

EDITAL DO PROCESSO SELETIVO UNESC – 2026/1
PARA CURSOS DE GRADUAÇÃO PRESENCIAL
E SEMIPRESENCIAL – DO CÂMPUS/SEDE COLATINA (ES)

A Comissão Coordenadora do Processo Seletivo – ProSel apresenta o resultado das contestações ao gabarito, de acordo com os critérios do Edital de 2026/1 do processo seletivo destinado ao preenchimento de vagas nos cursos de graduação do UNESC – Câmpus/Sede Colatina (ES), presencial e semipresencial, para ingresso no primeiro semestre letivo de 2026.

PROVA 1 - Objetivas

- Questão 01 – Língua Portuguesa: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.
- Questão 02 – Língua Portuguesa: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.
- Questão 12 – Física: CONTESTAÇÃO INDEFERIDA.
- **Questão 19 – Química: CONTESTAÇÃO DEFERIDA / QUESTÃO ANULADA.**
- **Questão 21 – Biologia: CONTESTAÇÃO DEFERIDA / ALTERADA A ALTERNATIVA INDICADA COMO CORRETA.**

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

Colatina/ES, 12 de novembro de 2026.

Coordenação do Processo Seletivo 2026/1



2023/1 ★

BOLSAO

REDAÇÃO • LÍNGUA PORTUGUESA • MATEMÁTICA
FÍSICA • QUÍMICA • BIOLOGIA



LÍNGUA PORTUGUESA

Questão 01

A frase em que os sinais de pontuação foram empregados de acordo com as normas em vigor é:

- a) Informamos a V. Sa., que sua participação, como palestrante, no Congresso foi confirmada.
- b) Informamos a V. Sa. que sua participação como palestrante no Congresso, foi confirmada.
- c) Informamos a V. Sa. que sua participação, como palestrante, no Congresso foi confirmada.
- d) Informamos a V. Sa. que sua participação como palestrante, no Congresso foi confirmada.
- e) Informamos a V. Sa., que sua participação como palestrante no Congresso foi confirmada.

Questão 02

Assinale a alternativa que identifica corretamente as figuras de linguagem:

I – “Ele chorou rios de lágrimas.”

II – “O silêncio gritava naquele quarto vazio.”

III – “Era um gigante de coragem diante dos desafios.”

- a) hipérbole – prosopopeia – catacrese
- b) ironia – personificação – antítese
- c) hipérbole – prosopopeia – metáfora
- d) antítese – exagero – catacrese
- e) hipérbole – metáfora – prosopopeia

Questão 03

Assinale a alternativa em que **todas as palavras estão acentuadas corretamente**:

- a) hífen – lapis – tênue – baú – egoísmo – pônei – júri
- b) jacaré – polen – idolo – júri – item – sozinha – símbolo
- c) caqui – voo – saúde – héroi – hífens – tendência – estória
- d) ônibus – índios – jóias – pássaro – album – hífen – míssel
- e) réptil – país – fenômeno – saída – órgão – júbilo – líquido

Questão 04

Assinale a alternativa em que a **concordância verbal** está de acordo com a norma-padrão da língua portuguesa:

- a) Haviam muitos alunos interessados na palestra.
- b) Existem várias dúvidas a serem esclarecidas.
- c) Fazem dez anos que ele se mudou para o exterior.
- d) Surgiu novos prazos para entrega dos relatórios.
- e) Menos pessoas compareceu à reunião de ontem.

Questão 05

Leia com atenção o trecho:

“Ler não é passar os olhos pelo texto, é permitir que o texto passe pela alma.”

A ideia central expressa na frase é:

- a) A leitura é uma prática automática, sem envolvimento emocional.
- b) A verdadeira leitura envolve transformação interna do leitor.
- c) A leitura só é válida quando se entende todas as palavras.
- d) Ler tem efeito imediato e objetivo sobre a realidade externa.
- e) A leitura só tem valor quando feita em voz alta e com atenção plena.

MATEMÁTICA**Questão 06**

Qual a soma das raízes da equação $2x^2 - 10x + 8 = 0$?

