

LÍNGUA PORTUGUESA

TEXTO – QUEM DEVE SER O DONO D’A VOZ DO BRASIL?

Elias Novelino, *Comunicação e Educação*, 1996

A **Voz do Brasil** deve calar? Hoje quem tem direito à **Voz do Brasil**, diariamente das sete às oito da noite, são ministros e presidente da República, na primeira meia hora; e deputados e senadores nos trinta minutos restantes.

O fim da obrigatoriedade desse programa está sendo solicitado por 138 emissoras de rádio do país, que realizam campanhas para colher assinaturas, a fim de que, através de um projeto-lei, o Congresso torne facultativa a transmissão d’**A Voz do Brasil**. Os empresários da radiodifusão consideram o programa uma herança da ditadura Vargas que impede, por exemplo, a divulgação de informações sobre o trânsito nas grandes capitais. Esse espaço que deixaria de pertencer ao Estado seria explorado comercialmente pelas empresas.

Há muito tempo a **Radiobrás** cede o horário para as transmissoras em casos especiais como enchentes, incêndios, congestionamentos e até jogos da seleção brasileira. Mas quem deve ser o dono d’**A Voz do Brasil**? O Executivo, o Legislativo ou os empresários de rádio?

Por ser a rádio uma concessão pública, acredito que pelo menos uma hora por dia o dono deveria ser o povo brasileiro. O horário d’**A Voz do Brasil** deveria ser totalmente reformulado. O conteúdo de uma nova programação poderia ser discutido pela sociedade. Por que não utilizar esse espaço para educação do povo brasileiro? Uma programação que esclareça os direitos e os deveres do cidadão.

01 - A pergunta do título:

- (A) não é respondida no conteúdo veiculado pelo texto;
- (B) é retórica, ou seja, não se espera qualquer resposta;
- (C) tem duas respostas afirmativas do autor do texto;
- (D) só tem uma resposta opinativa do autor do texto;
- (E) é só um pretexto para a composição do texto.

02 - Ao dizer que “Hoje quem tem direito à Voz do Brasil, diariamente, das sete às oito da noite, são ministros e presidente da República, na primeira meia hora, e deputados e senadores nos trinta minutos restantes”, o autor do texto afirma que:

- (A) só políticos escutam A Voz do Brasil;
- (B) o programa é da responsabilidade do Executivo e do Legislativo;
- (C) só há notícias da área política e social;
- (D) A Voz do Brasil tem caráter propagandístico;
- (E) Executivo e Legislativo dividem o tempo do programa.

03 - Ao utilizar “ministros e presidente da República” sem a anteposição dos artigos, o texto:

- (A) se refere aos atuais ministros e presidente da República;
- (B) se relaciona aos ministros e presidente do momento em que o texto foi escrito;
- (C) retira o caráter pessoal dos cargos;
- (D) se prende a uma significação de caráter específico de pessoas;
- (E) quer tirar autoridade dos personagens citados.

04 - Os empresários da radiodifusão se apóiam em argumentos de vários tipos para que **A Voz do Brasil** deixe de ser uma transmissão obrigatória; o item que apresenta um argumento (claro ou implícito) **NÃO** coerente com o texto é:

- (A) ser um programa marcado pelo autoritarismo;
- (B) poder ser substituído por informações de utilidade pública;
- (C) aumentar a rentabilidade das empresas de radiodifusão;
- (D) transferir a responsabilidade do programa para o povo brasileiro;
- (E) não agradar a grande parte dos ouvintes dos programas radiofônicos.

05 - “Esse espaço que deixaria de pertencer ao Estado seria explorado comercialmente pelas empresas.”; o uso do futuro do pretérito nessas frases indica um(a):

- (A) hipótese;
- (B) recomendação;
- (C) improbabilidade;
- (D) conselho;
- (E) advertência.

06 - A afirmação **INCORRETA**, entre as que estão abaixo, é:

- (A) as emissoras de rádio pressionam o Governo no sentido de tornar facultativa a transmissão d’**A Voz do Brasil**;
- (B) as emissoras se utilizam de seu poder de persuasão para que os cidadãos participem de campanhas contra a transmissão d’**A Voz do Brasil**;
- (C) a Radiobrás autoriza a não-transmissão d’**A Voz do Brasil** em casos de graves problemas políticos;
- (D) a não-transmissão d’**A Voz do Brasil** agradaria à imensa maioria das emissoras de rádio, em razão de seus interesses comerciais;
- (E) o programa **A Voz do Brasil** interessa a autoridades públicas do país, já que, através dele, dão a conhecer as suas obras.

