



EDITAL Nº 01-CBMPA/SEPLAD



M1783001N

GOVERNO DO ESTADO DO PARÁ
CORPO DE BOMBEIROS MILITAR DO PARÁ
SECRETARIA DE ESTADO DE PLANEJAMENTO E ADMINISTRAÇÃO (SEPLAD)
CONCURSO PÚBLICO PARA ADMISSÃO AO CURSO DE FORMAÇÃO DE PRAÇAS - CFP/CBMPA/2022

PRAÇA BM

NOME DO CANDIDATO

INSCRIÇÃO

Nível

MÉDIO

PROVA

01

Lembre-se de marcar o número acima na folha de respostas!



**instituto
aocp**

Fraudar ou tentar fraudar
Concursos Públicos é Crime!
Previsto no art. 311 - A do
Código Penal

Sobre o material recebido pelo candidato

- ✓ Além deste Caderno de Questões, com **noventa questões objetivas**, você receberá do fiscal de sala a Folha de Respostas.
- ✓ Confira seu nome, o número do seu documento e o número de sua inscrição em todos os documentos entregues pelo fiscal. Além disso, não se esqueça de conferir seu Caderno de Questões quanto a falhas de impressão e de numeração e se o cargo corresponde àquele para o qual você se inscreveu.
- ✓ O não cumprimento a qualquer uma das determinações constantes em Edital, no presente Caderno ou na Folha de Respostas incorrerá na eliminação do candidato.

Sobre o material a ser devolvido pelo candidato

- ✓ O único documento válido para avaliação é a Folha de Respostas.
- ✓ Na Folha de Respostas, preencha o campo destinado à assinatura. As respostas das questões objetivas devem ser preenchidas da seguinte maneira: ●
- ✓ Na Folha de Respostas, só é permitido o uso de caneta esferográfica transparente de cor azul ou preta. Esse documento deve ser devolvido ao fiscal na saída, devidamente preenchido e assinado.

Sobre a duração da prova e a permanência na sala

- ✓ O prazo de realização da prova é de 5 (cinco) horas, incluindo a marcação da Folha de Respostas.
- ✓ Após 60 (sessenta) minutos do início da prova, o candidato estará liberado para utilizar o sanitário ou deixar definitivamente o local de aplicação, não podendo, no entanto, levar o Caderno de Questões e nenhum tipo de anotação de suas respostas.
- ✓ O candidato poderá levar consigo o Caderno de Questões somente se aguardar em sala até o término do prazo de realização da prova estabelecido em edital.
- ✓ Os três últimos candidatos só poderão retirar-se da sala juntos, após assinatura do Termo de Fechamento do Envelope de Retorno.

Sobre a divulgação das provas e dos gabaritos

- ✓ As provas e os gabaritos preliminares estarão disponíveis no site do **Instituto AOCp** no endereço eletrônico www.institutoaocp.org.br, conforme previsto em Edital.

Língua Portuguesa

Como evitar a ansiedade e as relações tóxicas e alcançar um novo estilo de vida

Publicado: 18/06/2021

A realidade que estamos vivendo, somada às novas formas de trabalho e ansiedades, implicaram, igualmente, em mudanças significativas no comportamento das relações pessoais e interpessoais dos indivíduos. Esse contexto serviu para revelar, com maior intensidade, as relações tóxicas, tema que exige um cuidadoso debate e, sobretudo, assistência psicológica especializada. Mas, afinal, o que é uma relação tóxica? Como identificá-la e quais são os tratamentos? "São questionamentos que precisam de esclarecimento da nossa sociedade. Vale destacar que cada caso é tratado de forma diferente. No entanto, algumas características se tornam similares nas relações tóxicas. Podem ser resumidas pelo desejo de controlar o(a) parceiro(a) e de tê-lo(la) apenas para si. Esse comportamento surge aos poucos, sutilmente, e vai passando dos limites, causando sofrimento e dor", explica a psicóloga gaúcha, Ilda Nocchi.

Membro da Sociedade Brasileira de Psicologia, Ilda possui ampla experiência de atuação nas áreas social, comportamental e humana. A profissional tem observado, nos últimos meses, um gradual crescimento nos seus atendimentos no Brasil e no exterior, por pessoas que estão em crise ou estão passando por momentos difíceis, afastadas de seus familiares. De acordo com ela, cresceu o número de pacientes que relatam um contexto que envolve relações tóxicas. "O(a) agressor(a) após o fato ocorrido pede desculpas, dizendo que isso não irá mais acontecer. Entre as características mais comuns das relações tóxicas estão o ciúmes exacerbado, a desconfiança, a possessividade, o controle exagerado sobre uma pessoa, as agressões verbais, entre outros", explica Ilda.

Ainda de acordo com a profissional da psicologia, agir com superioridade, com desrespeito e diminuindo a pessoa – tanto em âmbito profissional quanto pessoal – pode acabar causando sintomas na vítima, entre eles: isolamento social, vergonha dos amigos e da família, além de sensações como humilhação e desprezo, que podem provocar graves mudanças de humor. "Todas essas situações acabam por afetar a saúde mental e emocional do outro", adianta Ilda. [...]

No contexto das relações tóxicas, a profissional de saúde destaca ainda que a parte mais difícil é aceitar a necessidade de se denunciar o(a) abusivo(a) e tomar medidas legais, quando necessário for. "Esse contexto exige muita ajuda psicológica, atendimento e apoio especializado, sempre com a condução de um profissional capacitado, que tenha sensibilidade e experiência no assunto e que possa, de forma bastante responsável, apresentar e fornecer todos os vieses e a orientação necessária, especialmente, em casos mais graves", diz Ilda.

Adaptado de: <https://www.sbponline.org.br/2021/06/como-evitar-a-ansiedade-e-as-relacoes-toxicas-e-alcançar-um-novo-estilo-de-vida>. Acesso em: 10 fev. 2022.

1

Em relação ao verbo destacado em “A realidade que estamos vivendo, somada às novas formas de trabalho e ansiedades, implicaram, igualmente, em mudanças [...]”, assinale a alternativa correta.

- (A) Com o sentido expresso no excerto, ele pode ser transitivo direto ou indireto: “implicaram em mudanças” ou “implicaram mudanças”.
- (B) Com o sentido expresso no excerto, ele pode ser intransitivo: “mudanças implicaram”.
- (C) Sua regência pode se dar também com a preposição “a”.
- (D) Ele tem o mesmo sentido que em “Más companhias o implicaram num crime”.
- (E) Ele tem a mesma transitividade que em “Más companhias o implicaram num crime”.

2

Referente ao excerto “[...] cresceu o número de pacientes que relatam um contexto que envolve relações tóxicas.”, presente no segundo parágrafo do texto, assinale a alternativa correta.

- (A) Na primeira ocorrência, “que” poderia ser substituído por “o qual”.
- (B) Nas duas ocorrências, “que” exerce a função sintática de pronome indefinido.
- (C) As orações “que relatam um contexto” e “que envolve relações tóxicas” delimitam o significado do termo que as antecede.
- (D) As orações “que relatam um contexto” e “que envolve relações tóxicas” são classificadas como completivas nominais, pois completam o sentido do termo que as antecede.
- (E) A oração “que envolve relações tóxicas” é semântica e sintaticamente dispensável no excerto.

3

Em relação à formação de vocábulos do texto, assinale a alternativa correta.

- (A) Em “[...] relações pessoais e interpessoais dos indivíduos.”, o item em destaque é uma justaposição de duas palavras: “inter” e “pessoa”.
- (B) Em “[...] o ciúmes exacerbado, a desconfiança [...]”, a palavra em destaque possui um prefixo com sentido de negação.
- (C) Em “[...] cresceu o número de pacientes que relatam [...]”, o item em destaque contém o sufixo “ciente”, que significa “aquele que tem ciência/conhecimento sobre algo”.
- (D) Em “[...] tema que exige um cuidadoso debate [...]”, a palavra em destaque é formada por derivação prefixal (prefixo “cuidad-“ + radical “-oso”).
- (E) Em “[...] cada caso é tratado de forma diferente.”, o item em destaque é formado pela aglutinação das palavras “diferir” e “ente”.

4

Quanto ao excerto “Membro da Sociedade Brasileira de Psicologia, Ilda possui ampla experiência de atuação nas áreas social, comportamental e humana.”, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) O termo “áreas” está flexionado no plural porque há mais de um adjetivo caracterizando esse substantivo.
- (B) A utilização do termo “áreas” no plural evita a repetição da palavra “área” (área social, área comportamental e área humana), contribuindo para a coesão do texto.
- (C) Uma reescrita adequada para o excerto é a seguinte: Membro da Sociedade Brasileira de Psicologia, Ilda tem grande experiência na área social, na comportamental e na humana.
- (D) Uma vez que o termo “Membro” se refere à psicóloga Ilda Nocchi, ele poderia ser substituído por “Membra”, apesar de essa palavra ser pouco utilizada em língua portuguesa.
- (E) O substantivo “Membro” é chamado de “comum de dois gêneros”, distinguindo-se apenas pela concordância com o artigo, como ocorre em “a/o estudante”.

5

A partir da leitura do texto, é correto afirmar que

- (A) o trecho “A realidade que estamos vivendo [...]” pode ser interpretado como uma referência ao período de eleições presidenciais no Brasil.
- (B) medidas legais contra o(a) agressor(a) são impreteríveis nos casos de relações tóxicas.
- (C) a quantidade de pessoas que estão em um relacionamento tóxico aumentou devido à realidade atual e às novas formas de trabalho e ansiedades decorrentes dela.
- (D) o(a) agressor(a), em algumas relações tóxicas, muda seu comportamento repentinamente, o que faz com que a vítima não consiga sair daquela situação a tempo.
- (E) a assistência psicológica especializada é mais importante do que o debate sobre as relações tóxicas.