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

Questão 07

Um terreno retangular possui 12 metros de comprimento e 9 metros de largura. Se o proprietário decidir construir uma cerca que atravesse o terreno diagonalmente, dividindo-o em dois triângulos retângulos, qual será o comprimento dessa cerca?

- a) 10 metros
- b) 13 metros
- c) 15 metros
- d) 18 metros
- e) 21 metros

Questão 08

O consumo de água de uma torneira com vazamento pode ser modelado pela função $V(t) = 0,5t + 10$, onde $V(t)$ representa o volume de água desperdiçada em litros e t é o tempo em horas. Qual será o volume de água desperdiçada, após 24 horas de vazamento contínuo?

- a) 12 litros
- b) 22 litros
- c) 24 litros
- d) 25 litros
- e) 30 litros

Questão 09

Um produto custa R\$ 200,00 e sofreu um aumento de 15% e, em seguida, um desconto de 10% sobre o novo preço. Qual será o valor atual do produto, após essas alterações?

- a) R\$ 198,00
- b) R\$ 200,00
- c) R\$ 204,00
- d) R\$ 207,00
- e) R\$ 209,00

Questão 10

Em uma Progressão Aritmética (PA), o primeiro termo é 5 e a razão é 4. Qual é o 17º termo dessa sequência?

- a) 65
- b) 69
- c) 73
- d) 77
- e) 81

FÍSICA**Questão 11**

Um bloco de 3 kg é lançado sobre uma superfície horizontal rugosa com velocidade inicial de 8 m/s. O coeficiente de atrito cinético entre o bloco e a superfície é de 0,4. Considerando $g = 10 \text{ m/s}^2$, qual a distância percorrida pelo bloco, até parar completamente?

- a) 6 metros
- b) 8 metros**
- c) 10 metros
- d) 12 metros
- e) 16 metros

Questão 12

Num circuito elétrico, três resistores estão conectados da seguinte maneira: $R_1 = 6\Omega$ em série com um conjunto em paralelo formado por $R_2 = 4\Omega$ e $R_3 = 12\Omega$. O conjunto todo está ligado a uma fonte de 24 V. Qual é a corrente elétrica total em Amperes do circuito?

(OBS.: caso necessário, considerar 2 casas decimais após a virgula)

- a) 2,00 A
- b) 2,66 A**
- c) 3,71 A
- d) 4,22 A
- e) 6,00 A

Questão 13

Dois carros partem simultaneamente do mesmo ponto. O carro A parte do repouso com aceleração constante de 2 m/s^2 . O carro B parte com velocidade inicial de 10 m/s e aceleração de 1 m/s^2 . Em que instante os dois carros terão a mesma velocidade?

- a) 5 segundos
- b) 8 segundos
- c) 10 segundos**
- d) 12 segundos
- e) 15 segundos

Questão 14

Um gás ideal sofre uma transformação isobárica de 2 atm. Seu volume inicial é de 3,0 litros a uma temperatura de 27°C . Se o gás for aquecido até 127°C , qual será seu volume final?

- a) 3,0 litros
- b) 4,0 litros**
- c) 5,0 litros
- d) 6,0 litros
- e) 9,0 litros

Questão 15

Um objeto real é colocado a 30 centímetros de um espelho côncavo, cuja distância focal é de 20 centímetros. Qual é a natureza e a posição da imagem formada por esse espelho?

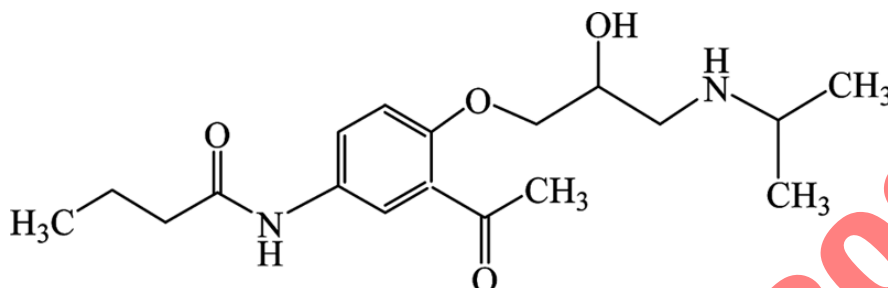
- a) Real, invertida, menor, a 12 centímetros do espelho.
- b) Virtual, direita, maior, a 60 centímetros do espelho.
- c) Virtual, direita, menor, a 12 centímetros do espelho.
- d) Real, invertida, maior, a 60 centímetros do espelho.**
- e) Real, invertida, igual, a 30 centímetros do espelho.