07 - Na frase “Há muito tempo a **Radiobrás** cede o horário para as transmissoras em casos especiais como enchentes, incêndios, congestionamentos e até jogos da seleção brasileira.”, o emprego de **ATÉ**, no contexto, pode significar que:

- (A) os atos esportivos são acontecimentos importantes na história do país;
- (B) os jogos da seleção têm valor diferente dos casos anteriores;
- (C) o futebol é de maior valor que os acontecimentos anteriormente citados;

- (D) o futebol não é um caso especial, ao contrário dos demais;
- (E) os brasileiros têm o direito de assistir aos jogos da seleção brasileira.

08 - Ao afirmar que o dono d’**A Voz do Brasil** deveria ser o povo brasileiro, o autor do texto:

- (A) segue a mesma opinião predominante na era populista de Vargas;
- (B) contraria a opinião das autoridades e dos empresários de rádio;
- (C) apóia a opinião dos que participam das campanhas de assinaturas;
- (D) é a favor dos empresários contra as autoridades;
- (E) é a favor das autoridades contra os empresários.

09 - “Por ser a rádio uma concessão pública...”; este segmento do texto representa:

- (A) um argumento que apóia a tese do autor;
- (B) a tese do texto;
- (C) a conclusão do pensamento do autor;
- (D) o argumento que contraria a tese do texto;
- (E) a causa dos efeitos dados a seguir.

10 - A reformulação do programa **A Voz do Brasil** só **NÃO** inclui:

- (A) consciência de cidadania;
- (B) vigilância sanitária;
- (C) preocupação com bons exemplos;
- (D) aperfeiçoamento educativo;
- (E) incentivo a campanhas nacionalistas.

LÍNGUA INGLESA

**READ TEXT I AND ANSWER QUESTIONS
11 TO 16:**

**BRAZIL IMPORTS GENERIC AIDS DRUGS FROM INDIA
AND CHINA**

RIO DE JANEIRO, SEP 5 (IPS) – Brazil’s president, Luiz Inácio Lula da Silva, issued a decree Friday that authorises importation of generic medications – drugs identified by their main active ingredient, and usually much cheaper than their trademarked equivalents – even without the consent of the holders of the corresponding patents.

The 146 WTO member states agreed Aug. 30 that developing countries can import generic versions of
10 patented medications in order to tackle serious and epidemic diseases, like HIV/AIDS, tuberculosis and malaria.

That accord was achieved despite criticism from some nations of the developing world – notably Argentina and Philippines – that the negotiations were rushed as a means to allay fears of broad failure of the trade liberalisation talks at the WTO’s Fifth Ministerial Conference, to take place in the Mexican resort city of Cancun, Sep. 10-14.

20 But in India, Abhay Shukla, coordinator of the Mumbai-based People’s Health Movement, said, “The change in WTO rules to respond to public health emergencies ... will certainly help India’s pharmaceutical industry, which is strong on generic drugs and is a major player in the export trade”.

Non-governmental organisations (NGOs) specialising in humanitarian issues, like Oxfam International and

Doctors Without Borders, say the WTO’s generic drugs agreement still favours the big pharmaceutical transnationals based in industrialised countries. Its rules say that these medications can only be used in the countries authorised to import them, and only in the quantity stipulated.

(www.ipsnews.net)

11 - The writer of this text considers President Lula’s decree:

- (A) ineffective;
- (B) courageous;
- (C) considered;
- (D) insufficient;
- (E) degrading.

12 - Some countries have considered the WTO’s decision to be:

- (A) misleading;
- (B) impressive;
- (C) unbearable;
- (D) deceiving;
- (E) hasty.

13 - NGOs hold that the WTO measures:

- (A) have been gradually improved worldwide;
- (B) will be immediately and easily enforced;
- (C) should be soon adopted in all countries;
- (D) do not fully support generic medications;
- (E) won’t help holders of trademarked patents.

14 - In “in order to tackle serious...” (l. 10) the underlined word means:

- (A) decrease;
- (B) deal with;
- (C) support;
- (D) eliminate;

(E) bring about.

15 - despite in “despite criticism ...” (l. 13) indicates:

- (A) cause;
- (B) purpose;
- (C) contradiction;
- (D) restriction;
- (E) condition.

16 - Its in “Its rules say that ...” (l. 30/31) refers to:

- (A) WTO;
- (B) generic drugs;
- (C) Oxfam International;
- (D) Doctors Without Borders;
- (E) NGOs.

READ TEXT II AND ANSWER QUESTIONS

17 TO 20:

TEXT II

GETTING CREDIT FOR INVENTIONS

BY TERESA RIORDAN
FEBRUARY 2, 2004

Landmark decisions in two of the biggest continuing battles in the world of invention were made in January. Eolas v. Microsoft and Symbol Technologies v. Lemelson both evoke David versus Goliath, but only
⁰⁵ one ends like the biblical tale – at least for the moment. In one case, the giant is dealt a mighty blow; in the other, David dies a death of a thousand cuts. Both cases underscore a truth often obscured by a national mythology that celebrates the likes of Edison
¹⁰ and Bell as lone, brilliant inventors: assigning proper credit for the invention of any given technology can be a murky enterprise.