6

Entre os excertos “[...] cada caso é tratado de forma diferente.” e “No entanto, algumas características se tornam similares [...]” existe uma contrariedade. São reescritas que mantêm o sentido de contrariedade as seguintes, **EXCETO**

- (A) Embora cada caso seja tratado de forma diferente, algumas características se tornam similares nas relações tóxicas.
- (B) Cada caso é tratado de forma diferente, mas algumas características se tornam similares nas relações tóxicas.
- (C) Cada caso é tratado de forma diferente, porquanto algumas características se tornam similares nas relações tóxicas.
- (D) Algumas características se tornam similares nas relações tóxicas, conquanto cada caso seja tratado de forma diferente.
- (E) Algumas características se tornam similares nas relações tóxicas, todavia cada caso é tratado de forma diferente.

7

Sobre o termo destacado em “[...] algumas características se tornam similares nas relações tóxicas.”, assinale a alternativa correta.

- (A) Indica que o sujeito da oração é indeterminado.
- (B) É uma partícula integrante do verbo, visto que este é pronominal.
- (C) Indica que se trata de uma oração na voz passiva.
- (D) É um pronome reflexivo recíproco, como em “Ana e João se amam”.
- (E) É uma partícula de realce, como em “Murcham-se as flores”.

8

A respeito da expressão destacada em “Esse comportamento [...] vai passando dos limites [...]”, assinale a alternativa correta.

- (A) Expressa o desenvolvimento gradual de uma ação.
- (B) É uma forma composta do futuro, podendo ser substituída pelo futuro simples “passará”.
- (C) Trata-se de uma locução verbal, em que o verbo “passar” é um auxiliar.
- (D) Trata-se de uma expressão típica da fala, inadequada ao contexto formal do texto.
- (E) Poderia ser substituída por “passa”, sem que isso alterasse o sentido original do excerto.

9

Sobre o termo destacado em “[...] apresentar e fornecer todos os vieses [...]”, assinale a alternativa correta.

- (A) Apresenta, no excerto, sentido literal de “direção oblíqua, diagonal”.
- (B) É um substantivo formado a partir da palavra “enviesar”.
- (C) Sua forma singular é “viese”.
- (D) Sua forma singular é “viés”.
- (E) Trata-se de uma forma com dois plurais possíveis: viés e vieses.

10

Considerando o título do texto “Como evitar a ansiedade e as relações tóxicas e alcançar um novo estilo de vida”, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- (A) O primeiro “e” coordena dois termos em uma oração.
- (B) O segundo “e” coordena duas orações.
- (C) Trata-se de um período composto por coordenação.
- (D) A segunda oração é classificada como aditiva.
- (E) A repetição de “e” torna o título problemático do ponto de vista sintático.

Matemática

11

Considerando válida a expressão algébrica $a^{3x+2} = \frac{b^2}{a^3}$, em que $a > 0$, $a \neq 1$ e $b > 0$, sua solução real, em x , deve ser igual a

(A) $x = \frac{2\log_a b - 5}{3}$

(B) $x = (2\log_a b - 5)^3$

(C) $x = (5\log_a b - 2)^3$

(D) $x = \frac{3\log_a b^2 - 2}{3}$

(E) $x = \sqrt{5\log_a b^2 - 3}$

12

Admita serem satisfeitas todas as condições de existência dos logaritmos na expressão algébrica $(\log x)^2 - (\log x) = 2$ e determine, entre as alternativas a seguir, a única correta.

- (A) Uma das soluções para x não é real.
 (B) A razão entre a maior e a menor solução em x é -2 .
 (C) Ambas as soluções em x são potências de base 10.
 (D) As soluções em x têm sinais contrários.
 (E) O produto entre as soluções em x é um número ímpar negativo.

13

As pesquisas eleitorais de certa cidade estudam as intenções de votos de todos os seus eleitores, em relação aos candidatos Bart, Cart e Dart. Entre os 50.000 entrevistados, foram anotados os seguintes dados:

Candidato	Votos
Bart	11.500
Cart	6.500
Dart	19.000
Indecisos	13.000
Total	50.000

Considere que:

- todos os eleitores compareçam às urnas;
- não é possível anular ou votar em branco;
- os eleitores que se decidiram por Bart, Cart ou Dart não mudarão suas intenções de voto até a data das eleições;
- os indecisos impreterivelmente se decidirão por um dos três candidatos até a data do pleito;
- nessa cidade, para que o candidato seja eleito no primeiro turno, é necessário ter no mínimo 50% dos votos;
- é prevista a realização do segundo turno caso um dos candidatos não atinja 50% das intenções de voto.

Em relação ao exposto, assinale a alternativa correta.

- (A) Dart pode se considerar eleito.
 (B) Cart tem 6,5% das intenções de voto.
 (C) Dart seria eleito ainda que os indecisos dividissem igualmente suas intenções de voto entre Bart e Cart.
 (D) Cart não tem chances de vencer em primeiro turno.
 (E) A eleição irá para segundo turno.

14

Em apoio às vítimas de certo desastre climático, o Corpo de Bombeiros do Estado do Pará mobilizou a população a fim de arrecadar alimentos para as pessoas que se encontravam em estado de vulnerabilidade alimentar. Nas 5 semanas de campanha, foram arrecadados:

Período	Alimentos (toneladas)
1ª Semana	A
2ª Semana	4A
3ª Semana	1,9
4ª Semana	2,4
5ª Semana	2,7

Como a ação aconteceu de maneira surpreendentemente rápida, não houve uma anotação fiel da quantidade arrecadada nas duas primeiras semanas. O que se sabe é que a quantidade arrecadada na segunda semana foi quatro vezes a quantidade arrecadada na primeira semana e que a média das 5 semanas é igual a 1,8 toneladas. Dessa forma, a quantidade arrecadada na primeira semana foi igual a

- (A) 400 quilogramas.
- (B) 4 toneladas.
- (C) 2,5 toneladas.
- (D) 250 quilogramas.
- (E) 1 tonelada.

15

Considere que a seguinte sequência numérica

$$(x; x - 2; x + 8; \dots)$$

representa uma progressão geométrica. Dessa forma, pode-se afirmar que

- (A) sua razão será igual a $\frac{1}{3}$.
- (B) a sequência contém números inteiros.
- (C) seu primeiro termo é negativo.
- (D) a progressão geométrica é crescente.
- (E) o quarto termo da sequência é $\frac{-125}{3}$.

16

Admita que certa região do país esteja sofrendo com as queimadas constantes. Um relatório desses desastres deve ser emitido pelo Corpo de Bombeiros local e, pela necessidade de se comunicar com o público em geral, a linguagem adotada deverá trazer elementos de comparação com “objetos” mais palpáveis. Nesse contexto, foi escolhido o “campo de futebol” como elemento comparativo para esse relatório.

Sabe-se que a área queimada é aproximadamente circular e que seu raio é de cerca de 15 quilômetros.

Considere que o campo de futebol de referência tenha 100 metros de comprimento por 75 metros de largura, determine, aproximadamente, a quantidade de campos de futebol a que é comparável tal desastre e assinale a alternativa correta.

(Caso necessário, use $\pi = 3,14$)

- (A) 94.000
- (B) 900
- (C) 9.500
- (D) 975.000
- (E) 98

17

Considere o sólido de revolução obtido ao rotacionarmos o retângulo de vértices $(1, 0)$; $(3, 0)$; $(1, 3)$; $(3, 3)$ em torno do eixo vertical y . Calculando a razão entre volume e área lateral do referido sólido de revolução, encontraremos, em unidades, um número no intervalo

- (A) $[0,4; 0,5[$
- (B) $[0,5; 0,6[$
- (C) $[0,6; 0,7[$
- (D) $[0,7; 0,8[$
- (E) $[0,8; 0,9[$

18

Considere um cubo C, de aresta “c” e um paralelepípedo reto retângulo P, de arestas “x”; “y” e “z”, dadas de tal maneira que a sequência (x, y, z) seja uma progressão aritmética de razão 3. Sabendo que a diagonal de P mede $\sqrt{210}$ unidades de comprimento e que o volume do cubo C é $\frac{200}{11}$ vezes o volume de P, determine o valor de “c”, em unidades de comprimento, e assinale a alternativa correta.

- (A) 24
- (B) 20
- (C) 16
- (D) 14
- (E) 12

19

Uma prova de concurso era composta por 60 questões divididas igualmente entre as provas de Língua Portuguesa, Matemática, Raciocínio Lógico e Conhecimentos Específicos. Por se tratar de uma prova em caráter classificatório, os candidatos foram ordenados a partir do somatório das notas obtidas nas quatro provas e aqueles com maiores somatórios foram mais bem classificados (primeiros lugares). Entretanto, por se tratar de um número elevado de candidatos e uma quantidade relativamente pequena de questões, ocorreram muitos “empates”, quando consideradas apenas as quantidades de acertos. Sabe-se que, de acordo com o edital do concurso, o primeiro critério de desempate seria classificar melhor o candidato com menor variância entre as notas das suas 4 provas. Diante disso, os candidatos Alcides, Baltazar, Camilo, Dirceu e Eurípedes tiveram 54 acertos e esperam a aplicação do critério de desempate para determinar quais, dentre eles, ficaram com as únicas quatro vagas. Suas notas nas quatro provas foram:

Candidato: Alcides	
Prova	Acertos
Língua Portuguesa	13
Matemática	15
Raciocínio Lógico	14
Conhecimentos Específicos	12
Total	54

Candidato: Baltazar	
Prova	Acertos
Língua Portuguesa	14
Matemática	14
Raciocínio Lógico	14
Conhecimentos Específicos	12
Total	54

Candidato: Camilo	
Prova	Acertos
Língua Portuguesa	14
Matemática	14
Raciocínio Lógico	13
Conhecimentos Específicos	13
Total	54

Candidato: Dirceu	
Prova	Acertos
Língua Portuguesa	12
Matemática	15
Raciocínio Lógico	15
Conhecimentos Específicos	12
Total	54

Candidato: Eurípedes	
Prova	Acertos
Língua Portuguesa	11
Matemática	15
Raciocínio Lógico	15
Conhecimentos Específicos	13
Total	54

Seguindo o critério de desempate, os aprovados são:

- (A) Alcides, Baltazar, Camilo e Dirceu.
- (B) Alcides, Baltazar, Camilo, e Eurípedes.
- (C) Alcides, Baltazar, Dirceu e Eurípedes.
- (D) Alcides, Camilo, Dirceu e Eurípedes.
- (E) Baltazar, Camilo, Dirceu e Eurípedes.

