



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE FEIRA DE SANTANA - UEFS

CONCURSO PÚBLICO

NÍVEL MÉDIO – MANHÃ

TÉCNICO UNIVERSITÁRIO - TÉCNICA EM QUÍMICA

Nome do Candidato _____

Inscrição _____

COMPOSIÇÃO DO CADERNO

De 1 a 13:

Língua Portuguesa (gramática e interpretação de textos).

De 14 a 21:

Matemática e Raciocínio Lógico.

De 22 a 33:

Noções: de administração pública; de direito administrativo; do Estatuto dos servidores públicos civis do Estado da Bahia; do plano de carreira, cargos e salários das Universidades Estaduais da Bahia; de igualdade racial e de gênero.

De 34 a 53:

Conhecimentos Específicos da Área.



INSTRUÇÕES

- Confira seu nome, o número do seu documento e o número de sua inscrição na Folha de Respostas. Além disso, não se esqueça de conferir seu Caderno de Questões quanto a falhas de impressão e de numeração, e se o cargo corresponde àquele para o qual você se inscreveu. Preencha os campos destinados à assinatura e ao número de inscrição. Qualquer divergência, comunique ao fiscal.
- O único documento válido para avaliação é a Folha de Respostas. Só é permitido o uso de caneta esferográfica transparente de cor azul ou preta para o preenchimento da Folha de Respostas, que deve ser preenchida da seguinte maneira: ●
- O prazo de realização da prova é de 4 (quatro) horas, incluindo a marcação da Folha de Respostas. Após 1 (uma) hora do início da prova, o candidato estará liberado para utilizar o sanitário ou deixar definitivamente o local de aplicação, não podendo, no entanto, levar o caderno de questões e nenhum tipo de anotação de suas respostas.
- Os 3 (três) últimos candidatos só poderão retirar-se da sala juntos, após assinatura do Termo de Fechamento do envelope de retorno.
- Ao término de sua prova, comunique ao fiscal, devolvendo-lhe a Folha de Respostas, devidamente preenchida e assinada. O candidato poderá levar consigo o Caderno de Questões somente se aguardar em sala até o término do prazo de realização da prova estabelecido em edital.
- As provas e os gabaritos preliminares estarão disponíveis no site do Instituto AOCP - www.institutoaocp.org.br, após o término do prazo de realização da prova estabelecido em edital para todos os candidatos.
- O NÃO cumprimento a qualquer uma das determinações constantes em Edital, no presente Caderno ou na Folha de Respostas incorrerá na eliminação do candidato.



Fraudar ou tentar fraudar Concursos Públicos é Crime!

Previsto no art. 311 - A do Código Penal

Ela lembra tudo e sofre com isso, mostra "A Mulher que Não Consegue Esquecer"

Livraria da Folha

No curioso caso de Jill Price, o médico James McGaugh diagnosticou o primeiro caso de síndrome de "hipermemória". O caso, descrito pelo autor Bert Davis, está no livro "A Mulher que Não Consegue Esquecer".

O que é hipermemória? É um distúrbio que faz com que a pessoa não esqueça nada do que viveu, nem tampouco dos sentimentos que experimentou. Todos os erros e acertos, todas as alegrias e tristezas... Tudo continua vivo, colorido, presente.

Quando nos convém, olhamos para o céu, apertamos as mãos entre elas e murmuramos como seria bom ter uma memória cinematográfica. [...] Contudo, quando os acontecimentos não são dos melhores, o que todos querem é esquecer.

A memória é personagem de episódios familiares, desgraças históricas, da formação e confirmação de sua própria existência. Diversos livros e filmes já trataram do assunto, além de filósofos, psiquiatras e psicanalistas que conflitam as produções de imagens que ora estão recalçadas no inconsciente ora estão presentes e vivas em nossa mente.

No caso da "A Mulher que Não Consegue Esquecer", Jill se lembra do que comeu na semana passada, de diálogos do filme favorito e muito mais. Ela se recorda de datas de acidentes aéreos, o que passou em determinada segunda-feira na televisão, além de conseguir se lembrar com precisão o que ela mesmo estava fazendo e pensando.

