



Centro Universitário do Espírito Santo

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

Redenciado 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

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

- Questão 05 – Prova de Língua Portuguesa: **CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.**
- Questão 18 – Prova de Química: **CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.**
- Questão 24 – Prova de Biologia: **CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.**

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

Colatina/ES, 20 de novembro de 2018.

Coordenação do Processo Seletivo 2019

VEST UNESC 2019



REDAÇÃO • LÍNGUA PORTUGUESA
MATEMÁTICA • FÍSICA • QUÍMICA • BIOLOGIA

Inscrição nº:








<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

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. |

ESPAÇOS DE CONVIVÊNCIA PÚBLICOS E PRIVADOS

Fotos Daniel Queiroz - ndonline.com.br/florianopolis/noticias/parceria-com-iniciativa



Os espaços públicos, no ambiente urbano, normalmente não são tratados com o mesmo zelo com que se cuida dos ambientes particulares. Ou seja, as pessoas têm atitudes nos ambientes públicos (ruas, praças, jardins etc.), como sujar, depredar, pichar, dentre outros, bem diferentes do cuidado que têm com suas casas. Como se os espaços públicos não fossem extensões dos espaços particulares.

“Parece-me que as pessoas estabelecem uma delimitação entre o seu espaço particular e o público.

O que é identificado como particular deve ser bem cuidado e merecedor de todo desvelo. Quanto àquele que é identificado como público recebe o estatuto do ‘sem dono’”.

(Vasco Arruda, psicólogo.
blogs.opovo.com.br/sincronicidade)

camponovo.ro.gov.br/2017/07/preservar-o-espaco-publico-e-praticar-cidadania

PRESEVAR O ESPAÇO PÚBLICO é praticar cidadania.



PROPOSTA DE REDAÇÃO:

Desenvolva um texto dissertativo que aborde a relação entre espaços públicos e cidadania. Discuta a importância social dos espaços públicos numa cidade; a responsabilidade social de cada cidadão diante desses espaços, e procure dar uma resposta a esta indagação: O que leva as pessoas a não assumirem nos espaços públicos atitudes similares às que costumam ter nos espaços privados?

ELABORE UM TÍTULO PARA SUA REDAÇÃO.

ESCREVA DE 20 A 30 LINHAS PLENAS.

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 o uso do verbete “mal” nestas frases e a classe de palavras a que cada um pertence:

- I - “**Mal** começaram os debates, o eleitor dormiu”. Neste caso, ‘mal’ é conjunção.
II - “Foi condenado, porque praticou o **mal**”. Nesta frase, o ‘mal’ é substantivo.
III - “O fiel passou **mal** durante o culto”. Aqui, o ‘mal’ é advérbio.

Sobre as explicações relativas a cada um dos itens acima, pode se dizer que

- a) I, II e III estão corretas.
b) apenas I e III estão corretas.
c) apenas II e III estão corretas.
d) apenas I e II estão corretas.
e) apenas II está correta.

Questão 02

Relacione as colunas, identificando a função sintática do pronome relativo em destaque em cada frase:

- | | |
|--|---|
| 1. Estas são as pessoas que têm receio de nós. | <input type="checkbox"/> Complemento nominal |
| 2. Eis as revistas que precisamos comprar. | <input type="checkbox"/> Adjunto adverbial |
| 3. Eis os artistas a quem proibiram de gravar. | <input type="checkbox"/> Agente da passiva |
| 4. Eis os artistas de que se precisa para o trabalho. | <input type="checkbox"/> Sujeito |
| 5. Estas são as pessoas de quem temos receio. | <input type="checkbox"/> Objeto indireto |
| 6. Reconheci os ladrões por quem fomos assaltados. | <input type="checkbox"/> Adjunto adnominal |
| 7. Eis as revistas cujos cronistas foram premiados. | <input type="checkbox"/> Objeto direto preposicionado |
| 8. Desconhecia a maneira como você resolveria o problema. | <input type="checkbox"/> Objeto direto |

A ordem correta da coluna da direita, de cima para baixo, é:

- a) 8 – 7 – 5 – 2 – 7 – 4 – 1 – 3
b) 5 – 8 – 6 – 1 – 4 – 7 – 3 – 2
c) 6 – 5 – 4 – 3 – 1 – 2 – 8 – 7
d) 3 – 6 – 1 – 7 – 2 – 8 – 4 – 5
e) 2 – 1 – 7 – 4 – 8 – 3 – 5 – 6

Questão 03

Após auditoria numa empresa suspeita de sonegar impostos, o responsável pela operação informou:

“A violação era _____; assim, o fiscal lavrou o _____ para aplicação das _____ cabíveis.”

