

Cursos de Eng. Civil, Eng. de Bioprocessos, Eng. de Produção, Eng. de Telecomunicações, Eng. Elétrica, Eng. Mecânica, Eng. Mecatrônica, Eng. Química, Física e Química

SÓ ABRA QUANDO AUTORIZADO

INSTRUÇÕES

(Leia **atentamente** antes de iniciar as provas)

- 01 - Neste caderno, você vai encontrar 12 questões de múltipla escolha para cada uma das seguintes disciplinas: **Língua Portuguesa, Física, Matemática e Química.**
- 02 - Leia com atenção cada questão da prova. Na última folha do caderno, você vai encontrar o rascunho do **Cartão de Respostas**.
- 03 - Verifique se há falha de impressão no caderno de prova. Havendo, solicite sua troca antes de iniciar a prova.
- 04 - Ao receber o **Cartão de Respostas** (cor vermelha), verifique
 - a) se estão corretos o seu nome, seu código (que é o número de sua inscrição) e o nome do curso de sua opção;
 - b) se ele corresponde ao tipo de prova que você está fazendo (Tipo I ou Tipo II).
- 05 - Para preenchimento do **Cartão de Respostas**, use **somente** caneta esferográfica **preta**.
- 06 - Não deixe nenhuma questão sem resposta.
- 07 - O **Cartão de Respostas** não deve ser dobrado, amassado ou rasurado. Não lhe será fornecido outro.
- 08 - O tempo de duração total da prova é de **quatro** horas.
- 09 - Após o período de sigilo (16h), você poderá levar este caderno.

13/12

TIP II
CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

**Boa
prova!**

PORTUGUÊS - TIPO I**TRABALHO E FORMAÇÃO PROFISSIONAL*****Mea-culpa***

Identificar quais são os pontos fracos, técnicos ou comportamentais é o primeiro passo que o profissional deve seguir para conseguir uma vaga de emprego.

Márcia Maria Cruz

Centenas de vagas foram extintas desde o início da crise financeira mundial nos Estados Unidos e no restante do mundo. No entanto, na avaliação do consultor Ricardo Piovan, a turbulência não explica completamente por que alguns foram demitidos, enquanto outros se mantiveram nos postos. Para ele, o problema estrutural é um fator externo que o desempregado não tem como administrar, pois não está nas suas mãos resolvê-lo, ao passo que, como as deficiências técnicas e comportamentais são fatores internos, ele pode controlá-los. “É importante fazer essa avaliação e buscar em treinamentos e livros o conhecimento para ajustar as deficiências comportamentais e técnicas”, aconselha.

Para ele, mesmo considerando o desemprego como um problema estrutural, o profissional precisa fazer reflexão para identificar outras razões que tenham contribuído para a demissão. “Muitas pessoas culpam a crise, o governo e a empresa pelo seu estado de desemprego, mas não se inserem no problema. Não se perguntam por que foram demitidas, enquanto outras pessoas continuaram na empresa. Talvez a resposta para essa pergunta seja que o desempregado não é um talento, ou seja, não tem as competências necessárias para contribuir para a empresa sair da crise”.

Na avaliação de Piovan, quanto mais tempo a pessoa fica fora do mercado de trabalho, mais difícil é o retorno, pois o recrutador pondera o tempo em que a pessoa está desempregada. Isso pode ser um ponto negativo para o candidato. Outra dificuldade no retorno é a desmotivação causada por muito tempo de desemprego. “A desmotivação pode levar a pessoa a diminuir seu entusiasmo nas entrevistas. Algumas pessoas começam a entender que não conseguirão e já vão com esse sentimento, que atrapalha o processo seletivo”, diz.

[...] Ricardo Piovan dá dicas para quem quer conquistar uma vaga de emprego. O primeiro passo é administrar o turbilhão de sentimentos, depois administrar o caixa para passar pelo período de desemprego. Os passos seguintes são elaborar um bom currículo, usar a sua *network*, pesquisar sobre a vaga que almeja e não desistir jamais.

Fonte: CRUZ, Márcia Maria. Trabalho e formação profissional. *Jornal Estado de Minas*, Belo Horizonte, 13 maio 2009. Disponível em: <http://www.uai.com.br/em.html>. Acesso em 13 maio 2009.

QUESTÃO 01

Considerando-se o texto em questão, é **CORRETO** afirmar que se trata de

- A) uma resenha, constituída principalmente de sequências descritivas.
- B) uma notícia, constituída principalmente de sequências injuntivas.
- C) uma reportagem, constituída principalmente de sequências argumentativas.
- D) um resumo, constituído principalmente de sequências narrativas.

QUESTÃO 02

Assinale a alternativa em que **NÃO** se verifica o desenvolvimento do pensamento geral do texto.

- A) A persistência é importante para quem pretende ingressar no mercado de trabalho atualmente.
- B) A subjetividade traz fatores considerados no recrutamento de pessoas no mercado de trabalho.
- C) Os sentimentos tanto podem ajudar quanto dificultar o ingresso no mercado de trabalho.
- D) A subjetividade do desempregado não interfere em seu retorno ao mercado de trabalho.

QUESTÃO 03

De acordo com as ideias contidas no 1º parágrafo do texto, é **CORRETO** afirmar que

- A) a educação compreendida de forma abrangente pode solucionar deficiências ligadas a fatores internos e externos.
- B) a minoração dos problemas estruturais serão suficientes para solucionar o problema do desemprego.
- C) a crise não cederá às pressões mundiais e criará uma total desarticulação financeira e um desemprego ainda maior.
- D) não existem fatores internos quando se fala da subjetividade em relação à empregabilidade.

QUESTÃO 04

Considerando a frase “Centenas de vagas... do mundo.” linhas 1 e 2, do primeiro parágrafo, é **CORRETO** afirmar que

- A) ficar fora do mercado de trabalho é o fator que mantém o desemprego.
- B) a autoestima é essencial para se conseguir o mesmo emprego de volta.
- C) o recrutador se tornou essencial para o retorno ao mercado de trabalho.
- D) existe um fator de subjetividade vinculado às dificuldades de conseguir um emprego.

QUESTÃO 05

Segundo Koch (1995), **polifonia** é o “fenômeno pelo qual, num mesmo texto, se fazem ouvir 'vozes' que falam de perspectivas ou pontos de vista diferentes com as quais o locutor se identifica ou não”. Sendo assim, é **CORRETO** afirmar que se manifesta(m) explicitamente nesse texto

- A) a voz da autora e do consultor.
- B) somente a voz da autora.
- C) as vozes dos empregadores.
- D) somente a voz do consultor.

QUESTÃO 06

No início do terceiro parágrafo do texto (linha 19), a expressão “Na avaliação de Piovan”

- A) ironiza a demora em retornar ao mercado.
- B) reproduz a fala de Piovan.
- C) introduz uma paráfrase do que pensa Piovan.
- D) completa o argumento de Piovan.

