



Centro Universitário do Espírito Santo

Credenciado pelo Decreto Federal de 02.10.2000, D.O.U. de 03.10.2000.

Recredenciado pela Portaria MEC nº 923 de 01.08.2017, D.O.U. de 02.08.2017.

Credenciado para oferta de cursos superiores na modalidade a distância pela Portaria MEC nº 436 de 29.04.2015, D.O.U. de 30.04.2015.

PROCESSO SELETIVO UNESC COLATINA/ES – 2019/2

A Comissão Coordenadora do Processo Seletivo – ProSel apresenta o resultado das contestações ao gabarito, de acordo com os critérios do Edital de 2019/2 do Processo Seletivo UNESC Colatina/ES.

- Questão 01 – Prova de Língua Portuguesa: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.

A Comissão Coordenadora do Processo Seletivo - ProSel comunica que não cabem novas contestações ao gabarito.

Colatina/ES, 24 de junho de 2019.

Coordenação do Processo Seletivo 2019/2



REDAÇÃO • LÍNGUA PORTUGUESA
MATEMÁTICA • FÍSICA • QUÍMICA • BIOLOGIA








Inscrição nº:

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO DA REDAÇÃO






Sua redação será avaliada de acordo com os seguintes critérios:

- atendimento ao tema proposto e nível de informatividade, reflexão e originalidade;
- atendimento ao tipo de texto/gênero textual proposto (dissertativo);
- domínio gramatical e vocabular;
- uso dos elementos coesivos;
- encadeamento de ideias e relação entre ideias e realidade.







INSTRUÇÕES PARA REDAÇÃO

- | | |
|--|--|
|  | Verifique se o número de inscrição impresso na folha de Redação confere com seu número de inscrição; |
|  | Utilize caneta azul para passar a limpo; |
|  | Elabore um título para sua redação; |
|  | Escreva no mínimo 20 e no máximo 30 linhas plenas (completas); |
|  | Escreva de acordo com a norma culta da Língua Portuguesa (evite o uso de gírias, expressões populares, palavras estrangeiras e “internetês”...); |
|  | Se você não tiver letra legível, faça letra de forma; |
|  | Não escreva seu nome, nem assine a folha de Redação. |

VOCÊ PERDERÁ PONTOS NA REDAÇÃO:

- | | |
|--|---|
|  | Se o texto apresentar incorreções gramaticais; |
|  | Se as linhas não forem plenas (completas); |
|  | Se a redação estiver sem título; |
|  | Se o texto contiver rasuras; |
|  | Se o texto contiver gírias ou expressões e/ou palavras em desacordo com a norma culta da Língua Portuguesa. |

SUA REDAÇÃO SERÁ ANULADA:

- | | |
|--|--|
|  | Se fugir ao tema proposto; |
|  | Se o texto não apresentar características de redação; |
|  | Se o texto for ilegível; |
|  | Se a redação não estiver escrita com caneta azul; |
|  | Se o número de linhas for menor ou maior do que o exigido; |
|  | Se a redação estiver assinada ou com o nome do candidato. |

SEGURANÇA PÚBLICA

A crise da segurança pública no Brasil é uma realidade. A paralisação da Polícia Militar no Espírito Santo em 2017 levantou isso de forma desastrosa, com assaltos, mortes e uma bagunça talvez nunca vista no país.

O sistema de segurança pública vem sendo criticado por vários setores da sociedade há muitos anos. O aumento da criminalidade, das facções organizadas, do despreparo policial e da falta de políticas públicas efetivas é evidente. Isso tudo gera medo e desconfiança na população e legitima o “valer a pena” do crime para os mal-intencionados.

www.abrassp.com.br/2018



A nossa Carta Magna estabelece que a segurança pública é obrigação do Estado.



