

Organizadora:



Tipo 1

ENGENHEIRO QUÍMICO



LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES ABAIXO

- Os Cadernos de Prova de cada cargo possuem 4 tipos diferentes, sendo o conteúdo das questões o mesmo para todos, diferenciando-se apenas a ordem das questões e alternativas.
- Verifique acima o tipo do seu Caderno de Prova e preencha no Cartão Resposta, em campo específico, o número correspondente ao tipo do seu Caderno de Prova.
- Deixe sobre a carteira apenas documento de identificação, caneta esferográfica de tinta azul ou preta feita de material transparente e recipiente com água sem qualquer etiqueta ou rótulo.
- Confira se este Caderno de Prova corresponde ao cargo para o qual você se inscreveu e se o mesmo contém **35** questões.
- Não serão consideradas reclamações posteriores ao término da prova.
- Assine o Cartão Resposta.
- Cada questão da prova objetiva constitui-se de quatro alternativas, identificadas pelas letras A, B, C e D das quais apenas uma é a resposta correta.
- Todas as respostas julgadas como corretas do Caderno de Prova deverão ser transportadas para o Cartão Resposta, o qual será o único documento válido para a correção das provas objetivas e não será substituído em hipótese alguma.
- A marcação da alternativa julgada como correta deve ser feita conforme orientado no Cartão Resposta.
- Ao terminar sua prova, entregue o Cartão Resposta ao fiscal de sala e retire-se imediatamente do local de aplicação das provas.



TEMPO DE PROVA

- A prova objetiva terá duração máxima de **3h**, incluído o tempo para preenchimento do Cartão Resposta.
- O candidato somente poderá retirar-se do local de prova após 30 minutos de seu início e poderá levar o caderno de provas.
- Os 3 (três) últimos candidatos somente poderão retirar-se da sala de prova simultaneamente e devem fazê-lo após o encerramento da ata de sala.



NÃO É PERMITIDO

- Folhear o Caderno de Prova antes da autorização do fiscal.
- Qualquer tipo de comunicação entre os candidatos durante a aplicação da prova, sob qualquer forma ou alegação.
- Qualquer tipo de consulta sejam por meio de recursos didáticos, elétricos ou eletrônicos.
- Sair da sala durante a realização da sua provas sem o acompanhamento do fiscal de corredor.
- Uso do banheiro após entregar seu Cartão Resposta.
- A permanência de candidatos no local de realização das provas após o término e a entrega do Cartão Resposta.

Conhecimentos Específicos

Questão 01

O Tratamento de Água é um conjunto de processos físicos e químicos destinados a transformar água bruta, "in natura", em água potável, adequando-a ao consumo humano e atendendo aos padrões legais de potabilidade. Em comparação com outras tecnologias, a mais adequada ao tentar remover um poluente específico de baixa concentração, por exemplo, remover boro da água de poço, é a:

- (A) Cromatografia.
- (B) Troca Iônica.
- (C) Ultrafiltração.
- (D) Eletrodeionização contínua.

Questão 02

Código Q é um padrão de comunicação adotado internacionalmente, pela força militar, polícia, samu, vigilantes / segurança, aviação e empresas privadas, onde através de uma coleção padronizada de 3 letras de fácil pronúncia, todas começando pela letra Q, perguntas pré-definidas são realizadas de maneira simples, rápida e de fácil compreensão. A expressão "Na escuta" é identificada pelo código:

Fonte: <https://www.grupodharma.com.br/codigoq.htm#:~:text=C%C3%B3digo%20Q%20%C3%A9%20um%20padr%C3%A3o,realizadas%20de%20maneira%20simples%2C%20r%C3%A1pida>

C3%B3digo%20Q%20%C3%A9%20um%20padr%C3%A3o,realizadas%20de%20maneira%20simples%2C%20r%C3%A1pida

3o,realizadas%20de%20maneira%20simples%2C%20r%C3%A1pida

C3%A1pida

- (A) QAP.
- (B) QAR.
- (C) QTR.
- (D) QPA.

Questão 03

Dispostas em prateleiras de qualquer supermercado, as águas minerais são amplamente consumidas por serem consideradas mais salutares. A água contida no lençol freático pode sair do subsolo, basicamente, de duas formas: através das fontes naturais ou por poços construídos com vistas à utilização das mesmas. Em uma amostra de água mineral vendida no supermercado, geralmente, entre os compostos apresentados abaixo, o que apresenta maior concentração (g/L) é o:

Fonte: <http://www.iq.ufrgs.br/aeq/html/publicacoes/matdid/livros/pdf/aguas.pdf>

matdid/livros/pdf/aguas.pdf

- (A) $Mg(HCO_3)_2$.
- (B) NaCl.
- (C) $CaSO_4$.
- (D) $Ca(HCO_3)_2$.