Leia trecho:

“Sei muito bem quão tirânica a memória consegue ser. Sou portadora do primeiro caso diagnosticado de um distúrbio da memória que os cientistas denominaram síndrome da hipermemória – a lembrança autobiográfica contínua e automática de cada dia da minha vida desde os meus catorze anos. Minha memória começou a se tornar horrivelmente completa em 1974, quando eu tinha oito anos. A partir de 1980, é quase perfeita. Diga uma data daquele ano em diante que eu direi instantaneamente qual dia da

semana foi, o que fiz naquele dia e quaisquer acontecimentos importantes que ocorreram – ou até acontecimentos menores –, contanto que tenha ouvido falar deles naquele dia.

Minhas lembranças são como cenas de filmes caseiros de cada dia de minha vida, constantemente projetados em minha cabeça, avançando e retrocedendo pelos anos de forma implacável, transportando-me a qualquer momento, independente da minha vontade. Imagine que alguém tivesse feito vídeos seus desde a época de criança, seguindo você o dia inteiro, dia após dia, e depois reunisse tudo em um DVD, e que você se sentasse numa sala e assistisse à compilação num aparelho programado para embaralhar aleatoriamente as cenas.

[...]

Consigo ter lembranças à vontade quando me pedem, mas normalmente minha memória é automática. Não faço nenhum esforço para evocar as lembranças; elas simplesmente preenchem minha mente. Na verdade, não estou sob meu controle consciente, e por mais que eu queira, não consigo detê-las. Elas pipocam na minha cabeça, talvez desencadeadas por alguém mencionando uma data ou um nome, ou por uma canção no rádio, e quer eu deseje ou não voltar a uma época específica, minha mente dispara bem para aquele momento.

Minha maior esperança é que os cientistas descubram algo sobre meu cérebro que ajude a solucionar os enigmas dos trágicos distúrbios da perda de memória. Eles já concluíram, a partir de tomografias do meu cérebro, que existem diferenças estruturais pronunciadas que provavelmente explicam por que minha memória é tão completa e implacável. Eles me contaram quantos mistérios sobre a memória ainda estão enfrentando, e parece que o que aprenderam sobre o meu cérebro e memória levará a pesquisas frutíferas. Por ora, espero que minha história seja esclarecedora e instigante para os leitores e que ajude a explicar o papel da memória – bem como o do esquecimento – na vida de todos nós e como nossas lembranças são responsáveis, em grande parte, pelo que somos.”

Adaptado de: <http://www1.folha.uol.com.br/folha/livrariadafolha/777141-ela-lembra-tudo-e-sofre-com-isso-mostra-a-mulher-que-nao-consegue-esquecer.shtml> Acesso em: 20/04/2018.

