

**EDITAL DO PROCESSO SELETIVO UNESC– 2024/1
PARA CURSOS DE GRADUAÇÃO NA MODALIDADE PRESENCIAL
E A DISTÂNCIA (EAD) – DO CÂMPUS/POLO COLATINA (ES) E SERRA (ES)**

A Comissão Coordenadora do Processo Seletivo – ProSel apresenta o resultado das contestações ao gabarito, de acordo com os critérios do Edital de 2024/1 do processo seletivo para ingresso nos Cursos de Graduação do UNESC – Câmpus/polo Colatina (ES) e Serra (ES), nas modalidades presencial e a distância (EaD).

PROVA 1 - Objetivas

- Questão 01 – Língua Portuguesa: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.
- Questão 04 – Língua Portuguesa: CONTESTAÇÃO DEFERIDA/QUESTÃO ANULADA.
- Questão 05 – Língua Portuguesa: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.
- Questão 07 – Matemática: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.
- Questão 24 –Biologia: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.

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

Colatina/ES, 20 de novembro de 2023.

Coordenação do Processo Seletivo 2024/1

BOLE SÃO UNESC | 20 24

GABARITO FINAL 2024/1

REDAÇÃO • LÍNGUA PORTUGUESA • MATEMÁTICA
FÍSICA • QUÍMICA • BIOLOGIA



LÍNGUA PORTUGUESA

Questão 01

Marque a alternativa em que o emprego dos “porquês” está INCORRETO:

- a) Só gostaria de saber por quê.
- b) Porque tenho que estudar tanto para fazer vestibular?
- c) “Porque defendeste a minha causa e direito: sentaste em teu trono de justo juiz.” (Sl 9:5)
- d) “Não sei por que insisto tanto em te querer”. (Fagner – Deslizes)
- e) Seria bom saber porquê de tanta confusão.

Questão 02

Observe o anúncio publicitário abaixo:



O anúncio publicitário tem o objetivo de:

- a) mostrar o risco das pessoas dirigirem sob o efeito de medicamentos que interferem na coordenação motora, diminuindo consideravelmente os reflexos.
- b) informar que medicamentos tomados sem prescrição podem afetar a capacidade de condução.
- c) explicar que quando as pessoas tomam qualquer remédio, não devem dirigir e sim passar o volante a outro condutor.
- d) questionar que muitos acidentes acontecem por pessoas imprudentes e você não deve ser uma.
- e) alertar o motorista que mistura medicamentos e bebidas alcoólicas sobre o risco de acidentes.

Questão 03

Os sinais de **pontuação** são marcações gráficas que servem para compor a coesão e a coerência textual além de ressaltar especificidades semânticas e pragmáticas. A opção cuja pontuação está devidamente empregada.

- “Das obras em prosa Macunaíma é a obra-prima de Mário de Andrade, e provavelmente a mais importante realização da primeira fase do Modernismo.”
- “Certos gêneros literários: como a epopeia e a tragédia, florescentes em outras épocas são hoje obsoletos.”
- “Castro Alves, todavia, tornou-se célebre por sua obra abolicionista. Na realidade, o poeta buscava um grande sonho: a República, solução de todos os problemas vividos pelo país.”
- “No Brasil o momento histórico em que ocorre o Romantismo, deve ser visto a partir da chegada da família real em 1808, que leva, o Rio de Janeiro, a viver um intenso processo de urbanização.”
- “O Romantismo português, apresenta como marco inicial a publicação, em 1825, do poema ‘Camões’; de Almeida Garret.”

Questão 04 – QUESTÃO ANULADA

Observe atentamente a ‘tirinha’ abaixo:



Quanto aos níveis da fala, podemos dizer que o texto do balãozinho da direita caracteriza:

- o nível de formalidade.
- o dialeto.
- o nível culto.
- a linguagem coloquial.
- o nível de informalidade.

Questão 05

Assinale a opção em que o verbo sublinhado está INCORRETAMENTE analisado.