Questão 04

De acordo com o disposto pelo Ministério da Saúde, sobre os procedimentos de controle e de vigilância da qualidade da água para consumo humano e seu padrão de potabilidade, no controle do processo de desinfecção da água por meio da cloração, cloraminação ou da aplicação de dióxido de cloro devem ser observados os tempos de contato (CT) e os valores de concentrações residuais de desinfetante na saída do tanque de contato. Para valores de temperatura média da água diferentes de 15°C, deve-se proceder ao seguinte cálculo:

- (A) Para valores de temperatura média acima de 20°C, dividir por dois o valor de CT a cada acréscimo de 10°C.
- (B) Para valores de temperatura média abaixo de 15°C, duplicar o valor de CT a cada decréscimo de 05°C.
- (C) Para valores de temperatura média acima de 20°C, dividir por dois o valor de CT a cada acréscimo de 05°C.
- (D) Para valores de temperatura média abaixo de 15°C, duplicar o valor de CT a cada decréscimo de 10°C.

Questão 05

Quando uma reação em equilíbrio químico envolve a formação de íons, estamos na presença de um novo importante equilíbrio, chamado de equilíbrio iônico. Podemos comparar a força dos ácidos através da constante de ionização. Dos ácidos listados abaixo, assinale àquele que se caracteriza por ser o ácido mais forte:

<https://d3uyk7qgi7fgpo.cloudfront.net/lms/modules/materials/empurrao-qu%C3%ADmica-Equil%C3%ADbrio-i%C3%B4nico-Ka-Kb-pH-e-pOH-Kw-Kh-12-09-2017-a4ae2527364d3a3c5146ef298da549be.pdf>

empurrao-qu%C3%ADmica-Equil%C3%ADbrio-i%C3%B4nico-Ka-Kb-pH-e-pOH-Kw-Kh-12-09-2017-a4ae2527364d3a3c5146ef298da549be.pdf

-Ka-Kb-pH-e-pOH-Kw-Kh-12-09-2017-a4ae2527364d3a3c5146ef298da549be.pdf

6ef298da549be.pdf

- (A) HCN.
- (B) HNO_2 .
- (C) CH_3COOH .
- (D) HClO.

Questão 06

A dureza da água resulta da presença, principalmente, de sais alcalinos terrosos ou de outros metais bivalentes, em menor intensidade, em teores elevados. Uma água que apresenta, entre 50 e 150 mg/1 $CaCO_3$, é classificada como:

Fonte: <https://tratamentodeagua.com.br/artigo/qualidade-da-agua/>

qualidade-da-agua/

- (A) Água com dureza moderada.
- (B) Água dura.
- (C) Água muito dura.
- (D) Água mole.

Questão 07

Assinale a alternativa que se refere ao tipo de vidraria de laboratório de química, caracterizado abaixo:

- I. Usado para a produção de H₂S.
- II. Usado para os mesmos fins da pisseta.
- III. Usado para aquecimento à seco no bico de Bunsen e Mufla.

Marque a opção CORRETA.

- (A) I. Kipp, II. Frasco Lavador, III. Cadinho de Porcelana.
- (B) I. Kitassato, II. Cuba de Vidro, III. Picnômetro.
- (C) I. Kipp, II. Cuba de Vidro, III. Almofariz.
- (D) I. Dessecador, II. Frasco Lavador, III. Cadinho de Porcelana.

Questão 08

No tratamento estatístico de erros aleatórios, a distribuição de réplicas de dados da maioria dos experimentos analíticos quantitativos se aproxima da curva gaussiana. Em um gráfico de curva gaussiana, pode-se afirmar que:

- (A) Aproximadamente 95% dos dados estão concentrados entre -1 e +1 desvio padrão.
- (B) Aproximadamente 68% dos dados estão concentrados entre dois desvios padrão.
- (C) Aproximadamente 90% dos dados estão concentrados entre -1,5 e +1,5 desvio padrão.
- (D) Aproximadamente 99% dos dados estão concentrados entre três desvios padrão.