(www.nytimes.com/2004/02/02/technology/02patents.html)

17 - A “landmark decision” (l. 01) is a decision that is:

- (A) harsh;
- (B) sensible;
- (C) important;
- (D) strange;
- (E) transient.

18 - In “like the biblical tale” (l. 05) the underlined word is used as in:

- (A) I hate thrillers, science fiction stories, and the like;
- (B) You have to finish this, whether you like it or not;
- (C) He acts like a spoilt, fifteen-year-old teenager;
- (D) She bought several items, like books and erasers;
- (E) You can go to the library now, if you like.

19 - proper in “proper credit” (l. 10-11) means:

- (A) suitable;
- (B) private;
- (C) purposeful;
- (D) own;
- (E) proportional.

20 - The underlined expression in “at least for the moment” (l. 05-06) introduces an idea of:

- (A) time;
- (B) depth;
- (C) loss;
- (D) limit;
- (E) progression.

ENGENHARIA QUÍMICA

Atenção: a tabela periódica dos elementos é apresentada na última página. Use-a, quando necessário.

21 - Indique, entre os compostos relacionados abaixo, aquele que apresenta o caráter iônico mais acentuado:

- (A) H₂;
- (B) HF;
- (C) HI;
- (D) H₂S;
- (E) H₂O.

22 - Um litro de solução de NaOH com pH igual a 11,5 foi adicionado a 99 litros de água. O pH da solução, depois da diluição, é:

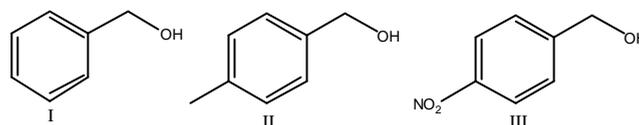
- (A) 11,0;
- (B) 10,5;
- (C) 10,0;
- (D) 9,5;
- (E) 9,0.

23 - Em uma análise, 100 mL de uma solução de hidróxido de sódio foram inicialmente diluídos com água até 500 mL.

Uma alíquota de 10 mL desta solução diluída consumiu, em sua titulação, 30 mL de uma solução N/10 de HCl. A normalidade da solução inicial é igual a:

- (A) 0,1;
- (B) 0,25;
- (C) 0,5;
- (D) 1;
- (E) 1,5.

24 - Indique a ordem relativa das velocidades de reação dos álcoois I, II e III, representados a seguir, com HBr aquoso.



- (A) II > I > III;
- (B) I > II > III;
- (C) III > I > II;
- (D) III > II > I;
- (E) I = II = III.

25 - Um dos processos industriais para a obtenção de permanganato de potássio consiste na oxidação eletroquímica de uma solução aquosa de manganato de potássio, seguida de filtração e cristalização do permanganato formado. A reação se dá segundo a equação NÃO BALANCEADA mostrada a seguir:



Os menores coeficientes para o correto balanceamento desta equação são, respectivamente:

- (A) 1, 2, 1, 1, 2;
(B) 1, 2, 2, 2, 2;
(C) 2, 2, 2, 2, 2;
(D) 4, 4, 2, 2, 1;
(E) 2, 2, 2, 2, 1.

26 - Em relação aos produtos obtidos em processos eletrolíticos utilizados para a produção de hidróxido de sódio, é correto afirmar que:

- (A) o gás cloro é produzido pela redução do íon cloreto no anodo;
(B) o gás hidrogênio é produzido pela reação entre o sódio metálico e a água;
(C) o hidróxido de sódio sólido é depositado diretamente no anodo de grafite;
(D) o hidróxido de sódio sofre oxidação no anodo, gerando gás hidrogênio;
(E) o gás cloro produzido deve ser absorvido em uma torre de neutralização.

27 - O processo industrial utilizado para a produção de bicarbonato de sódio baseia-se na reação que ocorre pelo borbulhamento de CO_2 gasoso em uma solução aquosa de carbonato de sódio.

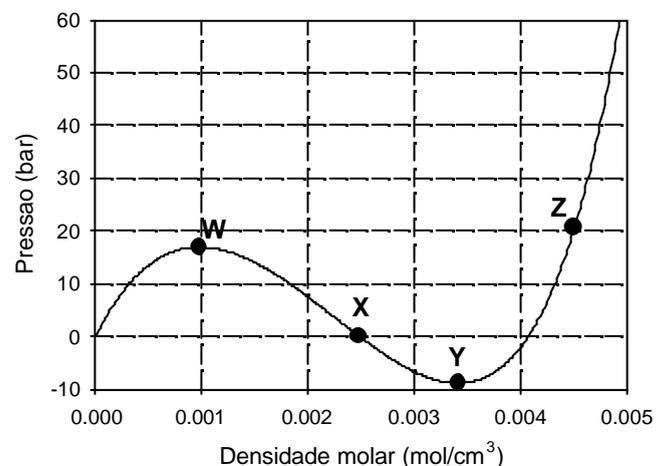
A quantidade diária, em toneladas, de CO_2 consumido por uma unidade que produz 84 toneladas/dia de NaHCO_3 , operando com rendimento molar de 88% (com base no CO_2 consumido) é igual a:

- (A) 19;
(B) 22;
(C) 25;
(D) 36;
(E) 44.

