

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

01. A chuva, não afetada pelas atividades industriais, contém principalmente ácido carbônico (ácido fraco) e possui pH em torno de 5,7. Já a chuva ácida é decorrente da formação de ácidos fortes provenientes de óxidos de nitrogênio e de enxofre emanados e lançados à atmosfera pelas indústrias. Esses óxidos, ao se dissolverem na água, transformam-se em ácidos nítrico e sulfúrico. Supondo que, em uma chuva ácida, a concentração de prótons $[H^+]$ formados pela ionização dos ácidos na água seja de 10^{-5} , o seu pH é,

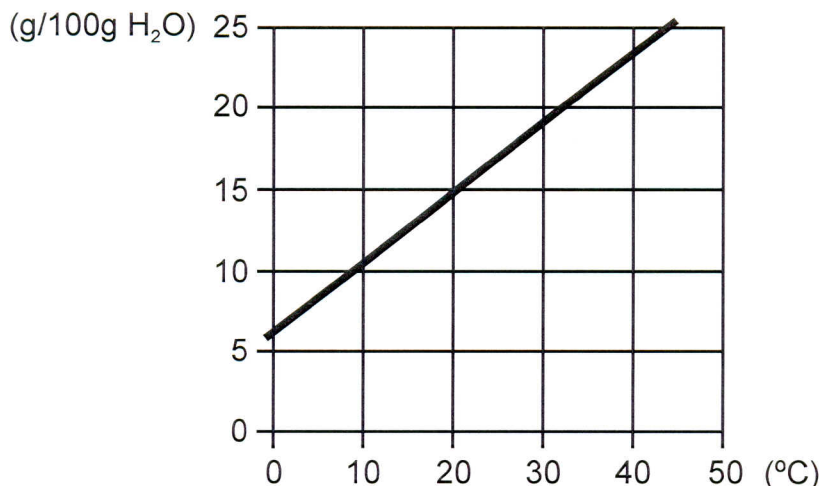
- a) 0,5
- b) 5,0
- c) 0,1
- d) 1,0

02. O rótulo de uma garrafa de vinho de 700 mL de vinho traz a sua graduação alcoólica: 10,8% em volume.

Isto indica que, com relação à quantidade de álcool, neste vinho

- a) cada litro contém 10,8 mL.
- b) cada garrafa contém 108,0 mL.
- c) cada garrafa contém menos de 10,8 mL.
- d) cada litro contém 108,0 mL.

03. A curva de solubilidade de um sal hipotético é:



Se a 20°C misturarmos 20g desse sal com 100g de água, quando a mistura for concluída é correto afirmar que

- a) 5g do sal estarão em solução.
- b) 15g do sal será corpo de fundo(precipitado)
- c) todo o sal estará em solução.
- d) 5g do sal será corpo de fundo(precipitado).

04. Em um experimento, soluções aquosas de nitrato de prata, AgNO_3 , e de cloreto de sódio, NaCl , reagem entre si e formam cloreto de prata, AgCl , sólido branco insolúvel, e nitrato de sódio, NaNO_3 , sal solúvel em água.

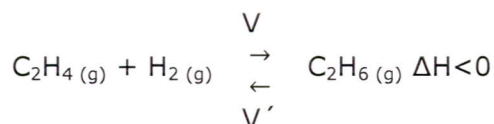
A massa desses reagentes e a de seus produtos estão apresentadas neste quadro:

Massa das substâncias / g			
Reagentes		Produtos	
AgNO_3	NaCl	AgCl	NaNO_3
1,699	0,855	X	0,850

Considere que a reação foi completa e que não há reagentes em excesso. Assim sendo, é correto afirmar que X, ou seja a massa de cloreto de prata produzida, é

- a) 0,585 g.
- b) 1,434 g.
- c) 1,699 g.
- d) 2,284 g.

05. A reação do eteno, C_2H_4 , com hidrogênio, H_2 , produz etano, C_2H_6 . Sabe-se que, no equilíbrio, a velocidade de formação dos produtos, V, e a velocidade inversa, de formação dos reagentes, V' , são iguais.