Questão 09

A medida do Oxigênio Dissolvido (OD) nas águas realizada pelo método eletroquímico, utiliza-se de uma sonda específica de medida, onde há uma sonda com eletrodo polarográfico e uma sonda com eletrodo ótico. A partir da utilização dessa metodologia de medição de OD, observa-se que:

- (A) Quando não há OD, o sinal na sonda é mínimo.
- (B) Quando há OD, o sinal na sonda é máximo.
- (C) O tempo de vida de persistência da luminescência é proporcional à quantidade de OD presente na amostra.
- (D) A relação entre a pressão de oxigênio do lado de fora da sonda e o tempo de vida de luminescência pode ser quantificada pela equação de Stern-Volmer.

Questão 10

Entre os métodos convencionais para análise de ânions em água potável, a Redução em coluna de Cádmio, utiliza-se do seguinte analito:

- (A) Fosfato.
- (B) Cloreto.

- (C) Nitrato.
- (D) Nitrito.

Questão 11

No tratamento da água, entre os coagulantes primários utilizados, assinale a alternativa abaixo que se refere àquele em que o pH no qual ele atua, é de 5,0 a 11,0:

- (A) Al₂(SO₄)₃.
- (B) NaAlO₂.
- (C) Fe₂(SO₄)₃.
- (D) FeSO₄.

Questão 12

Nos laboratórios de análises de águas e de efluentes as atribuições fim são: análises de água para consumo humano e análises de efluentes. Cada atribuição determina um conjunto de atividades que são desenvolvidas em um setor específico do laboratório. Dentre as atividades nas Análises de Espectrofotometria de Absorção Atômica de efluentes, está:

- (A) Preparar analitos e, caso necessário, realizar a extração das amostras.
- (B) Preparar analitos e, caso necessário, realizar digestão das amostras.
- (C) Inocular amostras em meios de cultura específicos, utilizando as metodologias adotadas.
- (D) Determinar concentrações de parâmetros.

Questão 13

Os indicadores químicos são substâncias através das quais é possível observar o desenvolvimento de uma reação química. O Azul de Metileno é utilizado como:

[https://www.infopedia.pt/apoio/artigos/\\$indicadores-quimicos](https://www.infopedia.pt/apoio/artigos/$indicadores-quimicos)

- (A) Um indicador metalcromico.
- (B) Indicador Universal.
- (C) Um indicador redox.
- (D) Um indicador de adsorção.

Questão 14

No que diz respeito ao Tratamento de Efluentes, julgue se as afirmações abaixo são verdadeiras e em seguida assinale a alternativa correta:

I. A irradiação UV pode ser usada sozinha com muito sucesso na inativação de algas e na inativação de micro-organismos patogênicos, pois ela causa um dano no seu DNA, impedindo sua reprodução. Além disso, a radiação UV pode ser usada na destruição de compostos orgânicos em processos de degradação fotoquímicos e fotocatalítico.

II. Entre os processos eletrolíticos, a eletrocoagulação é um processo que envolve a geração de coagulantes "in situ" pela oxidação de íons de ferro ou alumínio a partir de eletrodos, pela ação da corrente elétrica aplicada a

esse eletrodo. A geração de íons metálicos ocorre no catodo, enquanto o gás hidrogênio surge no anodo.

III. Nos processos anaeróbios de tratamento de efluentes são empregados microrganismos que degradam a matéria orgânica presente no efluente, na ausência de oxigênio molecular. Dentre os processos anaeróbios o processo de lodo ativado é o mais aplicado e também o de maior eficiência.

Fonte: <https://cepein.femanet.com.br/BDigital/arqTccs/0911290473.pdf>

É CORRETO o que se afirma em:

- (A) Somente as afirmações II e III são verdadeiras.
- (B) Somente a afirmação III é verdadeira.
- (C) Somente as afirmações I e II são verdadeiras.
- (D) Somente a afirmação I é verdadeira.

Questão 15

A Lei Estadual nº 14.675, de 13 de abril de 2009, estabelece que os efluentes somente podem ser lançados direta ou indiretamente nos corpos de água interiores, lagunas, estuários e na beira-mar quando obedecidas às condições previstas nas normas federais, das quais, inclui:

- (A) Concentração máxima de substâncias tensoativas que reagem ao azul de metileno: 2,0 mg/l.
- (B) Assegurar o transporte e dispersão dos sólidos nos lançamentos subaquáticos em mar aberto, sendo que o limite para materiais sedimentáveis será fixado pelo empreendimento responsável, sob pena de multa e sanções.
- (C) Concentração máxima de mercúrio total: 0,010 mg/l.
- (D) pH entre 5,5 e 8,5.