1. Considerando a regência dos verbos utilizados no título da matéria, assinale a alternativa que o reescreve corretamente.
- (A) Ela se lembra de tudo e sofre com isso, mostra 'A Mulher que Não Consegue Esquecer'.
- (B) Ela lembra de tudo e sofre com isso, mostra 'A Mulher que Não Consegue se Esquecer'.
- (C) Ela se lembra de tudo e sofre com isso, mostra 'A Mulher que Não Consegue se Esquecer'.
- (D) Ela lembra de tudo e sofre com isso, mostra 'A Mulher que Não Consegue de Esquecer de Coisa Alguma'.
- (E) Ela lembra de tudo e sofre com isso, mostra 'A Mulher que Não Consegue se Esquecer'.
2. Considerando as tipologias textuais utilizadas na composição do texto de apoio, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma a seguir e assinale a alternativa com a sequência correta.
- () O texto de apoio é dividido em duas partes distintas: na primeira, predomina a exposição do caso de Jill Price e do que consistem os conceitos de memória e de hipermemória; na segunda, predomina o relato pessoal de Jill Price.
- () Trata-se de um texto predominantemente argumentativo, em que, na introdução, uma problemática é apresentada (diagnóstico recente de Jill Price); no desenvolvimento, fatos fundamentam a linha argumentativa (por meio de exemplos vividos por ela e de trechos de relatos da sua própria experiência); enquanto, na conclusão, apresentam-se expectativas de solução ao problema.
- () No trecho "Imagine que alguém tivesse feito vídeos seus desde a época de criança, seguindo você o dia inteiro [...] e que você se sentasse numa sala e assistisse à compilação" (8º parágrafo), pode-se perceber a presença da tipologia injuntiva, que, no caso, representa uma estratégia persuasiva do produtor do texto ao buscar que seu interlocutor coloque-se em seu lugar.
- (A) V – F – F.
(B) V – V – F.
(C) F – V – V.
(D) F – F – V.
(E) V – F – V.
3. Assinale a alternativa que apresenta, respectivamente, os processos de formação das seguintes palavras utilizadas no texto de apoio "hipermemória" e "esclarecedora".
- (A) Derivação prefixal – derivação parassintética.
(B) Derivação prefixal – derivação sufixal.
(C) Composição por justaposição – derivação prefixal e sufixal.
(D) Derivação sufixal – composição por justaposição.
(E) Derivação prefixal – derivação prefixal e sufixal.
4. A respeito das formas verbais em destaque, assinale a alternativa INCORRETA.
- (A) "O que é hipermemória? É um distúrbio que faz com que a pessoa não esqueça nada do que viveu [...]" – presente do indicativo: a escolha desse tempo verbal se deve ao fato de estar sendo apresentado o conceito de hipermemória; situação em que seria inadequado o uso do passado ou do futuro.
- (B) "Imagine que alguém tivesse feito vídeos seus desde a época de criança [...]" – imperativo afirmativo: dá ao discurso um tom de intimidação.
- (C) "Quando nos convém, [...] murmuramos como seria bom ter uma memória cinematográfica." – futuro do pretérito: refere-se a uma situação hipotética e, no trecho em questão, revela a impossibilidade da maioria das pessoas terem hipermemória.
- (D) "Diga uma data daquele ano em diante que eu direi instantaneamente qual dia da semana foi, o que fiz naquele dia e quaisquer acontecimentos importantes que ocorreram [...]" – pretérito perfeito do indicativo: situa o acontecimento relatado em um momento anterior à enunciação.
- (E) "[...] o que aprenderam sobre o meu cérebro e memória levará a pesquisas frutíferas." – futuro do presente do indicativo: expressa probabilidade e desejo de que a ação venha a ocorrer em um tempo futuro.

5. No trecho “O caso, descrito pelo autor Bert Davis, está no livro ‘A Mulher que Não Consegue Esquecer’.”, as vírgulas foram utilizadas para

- (A) indicar a elipse de um verbo que já fora utilizado anteriormente.
- (B) desfazer uma possível ambiguidade de interpretação.
- (C) separar uma informação que funciona como um adendo de “O caso”.
- (D) destacar uma oração com função de restringir informações sobre “O caso”.
- (E) destacar um esclarecimento a respeito do autor.

6. Assinale a alternativa em que o conectivo “que” esteja sendo utilizado para retomar um termo antecedente.

- (A) “A Mulher que Não Consegue Esquecer”.
- (B) “Imagine que alguém tivesse feito vídeos seus [...]”.
- (C) “Diga uma data daquele ano em diante que eu direi instantaneamente qual dia da semana foi [...]”.
- (D) “[...] espero que minha história seja esclarecedora [...]”.
- (E) “[...] e por mais que eu queira, não consigo detê-las”.

7. Assinale a alternativa em que o sentido expresso pelo(s) articulador(es) textual(is) em destaque esteja INCORRETO.

- (A) “[...] murmuramos como seria bom ter uma memória cinematográfica. Contudo [...] o que todos querem é esquecer.” – oposição.
- (B) “[...] eu direi [...] quaisquer acontecimentos importantes que ocorreram [...] contanto que tenha ouvido falar deles naquele dia.” – condicional.
- (C) “[...] filósofos, psiquiatras e psicanalistas [...] conflitam as produções de imagens que ora estão recalçadas no inconsciente ora estão presente e vivas em nossa mente.” – alternância.
- (D) “Diversos livros e filmes já trataram do assunto, além de filósofos, psiquiatras e psicanalistas [...]” – temporal.
- (E) “Consigo ter lembranças à vontade quando me pedem, mas normalmente minha memória é automática.” – contraste.