Foram realizados dois experimentos envolvendo essa reação, com apenas uma diferença: um, na presença de catalisador; o outro, na ausência deste.

Comparando-se esses dois experimentos, é correto afirmar que, na reação catalisada, aumenta

- a) a concentração de etano, no equilíbrio.
- b) a quantidade de energia térmica produzida.
- c) a rapidez com que as velocidades V e V' se igualam.
- d) a velocidade V, enquanto a velocidade V' diminui.

06. Em águas subterrâneas encontram-se várias substâncias, como o calcário (CaCO_3) e a dolomita ($\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$). Dessa maneira, passa a existir em sua composição uma quantidade excessiva de íons Ca^{+2} e Mg^{+2} na forma de bicarbonatos (HCO_3^-), nitratos (NO_3^-), cloretos (Cl^-) e sulfatos (SO_4^{-2}), o que a torna imprópria para consumo por ser uma água com dureza elevada ($>150\text{g/L}$ em CaCO_3).

Com relação ao texto acima, é correto afirmar que

- I. o íon Mg^{+2} apresenta configuração eletrônica igual a $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$.
- II. o nitrogênio, no íon nitrato, apresenta nox igual a +2.
- III. os íons cálcio e cloreto apresentam o mesmo número de elétrons.
- IV. o calcário, em meio ácido, produz gás carbônico.

Estão corretas apenas as alternativas

- a) II e IV.
- b) I e II.
- c) III e IV.
- d) I e III.

07. As regras utilizadas para nomenclatura de substâncias inorgânicas estão baseadas no número de oxidação de seus elementos químicos.

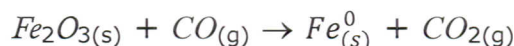
Observe o quadro abaixo, em que o cloro apresenta diferentes números de oxidação:

SUBSTÂNCIAS	
Fórmula	Nome
Cl ₂	Cloro gasoso
NaClO	Hipoclorito de Sódio
NaCl	Cloreto de Sódio
KClO ₃	Clorato de Potássio

A ordenação das substâncias citadas no quadro, segundo o número de oxidação crescente do cloro, é

- cloreto de sódio, cloro gasoso, hipoclorito de sódio e clorato de potássio.
- clorato de potássio, cloreto de sódio, hipoclorito de sódio e cloro gasoso.
- hipoclorito de sódio, cloro gasoso, cloreto de sódio e clorato de potássio.
- hipoclorito de sódio, cloreto de sódio, cloro gasoso e clorato de potássio.

08. Nas usinas siderúrgicas, a obtenção do ferro metálico, Fe⁰ (MM = 56 g.mol⁻¹), a partir da hematita, Fe₂O₃ (MM = 160 g.mol⁻¹), envolve a seguinte equação, não balanceada:



A massa de ferro metálico, em gramas, obtida quando se faz reagir 200 kg de hematita, que apresenta 20% de impurezas é

- $5,60 \times 10^5$
- $1,12 \times 10^5$
- $5,60 \times 10^3$
- $1,12 \times 10^3$

09. Uma solução a 5% em massa de hipoclorito de sódio (NaClO) em água é chamada comercialmente de água sanitária.

Considerando-se a densidade da solução igual a 1,0g/mL, a massa (em gramas) de NaClO necessária para preparar 1L de água sanitária é

- 0,5
- 5,0
- 95,0
- 50,0

10. Partindo-se de 200g de soda cáustica, por neutralização completa com ácido clorídrico obtêm-se 234g de cloreto de sódio. A porcentagem de pureza da soda cáustica é de

- 58,5%
- 23,4%
- 60%
- 80%

11. Da equação, $KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + K_2SO_4 + O_2 + H_2O$ afirma-se que:

- após o balanceamento, o coeficiente mínimo inteiro da água é igual a 8.
- o peróxido de hidrogênio atua como oxidante.
- no MnSO₄, o número de oxidação do manganês é igual a +1.
- o permanganato de potássio é o agente oxidante.