28 - Uma corrente de gás ideal, com capacidades caloríficas molares a pressão e a volume constantes respectivamente denotadas por c_p e c_v , escoava continuamente, em regime permanente, através de uma válvula cujo isolamento térmico é perfeito. Antes da válvula, a temperatura e a pressão do gás são respectivamente iguais a T_0 e P_0 . Na saída da válvula, a pressão do gás é igual a $P_0/2$. Nesse ponto, a temperatura do gás é igual a:

- (A) T_0
(B) $T_0/2$
(C) $2\left(\frac{c_v - c_p}{c_p}\right)T_0$
(D) $2\left(\frac{c_p}{c_v}\right)T_0$
(E) $2\left(\frac{c_v}{c_p}\right)T_0$

29 - O gráfico a seguir relaciona a pressão à densidade molar de uma substância pura, em uma temperatura na qual não há fase sólida, calculado pela substituição direta dos valores de densidade molar e temperatura em uma equação de estado cúbica.



No gráfico, foram assinalados quatro pontos: W, X, Y e Z. Entre eles, o(s) ponto(s) que corresponde(m) a um estado

termodinâmico estável, constituído por somente uma fase, é(são):

- (A) W e Y;
- (B) W;
- (C) X;
- (D) Y e Z;
- (E) Z.

30 - Considere que as entalpias padrão de formação (por mol de substância formada em fase gasosa, a 298,15 K) de dióxido de carbono e água sejam, respectivamente, iguais a -400 kJ/mol e a -250 kJ/mol. Determinou-se que a entalpia padrão da combustão completa de n-hexano em fase gasosa, a 298,15 K, é igual a -3990 kJ/mol. Com base nesses valores, pode-se calcular que a entalpia padrão de formação de n-hexano, em kJ/mol, é igual a:

- (A) -3340 ;
- (B) -2240 ;
- (C) -550 ;
- (D) -160 ;
- (E) 550 .

31 - Uma corrente de processo, com vazão de 10 mol/s, constituída por uma mistura de duas substâncias, A e B, é separada em um tambor de *flash*, que opera em regime permanente, à pressão absoluta de 3 bar. Na temperatura de operação do tambor de *flash*, as pressões de vapor dos compostos A e B são respectivamente iguais a 2 bar e 9 bar.

Admitindo-se que as correntes de líquido e de vapor que saem do tambor de *flash* encontram-se em equilíbrio termodinâmico, que o sistema segue a lei de Raoult e sabendo-se que a vazão da corrente de saída em fase vapor é igual a 5 mol/s, então, a fração molar de A na corrente de entrada do tambor de *flash* é igual a:

- (A) $5/7$;
- (B) $5/9$;
- (C) $1/2$;
- (D) $1/3$;
- (E) $1/5$.

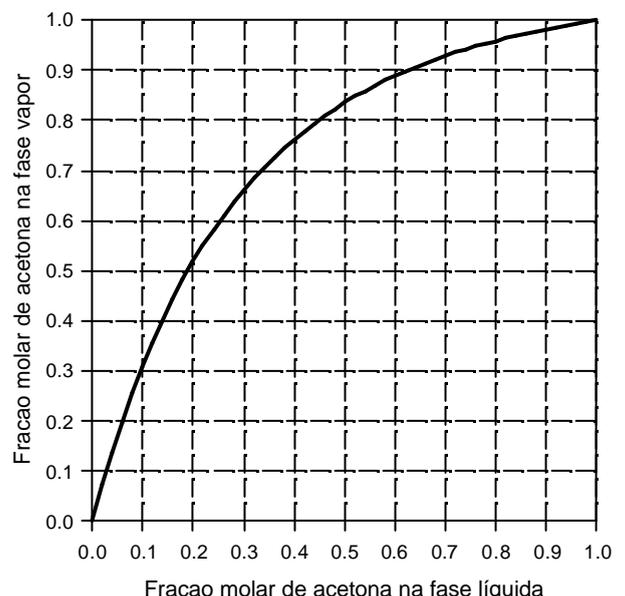
32 - Uma corrente, com concentração de uma certa substância A igual a 2 mol/L, é alimentada a um reator

tanque perfeitamente agitado (CSTR ideal), isotérmico, que opera continuamente em regime permanente, com tempo espacial igual a $0,5$ min. Nesse equipamento, ocorre a reação $A \rightarrow B$, de ordem elementar, em fase líquida, em um meio reacional de densidade constante.