Assinale a opção que preenche correta e respectivamente, as lacunas:

- a) flagrante - auto de infração – sanções.
b) flagrante - auto de inflação – sansões.
c) flagrante - alto de infração – sansões.
d) flagrante - auto de infração – sanções.
e) flagrante - alto de inflação – sanções.

Questão 04

O fenômeno linguístico que consiste na criação de uma palavra, como 'sobremesariano', do último quadrinho, é denominado:

<http://questoesbiologicas.blogspot.com.br/2013/12/biologia-uel.html#/2013/12/biologia-uel.html>



(Disponível em: <<http://depositodo.calvin.blogspot.com.br/2009/01/calvin-haroldo-tirinha-537.html>>. Acesso em: 7 out. 2013.)

- a) Estrangeirismo.
- b) Galicismo.
- c) Gíria.
- d) Regionalismo.
- e) Neologismo.

Questão 05

Analise atentamente as seguintes proposições:

I - Nesta oração – “*Depois de tantos dias no mar chegamos a terra.*” -, o ‘a’ antes de terra não leva acento (crase) porque, neste caso, terra se opõe a “*bordo, chão, mar*”, isto é, designa “*terra firme*”.

II - Em “*Chove muito no Nordeste nesta época do ano.*” temos uma oração com sujeito indeterminado.

III - As palavras em negrito nesta oração - “*O homem está imerso num mundo **ao qual** percebe ...*” – correspondem a um objeto direto preposicionado.

IV - “*A **vítima** foi socorrida pelos bombeiros e levada ao hospital*”. O termo em negrito nesse período é um exemplo de substantivo comum de dois gêneros.

V - As palavras em negrito neste período – “*Foi só **acender** a fogueira que a branca fumaça **ascendeu** encaracolada aos céus*”. – são homônimas e significam, respectivamente, colocar fogo e subir.

VI - Neste verso de Camões – “*Alma minha gentil que te partiste.*”- temos um vício de linguagem conhecido como Cacofonia.

Sobre as afirmações acima, pode-se dizer que

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

PROVA DE MATEMÁTICA

Questão 06

Numa pesquisa, verificou-se que, das pessoas consultadas, 100 liam o jornal A, 150 liam o jornal B, 20 liam os dois jornais (A e B) e 110 pessoas não liam nenhum dos dois jornais. Quantas pessoas foram consultadas?

- a) 380
- b) 340**
- c) 270
- d) 210
- e) 230

Questão 07

São dadas as funções $f(x) = 3x + 1$ e $g(x) = \frac{4}{5}x + a$. Sabendo que $f(1) - g(1) = \frac{2}{3}$, calcule o valor de a .

- a) 19/15
- b) 28/15
- c) 8/15
- d) 23/15
- e) 38/15**

Questão 08

Dada a função $f(x) = ax + b$, sabe-se que $f(1) = 4$ e $f(-2) = 10$, calcule $f(2)$:

- a) 1
- b) 2**
- c) 8
- d) 6
- e) 10

Questão 09

Qual o volume de um prisma triangular regular em cm^3 , no qual a altura mede $8\sqrt{3}$ cm e a aresta da base mede 6 cm?

- a) 72
- b) 196
- c) 216**
- d) 246
- e) 112

Questão 10

Determine o coeficiente angular da reta que passa pelos pontos A(-1,-2) e B(5, 2).

- a) $1/3$
- b) $4/3$
- c) 1
- d) $5/3$
- e) $2/3$

GABARITO – VEST UNESC 2019

PROVA DE FÍSICA

Questão 11

Um automóvel entra num túnel com velocidade de 20 m/s e sai dele com uma velocidade de 60 m/s. A aceleração durante o movimento dentro do túnel é constante e corresponde a 10 m/s^2 . Qual o comprimento do Túnel?

- a) 180 metros
- b) 200 metros
- c) 140 metros
- d) 160 metros
- e) 120 metros

Questão 12

Um equipamento tem peso igual a 900 N medidos na Terra ($g = 10 \text{ m/s}^2$). Qual a intensidade da força peso em Newtons desse equipamento na Lua ($g = 1,6 \text{ m/s}^2$)?

- a) 144
- b) 562,5
- c) 235
- d) 424,5
- e) 312,5

Questão 13

Determine, em Joules, a energia armazenada por uma mola, de constante elástica $k = 100 \text{ N/m}$, que apresenta uma deformação de 0,15 metros.

