

SIMULADO GRÁTIS:

CORPO DE BOMBEIROS MILITAR DO PARÁ



**CBMPA
2022**

SOLDADO

**90 QUESTÕES ATUALIZADAS
GABARITO REVISADO**

**TEMPO:
05H**

**"O SUCESSO É A
SOMA DE
PEQUENOS
ESFORÇOS
REPETIDOS DIA
APÓS DIA"**



SimuladosBR.Net



PROVA OBJETIVA**Língua Portuguesa****Texto I (Questões 01 a 04)****Oi, Chico!**

Oh, Chico Buarque, pois não é que recebi uma carta de uma cidade do Rio Grande do Sul, Santa Maria, a respeito de você e de mim? É o seguinte: a moça me lê num jornal de Porto Alegre. E, muito jovem, diz que sente grande afinidade comigo, que eu escrevo exatamente como ela sente. Mas que sua maior afinidade comigo vem do fato de eu ter escrito sobre você, Chico. Diz: "Eu, como você, tenho uma inclinação enorme por ele. Achava eu que esta inclinação (que é motivo de troça de meus amigos) era um pouco de infantilismo meu, talvez uma regressão à infância, mas lendo seus bilhetes descobri que não, que a razão é justamente conforme suas palavras: ser ele altamente gostável e possuir candura. Você também tem candura, que se percebe ao ler uma só linha sua." Ela, Chico, não entendeu que você não é meu ídolo; eu não tenho ídolos. Você para mim é um rapaz de ouro, cheio de talento e bondade. Inclusive fico simplesmente feliz em ouvir quinhentas vezes em seguida "A banda", e um dia desse dancei com um de meus filhos. Mas é só, meu caro amigo. [...] Olhe, moça simpática, sua carta é um amor, e tenho certeza de que Chico ia gostar de você, é impossível não. Pois se Chico tem candura, e você acha que também tenho, você, minha amiguinha, é mil vezes mais cândida do que nós. Mando-lhe um beijo e tenho certeza de que Chico lhe manda outro beijo — não, não desmaie. [...]

Clarice Lispector – Adaptado

01. A partir da leitura do texto, é correto afirmar que

- A ele pertence ao gênero carta do leitor, uma vez que a moça de Santa Maria é leitora de Clarice Lispector e escreve uma carta para ela.
- B nele predomina a função referencial da linguagem, centrada no assunto, como pode ser comprovado pelo fato de ter sido produzido por uma escritora de literatura.
- C tanto a moça de Santa Maria quanto Clarice têm uma inclinação idolátrica por Chico Buarque.
- D ele possui três interlocutores, sendo dois explícitos: Chico Buarque e a moça de Santa Maria.
- E a moça de Santa Maria diz se identificar com Clarice porque ambas possuem candura.

02. Sobre o excerto “Achava eu que esta inclinação (que é motivo de troça de meus amigos) era um pouco de infantilismo meu [...]”, assinale a alternativa correta.

- A A inversão da posição canônica de sujeito e verbo confere ao excerto um maior grau de informalidade.
- B O termo “troça” é um termo típico da variedade informal do português brasileiro, sendo a forma feminina do substantivo “troço” e possuindo o mesmo significado que ele.
- C O substantivo “infantilismo” é derivado de um adjetivo com o acréscimo do sufixo “-ismo”, assim como os substantivos “charlatanismo” e “civismo”.
- D Os parênteses poderiam ser suprimidos sem que isso causasse mudança sintática ou semântica ao excerto.
- E A oração entre parênteses completa sintaticamente o substantivo “inclinação”, sendo, portanto, uma oração adjetiva restritiva.

03. Assinale a alternativa em que a expressão destacada NÃO é um vocativo.

- A “Oh, Chico Buarque, pois não é que recebi uma carta [...]”.
- B “Ela, Chico, não entendeu que você não é meu ídolo [...]”.
- C “Olhe, moça simpática, sua carta é um amor [...]”.
- D “Mas é só, meu caro amigo.”.
- E “Pois se Chico tem candura, e você acha que também tenho, você, minha amiguinha, é mil vezes mais cândida do que nós.”.

04. Assinale a alternativa em que o advérbio em destaque atua como um intensificador.

- A “[...] eu escrevo exatamente como ela sente.”.
- B “[...] ser ele altamente gostável [...]”.
- C “Inclusive fico simplesmente feliz em ouvir [...]”.
- D “[...] a razão é justamente conforme suas palavras [...]”.
- E “Texto publicado originalmente no Jornal do Brasil [...]”.

05. São acentuadas graficamente pelo mesmo motivo as seguintes palavras:

- A víamos, esperávamos, desagradável.
- B ambulância, último, saía.
- C ninguém, será, soubéssemos.
- D fé, além, já.
- E fácil, táxis, disponível.

06. Assinale a frase em que a concordância NÃO está correta, de acordo com a norma culta:

- A Ainda falta comprar as entradas para a exposição de arte.
- B É necessário disciplina financeira para não se endividar.
- C Havia bastantes pessoas no autódromo em Interlagos.
- D Hoje fazem só dez dias que chegamos de Fortaleza.
- E Três mil dólares era quanto custava a passagem de avião.

07. Assinale a alternativa em que a regência verbal está INCORRETA.

- A Tereza tinha comprado presentes para toda a família.
- B Não havia mais candidatos na sala.
- C O assaltante agrediu-lhe violentamente.
- D O objetivo do empresário era apenas lucrar.
- E Maria buscava uma vida mais tranquila no campo.

08. Assinale, abaixo, a alternativa em que a crase não deveria ser utilizada.

- A À medida que estuda, o candidato fica mais preparado.
- B Os portões fecham às 14 horas da tarde.
- C Não foi feita menção à mulher, nem à criança, tampouco à homem.
- D A avó de João foi à igreja no domingo à noite e chegou muito tarde.
- E Ariano Suassuna estava à frente de seu tempo.