QUESTÃO 07

Ao utilizar a fala de Piovan reproduzida entre aspas ao longo do texto, a autora espera

- A) obter fundamentação e apoio ao ponto de vista adotado no texto.
- B) forçar uma única interpretação do texto baseada na verdade.
- C) apelar ao sentimento de compaixão do leitor para com os desempregados.
- D) recrutar pessoas capacitadas para o ingresso no mercado de trabalho.

QUESTÃO 08

Segundo o texto, a palavra *network* (linha 29) **deve** ser entendida como

- A) todas as pessoas pertencentes à família de quem almeja um emprego.
- B) o conjunto de mensagens eletrônicas recebidas por aquele que almeja um emprego.
- C) a rede de contatos daquele que almeja um emprego.
- D) um estrangeirismo, que não deve ser usado de forma alguma.

QUESTÃO 09

As expressões abaixo referem-se a um mesmo elemento, **EXCETO**

- A) “Crise financeira mundial”.
- B) “Deficiências técnicas e comportamentais”.
- C) “A turbulência”.
- D) “O problema estrutural”.

QUESTÃO 10

Modalizadores, segundo Koch (1995), são “importantes na construção do sentido do discurso e na sinalização do modo como aquilo que se diz é dito”.

Na frase “A desmotivação pode levar a pessoa a diminuir seu entusiasmo nas entrevistas” (linhas 23-24), o elemento grifado é um modalizador cuja função é indicar

- A) necessidade.
- B) ordem.
- C) certeza.
- D) possibilidade.

QUESTÃO 11

Assinale a alternativa em que **NÃO** se estabelece relação de **finalidade**.

- A) “Talvez a resposta para essa pergunta seja que o desempregado não é um talento”. (Linhas 16-17)
- B) “É importante fazer essa avaliação e buscar em treinamentos e livros o conhecimento para ajustar as deficiências comportamentais e técnicas.” (Linhas 8-9)
- C) “[...] depois administrar o caixa para passar pelo período de desemprego”. (Linhas 27-28)
- D) “[...] o profissional precisa fazer reflexão para identificar outras razões que tenham contribuído para a demissão”. (Linhas 12-13)

QUESTÃO 12

Nas alternativas abaixo, existe relação semântica entre a palavra sublinhada e outra a que ela se refere.

Assinale a alternativa em que essa relação se processa com uma palavra de natureza diferente das demais.

- A) “Na avaliação de Piovan [...]” (linha 19)
- B) “[...] o profissional precisa fazer reflexão[...]”. (linha 12)
- C) “[...] administrar o turbilhão de sentimentos [...]”. (linha 27)
- D) “É importante fazer essa avaliação [...]” (linha 8)

FÍSICA - TIPO I**QUESTÃO 13**

Um bloco de massa 10 kg está em repouso sobre uma superfície horizontal com atrito. Um menino aplica uma força horizontal sobre o bloco de módulo 30 N, mas o bloco não desliza sobre a superfície devido à ação do atrito estático. Sabendo-se que o coeficiente de atrito estático entre o bloco e a superfície é igual a 0,6, e considerando-se a aceleração da gravidade igual a 10 m/s^2 , é **CORRETO** afirmar que o módulo da força de atrito estático agindo sobre o bloco nessa situação é igual a

- A) 30 N
- B) 60 N
- C) 18 N
- D) 0 N

QUESTÃO 14

Um executivo carrega sua mala de massa igual a 5 kg por uma distância de 10 m com certa velocidade constante. Se a distância da mala ao solo é mantida a uma altura constante igual a 1 m e considerando-se a aceleração da gravidade igual a 10 m/s^2 , é **CORRETO** afirmar que o trabalho realizado pelo executivo sobre essa mala nesse percurso é

- A) 5 J
- B) 500 J
- C) 50 J
- D) 0 J

QUESTÃO 15

Uma das principais observações da Física corresponde ao chamado princípio geral de conservação da energia. Assim, é **CORRETO** afirmar que, segundo esse princípio,

- A) a energia pode ser transformada de uma forma em outra, mas não pode ser criada ou destruída.
- B) somente a energia mecânica de um sistema é constante, podendo ser destruída pelo atrito.
- C) a energia e a quantidade de movimento de um corpo em movimento se conservam.
- D) a energia mecânica total de um corpo é constante.

QUESTÃO 16

Sabe-se que duas barras metálicas **A** e **B**, com coeficientes de dilatação lineares diferentes α_A e α_B , têm o mesmo comprimento inicial L_0 e estão à mesma temperatura inicial T_0 . As barras são aquecidas separadamente de forma a terem temperaturas finais diferentes e iguais a T_A e T_B respectivamente, mas ambas atingem o mesmo comprimento final L .

Definindo-se $\Delta T_A = T_A - T_0$ e $\Delta T_B = T_B - T_0$, é **CORRETO** afirmar que a razão $\frac{\alpha_A}{\alpha_B}$ é dada por

- A) $\frac{\Delta T_A}{\Delta T_B}$
- B) $\frac{\Delta T_B}{\Delta T_A}$
- C) $2 \frac{\Delta T_B}{\Delta T_A}$
- D) $2 \frac{\Delta T_A}{\Delta T_B}$

QUESTÃO 17

Um bloco de gelo de massa $m=100$ g e temperatura -10°C recebe uma quantidade de calor igual a 9500 cal. Considerando-se o calor específico do gelo igual a $0,5$ cal/g $^\circ\text{C}$, o calor específico da água igual a 1 cal/g $^\circ\text{C}$ e o calor de fusão da água igual a 80 cal/g, é **CORRETO** afirmar que a temperatura final do gelo derretido será de

- A) 10°C
- B) 0°C
- C) -10°C
- D) 20°C

QUESTÃO 18

Um estudante mediu a temperatura mais baixa no inverno com um termômetro em escala Fahrenheit e encontrou 23°F . No dia mais quente do inverno, ele mediu novamente a temperatura, mas utilizou um termômetro em escala Celsius e encontrou 5°C . A variação da temperatura, em graus Celsius, ocorrida nesse período foi de

- A) 18°C
- B) 10°C
- C) -18°C
- D) 28°C

QUESTÃO 19

O movimento da Lua em torno da Terra pode ser considerado como sendo um movimento aproximadamente circular uniforme. Assim, é **CORRETO** afirmar que a força que atua sobre a Lua, responsável por esse movimento, é

- A) a resultante entre a força gravitacional que a Terra exerce sobre a Lua e a força centrípeta.
- B) a força gravitacional que a Lua exerce sobre a Terra.
- C) a resultante entre as forças gravitacionais que a Lua exerce sobre a Terra e a que a Terra exerce sobre a Lua.
- D) a força gravitacional que a Terra exerce sobre a Lua.