- a) 1,250
- b) 1,000
- c) 1,375
- d) 1,500
- e) 1,125

Questão 14

Uma pilha elétrica possui força eletromotriz de 1,8 V e resistência de $0,2 \Omega$. Determine a diferença de potencial entre os polos da pilha, quando ela fornecer uma corrente elétrica de 5,0 A.

- a) 0,6 V
- b) 0,8 V
- c) 1,2 V
- d) 1,5 V
- e) 1,8 V

Questão 15

Uma lâmpada de 100 W de potência fica ligada, em média, 6 horas por dia. Considerando que o mês tenha 30 dias e o valor cobrado pela concessionária de energia é de R\$ 0,56 por KWh, qual o custo mensal do consumo dessa lâmpada?

- a) R\$ 20,04
- b) R\$ 5,02
- c) R\$ 15,00
- d) R\$ 10,08
- e) R\$ 8,70

GABARITO – VEST UNESC 2019

PROVA DE QUÍMICA

OBS. 1: Tabela Periódica na última página.

Questão 16

A tabela periódica é muito útil para a previsão das características e tendências reacionais dos átomos. Considerando que o elemento **X**, no estado fundamental, apresenta a configuração eletrônica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$, podemos afirmar que o número atômico e a sua posição na Tabela Periódica são:

- a) 11, família IIIA, 2º período.
- b) 26, família VIA, 9º período.
- c) 15, família VA, 3º período.
- d) 9, família IVA, 6º período.
- e) 17, família VIIA, 4º período.

Questão 17

A matéria é tudo aquilo que tem massa e ocupa espaço. Ela pode ser uma substância pura ou uma mistura. As substâncias puras S_8 , Fe, H_2O e $NaCl$ podem ser classificadas como:

- a) simples, simples, composta, composta.
- b) composta, simples, composta, composta.
- c) simples, composta, simples, composta.
- d) composta, composta, simples, simples.
- e) composta, simples, simples, simples.

Questão 18

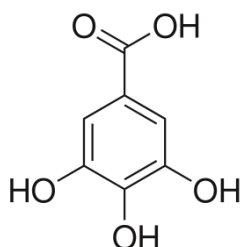
O ferro é um micronutriente de importância vital no funcionamento do corpo humano. Fisiologicamente pode ser encontrado na forma ferrosa (Fe^{2+}) ou férrica (Fe^{3+}). Para que um átomo neutro de ferro se transforme na forma de maior biodisponibilidade, ou seja, no íon Fe^{2+} , ele deve:

- a) receber dois elétrons.
- b) receber dois prótons.
- c) perder dois prótons.
- d) receber dois nêutrons.
- e) perder dois elétrons.

Questão 19

O ácido gálico é considerado um poderoso antioxidante natural, sendo encontrado em vários frutos e vegetais. Sobre a estrutura química desse polifenol, apresentada abaixo, qual função orgânica está presente nessa substância?

- a) ácido carboxílico.
- b) cetona.
- c) aldeído.
- d) éster.
- e) éter.



Questão 20

Numa cena de crime, os investigadores conseguem encontrar impressões digitais deixadas pelo suspeito mesmo quando não se é possível vê-las. Isso se deve a um tratamento específico que utiliza solução de nitrato de prata. Os objetos tocados pelos suspeitos ficam impregnados com diversas substâncias, dentre elas o cloreto de sódio, expelido pelo suor. Assim, quando os investigadores borrifam a solução de nitrato de prata sobre esses objetos, ocorre uma reação química que resulta na formação de uma substância branca, que quando exposta à luz solar, revelará as linhas de impressão digital do criminoso. Qual é essa substância branca formada?

- a) Nitrato de sódio.
- b) Ácido nítrico.
- c) Ácido clorídrico.
- d) Cloreto de prata.
- e) Hidróxido de sódio.

GABARITO – VEST UNESC 2019

PROVA DE BIOLOGIA

Questão 21

Uma das teorias evolucionistas conhecida como “A lei do uso e desuso, onde as características adquiridas ou perdidas são transmitidas” caracteriza o:

- a) Criacionismo.
- b) Darwinismo.
- c) Lamarckismo.
- d) Neodarwinismo.
- e) Mendelismos.

Questão 22

Na Botânica estudamos o importante *Reino Plantae*, que contém organismos utilizados na nossa alimentação, na produção de medicamentos e na manutenção do equilíbrio ambiental. Esses organismos têm como características gerais:

- a) Eucariontes, unicelulares e heterotróficas.
- b) Eucariontes, multicelulares e autotróficas.
- c) Procariontes, multicelulares e heterotróficas.
- d) Procariontes, unicelulares e heterotróficas.
- e) Eucariontes, unicelulares e autotróficas.