Nessas condições, a concentração de A na corrente de saída desse reator é igual a 1 mol/L. Usando a mesma corrente de alimentação, se a mesma reação for conduzida em um reator de fluxo empistonado (PFR ideal), isotérmico, que opere continuamente, em regime permanente, na mesma temperatura do CSTR ideal e com o mesmo tempo espacial, então a concentração da substância A, em mol/L, na saída do reator PFR ideal, será igual a:

- (A) $\frac{1}{e}$;
- (B) $\frac{2}{e}$;
- (C) 1 ;
- (D) $\frac{1}{\sqrt{e}}$;
- (E) $\frac{2}{\sqrt{e}}$.

33 - O gráfico que relaciona a fração molar de acetona nas fases líquida e vapor de uma mistura *acetona + água*, a uma certa pressão, mantida constante, é apresentado a seguir.



Uma corrente constituída por essa mistura binária, contendo uma fração molar de acetona igual a 0,3, é alimentada a uma coluna de destilação que opera continuamente, em regime permanente, e nela ingressa como vapor saturado na pressão de operação da coluna. De acordo com o método de McCabe-Thiele, a razão de refluxo externa mínima, para que se obtenha um produto de topo cuja fração molar de acetona seja igual a 0,9, é igual a:

- (A) 3/4;
- (B) 1;
- (C) 4/3;
- (D) 3;
- (E) 4.

34 - Considere as seguintes afirmativas relativas ao estabelecimento de estratégias para o controle de processos químicos:

- I - É preferível selecionar, como variáveis controladas, aquelas que não sejam autorregulatórias.
- II - É preferível selecionar, como variáveis controladas, aquelas que exibem interações significativas com outras variáveis controladas.
- III - É preferível selecionar, como variáveis manipuladas, aquelas que afetam lentamente as variáveis controladas.

Assinale a alternativa que contém todas as afirmativas verdadeiras:

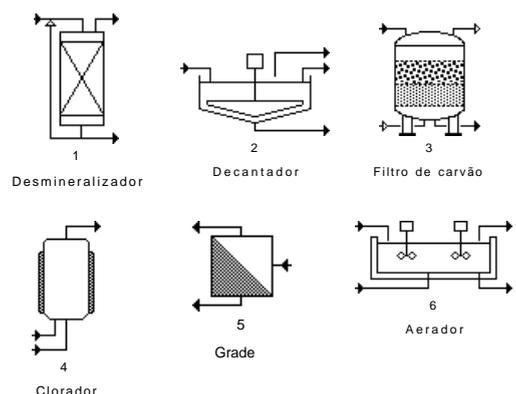
- (A) I;
- (B) III;
- (C) I e II;
- (D) I e III;

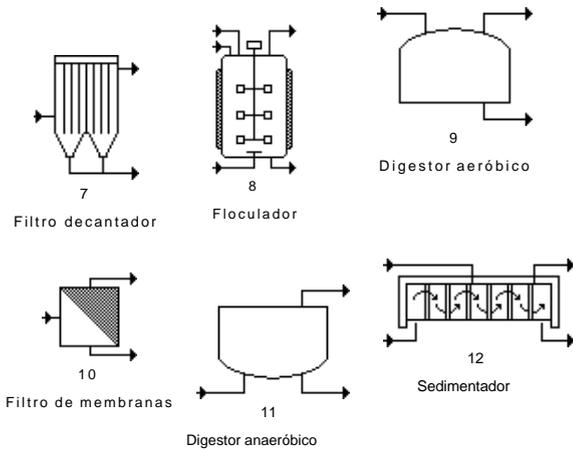
(E) II e III.

35 - A seqüência de operações mais adequada a um processo de beneficiamento de minérios é:

- (A) espessamento, secagem, flotação, filtração e pulverização;
- (B) flotação, britagem, pulverização e espessamento;
- (C) peneiramento, britagem secundária, flotação e pulverização;
- (D) moagem, trituração, britagem, peneiramento e espessamento;
- (E) britagem, trituração, moagem, peneiramento e espessamento.