20

Um trapézio ABCD, de base maior AB e base menor CD, é dado de tal maneira que o ângulo DAB mede 60° e o ângulo ABC mede 30° . Se a altura do trapézio é igual a $3\sqrt{3}$ cm e a base menor mede 6 cm, então a razão entre a área do trapézio e sua altura, em centímetros, é igual a

- (A) 6.
- (B) 12.
- (C) 18.
- (D) $6\sqrt{3}$.
- (E) $18\sqrt{3}$.

21

A respeito dos entes da geometria plana e espacial, é correto afirmar que

- (A) a mediatriz é a reta que divide um ângulo ao meio.
- (B) a mediana de uma circunferência é tangente à circunferência e forma um ângulo reto com o diâmetro.
- (C) a bissetriz divide um triângulo em dois triângulos de mesma área.
- (D) a circunferência é o lugar geométrico de todos os pontos equidistantes dos extremos de um segmento.
- (E) em um triângulo equilátero, a mediana e a bissetriz de um mesmo ângulo coincidem.

22

De acordo com o disposto a seguir, preencha as lacunas e assinale a alternativa com a sequência correta.

No universo estatístico, muitas vezes, há o interesse em classificar as variáveis entre qualitativas ou quantitativas, considerando a possibilidade de subdividi-las em variáveis contínuas ou discretas. A seguir, são listadas algumas variáveis:

- Número de bombeiros em um batalhão.
- Cor predominante dos cabelos.
- Idade em anos.
- Tempo gasto entre dois referenciais.
- Gostar de azeitona.
- Altura.
- Temperatura.

Entre as variáveis citadas, _____ podem ser classificadas como variáveis contínuas e _____ como variáveis discretas.

- (A) 5 / 2
- (B) 2 / 5
- (C) 2 / 3
- (D) 3 / 2
- (E) 4 / 3

23

Algumas funções têm restrições impostas ao seu domínio por conta de características interpretativas, tais como as funções que dependem do tempo (que não pode ser negativo) ou as que se referem à base de um logaritmo em certa expressão algébrica, por exemplo. Outras restrições são impostas por conta de radicais ou quocientes que a função possivelmente tenha. Dessa forma, ao calcular o domínio de cada uma das funções $f(x) = \frac{6x-91}{x-2} + \frac{5-2x}{x-3}$ e $g(x) = \sqrt{-x^2 + 5x - 6}$, é correto afirmar que o único intervalo que satisfaz os domínios das duas funções, simultaneamente, é

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

24

Calculando as intersecções entre os gráficos de $g(x) = x^2 - 11x + 35$ e $h(x) = x + 3$,

- (A) encontraremos apenas o ponto (4,7).
- (B) encontraremos apenas o ponto (8,11).
- (C) encontraremos apenas o ponto (4,8).
- (D) encontraremos mais de uma intersecção.
- (E) concluiremos que não há intersecção.

25

Seguindo um “mapa do tesouro”, alguém teria que andar sempre para norte ou para leste para encontrar um baú de riquezas. A partir de um ponto I, as instruções eram: caminhar 300 metros para o norte, depois 200 metros para o leste, mais 300 metros para o norte, mais 400 metros para o leste e, por fim, mais 200 metros para o norte até encontrar o ponto F. Caso fosse possível caminhar em linha reta do ponto I ao ponto F, quantos metros a menos teriam sido caminhados?

- (A) 200
- (B) 400
- (C) 800
- (D) 1000
- (E) 1400

Raciocínio Lógico

26

Considere os pares de afirmações a seguir, em que são relacionadas premissas (P) e suas possíveis conclusões (C), e julgue, do ponto de vista lógico, se a conclusão pode ser obtida a partir da premissa.

- I. (P) Algum político é rico.
(C) Algum rico é político.
- II. (P) Nenhum bombeiro é corrupto.
(C) Nenhum corrupto é bombeiro.
- III. (P) Todo professor é inteligente.
(C) Todo inteligente é professor.

Considerando (V) para Verdadeiro e (F) para Falso, assinale a alternativa que apresenta a coerência dos pares citados.

- (A) (I) V – (II) V – (III) V.
- (B) (I) V – (II) V – (III) F.
- (C) (I) V – (II) F – (III) V.
- (D) (I) F – (II) V – (III) V.
- (E) (I) F – (II) F – (III) F.

27

Ao escolher uma tabela verdade como mecanismo para solucionar certo problema de lógica, você chega à seguinte conclusão:

- Na primeira parte do problema, a tabela verdade contém apenas valores verdade V.
- Na segunda parte do problema, a tabela verdade contém apenas valores verdade F.
- Na terceira e última parte do problema, a tabela verdade contém tanto valores verdade V quanto F.

Considerando as características das tabelas, é correto afirmar que a primeira, a segunda e terceira etapas são, respectivamente:

- (A) Tautologia, Contradição, Contingência.
- (B) Tautologia, Contingência, Contradição.
- (C) Contradição, Contingência, Tautologia.
- (D) Contingência, Contradição, Tautologia.
- (E) Contingência, Tautologia, Contradição.

28

Em um sorteio realizado por uma rede de supermercados, o bombeiro Abel recebeu 7 cartões vale-compras no valor de R\$1.000,00 cada um. Sensibilizado por conta de um desastre climático recente e diante do instinto de proteger (razão pela qual escolheu a profissão), ele decide que renunciará ao seu prêmio em favor da população atingida pelo desastre. Após pesquisar, percebe que três ONGs (Organizações não Governamentais) encabeçam as ações de cuidados com os desabrigados. De quantas maneiras Abel poderia distribuir os 7 cartões entre as 3 ONGs, sabendo que é possível doar para apenas uma, apenas duas ou distribuir entre as três?

- (A) 210
- (B) 343
- (C) 7
- (D) 35
- (E) 36

29

Considerando as estruturas lógicas, é correto afirmar que

- (A) a negação da proposição “João é mais alto que Pedro” é “João é mais baixo que Pedro”.
- (B) “Todo o bombeiro é herói” é equivalente a “Todo o herói é bombeiro”.
- (C) sabendo que “Todo A é C” e que “Todo B é C” concluímos que “Algum A é B”.
- (D) em uma implicação da forma $P \rightarrow Q$, se a proposição P for falsa, a proposição composta $P \rightarrow Q$ será verdadeira, independentemente do valor verdade de Q.
- (E) uma proposição da forma “Ser ou não ser” é uma contradição.

30

Considere a dinâmica de uma questão de múltipla escolha (em que apenas uma alternativa deve ser assinalada) e use o pensamento lógico para determinar, entre as alternativas a seguir, a única logicamente coerente.

- (A) A resposta certa é B.
- (B) A resposta certa é C.
- (C) A resposta certa é E.
- (D) A resposta certa não é A.
- (E) A resposta certa não é E.

31

Cinco cartas de baralho estão dispostas em uma pilha com suas faces voltadas para baixo. Entre elas, estão: um Valete de copas, uma Dama de espadas, um Rei de ouros, um Ás de paus e um Curinga.

Sabe-se que:

- a carta de ouros está embaixo do Valete e acima da carta de espadas;
- o curinga está acima da carta de paus;
- a carta de paus está imediatamente abaixo do Rei;
- a carta de copas está encostada no Rei;
- a Dama está encostada no Ás.

Então, pode-se afirmar que estão no topo e na base dessa pilha, respectivamente:

- (A) Curinga e Rei.
- (B) Rei e Ouros.
- (C) Valete e Ás.
- (D) Ouros e Ás.
- (E) Curinga e Espadas.

32

Dez caixas, exatamente iguais, foram usadas para separar 200 bolinhas de pingue-pongue de modo que houvesse apenas bolinhas de uma mesma cor em seu interior. Sabe-se que:

- não é possível identificar o conteúdo das caixas sem abri-las;
- havia 20 bolinhas de cada uma das dez cores, a saber: Amarela, Verde, Azul, Vermelha, Preta, Roxa, Branca, Rosa, Dourada e Prateada.

Duas dessas caixas foram colocadas (fechadas) sobre uma mesa. Francisco é o único que viu o conteúdo das caixas e diz que apenas uma das afirmações a seguir é verdadeira:

P_1 : “Sobre a mesa, está a caixa com bolas verdes ou a caixa com bolas amarelas, ou ambas”

P_2 : “Sobre a mesa, está a caixa com bolas roxas ou a caixa com bolas amarelas, ou ambas”

Diante do exposto, pode-se concluir que

- a caixa sobre a mesa não pode ser a que contém bolas amarelas.
- a caixa com maior chance de estar sobre a mesa é a que contém bolas amarelas.
- a caixa com maior chance de estar sobre a mesa é a que contém bolas verdes.
- a caixa com maior chance de estar sobre a mesa é a que contém bolas roxas.
- a caixa com bolas amarelas tem as mesmas chances de estar sobre a mesa que a caixa com bolas verdes.

