente como inseticida. A nicotina é uma base de fórmula C₁₀H₁₄N₂ cuja constante de basicidade é $K_b = 1 \times 10^{-6}$. Qual o pH de uma solução 0,04 M em nicotina?

- (A) 8,7
- (B) 12,2
- (C) 9,5
- (D) 10,3

Dado: $\log 2 = 0,3$

QUESTÃO 32

A coluna da esquerda apresenta fundamentos da cinética das reações químicas e a da direita, suas definições/caracterizações. Numere a coluna da direita de acordo com a da esquerda.

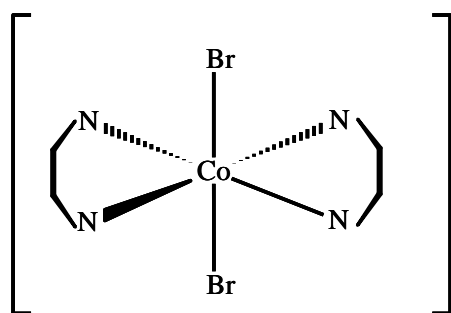
- | | | |
|--|-----|---|
| 1 - Reação de ordem zero | () | Relaciona-se diretamente com a constante de velocidade. |
| 2 - Lei de Van't Hoff | () | Independente da concentração dos reagentes. |
| 3 - Energia de ativação | () | Valor calculado, experimentalmente, pelo coeficiente angular da relação $\ln K$ em função do inverso da temperatura. |
| 4 - Tempo de meia vida (reações de 1ª ordem) | () | Normalmente a velocidade das reações aumenta com o aumento da temperatura. Um aumento de 10° C chega a dobrar a velocidade de uma reação. |

Assinale a sequência correta.

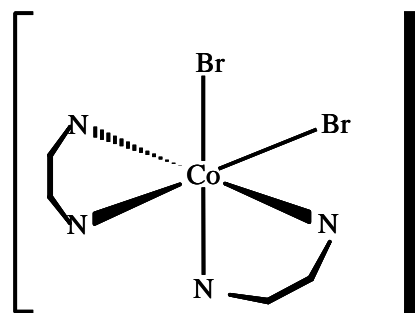
- (A) 4, 2, 1, 3
- (B) 2, 1, 3, 4
- (C) 3, 4, 1, 2
- (D) 4, 1, 3, 2

QUESTÃO 33

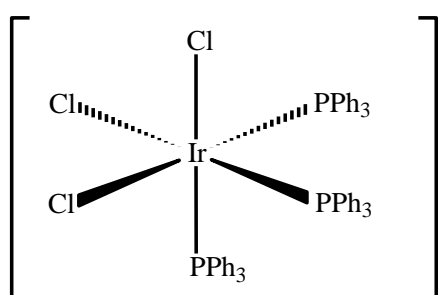
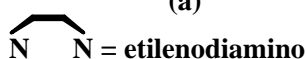
Em Química de Coordenação, a fórmula molecular muitas vezes não é suficiente para identificar um complexo metálico, pois pode haver isomeria. Observe os seguintes pares de isômeros:



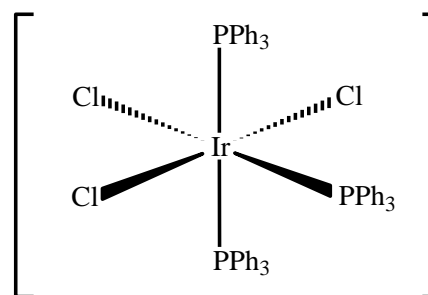
(a)



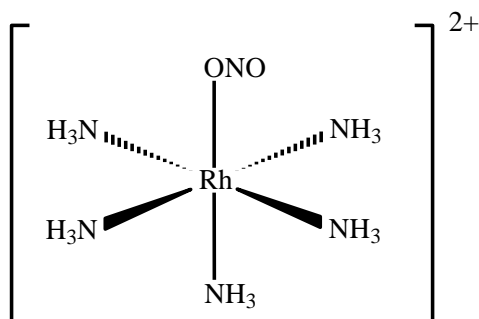
(b)