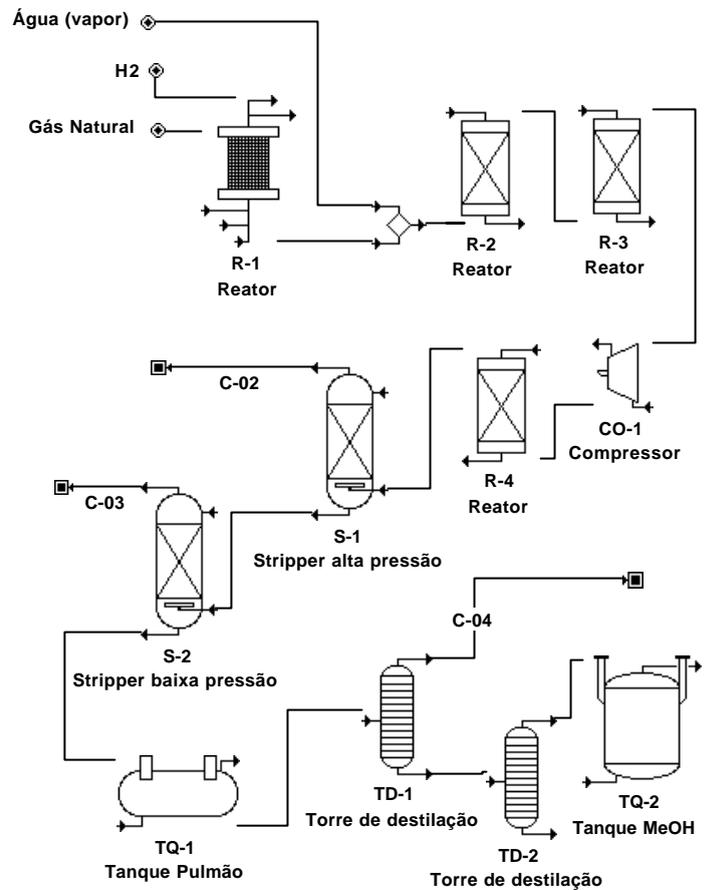
36 - Os sistemas de condicionamento de águas industriais envolvem algumas operações essenciais para a obtenção de água dentro de especificações que permitam seu uso nos processos químicos. Com base nas figuras numeradas a seguir, indique a seqüência de operações mais adequada a um sistema de tratamento de água de processo, a partir de um sistema de captação de água de manancial.





- (A) 10; 4; 2; 3; 1; 12
- (B) 5, 6; ; 9; 11; 10; 7
- (C) 5, 12; 8; 2; 3; 1
- (D) 4, 1, 2, 7, 8, 10
- (E) 2, 6; 7; 3; 4; 1

37 - O fluxograma simplificado a seguir ilustra um processo integrado de produção de metanol a partir de gás natural. O processo ocorre em duas etapas principais: a produção de gás de síntese a partir de gás natural e, na sequência, a conversão de gás de síntese em metanol.



Sobre este processo é correto afirmar que:

- (A) os strippers S-1 e S-2 removem, respectivamente, H_2S e metanol contaminado, que deve ser reciclado ao processo;
- (B) a corrente C-04 corresponde à fração rica em H_2O (v), e deve ser enviada à estação de tratamento de efluentes antes do descarte;
- (C) pode utilizar correntes com elevado nível de contaminantes sulfurados, uma vez que os catalisadores utilizados nos reatores R-2 e R-3 são resistentes ao envenenamento;
- (D) o controle da temperatura na etapa de termocraqueamento de gás natural é determinante para evitar a deposição de coque nos tubos do reator R-1;
- (E) as características do catalisador de conversão de gás de síntese utilizado no reator R-4 são determinantes para a seleção do compressor CO-1.

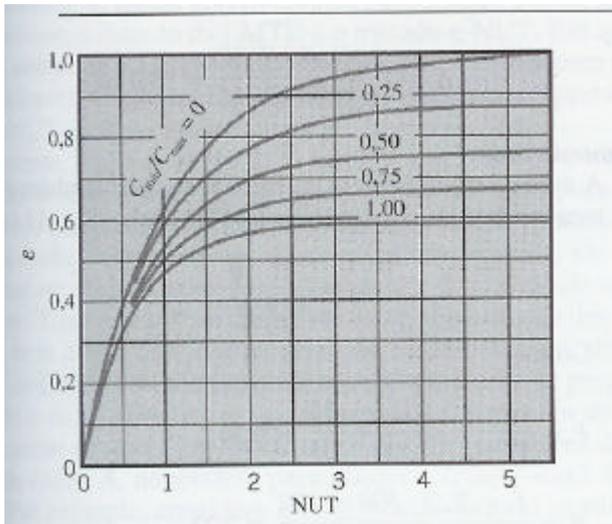
38 - Uma destilaria de álcool está com problemas no seu condensador, que é um trocador de calor casco-tubo, formado por uma passagem no casco e duas passagens nos tubos. O objetivo desse trocador é aquecer o mosto de cana que vai alimentar as dornas de fermentação. Para

isso, usa-se vapor de água saturado a 100°C. O mosto entra no trocador a uma vazão de 0,5 kg/s a 15°C. A área de troca térmica é igual a 0,5 m² e o coeficiente global de transferência de calor é igual a 2000 W/m²K. Considere as informações a seguir.

Dados:

Calor latente de vaporização da água: 2257 kJ/kg
 Calor específico do mosto: 4179 J/kgK

Observe o gráfico da eficiência a seguir; nele, C_{min}/C_{máx} representa o parâmetro das curvas.