33

Se “Quem toma banho quente e sai no sereno fica com dor de garganta”, então

- “Quem sai no sereno fica com dor de garganta”.
- “Quem toma banho frio não tem dor de garganta”.
- “Quem teve dor de garganta saiu no sereno”.
- “Quem não teve dor de garganta não tomou banho quente ou não saiu no sereno”.
- “Quem toma banho quente tem dor de garganta”.

34

Considere como verdadeiras as proposições P : “A água apaga o fogo” e Q : “Não pega fogo em madeira”. Assinale a alternativa que, do ponto de vista da lógica, representa uma verdade.

- “Se não pega fogo em madeira, então a água não apaga o fogo”.
- “Pega fogo em madeira se, e somente se, a água apaga o fogo”.
- “Pega fogo em madeira se, e somente se, a água não apaga o fogo”.
- “Se não pega fogo em madeira, então a água apaga o fogo e pega fogo em madeira”.
- “Se a água apaga fogo ou pega fogo em madeira então a água não apaga o fogo”.

35

Se considerarmos as proposições P e Q , os valores verdade V e F (para Verdadeiro e Falso, respectivamente) e as tabelas verdade das proposições compostas $P \wedge Q$; $P \vee Q$; $P \rightarrow Q$ e $P \leftrightarrow Q$, é correto afirmar que

- a probabilidade de se encontrar o valor V na coluna resposta da tabela verdade de $P \wedge Q$ é maior do que a probabilidade de encontrar F na coluna resposta da tabela verdade de $P \vee Q$.
- as tabelas verdade de $P \rightarrow Q$ e $P \leftrightarrow Q$ têm a mesma probabilidade de encontrar F na coluna resposta.
- as tabelas verdade de $P \vee Q$ e $P \leftrightarrow Q$ têm a mesma probabilidade de encontrar V na coluna resposta.
- entre as tabelas verdade de $P \wedge Q$; $P \vee Q$; $P \rightarrow Q$ e $P \leftrightarrow Q$, a tabela de $P \wedge Q$ é a que tem menor probabilidade de encontrar V na coluna resposta.
- na tabela verdade $P \rightarrow Q$, a probabilidade de encontrar o valor V na coluna resposta é a mesma de encontrar o valor F .

Química

36

Uma ação conjunta entre a Polícia Civil e o Corpo de Bombeiros Militar isolou e desativou um laboratório clandestino subterrâneo de drogas. No local, foram encontrados diversos tipos de matérias-primas e drogas recém-sintetizadas. Dentre as inúmeras substâncias encontradas, três delas estavam em frascos originais lacrados e continham um ácido forte, uma base fraca e um sal de caráter básico. A única alternativa que expressa a correspondência das três substâncias mencionadas e suas fórmulas químicas, respectivamente, é

- (A) H_2SO_3 ; MgO ; Na_3PO_4 .
- (B) HBr ; $\text{Al}(\text{OH})_3$; NaHCO_3 .
- (C) HClO_4 ; LiOH ; NH_4Cl .
- (D) HClO ; NH_3 ; Na_2SO_4 .
- (E) HCN ; $\text{Mg}(\text{OH})_2$; Na_2S .

37

Dentre as seguintes alternativas, assinale aquela na qual a reação NÃO forma produto(s) gasoso(s).

- (A) Zinco metálico + ácido bromídrico.
- (B) Sulfeto de potássio + ácido clorídrico.
- (C) Sódio metálico + água.
- (D) Ácido sulfúrico + hidróxido de magnésio.
- (E) Bicarbonato de sódio + ácido clorídrico.

38

Após a explosão da tubulação de uma caldeira de uma indústria de papel e celulose, foi constatado, pelo Corpo de Bombeiros Militar, que havia a presença de um produto pouco solúvel (precipitado) incrustado internamente na parede da tubulação. Uma análise química revelou que a água utilizada nas linhas de alimentação da caldeira continha elevada concentração de íons Ca^{2+} e HCO_3^- . Sob condições de elevada temperatura, ocorre a formação desse produto pouco solúvel que tende a se incrustar em tubulações por onde essa água circula. Diante dessa informação, é correto afirmar que esse composto é o

- (A) CaCO_3 .
- (B) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.
- (C) CaC_2 .
- (D) CaO .
- (E) $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

39

Um íon metálico com carga líquida $3+$ (M^{3+}) tem cinco elétrons no subnível $3d$. Assinale a alternativa que representa esse metal (M).

- (A) Cr
- (B) Ni
- (C) Fe
- (D) Co
- (E) Mn

40

Assinale a alternativa que apresenta corretamente os seguintes átomos em ordem decrescente de raio atômico: Na, Al, P, Cl, Mg, K.

- (A) $\text{Na} > \text{K} > \text{Mg} > \text{Al} > \text{P} > \text{Cl}$
- (B) $\text{Cl} > \text{P} > \text{Al} > \text{Mg} > \text{Na} > \text{K}$
- (C) $\text{K} > \text{Al} > \text{P} > \text{Cl} > \text{Mg} > \text{Na}$
- (D) $\text{K} > \text{Na} > \text{Mg} > \text{Cl} > \text{P} > \text{Al}$
- (E) $\text{K} > \text{Na} > \text{Mg} > \text{Al} > \text{P} > \text{Cl}$

41

Assinale a alternativa que apresenta o composto que possui ligação química covalente e polar.

- (A) MgO
- (B) HF
- (C) KF
- (D) Cl₂
- (E) Na₂O

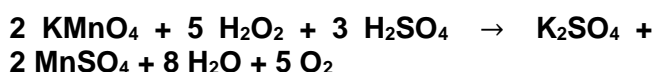
42

Dentre os compostos moleculares a seguir, assinale aquele que apresenta o octeto incompleto para o elemento central.

- (A) BF₃
- (B) O₃
- (C) SF₆
- (D) H₂S
- (E) CCl₄

43

A solução aquosa de peróxido de hidrogênio recebe o nome de água oxigenada. Como agente oxidante, a água oxigenada é utilizada no branqueamento de cabelos, fibras têxteis, papel etc. Na presença do permanganato de potássio, em meio ácido, ocorre a reação descrita a seguir:

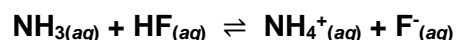


Com base nos estados de oxidação dos elementos que compõem as substâncias participantes, é correto afirmar que

- (A) para o elemento enxofre não há mudança no número de oxidação entre as substâncias.
- (B) o número de oxidação do elemento Mn, no permanganato de potássio, é +6.
- (C) o oxigênio, no peróxido de hidrogênio, possui número de oxidação igual a -2.
- (D) o elemento que possui o menor número de oxidação é o hidrogênio.
- (E) o elemento potássio passa do estado de oxidação +1 no permanganato de potássio para o estado de oxidação +2 no sulfato de potássio.

44

Considere a reação reversível entre a amônia e o ácido fluorídrico, como descrito a seguir:



Diante dessa reação, é correto afirmar que

- (A) a base conjugada do íon F⁻ é o HF.
- (B) consiste em uma reação de análise ou decomposição.
- (C) o íon F⁻ é uma base de Bronsted-Lowry.
- (D) a base conjugada do HF é a NH₃.
- (E) o íon NH₄⁺ é uma base de Bronsted-Lowry.

45

A reação entre o dióxido de carbono e a água produz o ácido carbônico, um ácido fraco e instável. Em relação a essa reação, assinale a alternativa correta.

- (A) É uma reação de dupla-troca.
- (B) A água atua como base de Arrhenius.
- (C) O dióxido de carbono atua como ácido de Lewis.
- (D) O ácido carbônico é uma base de Bronsted-Lowry.
- (E) É uma reação de oxirredução.

46

Após o derramamento de grande volume de ácido sulfúrico concentrado em um laboratório, o Corpo de Bombeiros foi acionado para isolar o local. Para neutralizar todo o ácido sulfúrico derramado, foi colocado carbonato de cálcio sobre a área. Considerando a reação balanceada entre o ácido sulfúrico e o carbonato de cálcio, assinale a alternativa que apresenta a soma de todos os coeficientes estequiométricos, com os menores números inteiros.

- (A) 9
- (B) 6
- (C) 11
- (D) 5
- (E) 7

47

O gás GLP (Gás Liquefeito de Petróleo) contém, predominantemente, a mistura de gases propano e butano que preenchem os botijões a gás. Considerando a combustão completa de 1 mol de propano e 1 mol de butano, simultaneamente, assinale a alternativa que apresenta o número de mols total de CO_2 formado.

- (A) 4
- (B) 8
- (C) 9
- (D) 6
- (E) 7

48

Um paciente foi administrado com um comprimido de ácido acetilsalicílico ($\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$) contendo 45 mg dessa substância. A quantidade, em mol, de ácido acetilsalicílico ingerida foi

- (A) 0,25 mol.
- (B) $2,5 \times 10^{-4}$ mol.
- (C) $4,5 \times 10^{-4}$ mol.
- (D) 8,1 mol.
- (E) 0,45 mol.

49

Na profissão de Bombeiro, é comum o atendimento a acidentes com diferentes materiais e produtos, por isso é relevante que esse profissional tenha conhecimento em relação às propriedades químicas de produtos e materiais. Referente às propriedades químicas dos álcoois, assinale a alternativa correta.