Estão corretas apenas as afirmativas

- I e IV.
- II e III.
- I e III.
- I e II.

12. Considere as afirmativas abaixo referentes à fórmula molecular $C_4H_{10}O$.

- I. A fórmula molecular $C_4H_{10}O$ apresenta sete estruturas isoméricas em que quatro são classificadas como alcoóis e três éteres.
- II. Dentre os isômeros alcoóis, o 2-butanol é o único que apresenta atividade ótica, enquanto todos os isômeros éteres são óticamente inativos.
- III. Como os isômeros 1-butanol e 2-metil-2-propanol pertencem à mesma função química e apresentam o mesmo tipo de interação intermolecular – ligações de hidrogênio –, ambos possuem o mesmo ponto de ebulição.

Está(ão) correta(s) apenas a(s) afirmativa(s)

- a) I.
- b) II.
- c) I e II.
- d) I e III.

13. O ferro (${}^{56}_{26}Fe$) é um metal de transição, branco acinzentado, reativo, que forma ligas as quais apresentam aplicações importantes, entre elas o "aço". Nos vários compostos químicos em que está presente, o ferro é encontrado em diferentes estados de oxidação, tais como Fe^{+2} e Fe^{+3} .

Com relação ao Fe^0 , Fe^{+2} e Fe^{+3} , são feitas as afirmativas a seguir.

- I. Os íons Fe^{+2} e Fe^{+3} são obtidos a partir do átomo de ferro, pela perda de 2 e 3 elétrons, respectivamente.
- II. O átomo de Fe^0 , no seu estado fundamental, apresenta 6 elétrons no nível de valência.
- III. Os íons Fe^{+2} e Fe^{+3} apresentam 26 prótons, 30 nêutrons, mas diferem entre si pelo número de elétrons.
- IV. A configuração eletrônica do Fe^{+3} é $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$.

Estão corretas apenas as afirmativas

- a) I e II.
- b) I e III.
- c) III e IV.
- d) I e IV.

14. O composto 1,2,3,4,5,6-hexacloro-ciclo-hexano (HCH) é um inseticida organoclorado que foi muito utilizado no combate a uma série de insetos (como o barbeiro, por exemplo) que são vetores de doenças. Esse composto, assim como outros dessa classe tiveram seu uso restrito ou proibido no Brasil. Uma vez absorvido pelo organismo, o HCH pode ser transformado em uma série de metabólicos tais como os tricloro-fenóis, o hexacloro-ciclo-hexeno, o hexacloro-benzeno e o pentacloro-ciclo-hexenol.

Considere as afirmativas abaixo

- I. Nenhum dos metabólicos citados é um composto aromático.
- II. O hexacloro-ciclo-hexeno é um alceno.
- III. Uma molécula de tricloro-fenol possui uma hidroxila ligada a um carbono aromático.
- IV. Uma molécula de 1,2,3,4,5,6-hexacloro-ciclo-hexano possui somente 6 átomos de carbono e 6 átomos de cloro.
- V. O pentacloro-ciclo-hexenol possui uma ligação dupla e uma hidroxila.

Estão corretas apenas as afirmativas

- a) I, II e IV.
- b) III e V.
- c) II, III e V.
- d) III, IV e V.

15. A partir de óleos vegetais pode-se obter um combustível com características semelhantes ao óleo diesel porém, ecologicamente aceitável, chamado biodiesel. Uma das etapas de fabricação do biodiesel é a hidrólise de triglicerídeos, que vai formar

- a) alcoóis primários e ésteres.
- b) glicerol e ésteres.
- c) glicerol e ácidos carboxílicos.
- d) glicerol e éteres.

16. Sobre os compostos SO_2 , CaSO_4 e SiO_2 , afirma-se que

- SO_2 é um composto molecular; CaSO_4 apresenta uma ligação iônica, duas ligações covalentes dativas e duas covalentes comuns; SiO_2 apresenta geometria linear.
- SO_2 apresenta geometria angular; CaSO_4 é composto iônico; SiO_2 apresenta uma ligação covalente dupla e uma ligação covalente dativa.
- SO_2 apresenta uma ligação covalente dativa e uma ligação covalente dupla; CaSO_4 apresenta geometria tetraédrica; SiO_2 é composto iônico.
- SO_2 apresenta duas ligações covalentes duplas; CaSO_4 é composto iônico; SiO_2 é composto molecular.