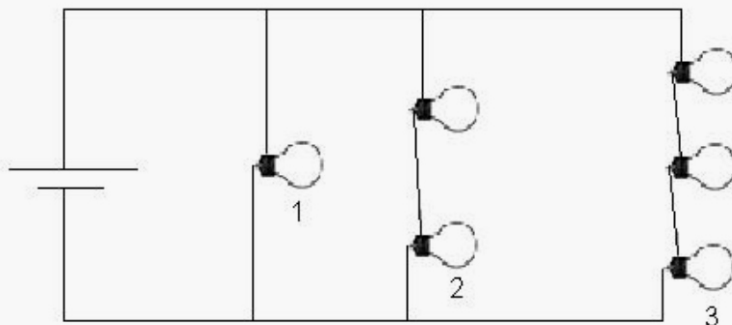
QUESTÃO 20

Como se sabe, o eco é um fenômeno que consiste em se ouvir o som refletido por um obstáculo que não absorve o som. Sabe-se também que o ser humano só detecta dois sons que estejam separados por um intervalo de tempo mínimo de 0,1 s. Se a velocidade do som no ar é igual a 340 m/s , é **CORRETO** afirmar que a distância mínima entre uma pessoa e o obstáculo para que ela possa ouvir o eco de sua própria voz é de

- A) 8,5 m
- B) 34 m
- C) 68 m
- D) 17 m

QUESTÃO 21

Um conjunto de 6 lâmpadas incandescentes de resistências elétricas iguais a $10\ \Omega$ cada uma é alimentado por uma bateria de 20 V, conforme a figura abaixo.



Com base nessas informações, é **CORRETO** afirmar que as correntes elétricas através das lâmpadas de números 1, 2 e 3 são dadas respectivamente por

- A) 2 A; 2 A e 2 A.
- B) 2 A; 1 A e 0,66 A.
- C) 2 A; 4 A e 6 A.
- D) 1 A; 2 A e 3 A.

QUESTÃO 22

Uma esfera metálica de raio R e carga elétrica Q , chamada de esfera 1, inicialmente descarregada, é ligada por um fio condutor de resistência desprezível a outra esfera metálica de raio $2R$, chamada de esfera 2. Após o equilíbrio, as cargas elétricas nas esferas 1 e 2 serão **respectivamente**

- A) $\frac{Q}{4}$ e $3\frac{Q}{4}$
- B) $\frac{Q}{2}$ e $\frac{Q}{2}$
- C) $2\frac{Q}{3}$ e $\frac{Q}{3}$
- D) $\frac{Q}{3}$ e $2\frac{Q}{3}$

QUESTÃO 23

Num dado instante, uma partícula de carga elétrica igual a $-2C$ se move horizontalmente da esquerda para a direita com velocidade de módulo 3 m/s , em uma região em que atua um campo magnético uniforme, horizontal, da direita para a esquerda, de módulo $0,2T$. Com base nessas informações, é **CORRETO** afirmar que, nesse instante, a força magnética que atua sobre a carga possui

- A) módulo igual a $1,2 \text{ N}$, direção vertical e sentido de baixo para cima.
- B) módulo igual a 0 N , não tendo, portanto, direção nem sentido.
- C) módulo igual a $0,4 \text{ N}$, direção horizontal e sentido da esquerda para a direita.
- D) módulo igual a $1,2 \text{ N}$, direção e sentido apontando para fora do plano contendo os vetores velocidade e campo magnético.

QUESTÃO 24

Uma pequena esfera metálica carregada é mantida flutuando em repouso a certa altura do solo por um campo elétrico uniforme de módulo 5 N/C apontando verticalmente de baixo para cima. Considerando-se a aceleração da gravidade igual a 10 m/s^2 , é **CORRETO** afirmar que a razão entre a carga elétrica e a massa da esfera é de

- A) $-2,0 \text{ C/kg}$
- B) $-0,5 \text{ C/kg}$
- C) $2,0 \text{ C/kg}$
- D) $0,5 \text{ C/kg}$

MATEMÁTICA - TIPO I**QUESTÃO 25**

Seja A o conjunto dos artistas, C o conjunto dos cantores e F o conjunto dos famosos. Admitindo as relações $A \supset C$, $A \supset F$, $C \cap F \neq \emptyset$, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- A) Todos os não-cantores não são artistas.
- B) Entre os não-famosos, existem aqueles que são cantores.
- C) Quem não é artista não pode ser cantor.
- D) Entre aqueles que não são cantores pode haver famosos.

QUESTÃO 26

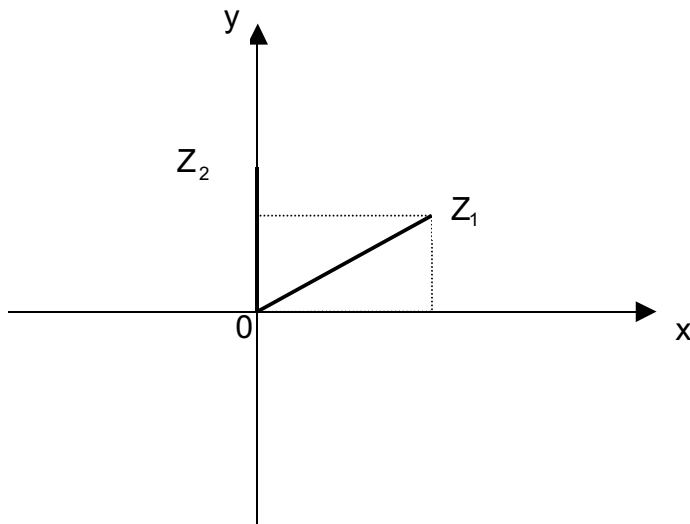
Sobre o conjunto-solução S da inequação $(x-1)^{50}(x^2-x-2) \leq 0$, é **CORRETO** afirmar que

- A) $S = \{x \in \mathbb{R} / -1 \leq x \leq 1\}$
- B) $S = \{x \in \mathbb{R} / -1 \leq x \leq 2\}$
- C) $S = \{x \in \mathbb{R} / x \geq 1\}$
- D) $S = \{x \in \mathbb{R} / x \leq -1 \text{ ou } x \geq 2\}$

QUESTÃO 27

Para representar os números complexos, podemos utilizar um sistema ortogonal de coordenadas OXY. Para cada número complexo $z = a + bi$, com a e b números reais, teremos um ponto do plano com abscissa $x = a$ e ordenada $y = b$.

O ponto $P(a,b)$, correspondente ao número $z = a + bi$, denomina-se **afixo** de z .



Considerando os números complexos Z_1 e Z_2 representados no plano acima, assinale a alternativa **CORRETA**.

- A) O número complexo $t = \frac{Z_2}{Z_1}$ tem como afixo um ponto do quarto quadrante.
- B) O afixo do conjugado de Z_1 é um ponto do terceiro quadrante.
- C) O afixo da soma $Z_1 + Z_2$ é um ponto do segundo quadrante.
- D) O complexo $w = Z_1 \cdot Z_2$ tem como afixo um ponto do segundo quadrante.

QUESTÃO 28

Todos os 40 alunos de uma turma do 3º ano do Ensino Médio praticam uma modalidade esportiva: vôlei ou basquete. Sabe-se que 10 meninas jogam vôlei e que, dos 16 alunos que praticam basquete, 12 são meninos.