<https://www.portaldotirol.com/charges>

"Em números absolutos, não há país no mundo com mais homicídios do que o Brasil. Segundo o último Atlas da Violência, divulgado em junho, o número chegou a 62.517 pessoas que tiveram suas vidas tiradas em 2016. Somado à tragédia das mortes propriamente ditas, um outro dado alarmante ajuda a entender como nossa violência não só permanece alta como segue aumentando em muitos estados: a baixíssima taxa de resolução de homicídios por parte das polícias no país, hoje estimada em torno de 5% a 8% nacionalmente, favorece a perpetuação do ciclo criminalidade." (www.gazetadopovo.com.br)



brasil.elpais.com/brasil/2018 – AFP



blogdoseixas.com.br/2018

PROPOSTA DE REDAÇÃO: O Brasil tem sido acometido por tal grau de violência que muitos duvidam se ainda há retorno para a normalidade social. Diante disso, sob inspiração do acima exposto, redija um texto dissertativo-argumentativo - de acordo com a norma padrão da língua portuguesa -, que discuta a questão da segurança pública no Brasil. Oriente-se pelas seguintes indagações: Como chegamos a esse ponto? Em que estamos falhando? Como combater a atual onda de violência de maneira eficaz? Como garantir um futuro com menos violência? É possível acreditar que o país tem solução?

DÊ UM TÍTULO PARA SUA REDAÇÃO. ESCREVA DE 20 A 30 LINHAS PLENAS.

NÃO TRANSCREVA TRECHOS DOS TEXTOS DADOS

RASCUNHO DE REDAÇÃO*OBS: Não esqueça de elaborar o TÍTULO*Título: _____

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____
6. _____
7. _____
8. _____
9. _____
10. _____
11. _____
12. _____
13. _____
14. _____
15. _____
16. _____
17. _____
18. _____
19. _____
20. _____
21. _____
22. _____
23. _____
24. _____
25. _____
26. _____
27. _____
28. _____
29. _____
30. _____

PROVA DE LÍNGUA PORTUGUESA

Questão 01

Analise as proposições abaixo e assinale V para verdadeiro e F para falso:

- () Em linguística, a semântica estuda o significado e a interpretação do significado de uma palavra, de um signo, de uma frase ou de uma expressão em um determinado contexto.
- () Em “Rose Maria, apresentadora do programa da manhã, falou sobre as receitas vegetarianas.” e em “Desta maneira, Maria, não posso mais acreditar em você.”, as vírgulas são utilizadas para destacar, respectivamente, vocativo e apostro.
- () Estas frases: “O horário de funcionamento da empresa foi alterado pelo diretor.” e “Alterou-se o horário de funcionamento da empresa.” estão, respectivamente, na voz passiva sintética e voz passiva analítica.
- () A cacofonia é um vício de linguagem comum na língua portuguesa, que ocorre quando uma palavra ou sílaba, em união com outras, forma expressões ambíguas ou com sons desagradáveis, com duplo significado, normalmente de baixo calão.
- () Em um mesmo país, com um único idioma oficial, a língua pode sofrer diversas alterações feitas por seus falantes. Esse fenômeno é denominado variação linguística.

A ordem correta, de cima para baixo, é:

- a) F – V – V – V – F
- b) V – F – V – F – V
- c) F – V – V – F – F
- d) V – F – F – V – V**
- e) V – V – F – F – V

Questão 02

A respeito das concordâncias verbal e nominal, analise as seguintes sentenças:

- I. Ele é um dos que pensa assim.
- II. Se eu vir o colega, aviso-o sobre o vestibular.
- III. Existe muitas expectativas sobre o processo seletivo.
- IV. O termômetro da estação marcou zero graus.
- V. Permitida a entrada somente de professores.
- VI. Pode haver problemas graves na nova administração federal.

Assinale a opção que indica as sentenças que estão em desacordo com a norma padrão da Língua Portuguesa:

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

Questão 03

Analise este texto:

Trata-se de um conceito associado às tecnologias da informação e que faz referência à escrita eletrônica. Desde sua origem, vem mudando a noção tradicional de autoria, uma vez que ele contempla diversos textos. Trata-se, portanto, de uma espécie de obra coletiva, ou seja, apresenta textos dentro de outros, formando assim, uma grande rede de informações interativas.

Nesse sentido, sua maior diferença é justamente a forma de escrita e leitura. Enquanto num texto tradicional a leitura segue uma linearidade, nesse novo conceito ela é não-linear.

Essa nova forma de leitura e escrita contempla as diversas transformações da sociedade moderna. Ou seja, a partir da proliferação de computadores, os textos adquirem uma nova dinâmica interativa. Isso tudo de acordo com a rapidez das informações que atualmente recebemos.