09. Em relação ao processo de formação de palavras, assinalar a alternativa que apresenta uma palavra formada por derivação prefixal e sufixal:

- A Deslealmente.
- B Planalto
- C Infeliz.
- D Amoral.
- E Censura.

10. A concordância nominal estabelece uma relação entre o gênero e número do substantivo com os demais elementos da sentença. Observe o fragmento do texto a seguir: “A esposa do Sueco _____ havia saído do salão de beleza com _____ dores de cabeça. _____, já as tivera anteriormente”. Assinale a alternativa que preencha correta e respectivamente as lacunas. Atente ao uso da concordância nominal.

- A mal – bastante – As mesmas.
- B mal – bastantes – Às mesmas.
- C mal – bastantes – As mesmas.
- D mau – bastante – As mesmas.
- E mau – bastantes – A mesma.

Matemática

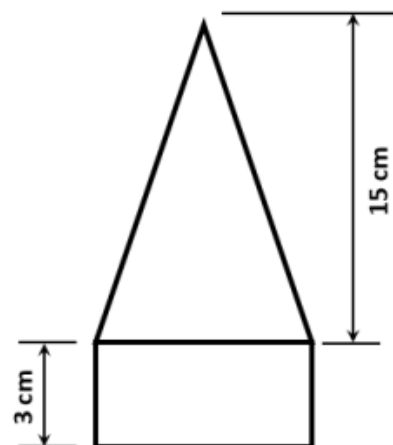
11. Considerando-se uma progressão geométrica, em que o primeiro termo é igual a 3 e que a sua razão é igual a 7, assinalar a alternativa que apresenta o 6º termo dessa progressão:

- A 352.947
- B 50.421
- C 7.203
- D 1.029
- E 12.357

12. Um retângulo possui 16m de perímetro e 15 m² de área. Um retângulo semelhante a esse possui 64 m de perímetro. A área desse retângulo é

- A 60 m²
- B 120 m²
- C 180 m²
- D 240 m²
- E 300 m²

13. A figura a seguir é formada por um triângulo e um retângulo. Sabendo que a área desse triângulo é de 37,5 cm², calcule a área do retângulo.



- A 3 cm²
- B 5 cm²
- C 15 cm²
- D 20 cm²
- E 25 cm²

14. Sabe-se que a hipotenusa de certo triângulo retângulo mede 17 cm. Sabendo-se que um dos catetos desse triângulo mede 8 cm, assinalar a alternativa que apresenta a medida do outro cateto desse triângulo:

- A 15cm
- B 14cm
- C 13cm
- D 12cm
- E 10cm

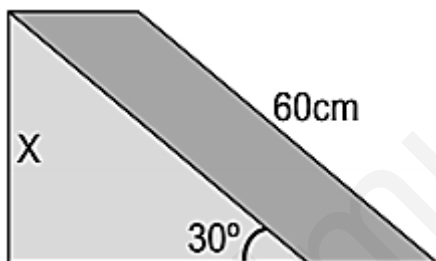
15. Um aquário possui base com lados iguais a 2 m e 2,5 m e altura igual a 3 m. Qual o volume desse aquário?

- A $15m^3$
- B $18m^3$
- C $22m^3$
- D $25m^3$
- E $29m^3$

16. Assinale a alternativa que apresenta o raio de uma esfera cujo volume é igual a $972\pi \text{ cm}^3$.

- A 6 cm
- B 7,5 cm
- C 9 cm
- D 11,5 cm
- E 13 cm

17. Um travesseiro antirrefluxo deve ser produzido conforme as medidas dadas na imagem.



Qual deve ser a medida X, da altura deste travesseiro?

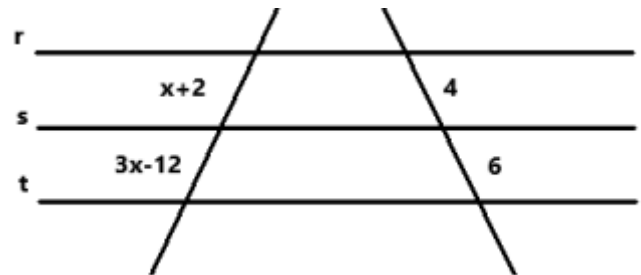
- A $X = 40\text{cm}$.
- B $X = 45\text{cm}$.
- C $X = 1/2\text{cm}$.
- D $X = 30\text{cm}$.
- E $X = 60\text{cm}$.

18. Assinalar a alternativa que apresenta o próximo termo da progressão aritmética abaixo:

3, 9, 15, 21, 27, ?

- A 32
- B 33
- C 34
- D 35
- E 36

19. Considerando-se que as retas r , s e t são paralelas, assinalar a alternativa que apresenta o valor de x que satisfaz a figura abaixo:



- A 10
- B 11
- C 12
- D 13
- E 14

20. Considere três pontos, A, B e C, alinhados sobre uma superfície plana, conforme a figura seguinte.



Sabendo-se que a distância entre A e B é 0,67m e que entre B e C é de 17 dm, a distância entre A e C, em centímetros, é:

- A 87
- B 176,7
- C 237
- D 23,7
- E 84

21. Um jogador de um time de futebol está treinando bater pênaltis. Ele realizou esse treinamento por 3 dias seguidos conforme apresentado a seguir: Primeiro dia → Acertou 10 chutes e errou 12. Segundo dia → Acertou 6 chutes e errou 9. Terceiro dia → Acertou 7 chutes e errou 15. Ao analisar os treinamentos, podemos afirmar que o desempenho do jogador:

- A melhorou.
- B foi o mesmo.
- C piorou.
- D melhorou no segundo dia.
- E melhorou no terceiro dia.