Para representar a turma, deseja-se escolher um menino e uma menina. A probabilidade de se escolher uma jogadora de vôlei e um jogador de basquete é de

- A) $\frac{1}{120}$
- B) $\frac{11}{60}$
- C) $\frac{30}{91}$
- D) $\frac{107}{91}$

QUESTÃO 29

Uma embalagem cilíndrica, sem tampa, com 30 centímetros de altura e cujo diâmetro da base mede 10 centímetros, deverá ser revestida externamente. Para isso, será utilizado um papel que custa 50 reais o metro quadrado.

Considere $\pi = 3,14$, assinale a alternativa que expressa aproximadamente o custo do papel necessário para cobrir a referida embalagem.

- A) 5 reais.
- B) 5 reais e 50 centavos.
- C) 6 reais e 30 centavos.
- D) 1 real e 60 centavos.

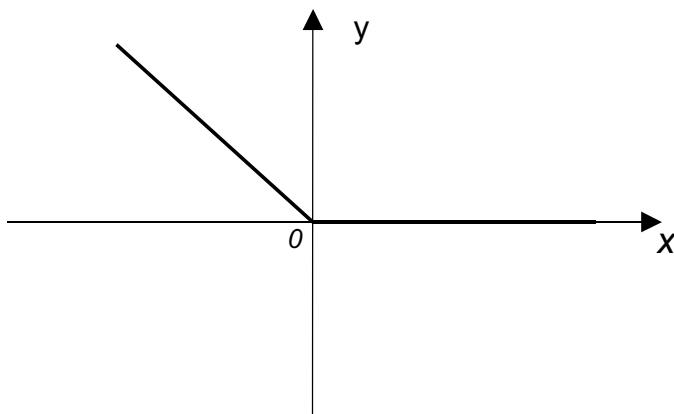
QUESTÃO 30

Um triângulo tem vértices nos pontos A(10, 3); B(2, -3) e C(18, -3) do plano cartesiano. Tendo em vista esses dados, é **CORRETO** afirmar que se trata de um triângulo

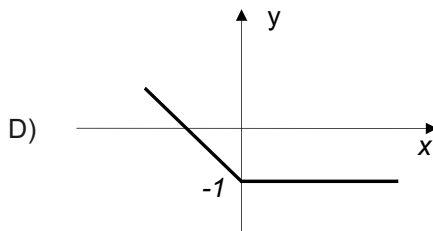
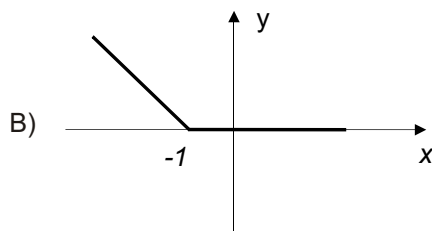
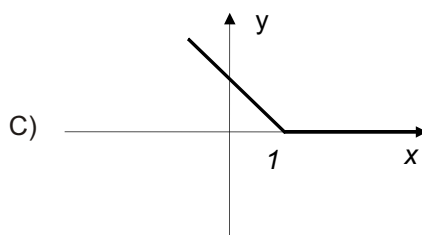
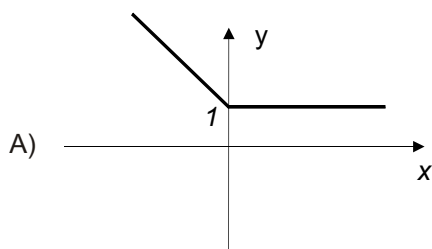
- A) escaleno.
- B) equilátero.
- C) isósceles.
- D) retângulo.

QUESTÃO 31

Na figura a seguir está representado o gráfico da função $y = f(x)$.



com base nos dados contidos nessa figura, assinale a alternativa que representa a função $g(x) = f(x+1)$.



QUESTÃO 32

Uma aluna do 3º ano do Ensino Médio apresentou a seguinte resolução para a equação trigonométrica $\text{sen}^2(x) - \text{sen}(x) = 0$:

$$\text{sen}^2 x - \text{sen} x = 0$$

$$\text{sen} x (\text{sen} x - 1) = 0$$

$$\text{Então, } \text{sen} x = 0 \text{ ou } \text{sen} x = 1.$$

$$\text{Assim, } x = 90^\circ \text{ ou } x = 180^\circ, \text{ pois } \text{sen} 180^\circ = 0 \text{ e } \text{sen} 90^\circ = 1$$

Considerando a resolução descrita acima, analise as afirmativas a seguir.

- (I) A resposta da aluna está incompleta, pois não contempla todas as soluções da equação trigonométrica dada.
- (II) Os valores encontrados pela aluna não são soluções da equação em questão.
- (III) Uma resposta correta para essa equação trigonométrica seria

$$\{x \in \mathbb{R} / x = 2k\pi \quad \text{ou} \quad x = 2k\pi + \frac{\pi}{2}\}$$

Com base nessa análise, está(ão) **CORRETA**(s) apenas a(s) afirmativa(s)

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

QUESTÃO 33

Um grupo de estudantes reuniu-se num restaurante para uma comemoração. Na saída, decidiu-se que a conta a ser paga, que ficou em R\$ 287,50, seria dividida entre todos de forma proporcional às suas rendas mensais. Sabendo-se que no grupo havia três pessoas cuja renda mensal era de R\$ 1.200,00, quatro pessoas cuja renda era de R\$ 600,00, e três cuja renda mensal era de R\$ 300,00, é **CORRETO** afirmar que

- A) aqueles de renda mensal de R\$ 600,00 pagariam, juntos, uma quantia superior a R\$ 120,00.
- B) os estudantes com renda mensal de R\$ 300,00 pagariam, cada um, uma quantia inferior a R\$ 13,00.
- C) os estudantes com renda mensal de R\$ 300,00 pagariam, juntos, R\$ 36,00.
- D) os estudantes com renda mensal de R\$ 1.200,00 pagariam, cada um, R\$ 45,00.

QUESTÃO 34

Sendo x e y dois números reais distintos e não-nulos, é **CORRETO** afirmar que

- A) $x^2 + y^2 > 2xy$
- B) $x^2 + y^2 < 2xy$
- C) $x^2 + y^2 < -2xy$
- D) se $x < y \rightarrow x^2 < y^2$

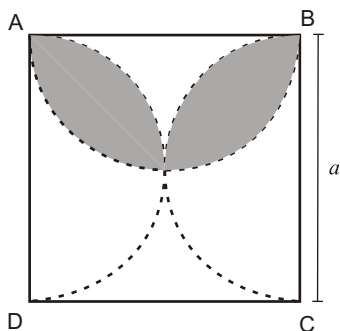
QUESTÃO 35

De um salão, onde havia mulheres e homens, treze mulheres se retiraram, ficando entre os restantes a relação de sete homens para três mulheres. Logo depois, quatro homens se retiraram, o que fez com que a razão entre o número de homens e o número de mulheres passasse a ser de dois para um. Marque a alternativa que apresenta o número de pessoas que havia inicialmente no salão.