17. Bromato de potássio, sulfito de amônio, iodeto de sódio, nitrito de bário e óxido férrico são representados, respectivamente, pelas fórmulas

- KBrO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$, NaI , $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ e FeO .
- KBrO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$, NaI , BaNO_2 e FeO .
- KBrO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$, NaI , $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ e Fe_2O_3 .
- KBrO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, NaI , $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ e Fe_2O_3 .

18. Aos frascos A, B e C, contendo soluções aquosas incolores de substâncias diferentes, foram adicionadas gotas de fenolftaleína. Observou-se que só o frasco A passou a apresentar coloração rósea.

Que alternativa indica substâncias que podem estar presentes em B e C?

- NaOH e NaCl .
- H_2SO_4 e HCl .
- NaOH e $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
- H_2SO_4 e NaOH .

19. Um grupo de alunos, testando a velocidade das reações, adicionou três comprimidos iguais e efervescentes de antiácido, em três copos com igual volume de água, conforme o esquema abaixo:

Experimento A	Experimento B	Experimento C
Água gelada (5°C)	Água temp. ambiente (25°C)	Água temp. ambiente (25°C)
+	+	+
Comprimido inteiro	Comprimido inteiro	Comprimido triturado

Sabe-se que as substâncias presentes nesses comprimidos são, basicamente, carbonato, bicarbonato de sódio e um ácido. Essas substâncias, ao entrarem em contato com a água, reagem entre si, liberando gás carbônico, que forma bolhas.

Analise as seguintes afirmativas.

- O experimento A apresenta menor velocidade em relação ao B, devido ao menor índice de choques entre as moléculas.
- O experimento B apresenta maior velocidade em relação ao C, devido à maior superfície de contato do comprimido.
- O experimento C apresenta maior velocidade em relação ao B, devido à maior superfície de contato do comprimido triturado.

Está(ão) correta(s) apenas a(s) afirmativa(s)

- I e II.
- II e III.
- I e III.
- III.

20. Dados os compostos:

- 2 – buteno
- 1 – penteno
- ciclo-pentano
- 1,2 – dicloro – ciclo-butano

Apresentam isomeria geométrica apenas,

- I e II.
- II e III.
- I, II e III.
- I e IV.