- Poucas pessoas viram o cometa Halley. (Verbo transitivo direto)
- Todos nós precisamos de respeito. (Verbo transitivo indireto)
- O estudante emprestou o caderno para o colega. (Verbo transitivo direto e indireto)
- O estudante anda depressa para chegar no horário. (Verbo de ligação)
- O candidato ao vestibular tem andado apreensivo. (Verbo de ligação)

MATEMÁTICA**Questão 06**

Determine o valor de x que satisfaz a equação: $2^{x-1} + 2^{x+1} = 80$

- a) 2
- b) 3
- c) 4
- d) 5**
- e) 6

Questão 07

João, Fabricio, Lucas e Antônio, colegas de trabalho, saíram de férias de 15 dias e alugaram uma casa nas montanhas do Espírito Santo. Nos primeiros 10 dias os quatro colegas ocuparam a casa; nos 5 dias seguintes apenas João e Antônio ficaram na casa. Se a diária da casa é de R\$ 500,00 e o valor seria dividido pelos quatro em função do tempo de permanência de cada um na casa. Qual o valor pago por Antônio pela sua estadia na casa?

- a) R\$ 1000,00.
- b) R\$ 1500,00.
- c) R\$ 1750,00.
- d) R\$ 2000,00.
- e) R\$ 2500,00.**

Questão 08

Uma cooperativa compra a produção de horticultores, revendendo-a para distribuidoras com um lucro de 40%. Por sua vez as distribuidoras repassam essa produção para os feirantes com um lucro de 50%. Os feirantes vendem essa produção aos consumidores finais e lucram 60%. Qual o valor do acréscimo total, em percentual, nessa produção, desde os horticultores até os consumidores finais?

- a) 100%
- b) 130%
- c) 230%
- d) 336%**
- e) 436%

Questão 09

Após uma avaliação de mercado e planejar um aumento futuro na produção, uma empresa resolveu contratar funcionários para sua expansão em duas etapas. Na 1º etapa de contratação, contratou 25 mulheres, ficando o número de funcionários na razão de 4 homens para cada 3 mulheres. Na 2º etapa, foram contratados 10 homens, ficando a o número de funcionários na razão de 3 homens para cada 2 mulheres. Qual seria a razão homem/mulher nessa empresa antes das contratações?

- a) $\frac{8}{5}$
- b) $\frac{16}{7}$
- c) $\frac{19}{9}$
- d) $\frac{7}{4}$
- e) $\frac{17}{9}$

Questão 10

Sejam x_1 e x_2 as raízes da equação $x^2 - 12x + 35 = 0$. Então o quadrado do número formado pela soma das raízes dessa equação é?

- a) 12
- b) 24
- c) 48
- d) 96
- e) 144

GABARITO FINAL 2024/1

FÍSICA

Questão 11

Supondo que 3,0 litros de um gás estejam a uma temperatura de 27°C , sob uma pressão de 600 mmHg. Se a temperatura desse gás for elevada para 227°C , com o volume de 15 litros, qual seria a nova pressão do gás?

- a) 100 mmHg
- b) 200 mmHg
- c) 300 mmHg
- d) 400 mmHg
- e) 500 mmHg

Questão 12

Em um circuito elétrico, dois resistores estão associados em paralelo, a corrente elétrica total é de 9,0 amperes, sabe-se que um dos resistores é de 20 ohms e nele passa uma corrente elétrica de 6,0 amperes. Determine o valor em ohms do outro resistor.

- a) 10 ohms
- b) 20 ohms
- c) 30 ohms
- d) 40 ohms
- e) 50 ohms

Questão 13

Qual a quantidade de calor recebido em calorias (cal) quando uma pessoa aquece um copo contendo 220 gramas de água, variando a temperatura de 25°C para 85°C ?

Obs: Se necessário utilizar $c_{\text{agua}} = 1\text{cal/g}\cdot^{\circ}\text{C}$

- a) 7.875
- b) 9.700
- c) 11.250
- d) 13.200
- e) 15.000

Questão 14

Um motorista dirige a 126 Km/h quando avista um buraco na pista de rodagem e pisa no freio, os freios produzem uma desaceleração de $2,5\text{ m/s}^2$ até que o carro pare completamente. Determine a distância em metros percorrida pelo carro até o final da frenagem.

- a) 155 metros
- b) 200 metros
- c) 245 metros
- d) 290 metros
- e) 335 metros

Questão 15

Qual a velocidade de um objeto de massa igual a 1,2 kg que cai, a partir do repouso, de uma altura igual a 31,25 metros do solo?

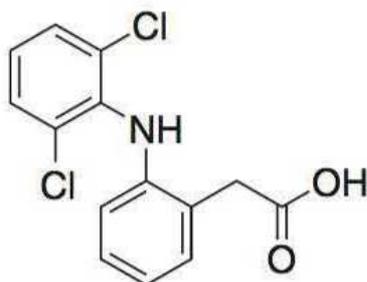
- a) 10m/s
- b) 15m/s
- c) 20m/s
- d) 25m/s
- e) 30m/s

GABARITO FINAL 2024/1

QUÍMICA

Questão 16

O diclofenaco está entre os anti-inflamatórios mais comumente utilizados no mundo. Ele apresenta atividade analgésica, antipirética e anti-inflamatória.