GABARITO FINAL 2026/1

QUÍMICA

Questão 16

O reconhecimento das funções orgânicas presentes em uma molécula é essencial para compreender suas propriedades químicas e biológicas. Muitos fármacos apresentam mais de uma função, o que contribui para sua solubilidade, reatividade e interação com receptores biológicos.



Analisando o fármaco anti-hipertensivo representado pela estrutura acima, podemos afirmar que estão presentes as funções orgânicas:

- a) Aldeído, éster, éter.
- b) Amida, amina e álcool.
- c) Éster, amina e éter.
- d) Éster, éter e amida.
- e) Álcool, éter, aldeído.

Questão 17

Durante a rotina de um laboratório escolar, um estudante precisa preparar 250mL de uma solução de NaCl 0,2mol/L a partir de uma solução estoque de NaCl 1,0mol/L. Quantos mililitros da solução estoque deverão ser utilizados para o preparo da nova solução?

- a) 50
- b) 75
- c) 100
- d) 125
- e) 150

Questão 18

Em um laboratório de controle de qualidade, um técnico precisa verificar o pH de uma solução de NaOH preparada para uso em um experimento de neutralização.

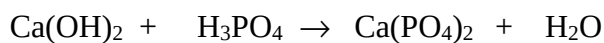
Sabendo que a concentração de íons hidroxila, nessa solução de NaOH, é de 0,001mol/L a 25 °C, qual é o pH dessa solução?

- a) 7
- b) 8
- c) 9
- d) 10
- e) 11

Questão 19 – QUESTÃO ANULADA

Um estudante está preparando uma solução de hidróxido de cálcio para reagir com ácido fosfórico a fim de produzir fosfato de cálcio e água. Durante o experimento, ele percebe que a reação não ocorreria corretamente se não fosse respeitada a proporção estequiométrica entre os reagentes.

Considerando a equação da reação:

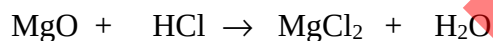


Marque a alternativa que apresenta a soma de todos os coeficientes mínimos e inteiros das espécies químicas envolvidas na reação apresentada acima.

- a) 6
- b) 8
- c) 10
- d) 12
- e) 14

Questão 20

O MgCl_2 é um sal utilizado em tratamentos de água e na suplementação alimentar. Ele pode ser obtido pela reação entre MgO e HCl , conforme a equação não balanceada:



Se 219,0g de HCl forem totalmente reagidos com excesso de MgO , quantos mols de MgCl_2 serão formados? (Dado: $\text{Mg} = 24\text{u}$; $\text{O} = 16\text{u}$; $\text{Cl} = 35,5\text{u}$; $\text{H} = 1\text{u}$.)

- a) 3
- b) 6
- c) 9
- d) 12
- e) 15

BIOLOGIA

Questão 21 - ALTERADA A ALTERNATIVA INDICADA COMO CORRETA.

A compreensão dos mecanismos moleculares que regulam a expressão gênica é essencial para entender como as células produzem proteínas específicas e respondem a estímulos ambientais.

Sobre os processos envolvidos na síntese proteica e na regulação gênica, analise as afirmativas a seguir:

- I. O DNA serve como molde para a síntese de RNA mensageiro durante a transcrição.
- II. O RNA ribossômico e o RNA transportador participam diretamente da tradução.
- III. A transcrição ocorre no núcleo das células eucarióticas.
- IV. O códon de iniciação da tradução é geralmente o AUG, que codifica o aminoácido metionina.