21. Observa as fórmulas abaixo:

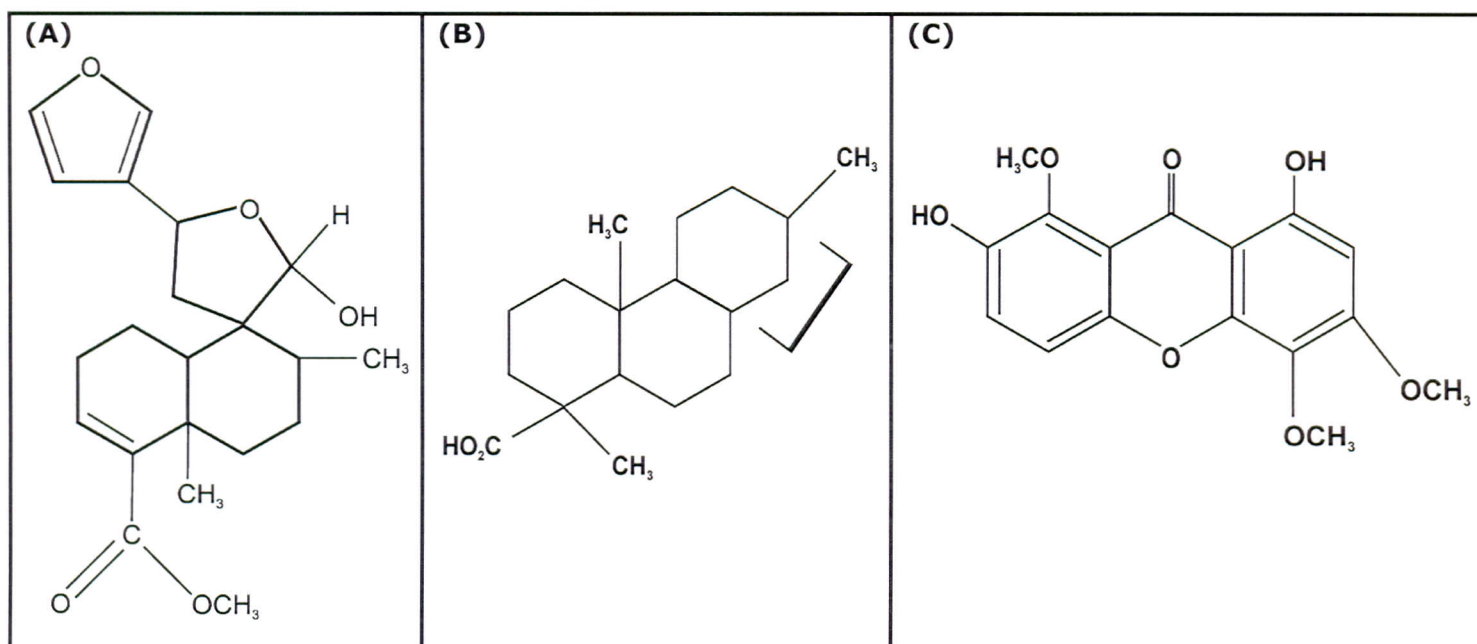
$\text{CH}_3\text{-CN}$	HCO-NH_2	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_3$	$\text{CH}_3\text{-O-C}_6\text{H}_6$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-Br}$
-------------------------	-------------------	---	--------------------------------------	--

Que alternativa contém os nomes – IUPAC – corretos de todas as substâncias representadas pela fórmula acima?

- Etanonitrila; metanamida; propanoato de metila; metóxi-benzeno e bromo-fenil-metano.
- Éter metil-benzílico; bromo-fenil-metano; metanamida; ácido metil-propiónico; etenamina.
- Fenoximetano; brometo de fenila; metanamina; ácido metil-propanóico; cianeto de metila.
- Metoxibenzeno; brometo de fenila; metanamida; propanoato de metila; cianeto de metila.

22. Pesquisadores do Departamento da UFCE têm isolado novas substâncias a partir de estudos com plantas nordestinas de uso popular medicinal. Algumas destas substâncias apresentam atividades biológicas antibacteriana, antifúngica e antiviral,

Dentre as espécies químicas isoladas, encontram-se os compostos (A), (B) e (C), cujas estruturas estão representadas a seguir:



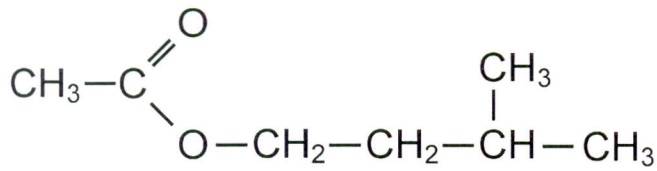
Analise as seguintes afirmativas:

- Os compostos (A) e (C) apresentam apenas as funções álcool e éter.
- O composto (C) apresenta três funções químicas distintas.
- Os três compostos (A), (B) e (C) apresentam ligações duplas conjugadas.
- Apenas o composto (A) apresenta a função éster.

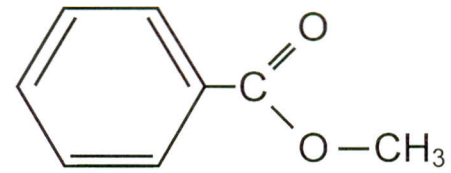
Está(ão) correta(s) apenas a(s) afirmativa(s):

- I.
- I e II.
- II e IV.
- I e IV.