- (A) Para a mesma quantidade ingerida, o etanol é mais tóxico que o metanol.
- (B) O etanol, quando ingerido por uma pessoa, é oxidado no fígado, formando a acetona, responsável pela cefaleia e náuseas.
- (C) Os álcoois reagem com os ácidos carboxílicos formando os éteres.
- (D) Em água, o *n*-pentanol tem maior miscibilidade do que o metanol.
- (E) O metanol pode ser utilizado como aditivo para combustíveis em motores à combustão, mas sua queima produz uma chama invisível a olho nu.

50

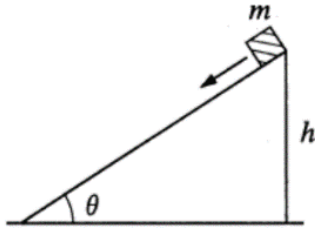
A função orgânica amina está presente nos aminoácidos, que são constituintes das proteínas – componentes fundamentais dos seres vivos. Quando ocorre a decomposição de animais (morte), há liberação de compostos orgânicos contendo a função amina e alguns deles possuem odores característicos. O composto trimetilamina possui forte odor de peixe “podre”. Já o composto 1,5-diamino-pentano (cadaverina) é formado na decomposição de cadáveres humanos. Assinale a alternativa que apresenta corretamente a fórmula molecular desses dois compostos, respectivamente.

- (A) $\text{C}_3\text{H}_{10}\text{N}$ e $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2$
- (B) $\text{C}_3\text{H}_9\text{N}_2$ e $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{N}_2$
- (C) $\text{C}_3\text{H}_9\text{N}$ e $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{N}$
- (D) $\text{C}_3\text{H}_9\text{N}$ e $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{N}_2$
- (E) $\text{C}_3\text{H}_{10}\text{N}_2$ e $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{N}_2$

Física

51

Um bloco de massa m escorrega por um plano inclinado à velocidade constante inicialmente de uma altura h acima do solo. O coeficiente de atrito cinético entre o bloco e o plano é μ . Durante o movimento de descida do bloco sobre o plano inclinado, determine a quantidade de energia dissipada.



- (A) mgh/μ
- (B) mgh
- (C) $mgh/\text{sen}\theta$
- (D) $mgh.\text{sen}\theta$
- (E) 0

52

Uma das causas em que o trabalho dos bombeiros é acionado consiste naquelas situações que envolvem incidentes elétricos ou eletrostáticos. Considere o caso em que duas esferas condutoras idênticas, A e B, estão igualmente carregadas. Elas estão inicialmente separadas por uma distância muito maior que seus diâmetros e a força entre elas é F . Uma terceira esfera condutora idêntica, C, está descarregada. A esfera C é então tocada inicialmente na esfera A, e depois em B, e então removida. Colocando-se as esferas A e B nas mesmas posições iniciais e mantendo-se a mesma distância entre elas, a nova força de interação elétrica entre elas será

- (A) 0.
- (B) $F/16$.
- (C) $F/4$.
- (D) $3F/8$.
- (E) $F/2$.

53

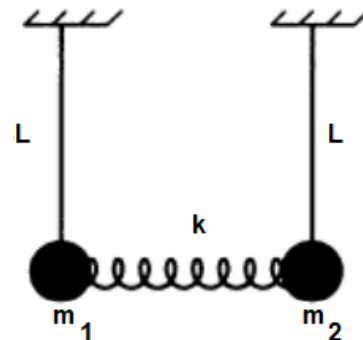
Em mares, rios e lagos, são muito comuns incidentes que necessitam do trabalho de socorro dos bombeiros. Durante um resgate, um bombeiro de massa m está em um barco inicialmente parado. Ele salta da embarcação para a esquerda e imediatamente após o salto observa-se que o barco, de massa M , está se movendo para a direita com velocidade v . Considerando a Física, quanto trabalho esse bombeiro realizou durante o salto (tanto sobre seu próprio corpo quanto sobre o barco)?

[Obs.: despreze toda e qualquer forma de atrito presente].

- (A) $(1/2) (m \cdot v^2)$
- (B) $(1/3) (M \cdot v^2)$
- (C) $(1/2) (M + m) \cdot v^2$
- (D) $(1/2) \{ [m + (m^2/M)] \cdot v^2 \}$
- (E) $(1/3) (M + m^2) \cdot v^3$

54

Dois pêndulos estão ligados a uma mola de massa desprezível, como ilustrado a seguir. Os comprimentos dos dois pêndulos são idênticos, L , mas suas massas são desiguais, m_1 e m_2 . A distância inicial entre as massas é o comprimento de equilíbrio da mola, representada pela sua constante elástica k . Qual é a frequência normal deste sistema?



- (A) $(g^2/L)^{1/2}$
- (B) $[(g/L) + (k/m_1) + (k/m_2)]^{1/2}$
- (C) $[k^2/(m_1 + m_2)]^{1/2}$
- (D) $[(k/m_1) + (m_2/k)]^{1/2}$
- (E) $[(g^2/L) + (k/m_1 m_2)]^{1/2}$

55

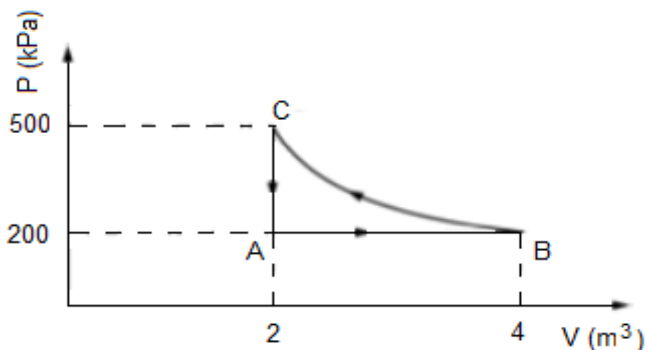
Um elétron em um metal tem uma massa efetiva de $0,1 e$. Se esse metal for colocado em um campo magnético de magnitude 1 tesla, qual será a frequência ω_e de ressonância do ciclotron?

(Considere a carga do elétron de $1,6 \cdot 10^{-19}$ C e sua massa de $9,0 \cdot 10^{-31}$ kg).

- (A) $2 \cdot 10^{16}$ rad/s
- (B) $5 \cdot 10^{12}$ rad/s
- (C) $8 \cdot 10^{16}$ rad/s
- (D) $3 \cdot 10^{14}$ rad/s
- (E) $2 \cdot 10^{12}$ rad/s

56

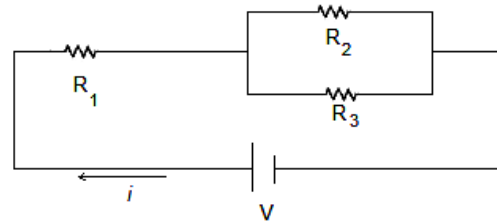
Uma quantidade constante de um gás executa um processo cíclico ABCA no diagrama PV (ver ilustração a seguir). O caminho BC é isotérmico. O trabalho realizado por um gás durante um ciclo completo, do início até o final em A, é, aproximadamente,



- (A) 400 kJ.
- (B) 800 kJ.
- (C) - 300 kJ.
- (D) 0.
- (E) - 500 kJ.

57

Falhas em circuitos elétricos costumam ser a causa de acidentes que acabam provocando incêndios de pequena ou grande monta, acionando o trabalho dos bombeiros. Tais incidentes, em geral, ocorrem por curtos-circuitos e sobrecarga de corrente. Nesse sentido, considere o circuito a seguir, com $R_1 = 6 \Omega$, $R_2 = R_3 = 2 \Omega$ e uma voltagem de 14 V, e determine a corrente elétrica i no circuito.



- (A) 2 A
- (B) 40 A
- (C) $\frac{1}{2}$ A
- (D) 3 A
- (E) $\frac{7}{5}$ A

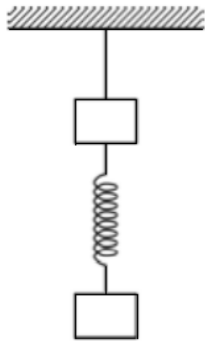
58

Se a temperatura de um corpo negro é aumentada por um fator 3, a energia irradiada por segundo e por unidade de área corresponde a

- (A) decréscimo por um fator 81.
- (B) decréscimo por um fator 9.
- (C) acréscimo por um fator 9.
- (D) acréscimo por um fator 27.
- (E) acréscimo por um fator 81.

59

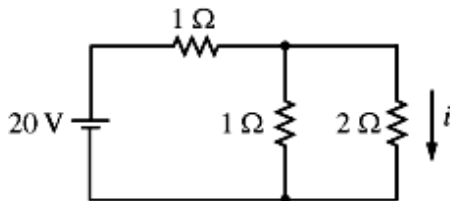
Dois blocos idênticos são conectados por uma mola. O conjunto é suspenso, em repouso, desde o teto, como mostrado na figura a seguir. A mola quebra-se repentinamente. Imediatamente após a quebra da mola, qual é a aceleração no bloco superior?



- (A) 0
- (B) $g^2/2$
- (C) $3g$
- (D) $2^{1/2}g$
- (E) g^2

60

Para o circuito mostrado a seguir, qual é a corrente i através do resistor de 2Ω ?



- (A) 4 A
- (B) 10 A
- (C) 5 A
- (D) 7 A
- (E) 11 A

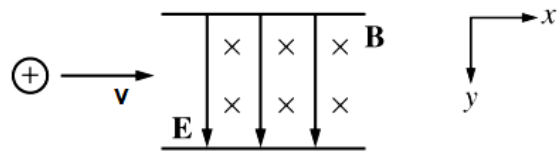
61

Para qual dos seguintes processos termodinâmicos o aumento da energia interna de um gás ideal é igual ao calor adicionado ao gás?

- (A) Temperatura constante.
- (B) Volume constante.
- (C) Pressão constante.
- (D) Adiabático.
- (E) Cíclico.