Lembre que $\epsilon = \frac{\Delta T_{ff}}{T_{fqe} - T_{ffe}}$, em que os subscritos significam:

- ff – fluido frio
- ffe – fluido frio na entrada
- fqe – fluido quente na entrada

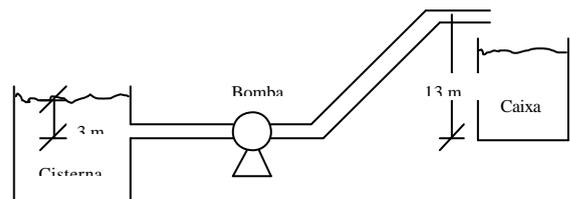
e que $NUT = \frac{AU}{C_{min}}$.

A temperatura aproximada de saída do mosto, T_s, e a taxa mássica de condensação do vapor, \dot{m} , são iguais a:

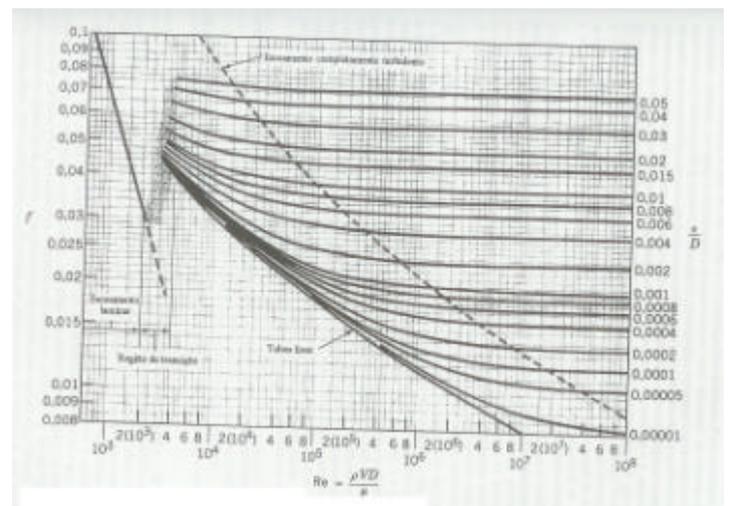
- (A) T_s = 233°C e \dot{m} = 0,000031 kg/s;
- (B) T_s = 48°C e \dot{m} = 0,031 kg/s;
- (C) T_s = 233°C e \dot{m} = 0,031 kg/s;
- (D) T_s = 48°C e \dot{m} = 0,000031 kg/s;
- (E) T_s = 233°C e \dot{m} = 0,0031 kg/s.

39 - Água é bombeada de uma cisterna para uma caixa localizada 13 metros acima da linha da bomba. A velocidade de saída no tubo de aço comercial para a caixa é de 2m/s. A tubulação tem 1 metro de diâmetro e 200

metros de comprimento. Considere que o coeficiente de perda para a tubulação na saída da cisterna seja igual a 1,0 e para joelho de 45° seja igual a 0,45. A bomba tem uma eficiência de 70%. Para efeitos de cálculos, considere o número p igual a 3. O tubo tem uma rugosidade média igual a 0,046 mm. O desenho esquemático da linha é dado a seguir.



Considere o gráfico fornecido a seguir. A ordenada do lado esquerdo é o fator de atrito de Darcy, a ordenada do lado direito é a rugosidade relativa e a abscissa é o número de Reynolds.



Para os dados apresentados, a potência aproximada da bomba é:

- (A) 190 kW;
- (B) 520 kW;
- (C) 304 kW;
- (D) 240 kW;
- (E) 420 kW.

40 - Uma indústria química possui um filtro de tambor rotativo a vácuo, projetado originalmente para operar a 40°C. Devido a uma emergência em sua central de utilidades, a temperatura da suspensão que alimenta o filtro

diminui para 30°C, o que irá afetar sua produção. De modo a manter inalterada a produção do referido filtro, o engenheiro do processo deve:

- (A) aumentar a velocidade do tambor;
- (B) utilizar meio filtrante mais permeável;
- (C) diminuir o vácuo;
- (D) aumentar o ângulo de submersão do tambor;
- (E) diminuir a velocidade do tambor.

LEGISLAÇÃO SERVIDOR PÚBLICO (RJU)

41 - São requisitos básicos para a investidura em cargo público:

- I – idade mínima de 18 anos.
- II – nacionalidade brasileira.
- III – o gozo dos direitos políticos.
- IV – aptidão física e mental.

Assinale:

- (A) se apenas as afirmativas I e II estão corretas;
- (B) se apenas as afirmativas III e IV estão corretas;
- (C) se apenas as afirmativas I, II e IV estão corretas;
- (D) se apenas as afirmativas II, III e IV estão corretas;
- (E) se todas as afirmativas estão corretas.