Questão 16

Assinale a alternativa que se refere às respostas das duas indagações abaixo:

I. Em uma análise química, uma análise é do tipo submicro quando a quantidade de amostra é de ____.

II. Em uma análise química, o constituinte é do tipo traço quando a percentagem é de ____.

Marque a opção CORRETA:

- (A) I. 10⁻³ a 10⁻²g, II. 10² a 10⁴ ppm
- (B) I. 10⁻⁴ a 10⁻³g, II. 10² a 10⁴ ppm
- (C) I. 10⁻³ a 10⁻²g, II. 10⁻⁴ a 10⁻⁷ ppm
- (D) I. 10⁻⁴ a 10⁻³g, II. 10⁻⁴ a 10⁻⁷ ppm

Questão 17

A Lei nº 6.938/81 determina a necessidade de licenciamento ambiental para as atividades utilizadoras de recursos ambientais, consideradas efetiva e potencialmente poluidoras, bem como as capazes, sob qualquer forma, de causar degradação ambiental. A Licença de Operação possui a seguinte característica

básica:

- (A) Dá autorização ao empreendedor para iniciar as obras de instalação do empreendimento.
- (B) É quando é tomada a decisão a respeito da viabilidade ambiental do empreendimento, levando-se em conta sua localização e seus prováveis impactos, em confronto com as medidas mitigadoras dos impactos ambientais e sociais.
- (C) Nessa fase são discutidos com a comunidade, caso haja audiência pública, os impactos ambientais e respectivas medidas mitigadoras e compensatórias.
- (D) Contém as medidas de controle ambiental (padrões ambientais) que servirão de limite para o funcionamento do empreendimento ou atividade.

Questão 18

A etapa de desinfecção no Tratamento da água, tem o objetivo de eliminar parcialmente a presença de microrganismos patogênicos na água, a eliminação total seria esterilização, sendo a cloração um dos processos mais utilizados. A Portaria específica do Ministério da Saúde, estabelece que a companhia de saneamento deve entregar ao consumidor a água tratada com um teor mínimo de cloro residual livre de:

- (A) 0,4 mg/L.
- (B) 0,2 mg/L.
- (C) 0,1 mg/L.
- (D) 0,6 mg/L.

Questão 19

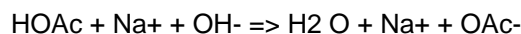
Quando misturamos um ácido e uma base, uma substância irá neutralizar as propriedades da outra, pois elas reagem quimicamente entre si e, por isso, essa reação é denominada de reação de neutralização. Assinale a alternativa que se refere à uma neutralização parcial entre ácido fraco e base forte:

<https://www.manualdaquimica.com/quimica-inorganica/reacoes-neutralizacao.htm>

- (A) $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$.
- (B) $2 \text{H}_3\text{BO}_3 + 3 \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{BO}_3)_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$.
- (C) $2 \text{HNO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$.
- (D) $\text{HNO}_3 + \text{AgOH} \rightarrow \text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.

Questão 20

Considerando a titulação de 100 mL de ácido acético $\text{CH}_3 \text{COOH}$ (simplificado por HOAc) 0,100 mol/L com hidróxido de sódio NaOH 0,100 mol/L, e a equação química entre titulante e analito descrita abaixo, pode-se fazer a seguinte afirmação depois do Ponto de Equivalência (PE):



- (A) Com a adição de 101,0 mL estamos adicionando NaOH à solução de OAc-. Como o NaOH é uma base muito mais forte que o OAc-, é razoável dizer que o pH é estabelecido pela concentração do OH- em excesso na solução.
- (B) O ácido fraco em excesso é responsável pelo valor de pH e desprezamos a contribuição do ácido fraco, NH4+.
- (C) O ácido forte em excesso é responsável pelo valor de pH e desprezamos a contribuição do ácido fraco, NH4+.
- (D) Com adição de 110 mL temos uma solução contendo excesso da base e o sal formado. O problema resume-se em calcular a concentração de NaOH em excesso na solução resultante.

Língua Portuguesa

O texto seguinte servirá de base para responder às questões de 21 a 23.

Leia o texto e responda às questões:

Com a vitória em Nevada, democratas mantêm controle do senado nos EUA.