22. Numa pesquisa de opinião, a empresa “Fala Sério” tentou verificar a preferência da comida de “x” paraenses. Segundo os dados, 49% preferem churrasco; 31% preferem sushi; 15% preferem pizza e as demais, 150 pessoas, não opinaram sobre sua preferência. Então, a média aritmética do total de

pessoas que têm preferência por sushi e por churrasco, nesta pesquisa, é:

- A 600
- B 800
- C 1000
- D 1400
- E 1200

23. Considere o polinômio $P(x) = x^4 - 3x^3 - 3x^2 + 7x + 6$. Sabendo-se que -1 é raiz dupla da equação $P(x) = 0$, as outras raízes dessa equação são

- A 2 e 3
- B 1 e 2
- C 2 e 4
- D 1 e 3
- E 3 e 4

24. Com relação à função exponencial, é correto afirmar que:

- A $f(x) = a^x$ é crescente se, e somente se, $a > 1$.
- B $f(x) = a^x$ é crescente se, e somente se, $0 < a < 1$.
- C $f(x) = a^x$ é crescente se, e somente se, $a > -1$.
- D $f(x) = a^x$ é crescente se, e somente se, $-1 < a < 1$.
- E $f(x) = a^x$ é crescente se, e somente se, $a > -1$.

25. Considerando a função $P(x) = \log_2 (2 - x)$, determine seu conjunto domínio.

- A $D =]-\infty, 1[$
- B $D =]-1, +\infty[$
- C $D =]1, +\infty[$
- D $D =]2, +\infty[$
- E $D =]-\infty, 2[$

Raciocínio Lógico

26. Nadir está fazendo empadão e lasanha para vender e tem as opções de recheios de frango, camarão, carne e queijo. Quantos produtos diferentes Nadir consegue fazer com um tipo de prato e um tipo de recheio?

- A Nadir consegue fazer 6 tipos de produtos diferentes.
- B Nadir consegue fazer 2 tipos de produtos diferentes.
- C Nadir consegue fazer 10 tipos de produtos diferentes.
- D Nadir consegue fazer 8 tipos de produtos diferentes.
- E Nadir consegue fazer 4 tipos de produtos diferentes.

27. Em uma empresa de arquitetura, há 10 arquitetos, entre os quais 60% são paisagistas. Dois paisagistas serão escolhidos para realizar um projeto urbanístico. Quantas escolhas distintas

poderão ser feitas para selecionar os dois arquitetos?

- A 10
- B 12
- C 15
- D 18
- E 21

28. Sahira lançou um dado 17 vezes e obteve 23 como a soma de todos os pontos obtidos nesses lançamentos. A quantidade mínima possível de vezes em que saiu 1 ponto no dado é igual a

- A 10
- B 11
- C 12
- D 13
- E 14

29. Em uma urna são colocadas bolas marcadas com números divisores de 20. Qual a chance de, ao retirarmos uma destas bolas, o número ser ímpar?

- A $2/3$.
- B $1/3$.
- C $3/2$.
- D $2/5$.
- E $1/2$.

30. João, um artista independente, produz quadros para vender. João sempre leva a mesma quantidade de tempo para produzir um quadro e inicialmente produz 4 quadros a cada 2 dias, trabalhando 6 horas por dia. Com base nessa situação hipotética, assinale a alternativa correta.

- A João produz 1 quadro a cada duas horas de trabalho.
- B Se João aumentar a sua carga de trabalho para 8 horas diárias, ele passará a produzir 1 quadro completo a mais por dia.
- C Se João precisar produzir 67 quadros para uma entrega, após 16 dias de trabalho, trabalhando 6 horas por dia, ele terá produzido mais que 50% dos quadros dessa entrega.
- D Se João passar a trabalhar 9 horas diárias, em 7 dias ele conseguirá produzir mais de 20 quadros.
- E Se João passar a trabalhar 4 horas diárias, em duas semanas ele conseguirá produzir 19 quadros.

31. Considere a seguinte frase: “Se Rafael conseguir terminar o projeto a tempo então poderá viajar” A negação lógica para a frase é:

- A Se Rafael conseguir terminar o projeto a tempo então não poderá viajar.

- B Rafael não consegue terminar o projeto a tempo e não viaja.
 C Rafael não consegue terminar o projeto a tempo e viaja.
 D Se Rafael não conseguir terminar o projeto a tempo então não poderá viajar.
 E Rafael consegue terminar o projeto a tempo e não viaja.

32. Adão, Beto e Celso são casados com Ana, Bella e Clara, e atuam como advogado, engenheiro e matemático, não necessariamente nas ordens mencionadas. Sabe-se que Beto não é casado com Ana; Adão não é matemático e é casado com Clara. Além disso, o advogado é casado com Bella. É correto afirmar que

- A Clara é casada com o advogado.
 B Ana é casada com o matemático.
 C Celso é casado com Bella.
 D Adão é advogado.
 E Beto é engenheiro.

33. Se a proposição “Se Lucca é responsável, então Sarita dirige bem” é falsa, é possível concluir que

- A Lucca não é responsável e Sarita dirige bem.
 B Lucca é responsável e Sarita não dirige bem.
 C Lucca dirige bem e Sarita não é responsável.
 D Lucca não dirige bem e Sarita é responsável.
 E Lucca será responsável se, e somente se, Sarita dirigir bem.

34. Considere as afirmações:

- I. Se Janete sair mais cedo, então Clara ficará trabalhando até mais tarde.**
II. Se Dalva não for trabalhar, então Janete sairá mais cedo.
III. Dalva não foi trabalhar.

A partir das afirmações é correto concluir que

- A Clara ficou trabalhando até mais tarde.
 B Janete não foi trabalhar.
 C Dalva foi trabalhar.
 D Janete não saiu mais cedo.
 E Clara não foi trabalhar.

35. Assinale a alternativa que apresenta a negação da proposição composta “Gabriel não vai trabalhar ou Márcio vai estudar”.