O conceito foi criado na década de 60, pelo filósofo e sociólogo estadunidense Theodor Holm Nelson. A ideia era determinar a nova leitura não-linear e interativa que surgiu com a informática e o advento da internet.

(www.todamateria.com.br – Adaptado - maio 2019)

A qual conceito o texto se refere?

- a) Letramento.
- b) Linguagem Publicitária.
- c) **Hipertexto.**
- d) Metalinguagem.
- e) Estilística.

Questão 04

Observe este apelo publicitário: “Aqui no bar do Bento você só paga a cerveja. O tira-gosto é por conta da casa”.

Dentre as alternativas abaixo, assinale a que apresenta a correta forma de unir os dois períodos acima num só, mantendo o mesmo sentido:

- a) **“Aqui no bar do Bento você só paga a cerveja, pois o tira-gosto é por conta da casa”.**
- b) “Aqui no bar do Bento você só paga a cerveja, entretanto o tira-gosto é por conta da casa”.
- c) “Aqui no bar do Bento você só paga a cerveja, porém o tira-gosto é por conta da casa”.
- d) “Aqui no bar do Bento você só paga a cerveja, mas o tira-gosto é por conta da casa”.
- e) “Aqui no bar do Bento você só paga a cerveja, no entanto, o tira-gosto é por conta da casa”.

Questão 05

Assinale a alternativa cujo movimento literário completa corretamente a lacuna do fragmento que segue:

O _____ no Brasil surge em 1893, com a publicação de "*Missal*" e "*Broquéis*", de Cruz e Souza, considerado o maior representante do movimento no país, ao lado de Alphonsus de Guimarães.

- a) Parnasianismo.
- b) Realismo.
- c) Romantismo.
- d) Modernismo.
- e) **Simbolismo.**

PROVA DE MATEMÁTICA

Questão 06

Numa escola de 630 alunos, 300 alunos estudam Biologia, 150 alunos estudam Química e 90 estudam as duas disciplinas (Biologia e Química). Quantos alunos não estudam nenhuma das duas disciplinas (Biologia e Química)?

- a) 90
- b) 150
- c) 270
- d) 280
- e) 360

Questão 07

Se f e g são funções tais que $f(x) = 2x - 3$ e $f(g(x)) = x$, então $g(x)$ é igual a:

- a) $\frac{x+3}{2}$
- b) $\frac{x}{2} - 3$
- c) $\frac{2x-3}{x}$
- d) $2x+6$
- e) $x+3$

Questão 08

Calcular a fração geratriz da seguinte dízima periódica $0,2515151\dots$

- a) $31/99$
- b) $65/220$
- c) $86/165$
- d) $83/330$
- e) $251/1000$

Questão 09

Determine o valor de x na igualdade $125^{x+2} = 1$

- a) 0
- b) -1
- c) -2
- d) -3
- e) -4

Questão 10

Seja a reta determinada pelos pontos $A(-1, 4)$ e $B(5, -2)$. Determine o coeficiente angular dessa reta.

- a) -1
- b) 0
- c) 1
- d) $1/2$
- e) $5/6$

PROVA DE FÍSICA

Questão 11

Uma prensa hidráulica necessita manter em equilíbrio uma carga de 200 N sobre o pistão de área maior. Os pistões dessa prensa têm áreas de $1,0\text{cm}^2$ e 10cm^2 . Nessas condições, qual deve ser a intensidade da força, em Newtons, aplicada, perpendicularmente, ao pistão de área menor?

- a) 25
- b) 20**
- c) 15
- d) 10
- e) 5

Questão 12

Uma máquina térmica trabalha entre duas fontes com temperaturas de 27°C e 127°C , segundo o ciclo de Carnot, retirando, em cada ciclo, 800 Joules da fonte quente. Calcule o trabalho realizado:

- a) 0 J
- b) 100 J
- c) 200 J**
- d) 300 J
- e) 400 J

Questão 13

Numa viagem espacial, leva-se um conjunto de equipamentos para manutenção de satélites cujo o peso é de 1200 N, medidos na Terra onde consideramos $g = 10\text{m/s}^2$. Qual a intensidade da força peso em Newtons desse conjunto na Lua, onde $g_L = 1,6\text{m/s}^2$?