Assinale a alternativa correta:

- a) Apenas I e II estão corretas.
- b) Apenas I, II e IV estão corretas.
- c) Apenas II, III e IV estão corretas.
- d) Apenas II e IV estão corretas.
- e) Todas as afirmativas estão corretas.

Questão 22

Um casal procura aconselhamento genético após o nascimento de um filho diagnosticado com hemofilia A, doença hereditária recessiva ligada ao cromossomo X. O pai é saudável e a mãe não apresenta sintomas. Com base no caso descrito, é correto afirmar que:

- a) O pai é o responsável por transmitir o gene mutado ao filho homem.
- b) O casal tem 100% de probabilidade de ter filhas afetadas pela hemofilia.
- c) As filhas desse casal jamais herdarão o gene mutado.
- d) A mãe é portadora do gene mutado e pode transmitir a condição.
- e) Como a mãe é assintomática, não há risco genético de recorrência.

Questão 23

O estudo dos seres vivos permite compreender a diversidade biológica e as características que diferenciam os principais grupos de organismos presentes na Terra. Classifique as afirmativas a seguir como V (verdadeiras) ou F (falsas).

- () Vírus são acelulares e dependem de células hospedeiras para se reproduzir.
- () Fungos são organismos heterotróficos que obtêm nutrientes por absorção.
- () Plantas e animais são autotróficos, pois produzem seu próprio alimento.
- () As bactérias reproduzem-se, em geral, por cissiparidade (divisão binária).
- () Os protozoários são organismos unicelulares e eucariontes.

Assinale a alternativa que apresenta a sequência correta:

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

Questão 24

Um homem de 45 anos apresenta aumento de sede, perda de peso e urina em grande volume. Os exames laboratoriais mostram glicemia elevada e presença de glicose na urina. De acordo com o caso e os mecanismos fisiológicos envolvidos, pode-se afirmar que:

- a) A causa provável é a diminuição da produção ou da ação da insulina.
- b) O quadro indica aumento da ação da insulina, promovendo maior captação de glicose.
- c) O hormônio glucagon está reduzido, causando hipoglicemia.
- d) A glicose urinária ocorre devido ao aumento da reabsorção renal.
- e) O excesso de insulina causa a perda de glicose pela urina.

Questão 25

O crescimento urbano desordenado, o uso excessivo de recursos naturais e a poluição têm colocado em risco o equilíbrio dos ecossistemas. Diante das mudanças climáticas e da perda de biodiversidade, cresce a necessidade de práticas sustentáveis para garantir a qualidade de vida no planeta. Considerando o contexto ambiental atual, marque a alternativa correta:

- a) O efeito estufa é um fenômeno exclusivamente causado pela ação humana e deve ser totalmente eliminado.
- b) O desmatamento contribui para o aumento da umidade do solo e a conservação dos lençóis freáticos.
- c) A coleta seletiva é uma medida eficaz para reduzir o volume de resíduos destinados a aterros sanitários.
- d) A queima de combustíveis fósseis reduz a concentração de gases poluentes na atmosfera.
- e) A reciclagem é um processo ineficiente para a economia de energia e matéria-prima.

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.

EFEITOS NEGATIVOS DAS MUDANÇAS CLIMÁTICAS

PROPOSTA: Com base nos conhecimentos construídos ao longo de seus estudos e leituras, redija um texto dissertativo, com linguagem formal, sobre o tema “efeitos negativos das mudanças climáticas”, apresentando argumentos e fatos que comprovem seu ponto de vista. Você poderá pensar em um plano de texto com base em respostas para os seguintes questionamentos:

- Quais são as principais mudanças climáticas percebidas nos últimos tempos?
- Quais são os efeitos negativos das mudanças climáticas?
- De que forma as transformações climáticas podem comprometer o futuro das próximas gerações?
- Como a sociedade está contribuindo para a aceleração das mudanças climáticas?
- Que ações podem ser realizadas para atenuar os efeitos negativos das mudanças climáticas?