- A) 48
- B) 53
- C) 45
- D) 60

QUESTÃO 36

Analise a figura a seguir.



Sabendo que ABCD é um quadrado, assinale a alternativa que apresenta a área sombreada na figura.

- A) $\frac{a^2}{16}(\pi - 2)$
- B) $\frac{a^2}{2}(\pi - 2)$
- C) $\frac{a^2}{8}(\pi - 2)$
- D) $\frac{a^2}{4}(\pi - 2)$

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do carbono, arredondadas para efeito de cálculo

18

1	2	13	14	15	16	17	18
1 H 1	2 He 4	5 B 11	6 C 12	7 N 14	8 O 16	9 F 19	10 Ne 20
3 Li 7	4 Be 9	11 Na 23	12 Mg 24	13 Al 27	14 Si 28	15 P 31	16 S 32
19 K 39	20 Ca 40	21 Sc 45	22 Ti 48	23 V 51	24 Cr 52	25 Mn 55	26 Fe 56
37 Rb 85	38 Sr 88	39 Y 89	40 Zr 91	41 Nb 93	42 Mo 96	43 Tc (98)	44 Ru 101
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 La-Lu	72 Hf 178	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Ac-Lr	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (266)	107 Bh (264)	108 Hs (277)
111 Uun (281)	110 Uu (281)	109 Mt (268)	108 Hs (277)	107 Re 186	106 Pd 106	105 Ag 108	104 Cd 112
112 Uub (285)	111 Uuu (272)	110 Uun (281)	109 Mt (268)	108 Hs (277)	107 Re 186	106 Pd 106	105 Ag 108
114 Uuq (289)	113 Uu (289)	112 Uub (285)	111 Uuu (272)	110 Uun (281)	109 Mt (268)	108 Hs (277)	107 Re 186
115 Uut (291)	114 Uuq (289)	113 Uub (285)	112 Uub (285)	111 Uuu (272)	110 Uun (281)	109 Mt (268)	108 Hs (277)
117 Uus (293)	116 Uuq (291)	115 Uut (293)	114 Uuu (289)	113 Uuu (289)	112 Uuu (289)	111 Uuu (289)	110 Uuu (289)
119 Uus (295)	118 Uuq (293)	117 Uut (295)	116 Uuu (291)	115 Uuu (289)	114 Uuu (289)	113 Uuu (289)	112 Uuu (289)
121 Uus (297)	120 Uuq (295)	119 Uut (297)	118 Uuu (293)	117 Uuu (291)	116 Uuu (289)	115 Uuu (289)	114 Uuu (289)
123 Uus (299)	122 Uuq (297)	121 Uut (299)	120 Uuu (295)	119 Uuu (293)	118 Uuu (291)	117 Uuu (289)	116 Uuu (289)
125 Uus (301)	124 Uuq (299)	123 Uut (301)	122 Uuu (297)	121 Uuu (295)	120 Uuu (293)	119 Uuu (291)	118 Uuu (289)
127 Uus (303)	126 Uuq (301)	125 Uut (303)	124 Uuu (299)	123 Uuu (297)	122 Uuu (295)	121 Uuu (293)	120 Uuu (291)
129 Uus (305)	128 Uuq (303)	127 Uut (305)	126 Uuu (301)	125 Uuu (299)	124 Uuu (297)	123 Uuu (295)	122 Uuu (293)
131 Uus (307)	130 Uuq (305)	129 Uut (307)	128 Uuu (303)	127 Uuu (301)	126 Uuu (299)	125 Uuu (297)	124 Uuu (295)
133 Uus (309)	132 Uuq (307)	131 Uut (309)	130 Uuu (305)	129 Uuu (303)	128 Uuu (301)	127 Uuu (299)	126 Uuu (297)
135 Uus (311)	134 Uuq (309)	133 Uut (311)	132 Uuu (307)	131 Uuu (305)	130 Uuu (303)	129 Uuu (301)	128 Uuu (299)
137 Uus (313)	136 Uuq (311)	135 Uut (313)	134 Uuu (309)	133 Uuu (307)	132 Uuu (305)	131 Uuu (303)	130 Uuu (301)
139 Uus (315)	138 Uuq (313)	137 Uut (315)	136 Uuu (311)	135 Uuu (309)	134 Uuu (307)	133 Uuu (305)	132 Uuu (303)
141 Uus (317)	140 Uuq (315)	139 Uut (317)	138 Uuu (313)	137 Uuu (311)	136 Uuu (309)	135 Uuu (307)	134 Uuu (305)
143 Uus (319)	142 Uuq (317)	141 Uut (319)	140 Uuu (315)	139 Uuu (313)	138 Uuu (311)	137 Uuu (309)	136 Uuu (307)
145 Uus (321)	144 Uuq (319)	143 Uut (321)	142 Uuu (317)	141 Uuu (315)	140 Uuu (313)	139 Uuu (311)	138 Uuu (309)
147 Uus (323)	146 Uuq (321)	145 Uut (323)	144 Uuu (319)	143 Uuu (317)	142 Uuu (315)	141 Uuu (313)	140 Uuu (311)
149 Uus (325)	148 Uuq (323)	147 Uut (325)	146 Uuu (321)	145 Uuu (319)	144 Uuu (317)	143 Uuu (315)	142 Uuu (313)
151 Uus (327)	150 Uuq (325)	149 Uut (327)	148 Uuu (323)	147 Uuu (321)	146 Uuu (319)	145 Uuu (317)	144 Uuu (315)
153 Uus (329)	152 Uuq (327)	151 Uut (329)	150 Uuu (325)	149 Uuu (323)	148 Uuu (321)	147 Uuu (319)	146 Uuu (317)
155 Uus (331)	154 Uuq (329)	153 Uut (331)	152 Uuu (327)	151 Uuu (325)	150 Uuu (323)	149 Uuu (321)	148 Uuu (319)
157 Uus (333)	156 Uuq (331)	155 Uut (333)	154 Uuu (329)	153 Uuu (327)	152 Uuu (325)	151 Uuu (323)	150 Uuu (321)
159 Uus (335)	158 Uuq (333)	157 Uut (335)	156 Uuu (331)	155 Uuu (329)	154 Uuu (327)	153 Uuu (325)	152 Uuu (323)
161 Uus (337)	160 Uuq (335)	159 Uut (337)	160 Uuu (333)	159 Uuu (331)	158 Uuu (329)	157 Uuu (327)	156 Uuu (325)
163 Uus (339)	162 Uuq (337)	161 Uut (339)	162 Uuu (335)	161 Uuu (333)	160 Uuu (331)	159 Uuu (329)	158 Uuu (327)
165 Uus (341)	164 Uuq (339)	163 Uut (341)	164 Uuu (337)	163 Uuu (335)	162 Uuu (333)	161 Uuu (331)	160 Uuu (329)
167 Uus (343)	166 Uuq (341)	165 Uut (343)	166 Uuu (339)	165 Uuu (337)	164 Uuu (335)	163 Uuu (333)	162 Uuu (331)
169 Uus (345)	168 Uuq (343)	167 Uut (345)	168 Uuu (341)	167 Uuu (339)	166 Uuu (337)	165 Uuu (335)	164 Uuu (333)
171 Uus (347)	170 Uuq (345)	169 Uut (347)	170 Uuu (343)	169 Uuu (341)	168 Uuu (339)	167 Uuu (337)	166 Uuu (335)
173 Uus (349)	172 Uuq (347)	171 Uut (349)	172 Uuu (345)	171 Uuu (343)	170 Uuu (341)	169 Uuu (339)	168 Uuu (337)
175 Uus (351)	174 Uuq (349)	173 Uut (351)	174 Uuu (347)	173 Uuu (345)	172 Uuu (343)	171 Uuu (341)	170 Uuu (339)