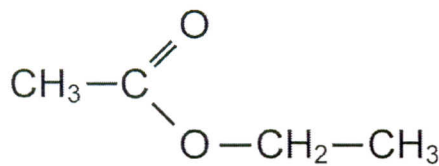
23. O cheiro agradável das frutas deve-se, principalmente, à presença de ésteres. Esses ésteres podem ser sintetizados no laboratório pela reação entre um álcool e um ácido carboxílico, gerando essências artificiais, utilizadas em sorvetes e bolos. Abaixo, estão as fórmulas estruturais de alguns ésteres e a indicação de suas respectivas fontes.



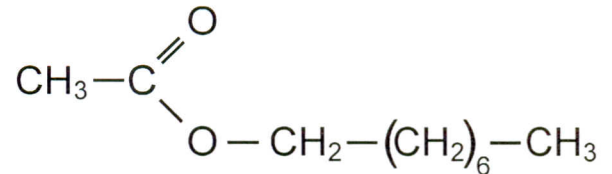
Banana



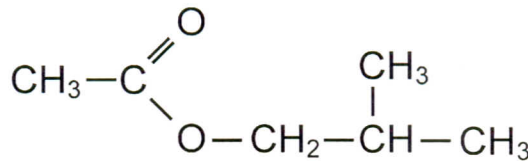
Kiwi



Maçã



Laranja



Morango

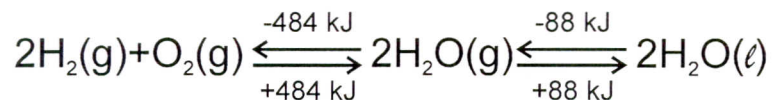
A essência, sintetizada a partir do ácido etanóico e do etanol, terá cheiro de

- a) banana.
- b) kiwi.
- c) maçã.
- d) laranja.

24. A criação de camarão em cativeiro exige, entre outros cuidados, que a água a ser utilizada apresente pH próximo de 6. Para tornar a água, com pH igual a 8,0, um criador poderia

- a) adicionar água de cal.
- b) adicionar carbonato de sódio sólido.
- c) adicionar solução aquosa de amônia.
- d) borbulhar, por certo tempo, gás carbônico.

25. As quantidades de calor envolvidas no esquema



correspondem às variações das entalpias dos processos para as quantidades de substâncias indicadas.

Pode-se concluir que na

- a) vaporização da água, $\Delta H = -44 \text{ kJ/mol}$.
- b) síntese de água gasosa, $\Delta H = +484 \text{ kJ/mol}$.
- c) liquefação da água, $\Delta H = -88 \text{ kJ/mol}$.
- d) análise da água líquida, $\Delta H = +286 \text{ kJ/mol}$.

26. No plasma sanguíneo encontram-se diversos íons. Pode-se, entretanto, assumir que Na^{1+} , K^{1+} e Cl^{1-} são os predominantes, sendo nessa situação tomados como os únicos. Uma análise cuidadosa demonstrou concentrações de Na^{1+} e de K^{1+} como, respectivamente, 146 mmol/L e 4,0 mmol/L. A partir desse resultado, a pressão osmótica, a 27°C, do plasma, em atm, é igual a

- a) 14,76
- b) 7,38
- c) 3,69
- d) 0,74

27. O fenômeno de isomeria é muito comum entre os compostos orgânicos. O ácido 2,3-dicloro-3-fenil-propanóico, apresenta

- a) 6 isômeros em seu total, sendo 2 sem atividade ótica.
- b) 4 isômeros sem atividade ótica.
- c) 4 isômeros em seu total, sendo 2 sem atividade ótica.
- d) 2 isômeros ativos apenas e um meso composto.