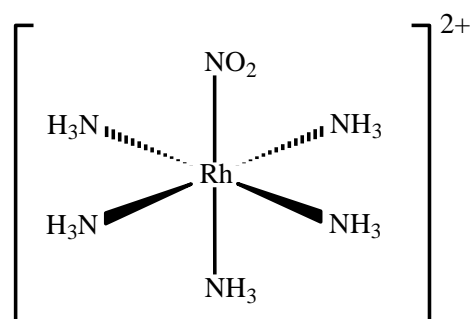
(c)



(d)



(e)



(f)

Sobre esses pares de isômeros, analise as afirmativas.

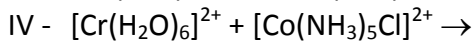
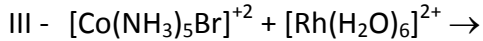
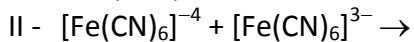
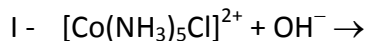
- I - Os isômeros (a) e (b) são isômeros geométricos *fac-mer*.
- II - Os isômeros (c) e (d) são isômeros de coordenação.
- III - Os isômeros (e) e (f) são isômeros de ligação.
- IV - Nenhum dos pares de isômeros tem atividade óptica.

Está correto o que se afirma em

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

QUESTÃO 34

Mecanismos de reações de compostos de coordenação são importantes pois, evidenciam, por exemplo, como podem atuar determinadas drogas quimioterápicas em organismos vivos. Observe as seguintes reações de compostos de coordenação:



Sobre essas reações, marque V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

- () Na reação I, a lei de velocidade é $v = k[[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]^{2+}].[\text{OH}^-]$
() Na reação II, o mecanismo de reação é de esfera interna.
() Na reação III, o mecanismo de reação é de esfera externa.
() A reação IV é de 2ª ordem.

Assinale a sequência correta.

- (A) F, V, V, F
(B) V, F, F, V
(C) V, F, V, F
(D) F, F, V, V

QUESTÃO 35

Uma amostra de 500 mL de água natural foi levada a um laboratório para análise do teor de cálcio, pois muitas pessoas que bebiam dessa água eram internadas com cólicas de rim após algum tempo de consumo. A amostra foi analisada e teve o cálcio precipitado como oxalato de cálcio, CaC_2O_4 . Após a filtração e a lavagem do precipitado, usou-se um cadinho de massa igual a 25,1750 g para calcinar o precipitado. Após a calcinação, o peso do cadinho contendo o óxido de cálcio, CaO , foi 25,4550 g. A concentração de cálcio na amostra em g/mL é igual a

- (A) 2×10^1
(B) 2×10^{-4}
(C) 4×10^{-1}
(D) 4×10^{-4}

Dados:

Massas molares em g/mol: C = 12; O = 16; Ca = 40

QUESTÃO 36

Uma amostra de $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ de massa igual a 0,2010 g consumiu 40,00 mL de uma solução aquosa de KMnO_4 . De acordo com a equação balanceada abaixo, a concentração, em mol/L, da solução de KMnO_4 será igual a

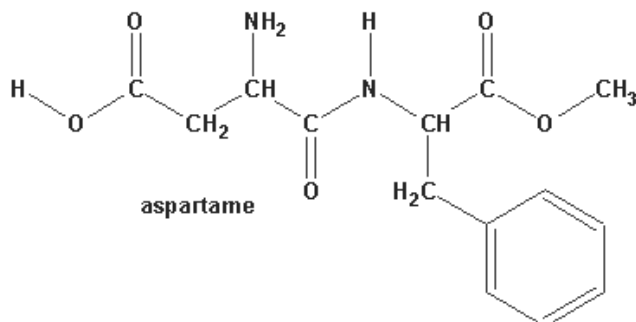
- (A) $1,5 \times 10^{-5}$
(B) $1,5 \times 10^{-2}$
(C) $1,5 \times 10^{-1}$
(D) $1,5 \times 10^{-3}$