- A Gabriel vai trabalhar e Márcio vai estudar.
 B Gabriel não vai trabalhar e Márcio não vai estudar.
 C Gabriel vai trabalhar e Márcio não vai estudar.
 D Gabriel vai trabalhar ou Márcio não vai estudar.
 E Gabriel não vai trabalhar e Márcio vai estudar.

Química

36. Analise cada uma das afirmativas abaixo.

- I. Átomos que apresentam seus elétrons de valência exclusivamente no subnível s possuem maior eletronegatividade do que átomos com elétrons de valência no subnível p.**
II. O caráter iônico de uma ligação química depende da diferença de eletronegatividade entre os átomos envolvidos.
III. Todos os halogênios apresentam 7 elétrons no subnível p do último nível eletrônico.

É(são) VERDADEIRA(S) apenas a(s) afirmativa(s):

- A Apenas I.
 B Apenas II.
 C Apenas III.
 D Apenas I e II.
 E Apenas II e III.

37. Para caracterizar um átomo, dentre outras análises, pode-se considerar o número de prótons, nêutrons e elétrons. No que tange a conceitos fundamentais relacionados a essas partículas, identifique a alternativa correta.

- A Um átomo em seu estado normal é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons no núcleo.
 B O número de massa é a soma do número de prótons, de nêutrons e de elétrons existentes num átomo.
 C O número atômico é o número de nêutrons existentes no núcleo de um átomo.
 D Quando um átomo perde elétrons, ele se torna um íon negativo, também chamado ânion.
 E Quando um átomo perde elétrons, ele se torna um íon negativo, também chamado cátion.

38. O modelo atômico de Rutherford evidenciou que o átomo

- A é compacto, não tendo espaços vazios.
 B é formado por entidades sem carga.
 C é indivisível.
 D é formado por uma carga positiva incrustada por pontos de cargas negativas.
 E tem a maior parte da massa numa pequena região central de carga positiva.

39. Com relação às propriedades periódicas dos elementos químicos é correto afirmar que:

- A Em uma família da tabela periódica, o raio atômico aumenta de cima para baixo, conforme aumenta o número atômico.

B Em um período da tabela periódica, o raio atômico diminui da direita para a esquerda, conforme diminui o número atômico.

C Em um período da tabela periódica, o raio atômico aumenta da direita para a esquerda, conforme aumenta o número atômico.

D Em uma família da tabela periódica, o raio atômico aumenta de baixo para cima, conforme aumenta o número de níveis de energia do átomo.

E Para elementos que ocupam uma mesma família ou período da tabela periódica, quanto menor o raio atômico, menor será a energia de ionização.

40. As ligações químicas nos compostos: Na_2O , SO_2 e CaO apresentam, correta e respectivamente, caráter preponderantemente

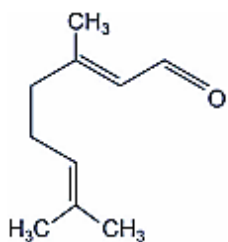
A iônico; covalente; covalente.

B iônico; iônico; covalente.

C iônico; covalente; iônico.

D covalente; iônico; covalente.

E covalente; iônico; iônico.



Citral

41. O citral, representado pela fórmula estrutural, é utilizado na indústria alimentícia e tem o odor característico de limão. Com base nessa informação, na estrutura do citral e nas propriedades das substâncias químicas, é correto afirmar:

A O citral é um aldeído de cadeia carbônica ramificada e insaturada.

B A fórmula estrutural é constituída pelo grupo funcional da classe das cetonas.

C O número de átomos de hidrogênio é o triplo da quantidade de átomos de carbono.

D A reação do citral com 1mol de hidrogênio produz, preferencialmente, um álcool primário.

E A cadeia carbônica principal do composto orgânico é constituída por sete carbonos e três grupos metil.

42. Assinale a alternativa que apresenta um composto orgânico classificado como um hidrocarboneto.

A Pent-2-ino

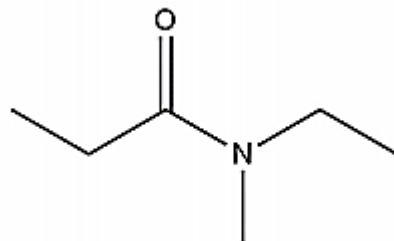
B Hex-3-ona

C n-Hex-3-ona

D Decanal

E Etóxi-etano

43. O composto orgânico cuja estrutura é mostrada abaixo pertence à função orgânica chamada:



A Nitrila

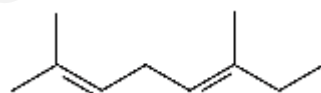
B Fenol

C Alcano

D Amida

E Hidrocarboneto

44. A estrutura química de um hidrocarboneto é representada abaixo:



A cadeia carbônica desse hidrocarboneto é

A normal e homogênea

B normal e insaturada

C ramificada e homogênea

D insaturada e heterogênea

E ramificada e saturada

45. No composto de fórmula molecular CH_3COOH , está presente o grupo funcional

A metanoíla.

B carboxila.

C carbonila.

D metoxila.

E formila.

46. Alguns dos ácidos bastante comuns e utilizados em laboratórios de química possuem as fórmulas: H_2SO_4 , H_3PO_4 , HNO_3 e HCl . Os nomes desses ácidos são, respectivamente:

A ácido sulfúrico, ácido fosfórico, ácido nitroso, ácido clórico.

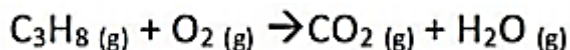
B ácido sulforoso, ácido fosforoso, ácido nitroso, ácido cloroso.

C ácido sulfúrico, ácido fosfórico, ácido nítrico, ácido clorídrico.

D ácido sulfúrico, ácido fosforoso, ácido nítrico, ácido clórico.

E ácido hipossulfuroso, ácido fosforoso, ácido nitroso, ácido cloroso.