LÍNGUA PORTUGUESA

Leia, atentamente, o texto abaixo de autoria de Cecília Meirelles e responda às questões 28 e 29:

Ou Isto Ou Aquilo

Ou se tem chuva e não se tem sol,
ou se tem sol e não se tem chuva!
Ou se calça a luva e não se põe o anel,
ou se põe o anel e não se calça a luva!
Quem sobe nos ares não fica no chão,
quem fica no chão não sobe nos ares.
É uma grande pena que não se possa
estar ao mesmo tempo nos dois lugares!
Ou guardo o dinheiro e não compro o doce,
ou compro o doce e gasto o dinheiro.
Ou isto ou aquilo: ou isto ou aquilo...
e vivo escolhendo o dia inteiro!
Não sei se brinco, não sei se estudo,
se saio correndo ou fico tranqüilo.
Mas não consegui entender ainda
qual é melhor: se é isto ou aquilo.

MEIRELLES, Cecília. *Ou Isto ou aquilo*. Rio de Janeiro: Nova Fronteira, 2000.

28. Levando-se em conta a ideia principal explicada pelo eu-lírico é **INCORRETO** afirmar que

- a) as decisões não precisam ser feitas continuamente, pois às vezes temos ajuda de outras pessoas.
- b) a existência é povoada de escolhas, que nos fazem pensar, refletir.
- c) ao se optar por uma determinada coisa, deixamos de lado outras.
- d) as escolhas que se faz suscitam inúmeros questionamentos sobre estar certo ou errado.

29. Qual alternativa preenche corretamente as lacunas das frases abaixo?

- I. Ele se deu.....em suas escolhas existenciais.
- II. As incertezas se farão presentes daquium tempo.
- III. Devemos escolher caminhos.....o bom humor e a humildade estejam presentes.

- a) mal – a – onde
- b) mau – há – onde
- c) mal – à – aonde
- d) mau – a - aonde

30. A frase que está correta quanto ao uso da crase é:

- a) Fiquei à pensar sobre como a vida pode ser bela.
- b) Vou à Paris para realizar meu sonho de conhecer a capital francesa.
- c) Escolheu sair às 10 horas para realizar seu curso.
- d) Andou de 7 à 8 quilômetros para chegar ao desfiladeiro.

31. Em qual frase a concordância verbal está correta?

- a) A pressa, a irresponsabilidade, tudo contribuíram para o fracasso de sua escolha pelo curso.
- b) Nem um nem outro livro seriam capazes de me elucidar o que eu desejava.
- c) A mulher com a amiga escolheu o caminho menos apropriado.
- d) Tanto a montanha quanto o mar encantam meus sentidos.

Para responder às questões 32 e 33 leia o texto abaixo.

Quando a natureza mata

Lya Luft

Menina do interior, tive a natureza como presença enorme em torno da casa e por toda a pequena cidade: paisagem, abrigo, fascinação, surpresa, escola de permanência e também de transitoriedade. Mantive um laço estreito com esse universo, e quando posso durmo de janelas e cortinas abertas, para sentir a respiração do mundo. Porém, cedo também aprendi que a mãe natureza pode ser cruel. Granizo perfurando folhas e arrasando a horta, geada castigando flores, raios matando gente. De longe, ouvia falar em terremoto, quando o vasto mundo ainda era distante. Agora que o mundo ficou minúsculo, porque o Haiti arrasado, o Chile destruído e a Europa nevada estão ao alcance do meu dedo no computador ou no controle da televisão, a velha mãe se manifesta em estertores que podem ser apenas normais (o clima da Terra sempre mudou, às vezes radicalmente, antes de virmos povoar este planeta), mas também podem ser rosnados de protesto, “ei, o que estão fazendo comigo essas pequenas cracas que se instalaram sobre minha pele?”.

(Revista Veja, ed. 2156, ano 43, nº 11, de 17 de março de 2010)

32. Os dois pontos usados após a palavra **cidade** servem para introduzir a enumeração e a explicação de algo que foi afirmado anteriormente. Sobre essa afirmação é correto dizer que se trata

- a) da menina e da casa, apenas.
- b) da casa e da natureza, apenas.
- c) da natureza e da cidade, apenas.
- d) da menina, da casa, da natureza e da cidade.

33. A ideia expressa em **para sentir a respiração do mundo** emprega adequadamente palavras que

- a) informam de forma direta.
- b) sugerem de forma indireta.
- c) significam de forma objetiva.
- d) mostram a realidade.