62

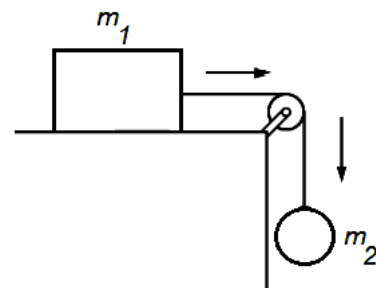
Um feixe de íons positivos move-se inicialmente na direção $+x$ com velocidade não relativística. O feixe entra em um seletor de velocidade onde o campo elétrico é E e está orientado ao longo da direção $+y$, enquanto o campo magnético B está orientado na direção $+z$. Qual das alternativas a seguir expressa o módulo da velocidade crítica v na qual o íon não será defletido uma vez que ele se move através do seletor de velocidade?



- (A) $E \cdot B$
- (B) $1/(E \cdot B)$
- (C) $(B/E)^2$
- (D) B/E
- (E) E/B

63

Um bloco de massa m_1 que desliza sem atrito sobre uma mesa está ligado por um fio (de massa desprezível), que passa por uma polia (desprezar atrito), a uma bola de massa m_2 , como ilustrado a seguir. Nesse caso, a tensão no fio deve ser



- (A) igual a $m_2 \cdot g$.
- (B) maior que $m_2 \cdot g$.
- (C) menor que $m_2 \cdot g$.
- (D) igual a $m_1 \cdot g$.
- (E) maior que $m_1 \cdot g$.

64

Uma máquina térmica de Carnot absorve 2000 J de calor da fonte dessa máquina a 227°C e rejeita 1200 J de calor durante cada ciclo. Quais são os valores, respectivamente, da eficiência térmica da máquina η e da quantidade de trabalho W realizado durante cada ciclo?

- (A) 80% ; 1600J.
- (B) 20% ; 400J.
- (C) 60% ; 1200J.
- (D) 40% ; 800J.
- (E) 50% ; 600J.

65

Qual é a eficiência de uma máquina de Carnot trabalhando entre os pontos de congelamento (0°C) e ebulição (100°C)?

- (A) 32,6%
- (B) 26,8%
- (C) 0,39%
- (D) 8,78%
- (E) 62,8%

Biologia

66

Das estruturas apresentadas a seguir, são comuns às células animais e às células vegetais

- (A) complexo de Golgi e cloroplasto.
- (B) retículo endoplasmático rugoso e estroma.
- (C) lisossomo e ribossomo.
- (D) vacúolo e parede celular.
- (E) retículo endoplasmático liso e plastídios.

67

O tecido hematopoiético é responsável pela produção dos glóbulos do sangue. Considere o tema e assinale a alternativa que apresenta os tipos de tecidos hematopoiéticos presentes no corpo humano.

- (A) Tecido hepático e tecido mieloide.
- (B) Medula óssea vermelha e tecido linfático.
- (C) Hemácia e tecido linfoide.
- (D) Tecido vermelho e linfonodo.
- (E) Linfonodo e tecido pardo-hepático.

68

A malária, nas suas três formas existentes, é transmitida ao ser humano pela picada das fêmeas do mosquito anófele (gênero *Anopheles*). Sobre o tema, assinale a alternativa correta.

- (A) O plasmódio, em seu ciclo de vida único, tem o ser humano como hospedeiro definitivo.
- (B) Ao sugar o sangue de uma pessoa contaminada, o mosquito se contamina, completa seu ciclo de vida e morre.
- (C) A fecundação dos gametas e a formação do zigoto ocorrem na parede do intestino do hospedeiro humano.
- (D) Os merozoítos se multiplicam nas hemácias, rompendo-as e liberando os parasitos na circulação sanguínea.
- (E) Os plasmódios chegam ao coração humano pela linfa e pelas vísceras e se multiplicam no tecido cardíaco.

69

O coração é responsável pelo bombeamento do sangue para todas as partes do corpo. Sobre os processos e mecanismos envolvidos na função cardiovascular, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) A pressão sistólica é conhecida como pressão máxima, enquanto a pressão diastólica como pressão mínima.
- (B) O átrio direito mantém suas paredes relaxadas enquanto recebe o sangue pobre em O₂ e rico em CO₂ que vem do corpo.
- (C) Fibras secretoras de noradrenalina determinam o aumento da frequência cardíaca, já as fibras secretoras de acetilcolina diminuem essa frequência.
- (D) O sangue rico em O₂ passa pelo átrio e pelo ventrículo esquerdos, enquanto o sangue pobre em O₂ segue pelas cavidades do lado direito do coração.
- (E) O sangue chega ao ventrículo direito pela artéria aorta superior, e a artéria coronária leva o sangue do átrio direito até os pulmões.

70

A respeito dos temas relacionados ao DNA e ao RNA, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) Os genes são formados por segmentos da molécula orgânica ácido desoxirribonucleico ou DNA.
- (B) Na preparação para a divisão celular, os filamentos de DNA contendo os genes se condensam em forma de bastões, formando os cromossomos.
- (C) Na tradução, duas fitas do DNA são usadas na síntese do RNAm, onde atuam enzimas RNA polimerases que se ligam à sequência do DNA chamada códon.
- (D) Mutações que ocorrem nas células germinativas podem ser passadas às gerações subsequentes.
- (E) O controle da síntese de proteínas ocorre nas etapas da transcrição e da tradução, com a síntese de RNAm pelo DNA e transcrição do código do DNA.

71

Um profissional bombeiro, em atendimento a um acidente entre um carro e uma motocicleta, observa que o motociclista sofreu uma lesão grave na coluna vertebral, visto que ele relata dormência e dor irradiada por áreas específicas do corpo. Na situação descrita, o bombeiro teme que o acidentado tenha sofrido uma

- (A) ruptura (de disco) ou hérnia de disco.
- (B) fratura do fêmur ou lesão na escápula.
- (C) ruptura da patela ou do osso hálux.
- (D) fratura do osso pélvico ou do sacro.
- (E) fissura na ulna ou rádio.

72

Ao chegar ao local de um incêndio, um profissional bombeiro resgata uma pessoa com queimaduras graves, que atingem a camada mais profunda da pele. Diante disso, o bombeiro percebe a gravidade do dano tecidual, uma vez que a camada atingida é responsável por proteção mecânica, termogênese, armazenamento de energia e função endócrina, presença de adipócitos, vasos sanguíneos, vasos linfáticos e nervos. De acordo com o descrito, a camada de pele atingida foi a

- (A) ectoderme.
- (B) hipoderme.
- (C) endoderme.
- (D) mesoderme.
- (E) derme.

73

O sistema digestório do ser humano apresenta adaptações que foram selecionadas ao longo da evolução da espécie. A respeito do tema e conteúdos afins, assinale a alternativa correta.

- (A) Os epitélios da boca e do ânus originam-se da mesoderme, enquanto as demais estruturas se originam a partir de células da ectoderme.
- (B) As secreções essenciais para a digestão dos alimentos são produzidas pelas glândulas anexas: glândulas pituitárias, baço e vesícula biliar.
- (C) Os dentes e a língua particionam os alimentos em pedaços menores, os trituram e os transformam em quimo.
- (D) A enzima pepsina presente no suco gástrico atua sobre as proteínas, quebrando-as por hidrólise em peptídeos.
- (E) O bolo alimentar, após sofrer a ação de várias secreções, transforma-se em uma massa pastosa, quilo.

74

Em atendimento a um caso de engasgo por inalação de partícula de alimento, com bloqueio do ar, a equipe do corpo de bombeiros foi a primeira a ser acionada. Ao longo do percurso para o local informado, José, um profissional bombeiro com 16 anos de experiência, relembra seus conhecimentos em anatomia humana e considera alguns possíveis procedimentos para o desengasgue, por exemplo, exercer pressão com as mãos na região do(a)

- (A) úmero.
- (B) córtex pré-frontal.
- (C) hálux.
- (D) cerebelo.
- (E) epigastro.

75

Os vírus não são formados por células, mas é dentro delas que eles conseguem se reproduzir. A respeito dos vírus, assinale a alternativa correta.

- (A) Os vírus utilizam os nucleotídeos e as enzimas da célula hospedeira para criar cópias de seu material genético e coordenar a síntese de proteínas da cápsula viral.
- (B) Nos retrovírus, o DNA é a molécula que sintetiza o RNA e produz a enzima transcriptase reversa, a qual viabiliza esse processo.
- (C) O capsídeo é a estrutura viral que transmite o bacteriófago patogênico, tal qual ocorre com o mosquito que transmite o vírus da dengue.
- (D) No interior da célula, o mRNA viral direciona a produção de uma enzima que inativa o DNA da bactéria e promove a duplicação celular.
- (E) A enzima lipase reversa orienta a produção de moléculas de mRNA viral e um conjunto de nucleocapsídeos cobertos por uma membrana lipídica.

Legislação Específica

76

De acordo com a Lei nº 5.251/1985, que dispõe sobre o Estatuto dos Militares do Estado do Pará, assinale a alternativa correta.

- (A) O Corpo de Bombeiros Militar do Pará (CBMPA) é instituição permanente, força auxiliar e reserva da Polícia Judiciária, organizado com base na hierarquia e disciplina.
- (B) O CBMPA vincula-se operacionalmente à Secretaria de Estado de Planejamento e Administração.
- (C) É privativo de brasileiro a carreira de Oficial das Corporações Militares Estaduais.
- (D) Encontram-se na reserva remunerada os bombeiros militares que estão dispensados definitivamente da prestação de serviços na ativa.
- (E) A qualquer hora do dia, exceto no período noturno, na sede da Unidade, o bombeiro militar deve estar pronto para cumprir a missão que lhe for confiada pelos seus superiores hierárquicos.