177 Uus (353)	176 Uuq (351)	175 Uut (353)	176 Uuu (349)	175 Uuu (347)	174 Uuu (345)	173 Uuu (343)	172 Uuu (341)
179 Uus (355)	178 Uuq (353)	177 Uut (355)	178 Uuu (351)	177 Uuu (349)	176 Uuu (347)	175 Uuu (345)	174 Uuu (343)
181 Uus (357)	180 Uuq (355)	179 Uut (357)	180 Uuu (353)	179 Uuu (351)	178 Uuu (349)	177 Uuu (347)	176 Uuu (345)
183 Uus (359)	182 Uuq (357)	181 Uut (359)	182 Uuu (355)	181 Uuu (353)	180 Uuu (351)	179 Uuu (349)	178 Uuu (347)
185 Uus (361)	184 Uuq (359)	183 Uut (361)	184 Uuu (357)	183 Uuu (355)	182 Uuu (353)	181 Uuu (351)	180 Uuu (349)
187 Uus (363)	186 Uuq (361)	185 Uut (363)	186 Uuu (359)	185 Uuu (357)	184 Uuu (355)	183 Uuu (353)	182 Uuu (351)
189 Uus (365)	188 Uuq (363)	187 Uut (365)	188 Uuu (361)	187 Uuu (359)	186 Uuu (357)	185 Uuu (355)	184 Uuu (353)
191 Uus (367)	190 Uuq (365)	189 Uut (367)	190 Uuu (363)	189 Uuu (361)	188 Uuu (359)	187 Uuu (357)	186 Uuu (355)
193 Uus (369)	192 Uuq (367)	191 Uut (369)	192 Uuu (365)	191 Uuu (363)	190 Uuu (361)	189 Uuu (359)	188 Uuu (357)
195 Uus (371)	194 Uuq (369)	193 Uut (371)	194 Uuu (367)	193 Uuu (365)	192 Uuu (363)	191 Uuu (361)	190 Uuu (359)
197 Uus (373)	196 Uuq (371)	195 Uut (373)	196 Uuu (369)	195 Uuu (367)	194 Uuu (365)	193 Uuu (363)	192 Uuu (361)
199 Uus (375)	198 Uuq (373)	197 Uut (375)	198 Uuu (371)	197 Uuu (369)	196 Uuu (367)	195 Uuu (365)	194 Uuu (363)
201 Uus (377)	200 Uuq (375)	199 Uut (377)	200 Uuu (373)	199 Uuu (371)	198 Uuu (369)	197 Uuu (367)	196 Uuu (365)
203 Uus (379)	202 Uuq (377)	201 Uut (379)	202 Uuu (375)	201 Uuu (373)	200 Uuu (371)	199 Uuu (369)	198 Uuu (367)
205 Uus (381)	204 Uuq (379)	203 Uut (381)	204 Uuu (377)	203 Uuu (375)	202 Uuu (373)	201 Uuu (371)	200 Uuu (369)
207 Uus (383)	206 Uuq (381)	205 Uut (383)	206 Uuu (379)	205 Uuu (377)	204 Uuu (375)	203 Uuu (373)	202 Uuu (371)
209 Uus (385)	208 Uuq (383)	207 Uut (385)	208 Uuu (381)	207 Uuu (379)	206 Uuu (377)	205 Uuu (375)	204 Uuu (373)
211 Uus (387)	210 Uuq (385)	209 Uut (387)	210 Uuu (383)	209 Uuu (381)	208 Uuu (379)	207 Uuu (377)	206 Uuu (375)
213 Uus (389)	212 Uuq (387)	211 Uut (389)	212 Uuu (385)	211 Uuu (383)	210 Uuu (381)	209 Uuu (379)	208 Uuu (377)
215 Uus (391)	214 Uuq (389)	213 Uut (391)	214 Uuu (387)	213 Uuu (385)	212 Uuu (383)	211 Uuu (381)	210 Uuu (379)
217 Uus (393)	216 Uuq (391)	215 Uut (393)	216 Uuu (389)	215 Uuu (387)	214 Uuu (385)	213 Uuu (383)	212 Uuu (381)
219 Uus (395)	218 Uuq (393)	217 Uut (395)	218 Uuu (391)	217 Uuu (389)	216 Uuu (387)	215 Uuu (385)	214 Uuu (383)
221 Uus (397)	220 Uuq (395)	219 Uut (397)	220 Uuu (393)	219 Uuu (391)	218 Uuu (389)	217 Uuu (387)	216 Uuu (385)
223 Uus (399)	222 Uuq (397)	221 Uut (399)	222 Uuu (395)	221 Uuu (393)	220 Uuu (391)	219 Uuu (389)	218 Uuu (387)
225 Uus (401)	224 Uuq (399)	223 Uut (401)	224 Uuu (397)	223 Uuu (395)	222 Uuu (393)	221 Uuu (391)	220 Uuu (389)
227 Uus (403)	226 Uuq (401)	225 Uut (403)	226 Uuu (399)	225 Uuu (397)	224 Uuu (395)	223 Uuu (393)	222 Uuu (391)
229 Uus (405)	228 Uuq (403)	227 Uut (405)	228 Uuu (401)	227 Uuu (399)	226 Uuu (397)	225 Uuu (395)	224 Uuu (393)
231 Uus (407)	230 Uuq (405)	229 Uut (407)	230 Uuu (403)	229 Uuu (401)	228 Uuu (399)	227 Uuu (397)	226 Uuu (395)
233 Uus (409)	232 Uuq (407)	231 Uut (409)	232 Uuu (405)	231 Uuu (403)	230 Uuu (401)	229 Uuu (399)	228 Uuu (397)
235 Uus (411)	234 Uuq (409)	233 Uut (411)	234 Uuu (407)	233 Uuu (405)	232 Uuu (403)	231 Uuu (401)	230 Uuu (399)
237 Uus (413)	236 Uuq (411)	235 Uut (413)	236 Uuu (409)	235 Uuu (407)	234 Uuu (405)	233 Uuu (403)	232 Uuu (401)
239 Uus (415)	238 Uuq (413)	237 Uut (415)	238 Uuu (411)	237 Uuu (409)	236 Uuu (407)	235 Uuu (405)	234 Uuu (403)
241 Uus (417)	240 Uuq (415)	239 Uut (417)	240 Uuu (413)	239 Uuu (411)	238 Uuu (409)	237 Uuu (407)	236 Uuu (405)
243 Uus (419)	242 Uuq (417)	241 Uut (419)	242 Uuu (415)	241 Uuu (413)	240 Uuu (411)	239 Uuu (409)	238 Uuu (407)
245 Uus (421)	244 Uuq (419)	243 Uut (421)	244 Uuu (417)	243 Uuu (415)	242 Uuu (413)	241 Uuu (411)	240 Uuu (409)
247 Uus (423)	246 Uuq (421)	245 Uut (423)	246 Uuu (419)	245 Uuu (417)	244 Uuu (415)	243 Uuu (413)	242 Uuu (411)
249 Uus (425)	248 Uuq (423)	247 Uut (425)	248 Uuu (421)	247 Uuu (419)	246 Uuu (417)	245 Uuu (415)	244 Uuu (413)
251 Uus (427)	250 Uuq (425)	249 Uut (427)	250 Uuu (423)	249 Uuu (421)	248 Uuu (419)	247 Uuu (417)	246 Uuu (415)
253 Uus (429)	252 Uuq (427)	251 Uut (429)	252 Uuu (425)	251 Uuu (423)	250 Uuu (421)	249 Uuu (419)	248 Uuu (417)
255 Uus (431)	254 Uuq (429)	253 Uut (431)	254 Uuu (427)	253 Uuu (425)	252 Uuu (423)	251 Uuu (421)	250 Uuu (419)
257 Uus (433)	256 Uuq (431)	255 Uut (433)	256 Uuu (429)	255 Uuu (427)	254 Uuu (425)	253 Uuu (423)	252 Uuu (421)
259 Uus (435)	258 Uuq (433)	257 Uut (435)	258 Uuu (431)	257 Uuu (429)	256 Uuu (427)	255 Uuu (425)	254 Uuu (423)
261 Uus (437)	260 Uuq (435)	259 Uut (437)	260 				