- a) 90
- b) 192**
- c) 144
- d) 900
- e) 1200

Questão 14

Foram usados num experimento duas molas, A e B, de constantes elásticas K_A e K_B . Ambas comprimidas pela mesma força F de intensidade de 20 N e sofreram, respectivamente, as deformações x_A e x_B . Determine o valor de K_A e K_B em N/m, sabendo que as deformações x_A e x_B foram, respectivamente, 0,5 metros e 0,2 metros.

- a) 20 e 40
- b) 20 e 60
- c) 30 e 60
- d) 30 e 100
- e) 40 e 100**

Questão 15

Uma pilha elétrica possui força eletromotriz de 2,0 V e resistência interna de 0,5 Ω . Determine o valor da diferença de potencial, em Volts, entre os polos da pilha quando ela fornece a corrente elétrica de intensidade igual a 2,0 A.

- a) 0
- b) 0,5
- c) 1**
- d) 1,5
- e) 2,0
- f)

GABARITO - VEST UNESC 2019/2

PROVA DE QUÍMICA

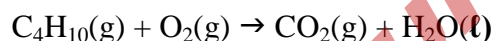
Questão 16

A catapora é uma infecção causada pelo vírus varicela-zoster, apesar de altamente contagiosa, normalmente não apresenta gravidade. É comum em crianças menores de 10 anos, que ficam muito irritadas devido às manchas vermelhas que coçam bastante. Embora não haja um tratamento específico, para aliviar a coceira pode-se utilizar antissépticos, tais como o permanganato de potássio, que apresenta a seguinte fórmula química:

- a) PMnO_4
- b) PMnO_2
- c) K_2MnO_4
- d) KMnO_4
- e) PMnO

Questão 17

O butano é um hidrocarboneto muito utilizado como combustível em isqueiros descartáveis, que, devido à alta pressão dentro desses dispositivos, encontra-se em estado líquido e gasoso. A chama do isqueiro é proveniente da reação que ocorre entre o butano e o oxigênio do ar a partir de uma faísca.



Analisando a equação acima, a soma total dos coeficientes mínimos inteiros das espécies químicas envolvidas na combustão do butano, após o seu balanceamento, é:

- a) 33
- b) 30
- c) 27
- d) 24
- e) 21

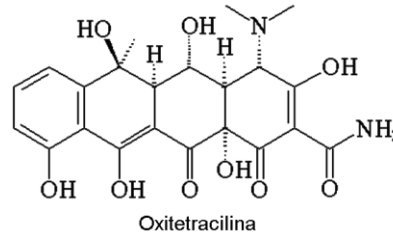
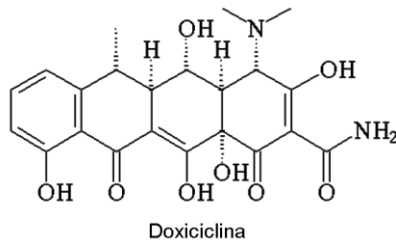
Questão 18

O nitrogênio, sob a forma gasosa de N_2 , apresenta-se como o principal constituinte do ar, cerca de 78% em volume. Esse gás é formado por uma ligação tripla. Quantas ligações pi (π) e ligações sigma (σ), respectivamente, ele apresenta?

- a) 1, 2.
- b) 1, 3.
- c) 0, 3.
- d) 3, 0.
- e) 2, 1.

Questão 19

As tetraciclinas são um grupo de antibióticos de largo espectro, ativas contra muitas bactérias e alguns protozoários e que, portanto, podem atuar em diversas afecções, tais como: no combate à acne, brucelose, gonorreia e sífilis. Analisando as estruturas abaixo, de dois representantes desse grupo, quais funções orgânicas eles têm em comum?



- a) Ácido carboxílico, éster e álcool.
- b) Éter, amina e ácido carboxílico.
- c) Álcool, éster e cetona.
- d) Éter, amida e álcool.
- e) Amina, cetona e amida.