8. Quando um texto é manuscrito, é comum ocorrerem faltas de acentos gráficos em algumas palavras, seja por descuido ou desconhecimento. Nesse sentido, considerando as palavras utilizadas no texto de apoio, assinale a alternativa em que, havendo mudança na acentuação gráfica, ocorra também alteração em sua classe gramatical, o que pode acarretar mudanças significativas no que se pretende comunicar.

- (A) Síndrome – caso.
- (B) Continua – colorido.
- (C) Hipermemória – seria.
- (D) Levará – diagnosticou.
- (E) Médico – especifica.

9. Em “Sei muito bem quão tirânica a memória consegue ser.”, o sentido do elemento destacado pode ser adequadamente reproduzido por

- (A) conveniente.
- (B) ilimitada.
- (C) opressiva.
- (D) perfeita.
- (E) vergonhosa.

10. De acordo com o texto, é correto afirmar que

- (A) a memória ainda é um mistério, pois as muitas pessoas que têm o distúrbio da hipermemória sofrem com isso.
- (B) ao afirmar que Jill Price lembra “Todos os erros e acertos”, o autor sugere que as experiências por ela vividas podem ser classificadas como positivas ou negativas.
- (C) Jill Price mostra-se indecisa, contraditória e incoerente, pois ao mesmo tempo que afirma que sua memória é “horripelmente completa”, também afirma ser “quase perfeita”.
- (D) Jill Price tem o dom da onisciência, visto que sabe tudo que acontece no mundo inteiro.
- (E) assim como a lembrança, o texto sugere que a capacidade de esquecer também é importante e saudável para as pessoas.

11. No trecho “Contudo, quando os acontecimentos não são dos melhores, o que todos querem é esquecer.”, a oração em destaque classifica-se como subordinada

- (A) adverbial condicional.
- (B) adverbial modal.
- (C) adverbial temporal.
- (D) adjetiva explicativa.
- (E) adjetiva restritiva.

12. No trecho ‘Filmes caseiros de cada dia de minha vida são constantemente projetados em minha cabeça, “transportando-me a qualquer momento”.’, será obrigatório o uso do sinal indicativo da crase, caso a expressão em destaque seja substituída por

- (A) o passado.
- (B) uma lembrança passada.
- (C) minhas memórias passadas.
- (D) as lembranças passadas.
- (E) meus momentos passados.

13. Considerando as normas gramaticais e as seguintes frases adaptadas do texto de apoio, assinale a alternativa que indica as palavras que preenchem corretamente as lacunas, respectivamente.

Diversos livros e filmes já trataram _____ o assunto.

Jill Price lembra-se de detalhes de seu dia _____ dia.

A hipermemória faz com que a pessoa não esqueça nada do que viveu, nem dos lugares _____ foi.

- (A) sob / a / onde
- (B) sobre / há / aonde
- (C) sob / à / aonde
- (D) sobre / a / aonde
- (E) sobre / à / onde

14. Um certo produto teve o seu preço de venda reajustado, no ano de 2018, da seguinte forma:

- no dia 3 de Janeiro, houve um aumento de 35%;
- no dia 12 de Fevereiro, houve uma diminuição em 20% do seu preço praticado no final de janeiro;
- em Março, houve um novo aumento, agora de 10%;
- em Abril, esse produto teve mais um aumento de 10%.

Em relação ao preço praticado em 2 de janeiro, é correto afirmar que o preço em Abril é

- (A) maior em 35%.
- (B) maior em 30,68%.
- (C) menor em 35%.
- (D) maior em 30,68%.
- (E) maior em 40%.

15. Em um concurso realizado em uma Padaria, foram selecionados 30 clientes para degustarem dois novos sabores de torta: Açai e Gengibre. Dos 30 clientes, 17 gostaram do sabor Açai e apenas 5 gostaram do sabor Gengibre. De acordo com a situação, qual seria o número mínimo de pessoas que não gostaram de nenhum dos dois novos sabores?