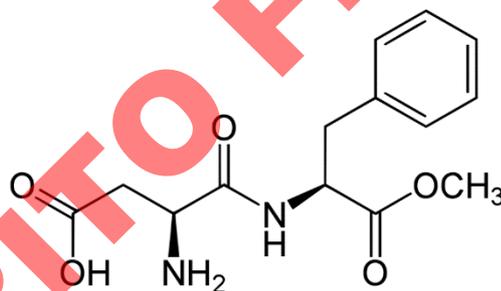


Analisando a estrutura química do diclofenaco representada acima, estão presentes as funções:

- a) **Amina e ácido carboxílico.**
- b) Amida e aldeído.
- c) Amida, aldeído e cetona.
- d) Cetona e amina.
- e) Ácido carboxílico e amida.

Questão 17

A fórmula molecular dos compostos é uma ferramenta essencial no estudo da Química Orgânica, representando a proporção e composição dos átomos presentes em uma molécula.



Analisando a estrutura química do composto orgânico acima, podemos afirmar que a sua fórmula molecular é:

- a) $C_{13}H_{10}N_2O_5$
- b) **$C_{14}H_{18}N_2O_5$**
- c) $C_{12}H_{10}N_2O_5$
- d) $C_{13}H_7N_2O_5$
- e) $C_{14}H_7N_2O_5$

Questão 18

O MAPA - Ministério da Agricultura, Pecuária e Abastecimento –define licor como uma bebida alcoólica que contém de 15 a 54% de etanol a 20°C, com um percentual de açúcar superior a trinta gramas por litro. Sabendo que a sacarose tem massa molar igual a 342g/mol, qual é a concentração molar (mol/L) mínima de açúcar no licor?

- a) $8,8 \times 10^{-5}$
- b) $8,8 \times 10^{-1}$
- c) **$8,8 \times 10^{-2}$**
- d) $8,8 \times 10^{-3}$
- e) $8,8 \times 10^{-4}$

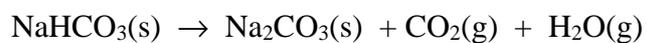
Questão 19

O óxido de zinco, ZnO, é uma substância adstringente e antisséptica que apresenta ação suavizante, cicatrizante e protetora da pele. O número de oxidação do zinco nesse composto é:

- a) +2
- b) +4
- c) +6
- d) -2
- e) -4

Questão 20

As reações químicas são representadas por meio de equações químicas. Ao balancear uma equação química garantimos que os átomos presentes na equação estarão em mesmo número nos reagentes e produtos. Analise a equação química não balanceada abaixo:



A soma total dos coeficientes mínimos e inteiros das espécies químicas envolvidas na reação apresentada acima é:

- a) 5
- b) 6
- c) 7
- d) 8
- e) 9

GABARITO FINAL 2024/1

BIOLOGIA

Questão 21

Parte da respiração das células em organismos eucariontes ocorre no citosol das células, nesta etapa do processo ocorre a produção de energia metabólica necessária para o organismo. A descrição se refere a qual etapa da respiração e qual a molécula é produzida como energia metabólica:

- a) Fosforilação oxidativa e ATP.
- b) Glicólise e ATP.**
- c) Fermentação e NADH.
- d) Gliconeogênese e NADH.
- e) Fotossíntese e FAD.

Questão 22

A esquistossomose é uma doença parasitária, diretamente relacionada ao saneamento precário. No Brasil, a esquistossomose é conhecida popularmente como “xistose” ou “barriga d’água”. Sobre esta importante doença que acomete a população brasileira marque a alternativa que contem corretamente seu agente etiológico, o hospedeiro intermediário e a forma de transmissão da doença para o homem:

- a) Schistosoma mansoni; caramujo; contato com água doce contaminada.**
- b) Leishmaniose; cão; picada de inseto vetor.
- c) Toxoplasma gondii; gato; ingestão de alimentos contaminados.
- d) Ascaris lumbricóides; animais domésticos; ingestão de água e alimentos contaminados.
- e) Giárdia lamblia; animais domésticos; contato com água contaminada.

Questão 23

O conjunto de órgãos responsável pelas trocas gasosas compõe o sistema respiratório de um animal. O tipo de respiração pode ser classificado de acordo com os órgãos responsáveis.