77

No que concerne ao Estatuto dos Militares do Estado do Pará, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma a seguir e assinale a alternativa com a sequência correta.

- () Encontram-se na ativa os bombeiros militares reformados, quando convocados para o serviço ativo.
- () Ao bombeiro militar da ativa é vedado comerciar ou tomar parte na administração ou gerência de sociedade ou dela ser sócio ou participar, exceto como acionista ou quotista em sociedade anônima ou por quotas de responsabilidade limitada.
- () Os Cabos e Soldados são, essencialmente, elementos de execução.
- () O Comando é vinculado ao grau hierárquico e constitui prerrogativa pessoal, na qual se define e se caracteriza como Chefe.

- (A) V – F – F – V.
- (B) V – V – F – F.
- (C) F – F – V – V.
- (D) F – V – V – F.
- (E) F – V – F – V.

78

Assinale a alternativa correta acerca da Lei nº 5.251/1985 (Estatuto dos Militares do Estado do Pará).

- (A) Salvo na inatividade, a disciplina e o respeito à hierarquia devem ser mantidos em todas as circunstâncias pelos bombeiros militares.
- (B) A reintegração é o ato pelo qual o bombeiro militar agregado retorna ao respectivo Quadro, tão logo cesse o motivo que determinou a sua agregação, voltando a ocupar o lugar que lhe competir no respectivo Almanaque, na primeira vaga que ocorrer.
- (C) Graduação é o grau hierárquico do oficial, conferido por ato do Governador do Estado.
- (D) Sempre que o bombeiro militar, da reserva remunerada ou reformado, fizer uso do posto ou graduação, deverá fazê-lo com as abreviaturas respectivas de sua situação.
- (E) Em igualdade de posto ou graduação, os bombeiros militares da inatividade têm precedência sobre os da atividade.

79

Em relação ao Estatuto dos Militares do Estado do Pará, assinale a alternativa correta.

- (A) A agregação é a situação na qual o bombeiro militar da ativa deixa de ocupar vaga na Escala Hierárquica do seu Quadro, nela permanecendo com número.
- (B) Pelo nascimento de filho, adoção ou obtenção de guarda judicial para fins de adoção, será concedida ao policial militar a licença-paternidade de 20 (vinte) dias consecutivos, vedada a prorrogação.
- (C) É considerado desaparecido o bombeiro militar da ativa que, no desempenho de qualquer serviço, em viagem, em operações de ofício ou em caso de calamidade pública, tiver ignorado seu paradeiro por mais de 5 (cinco) dias.
- (D) O bombeiro militar que, constatado o seu desaparecimento, assim permanecer por mais de 20 (vinte) dias, será oficialmente considerado extraviado.
- (E) A transferência para a reserva remunerada ou reforma isentam o bombeiro militar da indenização dos prejuízos causados à Fazenda Estadual.

80

Assinale a alternativa correta referente ao Sistema de Proteção Social dos Militares do Estado do Pará (Lei Complementar nº 142/2021).

- (A) Os filhos estudantes menores de 30 (trinta) anos de idade, desde que não recebam rendimentos, são considerados dependentes do militar.
- (B) A contribuição mensal do militar para o Fundo de Assistência Social da Polícia Militar (FASPM) corresponde a 4% (quatro por cento) do soldo do militar.
- (C) O Estado pagará, por meio do FASPM, um auxílio-funeral correspondente a 2 (dois) soldos do posto de Capitão, quando o militar falecer fora de serviço.
- (D) O militar da ativa, quando acidentado em serviço ou portador de doença decorrente ou adquirida em serviço, terá tratamento e hospitalização parcialmente custeados pelo Estado, na forma do regulamento.
- (E) O militar, ao ser transferido para a inatividade, será, automaticamente, excluído como contribuinte do FASPM.

81

Considerando o Sistema de Proteção Social dos Militares do Estado do Pará, analise as assertivas e assinale a alternativa que aponta as corretas.

- I. A transferência para a inatividade e a pensão militar são de competência exclusiva do Instituto de Gestão Previdenciária e de Proteção Social do Estado do Pará (IGEPPS), mediante publicação de ato específico no Diário Oficial do Estado.
- II. A remuneração do militar reformado por incapacidade permanente decorrente do exercício da função ou em razão dela é integral, calculada com base na remuneração do posto ou da graduação que possuir por ocasião da transferência para a inatividade remunerada.
- III. A remuneração na inatividade é irredutível, sendo vedada a sua revisão automática na data da revisão da remuneração dos militares da ativa.
- IV. Por ocasião de sua passagem para a inatividade, o militar tem direito a tantas cotas de soldo quantos forem os anos de serviço, computáveis para a inatividade, até o máximo de 30 (trinta) anos, para os militares estaduais de carreira do serviço ativo, que tenham ingressado a partir de 1º de janeiro de 2022.

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

82

No tocante ao Sistema de Proteção Social dos Militares do Estado do Pará (Lei Complementar nº 142/2021), assinale a alternativa correta.

- (A) Os integrantes do Conselho Estadual do Sistema de Proteção Social dos Militares, na qualidade de representantes dos militares, deverão contar com, no mínimo, 5 (cinco) anos de efetivo serviço nas Corporações.
- (B) O mandato dos membros do Conselho Estadual do Sistema de Proteção Social dos Militares é de 4 (quatro) anos, vedada a recondução.
- (C) O militar declarado incapaz definitivamente poderá requerer a permanência no serviço ativo, com emprego na atividade-meio, no mesmo posto ou graduação, hipótese em que será reconduzido, na forma prevista em regulamento.
- (D) A pensão militar poderá ser requerida a qualquer tempo, porém as prestações mensais se sujeitam ao prazo de prescrição quinquenal.
- (E) A pensão militar especial é inacumulável com as demais pensões militares previstas nessa Lei Complementar.

83

Sobre a Lei Estadual nº 9.207/2021, que Institui a Política Estadual de Proteção e Defesa Civil (PEPDEC), assinale a alternativa correta.

- (A) É dever do Estado do Pará e de seus Municípios adotar as medidas necessárias à redução dos riscos de desastre, sendo vedada a colaboração de entidades privadas.
- (B) A incerteza quanto ao risco de desastre constitui óbice para a adoção das medidas preventivas e mitigadoras da situação de risco.
- (C) Compete ao Estado do Pará e aos Municípios oferecer capacitação de recursos humanos para as ações de proteção e defesa civil.
- (D) O Corpo de Bombeiros Militar do Pará é órgão consultivo do Sistema Estadual de Proteção e Defesa Civil.
- (E) O Conselho Estadual de Proteção e Defesa Civil é órgão de assessoramento colegiado integrante da Secretaria de Estado de Planejamento.

84

De acordo com a Lei Estadual nº 9.207/2021, assinale a alternativa que NÃO representa uma diretriz da Política Estadual de Proteção e Defesa Civil.

- (A) Atuação articulada entre o Estado e seus Municípios para redução de desastres e apoio às comunidades atingidas.
- (B) Recuperar as áreas afetadas por desastres.
- (C) Prioridade às ações preventivas relacionadas à minimização de desastres.
- (D) Participação da sociedade civil.
- (E) Planejamento com base em pesquisas e estudos sobre áreas de risco e incidência de desastres no Estado do Pará.

85

Examine as seguintes situações hipotéticas:

1. Arthur, bombeiro militar, aproveitou-se de missões de voo para realizar voos de caráter pessoal;
2. Francine, bombeira militar, simulou doença para esquivar-se ao cumprimento de dever de ofício;
3. Renato, bombeiro militar, ingeriu bebida alcoólica quando em serviço.

Conforme o Código de Ética e Disciplina do Corpo de Bombeiros Militar do Pará (Lei Estadual nº 9.161/2021), Arthur, Francine e Renato responderão, respectivamente, por transgressões disciplinares classificadas como

- (A) média, grave e média.
- (B) grave, leve e grave.
- (C) grave, grave e média.
- (D) leve, grave e leve.
- (E) leve, média e grave.

86

Assinale a alternativa correta acerca do Código de Ética e Disciplina do Corpo de Bombeiros Militar do Pará.

- (A) Ao ser incluída no Corpo de Bombeiros Militar, a praça será classificada no comportamento "ÓTIMO".
- (B) O comportamento disciplinar da praça deve ser classificado em "BOM" quando, no período de dois anos de efetivo serviço, tenha sido punida com até duas suspensões.
- (C) As observações positivas elaboradas por autoridades, representantes da sociedade civil ou cidadãos, individualmente, serão registradas como elogio nos assentamentos do bombeiro militar, independentemente de ratificação pela autoridade bombeiro-militar competente.
- (D) O elogio perante a tropa é procedido formalmente durante as reuniões, paradas, formaturas e afins, devendo constar nos assentamentos do bombeiro militar.
- (E) A dispensa total do serviço, como recompensa, isenta de todos os trabalhos da Organização Bombeiro-Militar, salvo os de instrução.

87

Segundo o Código de Ética e Disciplina do Corpo de Bombeiros Militar do Pará, são instrumentos de controle da disciplina dos militares estaduais, EXCETO

- (A) a prevenção.
- (B) a correção.
- (C) o ajustamento de conduta.
- (D) o Processo Administrativo Disciplinar.
- (E) a advertência.

88

De acordo com o Código Estadual de Segurança contra Incêndios e Emergências (Lei Estadual nº 9.234/2021), considera-se atendimento não próprio do Sistema de Socorro em Emergências do Corpo de Bombeiros Militar do Pará

- (A) as intoxicações.
- (B) os acidentes de trânsito com vítimas.
- (C) os afogamentos.
- (D) os partos de emergência.
- (E) as tentativas de homicídio.