34. Em qual frase a concordância nominal está **INCORRETA**?

- a) Laranja é bom para prevenir gripes.
- b) Envio as fotografias de minha viagem em anexo.
- c) Levando em conta seu sofrimento, eles já estavam quites com a vida.
- d) Ela sentia-se meia aborrecida com a escolha de sua filha.

35. Quanto ao uso dos porquês, qual alternativa preenche corretamente as lacunas abaixo:

- I. Eles estavam felizessua união deu certo.
- II. Questiono-medeveríamos enfrentar tantos empecilhos
- III. Sinto-me decepcionada com meus amigos,.....?
- IV. Estes.....me deixam ansiosa perante minhas escolhas.

- a) porque – por que – por quê – porquês.
- b) por que – porque – por quê – porquês.
- c) por quê – por que – por que – porques.
- d) porquê – porque – por quê – por quês.

LEGISLAÇÃO

36.Quais as formas de vacância do cargo público previstas na Lei nº 8.112/1990?

- a) Redistribuição, readaptação e transferência.
- b) Demissão, falecimento e ascensão.
- c) Disponibilidade, aposentadoria e nomeação.
- d) Posse em outro cargo inacumulável, exoneração e promoção.

37.Acerca do Código de Ética do Servidor Público, de acordo com o Decreto nº 1.171/1994, é correto afirmar que

- a) o servidor pode omitir ou falsear a verdade, caso seja interesse da administração pública.
- b) a ausência injustificada do local de trabalho é permitida ao servidor, sendo um fator irrelevante para a desmoralização do serviço público.
- c) o servidor deve resistir a todas as pressões de contratantes, interessados e outros que visem obter quaisquer vantagens indevidas em decorrência de ações ilegais ou aéticas e denunciá-las.
- d) o servidor pode se apresentar ao trabalho com vestimentas inadequadas ao exercício da função.

38.A afirmativa **INCORRETA** que dispõe sobre os Institutos Federais de Educação, Ciência e Tecnologia, de acordo com a Lei nº 11.892/2008 é que esses Institutos

- a) possuem natureza jurídica de autarquia e detêm autonomia administrativa, financeira e disciplinar.
- b) podem criar e extinguir cursos, nos limites de sua área de atuação territorial, a partir da autorização do ministério da educação.
- c) podem ministrar cursos de pós-graduação *stricto sensu* de mestrado e doutorado.
- d) devem promover a integração e a verticalização da educação básica à educação profissional e educação superior.

39.De acordo com a Constituição Federal, os servidores titulares de cargos efetivos da União que completarem setenta anos de idade serão aposentados

- a) compulsoriamente, com proventos proporcionais ao tempo de contribuição.
- b) compulsoriamente, com proventos integrais.
- c) voluntariamente, com proventos proporcionais ao tempo de contribuição.
- d) voluntariamente, com proventos integrais.

40.Sobre o processo administrativo no âmbito da administração pública, regulamentado pela Lei nº 9.784/1999, é correto afirmar que

- a) o processo administrativo pode iniciar-se apenas a pedido do interessado.
- b) é dever do administrado, perante a administração pública, arcar com todas as despesas do processo por ele iniciado.
- c) quando houver interesse indireto na matéria, não há impedimento para a atuação de servidor ou autoridade em processo administrativo.
- d) salvo quando expresso em lei, os atos do processo administrativo não dependem de forma determinada.



SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL
INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA
SUL-RIO-GRANDENSE

DIRETORIA DE GESTÃO DE PESSOAS

GABARITOS DE PROVAS DO EDITAL 024/2010

REALIZADAS DIA 06/06/2010

TÉCNICO EM QUÍMICA

1	B	11	D	21	A	31	D
2	D	12	C	22	C	32	D
3	D	13	B	23	C	33	B
4	B	14	C	24	D	34	D
5	C	15	B	25	D	35	A
6	C	16	A	26	C	36	D
7	A	17	C	27	A	37	C
8	B	18	C	28	A	38	B
9	D	19	C	29	A	39	A
10	D	20	D	30	C	40	D