QUESTÃO 37

Considerando a tabela periódica contida neste caderno de questões, é **CORRETO** afirmar que

- A) o ferro é um metal alcalino sólido nas condições-padrão.
- B) o enxofre tem raio atômico maior que o do alumínio.
- C) o cloro apresenta elevada afinidade eletrônica.
- D) o sódio adquire a configuração de um gás nobre quando ganha um elétron.

QUESTÃO 38

Na natureza, os átomos dificilmente encontram-se isolados, mas associados a outros através de ligações químicas. Há diferentes tipos de ligações químicas, e as substâncias exibirão propriedades físicas diferentes em função disso. Assim, em relação às ligações químicas, é **CORRETO** afirmar que

- A) O Cl_2 é um composto covalente apolar, enquanto que o F_2 é covalente polar, pois a eletronegatividade do flúor é muito maior que a do cloro.
- B) a ligação iônica se forma entre elementos de eletronegatividade diferente, sendo um deles um metal, e o outro, um não metal, como é o caso do CO_2 .
- C) a ligação metálica é característica dos elementos de transição, como o cromo, e os compostos metálicos apresentam condutividade elétrica e térmica muito baixa.
- D) uma substância com ligações covalentes geralmente apresenta pontos de fusão e de ebulição baixos, sendo a amônia um bom exemplo disso.

QUESTÃO 39

Um exemplo cotidiano de corrosão é a formação de ferrugem, na qual materiais contendo ferro sofrem alterações químicas no ambiente. Dependendo da quantidade de oxigênio presente no meio, diferentes substâncias podem ser formadas. O Fe_3O_4 , por exemplo, se forma na presença de baixos teores de O_2 . Já o Fe_2O_3 requer quantidades maiores de oxigênio para ser formado.

Com base nesses dados, é **CORRETO** afirmar que a ferrugem contém ferro com número de oxidação predominantemente

- A) +4, quando produzida em meio contendo baixos teores de oxigênio.
- B) +2, quando produzida em meio contendo baixos teores de oxigênio.
- C) +3, quando produzida em meio contendo elevados teores de oxigênio.
- D) +3 e +4, independentemente da quantidade de oxigênio presente no meio.

QUESTÃO 40

A tabela a seguir lista valores de pH para algumas soluções

Solução	pH
Suco gástrico	2,0
Suco de limão	2,0
Vinagre	3,0
Café	4,0
Água do mar	8,0

Com base nessa tabela, é **INCORRETO** afirmar que

- A) a água pura tem uma acidez maior que a da água do mar.
- B) o café tem uma concentração de íons OH^- menor que o vinagre.
- C) o suco gástrico e o de limão têm a mesma quantidade de íons H^+ dissolvidos.
- D) o vinagre tem concentração de íons H^+ igual a 0,001 mol/L.

QUESTÃO 41

O texto abaixo foi extraído do livro *Moléculas*, de autoria de Peter Atkins.

“A formulação patenteada Alka-Seltzer consiste de aspirina, ácido cítrico anidro e bicarbonato de sódio (...). Quando a mistura é colocada em água, a aspirina (um ácido) é convertida em seu sal de sódio, que é mais solúvel, e o ácido cítrico libera o dióxido de carbono a partir dos íons bicarbonato, produzindo efervescência”.

Assinale a alternativa que explica a efervescência a que se refere o autor.

- A) O ácido cítrico é um ácido fraco, por isso recebe íons H^+ do ânion hidrogenocarbonato, que é um ácido mais forte, produzindo dióxido de carbono.
- B) O ácido acetilsalicílico reage com íons Na^+ provenientes da ionização do bicarbonato de sódio, passando para a fase gasosa.
- C) O bicarbonato de sódio dissolve-se em água e o ânion bicarbonato interage com íons H^+ provenientes do ácido cítrico, produzindo água e dióxido de carbono.
- D) o ácido acetilsalicílico, ou aspirina, se converte em ácido salicílico, substância corrosiva que produz efervescência em contato com a água.

QUESTÃO 42

O enxofre é uma impureza presente na gasolina. Para determinar o teor de enxofre presente em 10,0 g de determinada amostra de gasolina, foi feita uma oxidação do mesmo até a formação de ácido sulfúrico. A seguir, reagiu-se o ácido formado com hidróxido de sódio, consumindo 0,10 g deste último.

Com base nessas informações, é **CORRETO** afirmar que a porcentagem em massa de enxofre presente na amostra de gasolina é igual a

- A) 0,2 %
- B) 0,8 %
- C) 1,6 %
- D) 0,4 %

QUESTÃO 43

Os metais são conhecidos pelo homem desde muito tempo antes de Cristo. Inicialmente, eles foram utilizados em seu estado nativo, como o ouro e a prata, por exemplo. Posteriormente, passaram a ser obtidos a partir de minérios, surgindo períodos específicos, tais como a idade do cobre, do bronze e do ferro. Esse processo de obtenção de metais ocorre de modo semelhante nos dias atuais.