47. Faça o balanceamento da equação química abaixo que representa a combustão do propano:



O balanceamento da equação é dado pelos coeficientes estequiométricos, nesta ordem:

A 3; 2; 5; 4

B 1; 5; 3; 4

C 2; 5; 3; 1

D 7; 2; 4; 4

E 1; 3; 5; 1

48. Assinale a alternativa que contenha, nesta sequência, os nomes dos seguintes compostos: HClO , NH_4OH , MgCl_2 :

A Ácido hipocloroso, hidróxido de amônio, magneto cloroso.

B Ácido clorídrico, hidróxido de amônio, cloreto de magnésio.

C Ácido hopocloroso, hidróxido de nitrogênio, magneto cloroso.

D Ácido hipocloroso, hidróxido de amônio, cloreto de magnésio.

E Ácido clorídrico, hidróxido de nitrogênio, cloreto de magnésio.

49. Para a seguinte reação química, qual é a soma dos menores coeficientes inteiros possíveis após o balanceamento da reação?



A 4

B 21

C 10

D 12

E 6

50. Assinale a alternativa que apresenta a fórmula de uma base.

A HI

B AgNO_3

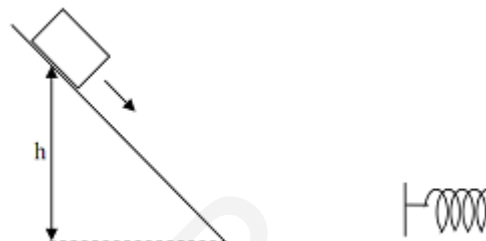
C SO_2

D $\text{Mg}(\text{OH})_2$

E He

Física

51. Um bloco, com 5 kg de massa, é abandonado de uma altura $h = 200 \text{ cm}$ de um plano inclinado e percorre um plano horizontal, comprimindo uma mola disposta conforme a figura. Desprezando os atritos e considerando a constante de mola $k = 2 \text{ N/m}$, a deformação da mola é:



A 10 m.

B 1 m.

C 10 cm.

D 1 cm.

E 2 cm.

52. Um caminhão carregado com 10 toneladas de arroz trafega em uma rodovia com uma velocidade constante de 80 km/h . Para evitar uma colisão, o motorista freia imprimindo ao veículo uma desaceleração de 1 m/s^2 . Qual é a força resultante aplicada na carga durante a desaceleração?

A 10 N.

B 100 N.

C 1000 N.

D 10000 N.

E 100000 N.

53. Um indivíduo dirige um automóvel em uma rodovia retilínea a uma velocidade constante de 60 km/h , ao longo de 12 km , quando o automóvel para por falta de combustível. Ele desce do automóvel e caminha por $2,0 \text{ km}$ no mesmo sentido da rodovia, durante 30 min , até um posto de abastecimento. Calcule a velocidade média do indivíduo no percurso total de 14 km .

A $5,0 \text{ km/h}$

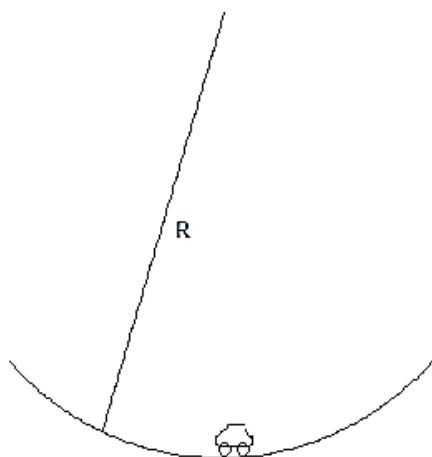
B 10 km/h

C 15 km/h

D 20 km/h

E 25 km/h

54. Um carro de massa 1200 kg passa por uma depressão de raio $R = 40 \text{ m}$ com velocidade de 72 km/h , como mostra a figura:



Podemos afirmar que a força de reação da pista sobre o carro é: Considere $g = 10 \text{ m/s}^2$.

- A 2400 N
- B 12000 N
- C 24000 N
- D 155520 N
- E 167520 N

55. Determine a intensidade da força que deve ser aplicada para que uma bola de massa igual a 500 g suba verticalmente com uma aceleração de $2,0 \text{ m/s}^2$. Obs.: Despreze a resistência do ar e considere a aceleração da gravidade igual a 10 m/s^2 .

- A 6,0 N
- B 10 N
- C 5,0 N
- D 4,0 N
- E 1,0 N

56. Em geral, filmes de ficção científica que envolvem batalhas espaciais apresentam erros clamorosos de Física. Um dos erros mais evidentes é

- A a ausência de som no espaço.
- B os motores de impulsão das naves espaciais sempre em funcionamento.
- C a conservação do momento angular.
- D a conservação do momento linear.
- E a imponderabilidade dentro das naves espaciais.

57. Um automóvel é movido por um motor a explosão que trabalha com rendimento de 20%. Qual é, aproximadamente, em kW, a potência calorífica cedida pelo combustível ao motor, quando ele desenvolve uma potência mecânica de 75 kW?

- A 15

- B 27
- C 60
- D 300
- E 375

58. A associação em série de dois capacitores com valores de $600 \mu\text{F}$ e $400 \mu\text{F}$ equivale a um capacitor de:

- A $240 \mu\text{F}$
- B $1000 \mu\text{F}$
- C $500 \mu\text{F}$
- D $600 \mu\text{F}$
- E $400 \mu\text{F}$

59. A primeira lei de Ohm estabelece que, em um circuito, a corrente

- A é inversamente proporcional à tensão e inversamente proporcional à resistência.
- B é inversamente proporcional à tensão e diretamente proporcional à resistência.
- C é diretamente proporcional à tensão e diretamente proporcional à resistência.
- D é diretamente proporcional à tensão e inversamente proporcional à resistência.
- E não guarda relação de proporcionalidade com resistência e tensão.