42 - Assinale o item que **NÃO** indica uma situação da qual decorra, necessariamente, a vacância do cargo público:

- (A) transferência;
- (B) aposentadoria;
- (C) readaptação;
- (D) posse em outro cargo;
- (E) promoção.

43 - Assinale o item que **NÃO** indica um dever do servidor:

- (A) ser leal às instituições a que servir;
- (B) proceder de forma desidiosa;
- (C) ser assíduo e pontual ao serviço;
- (D) tratar as pessoas de forma civilizada;
- (E) representar contra abuso de poder.

44 - Em relação às responsabilidades do servidor **NÃO** é correto afirmar que:

- (A) a responsabilidade penal abrange os crimes e contravenções imputados ao servidor nessa qualidade;
- (B) a responsabilidade civil-administrativa resulta de ato omissivo ou comissivo praticado no desempenho do cargo ou função;
- (C) a responsabilidade civil decorre exclusivamente de ato omissivo ou comissivo, doloso ou culposo, que resulte em prejuízo ao erário;
- (D) em caso de dano causado a terceiro, o servidor responderá perante a Fazenda Pública, em ação regressiva;
- (E) as sanções civis, penais e administrativas são independentes entre si.

45 - Assinale o item que indica corretamente o prazo de prescrição da ação disciplinar:

- (A) infrações puníveis com demissão – cinco anos;
- (B) advertência – noventa dias;
- (C) suspensão – um ano;
- (D) cassação de aposentadoria – dez anos;
- (E) destituição de cargo em comissão – cento e oitenta dias.

ATENÇÃO: as questões **46** a **50** referem-se à Lei da Propriedade Industrial, Lei nº 9.279 de 14 de maio de 1996.

46 - O Capítulo II do título I da Lei trata da patenteabilidade e refere-se, em sua seção I, às invenções e aos modelos de utilidades patenteáveis. Em relação a esse assunto, observe as afirmativas a seguir:

I – é patenteável a invenção que atenda aos requisitos de novidade, atividade inventiva e aplicação industrial.

II – teorias científicas e métodos matemáticos são considerados invenções; programas computacionais são considerados modelos de utilidade.

III – a invenção e o modelo de utilidade são considerados novos quando não compreendidos no estado da técnica.

IV – para fins de aferição da novidade, o conteúdo completo de pedido depositado no Brasil, e ainda não publicado, será considerado estado da técnica a partir da data de sua publicação.

Assinale:

- (A) se apenas as afirmativas I e III estão corretas;
- (B) se apenas as afirmativas II e IV estão corretas;
- (C) se apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas;
- (D) se apenas as afirmativas I, II e III estão corretas;
- (E) se todas as afirmativas estão corretas.

47 - Em relação à patenteabilidade **NÃO** é correto afirmar que:

- (A) a invenção é dotada de atividade inventiva sempre que, para um técnico no assunto, não decorra de maneira evidente ou óbvia do estado da técnica;
- (B) ao pedido de patente depositado em país que mantenha acordo com o Brasil, ou em organização internacional, que produza efeito de depósito nacional, será assegurado direito de prioridade, nos prazos estabelecidos no acordo, não sendo o depósito invalidado nem prejudicado por fatos ocorridos nesses prazos;
- (C) não são patenteáveis as invenções e os modelos de utilidade contrários à saúde pública e à segurança;
- (D) não são patenteáveis o todo ou parte dos seres vivos, bem como os microorganismos transgênicos;
- (E) o pedido de patente originário de divisão de pedido anterior não poderá servir de base a reivindicação de prioridade.

48 - A ação para reparação de dano causado ao direito de propriedade industrial prescreve em:

- (A) seis meses;
- (B) um ano;
- (C) cinco anos;
- (D) dez anos;
- (E) vinte anos.

49 - Em relação a prazos, observe as afirmativas a seguir:

I – salvo expressa estipulação na própria Lei, o prazo para a prática do ato é de sessenta dias.

II – no cômputo dos prazos, exclui-se o dia do começo e inclui-se o do vencimento.

III – os prazos são contínuos, extinguindo-se automaticamente o direito de praticar o ato, após seu decurso, salvo se a parte provar que não o realizou por justa causa.

Assinale:

- (A) se apenas a afirmativa I está correta;
- (B) se apenas as afirmativas I e II estão corretas;
- (C) se apenas as afirmativas I e III estão corretas;
- (D) se apenas as afirmativas II e III estão corretas;
- (E) se todas as afirmativas estão corretas.

50 - Em relação aos recursos é correto afirmar que:

- (A) os interessados serão intimados para, no prazo de sessenta dias, oferecerem contra-razões ao recurso;
- (B) serão interpostos no prazo de trinta dias;
- (C) serão decididos, na esfera administrativa, pelo Conselho Administrativo do INPI;
- (D) serão recebidos apenas no efeito suspensivo;
- (E) a decisão do recurso é recorrível ao Presidente do INPI.