- 1- Respiração pulmonar.
- 2- Respiração branquial.
- 3- Respiração traqueal.
- 4- Respiração cutânea.

Marque a alternativa que contem a associação correta entre o tipo de respiração e os organismos que as possuem:

- | | | | |
|--------------------------|-------------------|-----------------------|---------------------|
| a) 1- aves; | 2- peixes; | 3- répteis; | 4- anfíbios. |
| b) 1 - mamíferos; | 2- peixes; | 3- artrópodes; | 4- anfíbios. |
| c) 1 - mamíferos; | 2- anfíbios; | 3- aves; | 4- répteis. |
| d) 1 - répteis; | 2- peixes; | 3- anfíbios; | 4- mamíferos. |
| e) 1 - aves; | 2- répteis; | 3- mamíferos; | 4- anfíbios. |

Questão 24

A população mundial sofre atualmente com a poluição, onde as modificações do ambiente afetam a qualidade de vida dos seres, inclusive dos humanos. Podemos afirmar sobre os diferentes tipos de poluição que:

- I. O gás carbônico e dióxido de enxofre são alguns dos poluentes do ar conhecidos que levam a poluição atmosférica.
- II. A queima de combustíveis fósseis pode levar a poluição hídrica já que libera gases como CO₂ e CO.
- III. As grandes cidades apresentam excesso de ruídos causados pelo trânsito, máquinas, shows musicais e festas sendo caracterizada como poluição sonora.
- IV. O excesso de placas, de outdoors, banners e propagandas pode afetar o aspecto visual das cidades.

Estão corretas apenas as afirmativas:

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

Questão 25

A formação de catarata geralmente também é uma condição relacionada ao envelhecimento. Desenvolve-se devido a opacidade no cristalino, prejudicando a visão.

O cristalino no olho humano possui função principal no olho humano de:

- a) Controlar os níveis de luz que entram no olho.
- b) Transformar o estímulo luminoso em estímulo nervoso.
- c) Nutrir as partes do olho.
- d) Proteção do globo ocular.
- e) Transmitir e focar a luz na retina.

REDAÇÃO

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO DA REDAÇÃO

Critério 1 – Abrangência/Progressão do Tema - 40%

Este critério avalia se o estudante apresentou a temática solicitada e, se a partir disso, conseguiu desenvolver a ideia principal, as ideias secundárias e relacioná-las com argumentos ou explicações com base teórica, conforme orientação do professor e textos básicos propostos ao estudante.

Critério 2 – Percentual de Tangenciamento (Fuga do tema) - 20%

Este critério avalia a capacidade de entendimento da proposta textual. O estudante deverá ser capaz de desenvolver ideias lógicas que não se contradigam e que sigam o assunto solicitado. O estudante precisa seguir claramente o que foi proposto pelo professor.

Critério 3 – Gramática - 20%

Neste critério, observa-se o entendimento do funcionamento da escrita através da avaliação de ortografia, pontuação, estruturação de frases e concordância verbal e nominal.

Critério 4 – Estrutura de Parágrafo - 20%

Identificação do parágrafo-padrão, sendo uma unidade de composição constituída por um ou mais períodos, em que se desenvolve determinada ideia central, ou nuclear, a que se agregam outras, secundárias, intimamente relacionadas pelo sentido e logicamente decorrentes dela.

Critério 5 – Plágio Interno e Externo.

A ferramenta identifica o plágio interno, com percentual e identificação dos locais.

GERAÇÃO SMARTPHONE: OS EFEITOS DESSA TECNOLOGIA NO COTIDIANO DO JOVEM BRASILEIRO

Apresentando proposta de ação social que respeite os direitos humanos, selecione, organize e relacione, de forma coerente e coesa, argumentos e fatos para defesa de seu ponto de vista.

Texto 1

Estudar a integração de novas tecnologias ao currículo educacional é o que faz a pesquisadora e professora do setor de educação da Universidade Federal do Paraná (UFPR), Núria Pons Vilardell Camas. Desde 2000, ela se dedica ao estudo e impacto da cultura digital na educação e constata que o mundo no qual vivemos é praticamente digital e que, portanto, a tecnologia faz parte do dia a dia.

Segundo a professora, independentemente da tecnologia, é importante entender, criar e dar vazão a uma nova escola, que vislumbre o currículo como o caminho a ser construído para e pelos aprendizes. “O melhor resultado não virá pela tecnologia, mas pela compreensão do que se espera da educação”, avalia. “A tecnologia é parte, não é o todo.”