Em disputa apertada, senadora Catherine Cortez Masto venceu republicano Adam Laxalt e garantiu a 50ª cadeira para o partido de Joe Biden

Com uma vitória apertada em Nevada, os democratas manterão o controle do Senado nos Estados Unidos. De acordo com o resultado divulgado pela Associated Press, com 98% das urnas apuradas, a senadora democrata Catherine Cortez Masto seguirá no seu cargo após derrotar o candidato republicano Adam Laxalt.

(..)

Mesmo que o partido Republicano vença no Estado e iguale o número de cadeira dos democratas, a vice-presidente Kamala Harris, que é democrata, tem o voto de minerva em caso de empate nas votações legislativas. (...)

Fonte: Jovem Pan 13/11/2022 11h07 - Anna Moneymaker/

Getty Images North America/AFP

Questão 21

No trecho: "... seguirá no seu cargo após derrotar o candidato republicano...", o verbo empregado "seguirá" expressa sentido de:

- (A) Permanecer.
(B) Insistir.
(C) Participar.
(D) Acompanhar.

Questão 22

No trecho: m: "Mesmo que o partido Republicano

vença..." a expressão sublinhada tem a função de introduzir uma:

- (A) Oposição.
(B) Consequência.
(C) Concessão.
(D) Finalidade.

Questão 23

O assunto de que trata esse trecho de texto é:

- (A) Com uma vitória apertada em Nevada, os democratas manterão o controle do Senado nos Estados Unidos.
(B) Os deputados decidem quais leis são votadas, enquanto os senadores podem bloqueá-las ou aprová-las.
(C) Mesmo que o partido Republicano vença no Estado e iguale o número de cadeira dos democratas, ainda assim não terá o controle do senado.
(D) A vaga na Geórgia ainda está em aberto - o segundo turno será disputado no próximo mês.

Questão 24

Na frase, como se classifica a conjunção E, de acordo com a relação que ela estabelece entre as orações?

Como se regenera o rabo da lagartixa?

(...) Não se trata de nenhuma crise masoquista de autoflagelação e, sim, de uma estratégia espertíssima que ajuda o bicho a salvar a vida. (...)

(Revista Mundo Estranho, ano 1, n.6, ago. 2002, p. 51)

- (A) Conjunção Explicativa.
(B) Conjunção adversativa.
(C) Conjunção Aditiva.
(D) Conjunção Alternativa.

Questão 25

Em relação a concordância nominal, indique a oração em que as regras não foram observadas.

- (A) O arquivo anexo contém o relatório elaborado.
(B) É proibido entrada de animais.
(C) Já passa de meio-dia e meia.
(D) Ela tinha menas caixas do que ele.

Questão 26

Em relação às regras de pontuação, assinale a alternativa em que apresenta a frase que foi escrita **corretamente**:

- (A) Marina sinto que poderemos ser grandes amigas.
(B) Ainda bem, que você me entende.
(C) Eu as adoro ainda mais quando a Olga - a professora - faz análises de poemas!

(D) Tentarei algo no piano, gravarei e mandarei a fita.

Questão 27

Na frase: "Ela não falou-me isso." Ocorre um equívoco chamado de vício de linguagem. O nome que se dá ao vício que ocorre na frase é:

- (A) Solecismo de colocação.
- (B) Pleonasma vicioso.
- (C) Solecismo de concordância.
- (D) Barbarismo.

Questão 28

Associe corretamente as frases à figura de linguagem presente em cada uma delas:

I."O canto daquela guitarra estrangeira era um lamento choroso e dolorido..." (Aluisio Azevedo. O cortiço)

II."Ideias são como pulgas: saltam de uns para os outros, mas não mordem a todos." (Revista da Língua Portuguesa. N. 37. Nov. 2008. P. 9)

III.Ler Miguel de Cervantes é como sonhar acordado.

IV.Os braços da poltrona estão quebrados.

Assinale a alternativa CORRETA:

- (A) I.Prosopopeia, II.Metáfora, III.Metáfora e IV.Personificação.
- (B) I.Prosopopeia, II.Comparação, III.Metonímia e IV.Catacrese.
- (C) I.Prosopopeia, II.Comparação, III.Metáfora e IV.Hipérbole.
- (D) I.Hipérbole, II.Metáfora, III.Metonímia e IV.Catacrese.

Questão 29

De acordo com o sistema ortográfico em vigor, estão escritas corretamente as palavras:

- (A) Coréia - paranóia - boiuna - éter - álbum.
- (B) Bocaiuva - graúna - ideia - jôquei - veem.
- (C) Feiúra - vôo - chá - incrível - táxi.
- (D) Idéia - leem - série - deságue - tórax.