60. Ao longo dos anos, estudiosos da Física descobriram que a natureza pode ser interpretada por meio de leis, princípios e axiomas. Atualmente, é inegável que as leis da Física são fundamentais para o entendimento de diversos fenômenos naturais. “Todo corpo continua em seu estado de repouso ou de movimento uniforme em uma linha reta, a menos que ele seja forçado a mudar aquele estado por forças impressas sobre ele”. Esse enunciado está se referindo a qual lei da Física?

- A Lei da Gravitação Universal.
- B Lei de Leibniz.
- C Lei da Conservação da Quantidade de Movimento.
- D Lei de Kepler.
- E Lei da Inércia.

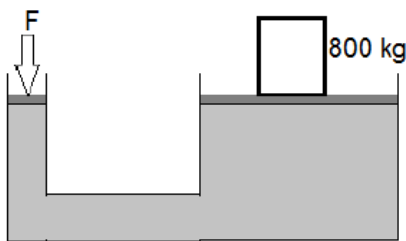
61. Considere a seguinte frase: “_____ de um corpo é a quantidade de calor necessária para variar de um grau a temperatura desse corpo. Assinale a alternativa que preenche corretamente a lacuna dessa definição.

- A O calor específico.
- B A capacidade térmica.
- C O calor latente.
- D O efeito Joule.
- E O coeficiente térmico.

62. Para os banhistas do Mar Morto, em Israel, ocorre uma experiência muito interessante: em posição deitada, sem necessidade de bater braços e pernas, o banhista não afunda. Isso ocorre porque

- A a força de empuxo é inversamente proporcional ao peso da pessoa.
- B a salinidade é extremamente elevada e o corpo da pessoa é menos denso que a água.
- C as correntes de convecção equilibram o corpo da pessoa.
- D as correntes marítimas colaboram para equilibrar o corpo.
- E a baixa salinidade, aliada à alta evaporação das águas, colabora para um equilíbrio dinâmico dos corpos.

63. Uma prensa hidráulica é composta de dois tubos cilíndricos interligados, como mostra a figura:



Os raios dos cilindros são respectivamente 10 cm e 40 cm. Se um bloco de 800 kg é colocado sobre o cilindro de maior raio, que força F deve ser aplicada sobre o cilindro de menor raio para manter o bloco de 800 kg em equilíbrio?

- A 50 N
- B 200 N
- C 500 N
- D 2000 N
- E 8000 N

64. Um objeto, quando imerso completamente na água, apresenta um peso aparente igual a 80% do seu peso no ar. A densidade média desse objeto, em relação à da água, vale

- A 5.
- B 4.
- C 2.
- D $1/2$.
- E $1/4$.

65. Uma caminhonete de 1.500kg de massa, parada em um semáforo, sofre uma colisão traseira de um carro de massa 1.000kg, movendo com velocidade de 20m/s. Após a colisão, os carros ficam presos

um ao outro. É correto afirmar que a velocidade dos destroços após o choque é, em m/s, de

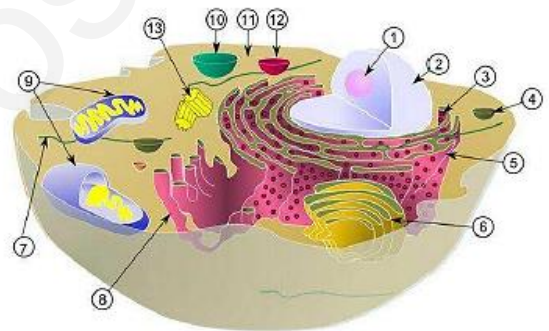
- A 50,0.
- B 20,0.
- C 12,0
- D 8,0.
- E 4,0.

Biologia

66. Assinale a alternativa que cita corretamente o local na célula onde ocorre a tradução gênica.

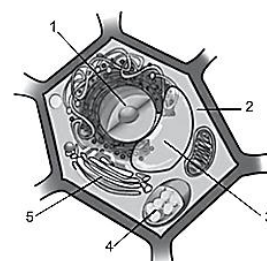
- A Núcleo
- B Nucléolo
- C Carioteca
- D Ribossomos
- E Membrana celular

67. Em relação à célula eucariótica representada a seguir, assinale a alternativa correta.



- A A estrutura 8 representa o Retículo Endoplasmático Liso ou Agranular, responsável pela síntese de carboidratos.
- B As mitocôndrias, apontadas pelo número 9, produzem ATP através da fermentação.
- C O Sistema Golgiense ou Complexo de Golgi, marcado por 6, realiza a respiração celular.
- D Os Centríolos, indicados pelo número 13, participam ativamente no processo de divisão celular.
- E A seta 5 indica a Carioteca, estrutura que delimita o núcleo.

68. A figura a seguir ilustra uma célula vegetal com alguns de seus componentes.



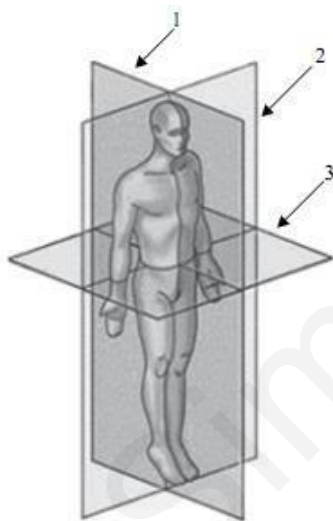
A organela celular formada por duas membranas lipoproteicas, com capacidade de deslocamento no citoplasma, alteração de forma, crescimento e divisão, está indicada na figura pelo número

- A 2.
- B 4.
- C 1.
- D 3.
- E 5.

69. O DNA de uma pessoa contém um catálogo de genes e a expressão desses resulta em certo caráter observável, que é chamado:

- A fenótipo.
- B genótipo.
- C cromossomos.
- D alelo dominante.
- E alelo recessivo.