89

Conforme disposto no Código Estadual de Segurança contra Incêndios e Emergências, as infrações às normas de segurança contra incêndios e emergências classificam-se em graves quando

- (A) a ação do infrator expuser a perigo terceiros.
- (B) deixar de manter em condições de utilização as medidas de segurança contra incêndios e emergências.
- (C) consistirem na falta de apresentação do projeto de segurança contra incêndios.
- (D) envolverem aspectos de ordem formal.
- (E) há alteração na edificação ou área de risco que implique a adequação das medidas de segurança contra incêndios e emergências.

90

No que concerne ao Código Estadual de Segurança contra Incêndios e Emergências, assinale a alternativa correta.

- (A) As sanções administrativas deverão ser aplicadas pelos militares do Corpo de Bombeiros Militar do Pará gradativamente, salvo em caso de multa aplicada sumariamente ou de interdição.
- (B) O pagamento da multa isenta o responsável do cumprimento das exigências e demais sanções na esfera cível e penal.
- (C) O prazo da suspensão do cadastramento será de 60 (sessenta) dias, independentemente da correção das irregularidades.
- (D) O Termo de Autorização para Adequação do Corpo de Bombeiros tem prazo máximo de vigência de 24 (vinte e quatro) meses, improrrogáveis, contados da data de assinatura do Termo.
- (E) Os bens adquiridos com recursos do Fundo Especial de Bombeiros serão incorporados ao patrimônio da União, vinculado ao Corpo de Bombeiros Militar do Pará.

Tabela Periódica

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

COM MASSAS ATÔMICAS REFERIDAS AO ISÓTOPO 12 DO CARBONO

18																	
2																	
4																	
He																	
Hélio																	
10																	
20																	
Ne																	
Neônio																	
18																	
40																	
Ar																	
Argônio																	
17																	
9																	
19																	
F																	
Fluor																	
16																	
8																	
16																	
O																	
Oxigênio																	
15																	
7																	
14																	
N																	
Nitrogênio																	
14																	
6																	
12																	
C																	
Carbono																	
13																	
5																	
11																	
B																	
Boro																	
14																	
28																	
Si																	
Silício																	
15																	
3																	
11																	
Al																	
Alumínio																	
16																	
31																	
70																	
Ga																	
Gálio																	
17																	
33																	
75																	
As																	
Arsênio																	
18																	
34																	
79																	
Se																	
Selênio																	
19																	
35																	
80																	
Br																	
Bromo																	
20																	
54																	
131																	
Xe																	
Xenônio																	
86																	
222																	
Rn																	
Radônio																	

18																	
2																	
4																	
He																	
Hélio																	
10																	
20																	
Ne																	
Neônio																	
18																	
40																	
Ar																	
Argônio																	
17																	
9																	
19																	
F																	
Fluor																	
16																	
8																	
16																	
O																	
Oxigênio																	
15																	
7																	
14																	
N																	
Nitrogênio																	
14																	
6																	
12																	
C																	
Carbono																	
13																	
5																	
11																	
B																	
Boro																	
14																	
28																	
Si																	
Silício																	
15																	
3																	
11																	
Al																	
Alumínio																	
16																	
31																	
70																	
Ga																	
Gálio																	
17																	
33																	
75																	
As																	
Arsênio																	
18																	
34																	
79																	
Se																	
Selênio																	
19																	
35																	
80																	
Br																	
Bromo																	
20																	
54																	
131																	
Xe																	
Xenônio																	
86																	
222																	
Rn																	
Radônio																	

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
Lantânio	Cério	Praseodímio	Neodímio	Promécio	Samarítio	Európio	Gadolínio	Térbio	Disprósio	Hólmio	Érbio	Túlio	Ítérbio	Lutécio	
Série dos Actínides															
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	
Actínio	Tório	Protactínio	Urânio	Netúnio	Plutônio	Americônio	Cúrio	Berquélio	Califórnio	Einsteinônio	Férmio	Mendelévio	Nobelônio	Laurêncio	

3	7	11	15	19	23	27	31	35	39	43	47	51	55	59	63	67	71	75	79	83	87	91	95	99	103	107	111	115	119	123	127	131	135	139	143	147	151	155	159	163	167	171	175	179	183	187	191	195	199	203	207	211	215	219	223	227	231	235	239	243	247	251	255	259	263	267	271	275	279	283	287	291	295	299	303	307	311	315	319	323	327	331	335	339	343	347	351	355	359	363	367	371	375	379	383	387	391	395	399	403	407	411	415	419	423	427	431	435	439	443	447	451	455	459	463	467	471	475	479	483	487	491	495	499	503	507	511	515	519	523	527	531	535	539	543	547	551	555	559	563	567	571	575	579	583	587	591	595	599	603	607	611	615	619	623	627	631	635	639	643	647	651	655	659	663	667	671	675	679	683	687	691	695	699	703	707	711	715	719	723	727	731	735	739	743	747	751	755	759	763	767	771	775	779	783	787	791	795	799	803	807	811	815	819	823	827	831	835	839	843	847	851	855	859	863	867	871	875	879	883	887	891	895	899	903	907	911	915	919	923	927	931	935	939	943	947	951	955	959	963	967	971	975	979	983	987	991	995	999	1003	1007	1011	1015	1019	1023	1027	1031	1035	1039	1043	1047	1051	1055	1059	1063	1067	1071	1075	1079	1083	1087	1091	1095	1099	1103	1107	1111	1115	1119	1123	1127	1131	1135	1139	1143	1147	1151	1155	1159	1163	1167	1171	1175	1179	1183	1187	1191	1195	1199	1203	1207	1211	1215	1219	1223	1227	1231	1235	1239	1243	1247	1251	1255	1259	1263	1267	1271	1275	1279	1283	1287	1291	1295	1299	1303	1307	1311	1315	1319	1323	1327	1331	1335	1339	1343	1347	1351	1355	1359	1363	1367	1371	1375	1379	1383	1387	1391	1395	1399	1403	1407	1411	1415	1419	1423	1427	1431	1435	1439	1443	1447	1451	1455	1459	1463	1467	1471	1475	1479	1483	1487	1491	1495	1499	1503	1507	1511	1515	1519	1523	1527	1531	1535	1539	1543	1547	1551	1555	1559	1563	1567	1571	1575	1579	1583	1587	1591	1595	1599	1603	1607	1611	1615	1619	1623	1627	1631	1635	1639	1643	1647	1651	1655	1659	1663	1667	1671	1675	1679	1683	1687	1691	1695	1699	1703	1707	1711	1715	1719	1723	1727	1731	1735	1739	1743	1747	1751	1755	1759	1763	1767	1771	1775	1779	1783	1787	1791	1795	1799	1803	1807	1811	1815	1819	1823	1827	1831	1835	1839	1843	1847	1851	1855	1859	1863	1867	1871	1875	1879	1883	1887	1891	1895	1899	1903	1907	1911	1915	1919	1923	1927	1931	1935	1939	1943	1947	1951	1955	1959	1963	1967	1971	1975	1979	1983	1987	1991	1995	1999	2003	2007	2011	2015	2019	2023	2027	2031	2035	2039	2043	2047	2051	2055	2059	2063	2067	2071	2075	2079	2083	2087	2091	2095	2099	2103	2107	2111	2115	2119	2123	2127	2131	2135	2139	2143	2147	2151	2155	2159	2163	2167	2171	2175	2179	2183	2187	2191	2195	2199	2203	2207	2211	2215	2219	2223	2227	2231	2235	2239	2243	2247	2251	2255	2259	2263	2267	2271	2275	2279	2283	2287	2291	2295	2299	2303	2307	2311	2315	2319	2323	2327	2331	2335	2339	2343	2347	2351	2355	2359	2363	2367	2371	2375	2379	2383	2387	2391	2395	2399	2403	2407	2411	2415	2419	2423	2427	2431	2435	2439	2443	2447	2451	2455	2459	2463	2467	2471	2475	2479	2483	2487	2491	2495	2499	2503	2507	2511	2515	2519	2523	2527	2531	2535	2539	2543	2547	2551	2555	2559	2563	2567	2571	2575	2579	2583	2587	2591	2595	2599	2603	2607	2611	2615	2619	2623	2627	2631	2635	2639	2643	2647	2651	2655	2659	2663	2667	2671	2675	2679	2683	2687	2691	2695	2699	2703	2707	2711	2715	2719	2723	2727	2731	2735	2739	2743	2747	2751	2755	2759	2763	2767	2771	2775	2779	2783	2787	2791	2795	2799	2803	2807	2811	2815	2819	2823	2827	2831	2835	2839	2843	2847	2851	2855	2859	2863	2867	2871	2875	2879	2883	2887	2891	2895	2899	2903	2907	2911	2915	2919	2923	2927	2931	2935	2939	2943	2947	2951	2955	2959	2963	2967	2971	2975	2979	2983	2987	2991	2995	2999	3003	3007	3011	3015	3019	3023	3027	3031	3035	3039	3043	3047	3051	3055	3059	3063	3067	3071	3075	3079	3083	3087	3091	3095	3099	3103	3107	3111	3115	3119	3123	3127	3131	3135	3139	3143	3147	3151	3155	3159	3163	3167	3171	3175	3179	3183	3187	3191	3195	3199	3203	3207	3211	3215	3219	3223	3227	3231	3235	3239	3243	3247	3251	3255	3259	3263	3267	3271	3275	3279	3283	3287	3291	3295	3299	3303	3307	3311	3315	3319	3323	3327	3331	3335	3339	3343	3347	3351	3355	3359	3363	3367	3371	3375	3379	3383	3387	3391	3395	3399	3403	3407	3411	3415	3419	3423
---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------

RASCUNHO