Questão 30

Assinale a alternativa que completa correta as orações abaixo em relação ao emprego de palavras que garantam a coerência do enunciado:

Comprei uma mala maior _____ preciso levar muitas coisas.

Paulo está juntando dinheiro, _____ quer comprar um celular novo.

Ficou encolhido no cantinho do quarto. _____ se sentia um pouco mais seguro.

Marque a opção CORRETA.

- (A) Porque - portanto - aqui
- (B) Porque - pois - ali
- (C) Portanto - para - lá
- (D) Portanto - pois - aqui

Conhecimentos Gerais

Questão 31

A Lei Orgânica de São José do Cedro/SC afirma que todo o poder emana do povo, que o exerce nos termos da Constituição Federal, da Constituição Estadual e desta Lei Orgânica:

- (A) Diretamente ou por meio de representantes eleitos.
- (B) Diretamente, por meio de representantes eleitos, ou dos Conselhos Municipais.
- (C) Diretamente ou por meio dos Conselhos Municipais.
- (D) Por meio de representantes eleitos e dos Conselhos Municipais.

Questão 32

Segundo a Lei Orgânica de São José do Cedro/SC, a investidura em cargo ou emprego público depende de aprovação prévia em concurso público de provas ou de provas e títulos, ressalvadas:

- (A) As nomeações para cargos de confiança declarados em lei de livre nomeação e exoneração.
- (B) As nomeações feitas para satisfazer a vontade imperativa do chefe do poder executivo.
- (C) As nomeações para cargos reservados aos integrantes do Conselho Popular.
- (D) As nomeações feitas a partir de projeto de lei aprovado por maioria simples na Câmara dos Vereadores.

Questão 33

"Os casarões portugueses do Litoral, a arquitetura em estilo enxaimel no Vale do Itajaí e no Norte do Estado e as tradições italianas ainda fortes no Oeste são exemplos concretos da diversidade cultural catarinense, hoje enriquecida com a soma de novos sotaques e costumes daqueles que escolheram Santa Catarina para viver".

Disponível em: <https://estado.sc.gov.br/conheca-sc/cultura/>

Abordando os aspectos culturais catarinense, o texto de onde retiramos o trecho acima ainda destaca outros povos que contribuíram com o desenvolvimento cultural do estado, como por exemplo:

- (A) Os finlandeses e os árabes.
- (B) Os árabes e os poloneses.
- (C) Os poloneses e os ucranianos.
- (D) Os finlandeses e os ucranianos.

Questão 34

No período em que a colonização de São José do Cedro/SC se consolidava, a família era organizada com base em tradições patriarcais, sendo impostas inúmeras restrições às mulheres. Qual das alternativas abaixo **NÃO** cita uma dessas restrições?

- (A) Quando a gravidez acontecia dentro do casamento havia um certo resguardo social.
- (B) Eram vistas como prostitutas as mulheres que saíam muito de casa.
- (C) Caso acontecesse uma gravidez indesejada, sofria repressão familiar e social.
- (D) Os pais nunca interferiam na escolha dos maridos de suas filhas.

Questão 35

"No dia 19 de janeiro, o Memorial às Vítimas do Holocausto foi inaugurado e aberto ao público na cidade do Rio de Janeiro. O espaço fica localizado no Parque Yitzhak Rabin, no Mirante do Pasmado, no Botafogo.

Os visitantes têm acesso a um diverso acervo de áudios, imagens, sons a partir de experiências imersivas. Relatos das vítimas do genocídio nazista e memórias sobre suas vidas são evidenciados na exposição".

Disponível: <https://vestibular.brasilecola.uol.com.br/atualidades/atualidades-vestibular-e-enem-janeiro-de-2023.htm>

O Holocausto aconteceu durante a Segunda Guerra Mundial, e consiste em um genocídio cometido por nazista que acreditavam poder eliminar as pessoas que não se enquadravam em um padrão por eles estabelecido.

Infelizmente, ainda hoje os atos discriminatórios ainda são constantes em nossa sociedade, chegando a absurdos como os ataques armados cometidos contra tais grupos. Por ocasião da Segunda Guerra, quem eram os principais alvos dos opressores?

- (A) Judeus, indígenas, negros escravizados e ciganos
- (B) Judeus, ciganos, comunidade LGBTQIA+ e negros escravizados.
- (C) Comunidade LGBTQIA+, indígenas e negros.
- (D) Judeus, ciganos, comunidade que hoje é denominada como LGBTQIA+ e pessoas com deficiência.