70. Os números 1, 2 e 3, na figura, indicam os planos anatômicos de construção do corpo humano.



É correto afirmar que o plano

- A sagital, indicado por 2, divide as porções frontal e dorsal.
- B transversal, indicado por 1, divide as porções anterior e posterior.
- C sagital, indicado por 1, divide as porções direita e esquerda.
- D transversal, indicado por 2, divide as porções direita e esquerda.
- E coronal (frontal), indicado por 3, divide as porções superior e inferior.

71. Assinale a alternativa que cita corretamente uma enzima digestiva produzida no estômago.

- A Pepsina
- B Pتيالina
- C Tripsina
- D Bilirrubina
- E Enteroquinase

72. O diafragma, que separa a cavidade abdominal da torácica, é constituído por:

- A um tendão laminar.
- B um ligamento plano.
- C um músculo liso.
- D um músculo estriado.
- E uma cartilagem laminar.

73. O exame de um coração humano normal, usando técnicas adequadas de dissecação, mostra que:

- A as veias cavas e pulmonares estão conectadas aos ventrículos.
- B a espessura do miocárdio é maior na parede do ventrículo esquerdo.
- C o volume do átrio esquerdo é maior do que o do ventrículo direito.
- D a maior cavidade cardíaca é o átrio direito.
- E as artérias aorta e pulmonar partem das cavidades atriais.

74. A quantidade de oxigênio no sangue diminui quando esse líquido passa nos capilares gerais do corpo, pois, nesses capilares,

- A a pressão sanguínea é alta.
- B a permeabilidade é baixa.
- C ocorre aumento do fluxo sanguíneo.
- D ocorrem trocas entre o sangue e o ar.
- E ocorrem trocas gasosas entre o sangue e os tecidos.

75. O *Aedes aegypti* é um mosquito escuro, pequeno e delgado, que possui hábitos diurnos e vive dentro ou nas proximidades das habitações humanas. Esse mosquito reproduz-se, em água parada, como lagos, e água contida em garrafas, vasos e pneus velhos jogados, em quintais, entre outros exemplos. Qual das doenças, abaixo, não está relacionada a esse vetor?

- A Zika.
- B Dengue.
- C Malária.
- D Febre Amarela.
- E Chikungunya.

Legislação Específica

76. Conforme à Lei Estadual nº 5.251/1985, assinale a alternativa correta.

A É direito do bombeiro militar a garantia da patente quando oficial, em toda a sua plenitude, com as vantagens, as prerrogativas e os deveres a ela inerentes.

B Ao bombeiro militar que se julgar prejudicado é proibido interpor pedido de reconsideração, queixa ou representação contra ato administrativo de superior hierárquico.

C A legislação estadual permite, em regra, que o bombeiro militar acumule remuneração de inatividade.

D O bombeiro militar tem direito ao afastamento total do serviço por 30 dias, em razão de contrair nupcias.

E Os filhos maiores de 21 anos de idade são considerados dependentes do bombeiro militar.

77. Ainda com base na Lei Estadual nº 5.251/1985, assinale a alternativa correta.

A A carreira de bombeiro militar é privativa do pessoal em atividade ou na inatividade.

B Posto é o grau hierárquico da praça.

C Graduação é o grau hierárquico do oficial.

D Círculos hierárquicos têm a finalidade de desenvolver o espírito de camaradagem e são âmbitos de convivência entre os bombeiros militares da mesma categoria.

E Os alunos da escola de formação de bombeiro militar não podem ser considerados praças especiais.

78. Acerca da deserção, prevista no Estatuto dos Policiais/Bombeiros Militares do Pará (Lei Estadual nº 5.251/1985), é correto afirmar que

A o desertor que for capturado será reincluído em definitivo na polícia militar, mesmo que não haja sentença do Conselho de Justiça.

B a deserção gera a interrupção do serviço policial militar, bem como a demissão ex-officio para a praça.

C a demissão do aspirante-a-oficial será processada após seis meses de agregação.

D ainda que o policial militar desertor apresente-se voluntariamente, não será reincluído no serviço ativo.

E haverá a exclusão automática da praça, sem estabilidade assegurada, após oficialmente declarada desertora.

79. De acordo com a Lei Estadual nº 5.251/85, dentre outras situações, fica sujeito à declaração de indignidade para o oficialato ou de incompatibilidade com o mesmo o oficial que, em decorrência de sentença condenatória transitada em julgado, for condenado por tribunal civil ou militar a pena restritiva de liberdade individual superior a

A cinco anos.

B quatro anos.

C três anos.

D dois anos.

E um ano.

80. São manifestações essenciais do valor bombeiro-militar, exceto:

A o espírito de corpo

B o culto das tradições religiosas

C o aprimoramento técnico-profissional

D o civismo

E o sentimento de servir à comunidade estadual

81. De acordo com a Lei Estadual nº 9.234 de 24 de março de 2021, assinale a alternativa incorreta:

A Os serviços de bombeiros são desenvolvidos nas formas preventiva e de pronto atendimento às emergências.

B A atuação preventiva dar-se-á por meio de atividades de educação pública e de fiscalização.

C serviços de bombeiros: conjunto de atividades diretamente voltadas à preservação da ordem privada e da incolumidade exclusiva das pessoas.

D A atuação de pronto atendimento à emergência consiste na intervenção operacional em decorrência de incêndios, desastres, atendimento pré-hospitalar e outras emergências.

E vistoriador: militar do Corpo de Bombeiros Militar do Pará, oficial ou praça, imbuído da função fiscalizadora.

82. Conforme a Lei Estadual nº 9.161/2021, são manifestações essenciais de disciplina:

I. a correção de atitudes;

II. a obediência pronta às ordens dos superiores hierárquicos;

III. a dedicação integral ao serviço.

Quais assertivas estão corretas?

A I, apenas.

B II, apenas.

C II e III, apenas.

D III, apenas.

E I, II e III.