A explicação **CORRETA** para o mesmo é que ele envolve

- A) a transformação dos minerais em metais mediante reações químicas processadas em fornos abertos para garantir abundância de oxigênio no meio reacional.
- B) a oxidação de metais mediante reação dos minerais com agentes oxidantes, tais como o ácido nítrico, ou *aqua fortis*, como era conhecido no passado.
- C) a redução de formas oxidadas dos metais presentes nos minérios, mediante reação com agentes redutores, tal como o carvão, por exemplo, em condições de baixa oxigenação.
- D) a extração de metais como o cobre, o bronze e o ferro dos minerais através de métodos de separação física, tais como a lixiviação ou a levigação.

QUESTÃO 44

As energias de ligação do H_2 , do F_2 e do HF são 104 kcal/mol, 37 kcal/mol e 135 kcal/mol, respectivamente.

Com base nesses dados, é **CORRETO** afirmar que, nas condições padrão, a entalpia de formação do HF , em Kcal/mol, é

- A) -64,5
- B) -129
- C) -6
- D) 147,5

QUESTÃO 45

Considere o processo de produção do metanol representado pela seguinte equação:



Em relação a esse processo, é **CORRETO** afirmar que

- A) um aumento no volume do recipiente de reação aumentará a produção de metanol.
- B) a adição de CO_2 ao sistema em equilíbrio desloca o mesmo para a esquerda.
- C) em condições de alta pressão, o rendimento da reação direta é favorecido.
- D) haverá maior produção de CH_3OH quanto maior for a temperatura.

QUESTÃO 46

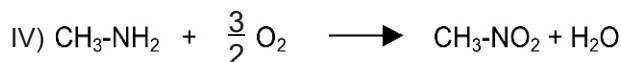
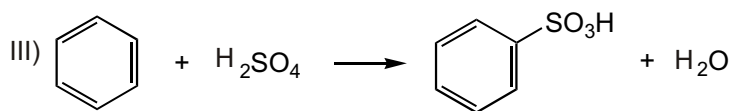
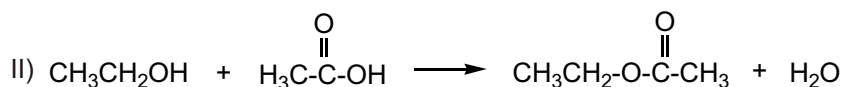
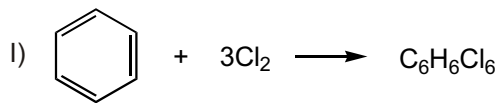
O índice crioscópico é um dos parâmetros utilizados para determinar a qualidade do leite, sendo determinado através da medida da temperatura de congelamento do mesmo. Esta propriedade está relacionada à presença de substâncias não voláteis dissolvidas em um solvente.

Assinale a alternativa que relaciona a alteração do ponto de congelamento com o tipo de adulteração do leite.

- A) Se o leite for adulterado por adição de soda cáustica, o valor do seu índice crioscópico tenderá a aumentar.
- B) Se o leite for adulterado por adição de água, o valor do índice crioscópico tenderá a aumentar.
- C) Se a alimentação do gado for muito rica em sal, o índice crioscópico do leite tenderá a permanecer constante, pois esse soluto é não volátil.
- D) O valor do índice crioscópico tenderá sempre a abaixar ao ser adicionado algum líquido ou sólido não volátil ao leite.

QUESTÃO 47

Analise as equações químicas a seguir.



Assinale a opção que descreve a classificação de cada uma das reações acima, respectivamente.

- A) Aromatização, rancificação, substituição, oxigenação.
- B) Cicloadição, transesterificação, polimerização, dupla-troca.
- C) Adição, esterificação, substituição, oxidação.
- D) Cicloadição, rancificação, hidrogenação, nitrilação.

QUESTÃO 48

As gorduras (ou lipídios) possuem uma estrutura formada por diversos carbonos ligados uns aos outros. “Seria como se entre cada carbono existisse uma corrente de ligação. Quando todos os carbonos são ligados por uma corrente simples, esse lipídio é chamado de saturado”, explica o médico nutrólogo Eric Slywitch, que completa: “quando há um único carbono ligado a outro que possui duas correntes, ele será chamado de monoinsaturado (mono = um). Havendo mais de dois carbonos com duas correntes ligadas, ele será chamado de polinsaturado (poli = vários)”. Segundo a endocrinologista Ellen Paiva, a insaturação depende da configuração química da gordura, e dá alguns exemplos: “a gordura monoinsaturada é encontrada no abacate e no azeite de oliva, que se transforma em gordura saturada quando é aquecido. Já a gordura polinsaturada está presente nas castanhas, na soja e em todos os óleos vegetais” (Fonte: Revista Bons Fluidos, ano 3, número 31). Os cientistas observaram uma incidência curiosamente baixa de doenças cardiovasculares entre os esquimós da Groenlândia, apesar de sua alimentação conter alto teor de gordura. O motivo é a sua alimentação, que consiste em peixes ricos em ácidos graxos ômega-3. Esses compostos evitam que as gorduras ruins (hidrogenadas e saturadas) se fixem nos vasos sanguíneos, fazendo assim que elas entupam, causando as doenças cardiovasculares. A notação específica para essa classe de substâncias é $C_n:X\omega 3$, onde n é o número de átomos de carbono, e X é o número de ligações duplas entre átomos de carbono na molécula.

Com base no texto acima, analise as afirmativas abaixo.

- (I) As “correntes simples” e as “correntes duplas” mencionadas no texto referem-se a ligações simples e a ligações duplas, respectivamente.
- (II) Ao mencionar “quando há um único carbono ligado a outro que possui duas correntes”, o médico nutrólogo quer dizer que existem duas duplas ligações entre os átomos de carbono a que se refere.
- (III) As gorduras hidrogenadas e saturadas são consideradas “gorduras ruins” porque podem entupir as artérias. Uma pessoa que queira evitar isso deve consumir azeite de oliva aquecido.
- (IV) A fórmula molecular para o ácido linolênico, um ômega-3 designado por $C_{18}:3\omega 3$, é $C_{18}H_{30}O_2$.

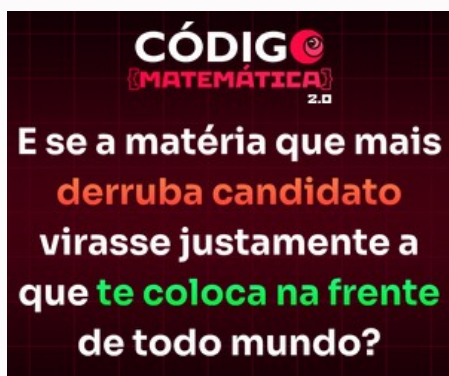
A partir de sua análise, estão **CORRETAS** apenas as afirmativas

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

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