Questão 20

Flatulência é a eliminação dos gases formados durante o processo digestivo e, que, portanto, é uma característica fisiológica humana normal. Porém, em algumas situações, podem gerar desconforto abdominal e isso normalmente ocorre em virtude da ingestão de determinados alimentos. O ovo, por exemplo, é rico em enxofre, que no nosso organismo produz um gás de odor desagradável. Sabendo que certa variedade de ovo apresenta cerca de 0,2% (m/m) de enxofre (sem a casca), quantos mols de enxofre, aproximadamente, estão presentes em um ovo de 80g (sem a casca)? (Dados: $S = 32\text{g/mol}$).

- a) 8×10^{-4}
- b) 5×10^{-3}
- c) 3×10^{-5}
- d) 2×10^{-8}
- e) 4×10^{-2}

GABARITO - VESTIBULARES UNESC 2019/2

PROVA DE BIOLOGIA

Questão 21

O sistema reprodutor humano é composto por estruturas e órgão importantes para a reprodução. Marque a alternativa que contém os órgãos ou estruturas que fazem parte do aparelho reprodutor feminino:

- a) Clitóris, útero e epidídimo.
- b) Tuba uterina, ovários e próstata.
- c) Testículos, útero e próstata.
- d) Útero, tubas uterinas e ovários.
- e) Útero, ductos deferentes e ovários.

Questão 22

O álcool, quando ingerido pelo homem, é considerado tóxico provocando alterações sistêmicas e celulares. Sua remoção do organismo é importante para restabelecimento das funções. Qual o órgão humano responsável pela detoxificação dessa substância do sangue?

- a) Coração.
- b) Pâncreas.
- c) Apêndice.
- d) Fígado.
- e) Estômago.

Questão 23

O tendão de Aquiles conecta um músculo da panturrilha ao calcanhar. Sua ruptura provoca uma lesão dolorosa. O tecido que forma o de Tendão de Aquiles é:

- a) Conjuntivo adiposo.
- b) Conjuntivo cartilaginoso.
- c) Epitelial estratificado.
- d) Epitelial denso.
- e) Muscular modelado.

Questão 24

Os organismos possuem estruturas adaptadas a seu tipo de vida. Alguns protozoários realizam uma expansão do citoplasma, como forma de locomoção, denominado:

- a) Cílios.
- b) Flagelos.
- c) Vacúolo.
- d) Pilus.
- e) Pseudópodes.

Questão 25

Os tipos celulares humanos se diferenciam em órgãos e células com diferentes funções biológicas no organismo. Marque a alternativa em que são descritas as funções dos leucócitos:

- a) Defesa do organismo através por fagocitose e produção de anticorpos.
- b) Transporte de O₂ graças à ação da hemoglobina encontrada nessas células.
- c) Transporte de O₂ e defesa do organismo.
- d) Defesa do organismo através da produção de hormônios.
- e) Coagulação do sangue e liberação de anticorpos.

TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

	1	2											13	14	15	16	17	18
1	1 H 1	2 He 4											5 B 11	6 C 12	7 N 14	8 O 16	9 F 19	10 Ne 20
2	3 Li 7	4 Be 9											13 Al 13	14 Si 28	15 P 31	16 S 32	17 Cl 35,5	18 Ar 40
3	11 Na 23	12 Mg 24											27 Al 27	28 Si 28	31 P 31	32 S 32	35,5 Cl 35,5	40 Ar 40
4	19 K 39	20 Ca 40	21 Sc 45	22 Ti 48	23 V 51	24 Cr 52	25 Mn 55	26 Fe 56	27 Co 59	28 Ni 59	29 Cu 63,5	30 Zn 65	31 Ga 70	32 Ge 73	33 As 75	34 Se 79	35 Br 80	36 Kr 84
5	37 Rb 85,5	38 Sr 88	39 Y 89	40 Zr 91	41 Nb 93	42 Mo 96	43 Tc 98	44 Ru 101	45 Rh 103	46 Pd 106	47 Ag 108	48 Cd 112	49 In 115	50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131
6	55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 Lantanídeos	72 Hf 178,5	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po 210	85 At 210	86 Rn 222
7	87 Fr	88 Ra	89-103 Actinídeos	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og
	57 La 139	58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 162,5	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175			
	89 Ac	90 Th 232	91 Pa 231	92 U 238	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr			

Adaptação da Tabela Periódica dos Elementos - IUPAC - Versão dezembro/2018.