Questão 23

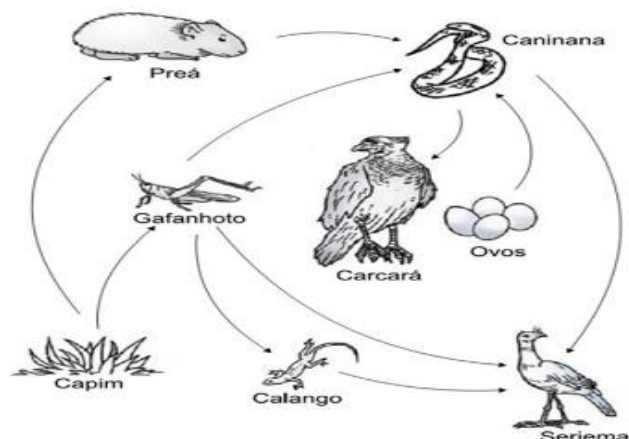
Os macrófagos são células de defesa capazes de englobar partículas estranhas como um processo de defesa e destruição de partículas sólidas, como bactérias ou pedaços de tecido morto. Esse processo é:

- a) Pinocitose.
- b) Osmose.
- c) Catabolismo.
- d) Exocitose.
- e) Fagocitose.

Questão 24

A imagem abaixo esquematiza uma teia alimentar com vários níveis tróficos. Marque a alternativa que contém o organismo produtor desta teia:

- a) Capim.
- b) Gafanhoto.
- c) Calango.
- d) Caninana.
- e) Preá.



Questão 25

Doença infectocontagiosa que provoca o surgimento de manchas no corpo, com pouca ou ausência de sensibilidade, e que é causada por um bacilo denominado *Mycobacterium leprae*:

- a) Gangrena gasosa.
- b) Hanseníase.**
- c) Gonorreia.
- d) Leptospirose.
- e) Tuberculose.

GABARITO – VEST UNESC 2019

Classificação Periódica dos Elementos

(18)

	1A(1)	IIA(2)	VIII										IIIA(13)	IVA(14)	VA(15)	VIA(16)	VIIA(17)	(18)
			IIIB(3)	IVB(4)	VB(5)	VIB(6)	VIIIB(7)	(8)	(9)	(10)	IB(11)	IIB(12)						
1																		
2	3 Li 6,941	4 Be 9,012																
3	11 Na 22,99	12 Mg 24,31																
4	19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,90	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,7	29 Cu 63,55	30 Zn 65,38	31 Ga 69,72	32 Ge 72,59	33 As 74,92	34 Se 78,96	35 Br 79,90	36 Kr 83,80
5	37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,94	43 Tc 98,91	44 Ru 101,1	45 Rh 102,9	46 Pd 106,4	47 Ag 107,9	48 Cd 112,4	49 In 114,8	50 Sn 118,7	51 Sb 121,8	52 Te 127,6	53 I 126,9	54 Xe 131,3
6	55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57* La 138,9	72 Hf 178,5	73 Ta 180,9	74 W 183,9	75 Re 186,2	76 Os 190,2	77 Ir 192,2	78 Pt 195,1	79 Au 197,0	80 Hg 200,6	81 Tl 204,4	82 Pb 207,2	83 Bi 209,0	84 Po (210)	85 At (210)	86 Rn (222)
7	87 Fr (223)	88 Ra 226,0	89** Ac (227)	104 Unq (261)	105 Unp (262)	106 Unh (263)	107 Uns (262)	108 Uno (265)	109 Une (266)									

Número Atômico →
 Símbolo →
 Massa Atômica →

Massas atômicas baseiam-se no Carbono-12. Número entre parênteses representam as massas dos isótopos mais estáveis ou mais conhecidos dos elementos radioativos.

* Série dos Lantanídeos

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce 140,1	Pr 140,9	Nd 144,2	Pm (145)	Sm 150,4	Eu 152,0	Gd 157,3	Tb 158,9	Dy 162,5	Ho 164,9	Er 167,3	Tm 168,9	Yb 173,0	Lu 175,0

** Série dos Actinídeos

90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th 232,0	Pa 231,0	U 238,0	Np 237,0	Pu (244)	Am (243)	Cm (247)	Bk (247)	Cf (251)	Es (252)	Fm (257)	Md (258)	No (259)	Lr (260)