Dados:

- Massas molares dos reagentes empregados: $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 = 134$ g/mol; $\text{KMnO}_4 = 158$ g/mol
- Equação balanceada: $2 \text{MnO}_4^- + 5 \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 16 \text{H}^+ \rightarrow 2 \text{Mn}^{2+} + 10 \text{CO}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$

QUESTÃO 37

O aspartame é uma substância que confere sabor doce às bebidas em lugar da sacarose. As bebidas diet (de baixa caloria) usam os edulcorantes (substâncias naturais ou artificiais, diferentes dos açúcares, que imitam o sabor doce) para conferir-lhes mesmos padrões de identidade e qualidade das bebidas correspondentes, exceto quanto ao teor calórico. A fórmula estrutural do aspartame está representada abaixo:



A função orgânica que **NÃO** está presente na estrutura desse edulcorante é:

- (A) Éter.
- (B) Amina.
- (C) Ácido carboxílico.
- (D) Amida.

QUESTÃO 38

Os polímeros são compostos de alta estabilidade química e por isso têm larga aplicação. Porém, quando são descartados no meio ambiente sem nenhum critério, passam a ser um problema ambiental, pois sua degradação natural leva muito tempo. Uma solução encontrada é a fabricação de polímeros biodegradáveis que podem ser decompostos rapidamente pelos microrganismos do solo. São exemplos de polímeros biodegradáveis sintéticos:

- (A) Borrachas de butadieno.
- (B) Cianoacrilatos de metila.
- (C) Poli(idroxibutirato) e ácido poli(lático).
- (D) Policarbonatos.

QUESTÃO 39

Um perito criminal da Polícia Federal compareceu à cena de um crime envolvendo tráfico de narcóticos. Sobre uma mesa ele recolheu uma amostra de 2,4 g de cocaína. Já no laboratório da perícia, essa amostra foi diluída em 15,0 mL de clorofórmio e foi colocada numa cubeta de 0,5 dm. Sabendo que a cocaína tem rotação específica $[\alpha]_D = -16$, a rotação em graus observada foi igual a

- (A) $+1,3^\circ$
- (B) $-0,51^\circ$
- (C) $-1,3^\circ$
- (D) $+0,51^\circ$

QUESTÃO 40

Reações orgânicas são de suma importância na produção de fármacos. Duas substâncias são muito utilizadas atualmente: o ácido acetilsalicílico e o acetaminofeno. A primeira é feita a partir da reação do ácido salicílico com o anidrido acético na presença de NaOH e H₂O. A segunda é obtida a partir da reação da *p*-hidroxianilina com anidrido acético na presença de NaOH e H₂O. Essas duas sínteses são exemplos de reação de

- (A) substituição nucleofílica.
- (B) eliminação.
- (C) adição.
- (D) substituição eletrofílica.



Edital N.º 70, de 17/07/2015 e complementares

**CONCURSO PÚBLICO PARA CARGOS EFETIVOS DA CARREIRA DO
MAGISTÉRIO DO ENSINO BÁSICO, TÉCNICO E TECNOLÓGICO**

Nome: _____

Cargo: Docente

Área: Química

FOLHA DE ANOTAÇÃO DO CANDIDATO

Questão	Alternativa
01	
02	
03	
04	
05	
06	
07	
08	
09	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	

Questão	Alternativa
21	
22	
23	
24	
25	
26	
27	
28	
29	
30	
31	
32	
33	
34	
35	
36	
37	
38	
39	
40	

Esta folha é destinada para uso EXCLUSIVO do candidato.