83. São transgressões disciplinares todas as ações ou omissões contrárias à disciplina bombeiro-militar. Qual transgressão abaixo é considerada LEVE?

A deixar de comunicar ao superior a execução de ordem recebida, tão logo seja possível

B usar de força desnecessária no atendimento de ocorrência ou no ato de efetuar prisão

C desconsiderar os direitos constitucionais da pessoa no ato da prisão

D agredir física, moral ou psicologicamente preso sob sua guarda ou permitir que outros o façam
E permitir que o preso sob sua guarda conserve em seu poder instrumento ou objetos com que possa ferir a si próprio ou a outrem

84. De acordo com a Lei Estadual nº 5.251/85, a pena disciplinar de detenção ou prisão não pode ultrapassar

- A trinta dias.
- B sessenta dias.
- C quarenta dias.
- D quinze dias.
- E dez dias.

85. Em razão do disposto pela Lei Estadual 5.251/85, no caso de o policial militar haver realizado qualquer curso ou estágio de duração superior a _____ meses, por conta do Estado, no estrangeiro, sem haver decorrido _____ anos de seu término, a transferência para a reserva remunerada só será concedida mediante indenização de todas as despesas correspondentes à realização do referido estágio ou curso, inclusive as diferenças de vencimentos. Os numerais que completam as lacunas do enunciado são, respectivamente,

- A 6 e 6.
- B 6 e 3.
- C 3 e 6.
- D 3 e 3.
- E 4 e 4.

86. Conforme mandamentos da Lei Estadual 5251/85, a licença maternidade em caso de aborto espontâneo será de:

- A 180 dias
- B 150 dias
- C 90 dias
- D 30 dias
- E 15 dias

87. No que concerne à hierarquia e à disciplina policial-militar, considere:

I. A hierarquia e a disciplina são a base institucional da Polícia Militar, decrescendo a responsabilidade e aumentando a autoridade com a elevação do grau hierárquico.

II. A hierarquia policial-militar é a ordenação da autoridade, em níveis diferentes, dentro da estrutura da Polícia Militar, por postos ou graduações. Dentro de um mesmo posto ou graduação, a ordenação faz-se pela antiguidade

nestes, sendo o respeito à hierarquia consubstanciado no espírito de acatamento à sequência da autoridade.

III. Disciplina é a rigorosa observância e acatamento integral da legislação que fundamenta o organismo Policial-Militar e coordena seu funcionamento regular e harmônico, traduzindo-se, segundo disposto no Estatuto da Polícia Militar, pela aplicação de rígidas penalidades quando do descumprimento do dever por parte de cada um dos componentes desse organismo.

IV. A disciplina e o respeito à hierarquia devem ser mantidos pelos Policiais-Militares em atividade ou na inatividade, exceto se contrariarem interesse pessoal dos mesmos.

V. Círculos hierárquicos são âmbitos de convivência entre os Policiais-Militares da mesma categoria e têm a finalidade de desenvolver o espírito de camaradagem em ambiente de estima e confiança, sem prejuízo do respeito mútuo.

Estão incorretos os itens:

- A II, III e V, somente.
- B I, II e V, somente.
- C I, IV e V, somente.
- D I, III e IV, somente.
- E I, II, III, IV e V.

88. São considerados direitos dos Policiais Militares, nas condições ou nas limitações impostas na legislação ou regulamentação específica:

- I. A estabilidade, quando praça com 10 (dez) ou mais anos de tempo de efetivo serviço.**
- II. O uso das designações hierárquicas.**
- III. A ocupação de cargos e funções de qualquer natureza, desde que indicados pela autoridade, independente do posto ou graduação que ocupe.**
- IV. A promoção.**
- V. As férias, os afastamentos temporários de serviço e as licenças.**

De acordo com as afirmativas acima a alternativa correta é:

- A I, II e III
- B I, II, IV e V
- C III e V
- D III
- E IV

89. É um ato administrativo e tem como finalidade básica a seleção dos Policiais/Bombeiros Militares para o exercício de funções pertinentes ao grau hierárquico superior. O conceito acima se refere:

- A a Promoção dos Policiais Militares.
- B a Carreira Policial Militar.
- C ao processo de demissão de Policiais Militares.
- D a nomeação de Policiais Militares para os cargos da carreira PM ou de natureza civil.
- E a indicação de Oficiais e Praças PM para os cursos de aperfeiçoamento.

90. O exercício das atribuições inerentes aos cargos Policial-Militar, exercida por oficiais e praça da Polícia Militar, com a finalidade de preservar, manter e estabelecer a ordem pública e segurança interna, através das várias ações policiais ou militares, em todo o território do Estado é a/o:

- A Graduação da Praça PM
- B Carreira Policial Militar
- C Posto do Oficial Policial Militar
- D Cargo Policial Militar
- E Função Policial Militar.

Gabarito Rascunho

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80

Gabarito**Simulado Grátis – Corpo de Bombeiros Militar do Pará****NÍVEL MÉDIO**

Soldado																			
01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
D	C	E	B	E	D	C	C	A	C	B	D	C	A	A	C	D	B	A	C
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
C	E	A	A	E	D	C	B	B	D	E	B	B	A	C	B	A	E	A	C
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
A	A	D	C	B	C	B	D	E	D	A	D	D	C	A	B	E	A	D	E
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
B	B	C	A	D	D	D	B	A	C	A	D	B	E	C	A	D	E	D	B
81	82	83	84	85	86	87	88	89	90										
C	E	A	A	B	D	D	B	A	E										

Gostou do Simulado Grátis?**Nossa Equipe Espera que Tenha
Ajudado em Sua Preparação!****Caso Queira nos Ajudar a Continuar
Elaborando Simulados Preparatórios,
Faço-nos um Pix de Qualquer Valor
Utilizando o QRCODE abaixo:****SIMULADOSBR****Estamos Torcendo por Você ;)**