- (A) 13
- (B) 11
- (C) 10
- (D) 9
- (E) 8

16. Em 5 dias, 3 operários, trabalhando 8 horas por dia, constroem 60 m² de um certo tipo de muro. Considerando que se dobre o número de operários e que o rendimento destes seja sempre o mesmo, quantos m² desse mesmo tipo de muro seria construído em 10 dias nos quais a jornada de trabalho fosse de 10 horas por dia?

- (A) 150
- (B) 160
- (C) 200
- (D) 250
- (E) 300

17. Um grupo de 12 pessoas, das quais 5 eram homens, foi escolhido para representar o país em um concurso de dança internacional. Dentre essas pessoas, 5 devem ser escolhidas para uma entrevista a uma emissora de televisão. De quantas maneiras essa escolha pode ser feita, sabendo que, dentre essas 5 pessoas, deve haver pelo menos um homem e pelo menos uma mulher?

- (A) 1024
- (B) 956
- (C) 872
- (D) 770
- (E) 432

18. Rafael fez um depósito de R\$ 10.000,00 e quer retirar o dinheiro em 10 meses. Sabendo que o regime adotado foi o de Juros Simples e que ele recebeu o dobro do que investiu, responda qual é a taxa de juro que Rafael receberá por mês?

- (A) 0,01% a.m.
- (B) 1% a.m.
- (C) 10% a.m.
- (D) 20% a.m.
- (E) 0,1% a.m.

19. Dados dois números reais a e b , que satisfazem às seguintes desigualdades $2 \leq a \leq 15$ e $3 \leq b \leq 18$ considere todas as possibilidades de números que podem ser formados na forma $\frac{a}{b}$ e responda qual é a diferença entre o maior e o menor valor para a fração $\frac{a}{b}$.

- (A) 16
- (B) 12
- (C) $\frac{1}{9}$
- (D) $\frac{44}{9}$
- (E) $\frac{35}{9}$

20. Um certo polígono regular tem como medida de ângulo interno 162° . Quantas diagonais possui esse polígono regular?

- (A) 20
- (B) 50
- (C) 70
- (D) 150
- (E) 170

21. Wedson resolveu escalar uma certa montanha. Decidiu que iria fazer isso em uma jornada de 3 dias. No primeiro dia, escalou $\frac{3}{8}$ da altura a subir. No segundo dia, em um trecho mais íngreme, percorreu metade do que tinha percorrido no dia anterior. Já no último dia, ele consegue subir os 700 m restantes. Qual era a altura da montanha escalada pelo aventureiro Wedson?

- (A) 800 m
- (B) 1000 m
- (C) 1600 m
- (D) 1200 m
- (E) 2000 m

Noções: de administração pública; de direito administrativo; do Estatuto dos servidores públicos civis do Estado da Bahia; do plano de carreira, cargos e salários das Universidades Estaduais da Bahia; de igualdade racial e de gênero

22. Assinale a alternativa correta a respeito dos poderes administrativos.

- (A) O poder hierárquico consubstancia-se em um poder de estruturação interna da atividade pública, de modo que somente se manifesta dentro de uma mesma pessoa jurídica.
- (B) Em decorrência da existência de controle e fiscalização, pode-se afirmar que há hierarquia entre os diferentes entes federativos ou entre os entes da administração direta e os entes da administração indireta.

- (C) A possibilidade de delegação e avocação de competências retira seu fundamento no poder disciplinar.
- (D) A viabilidade de aplicação de multa, por parte do poder público, ao particular que estaciona em local proibido decorre do poder disciplinar da Administração Pública.
- (E) A discricionariedade no exercício do poder disciplinar confere ao Administrador as prerrogativas entre sancionar ou não o agente infrator, ainda que a sanção esteja expressa em lei, bem como a de definir a extensão e a intensidade da penalidade a ser aplicada.
- 23. No tocante ao serviço público, existe a previsão de princípios específicos pela Lei nº 8.987/95, como o princípio da modicidade, o qual**
- (A) estabelece que a prestação do serviço público deve ser feita dentro das técnicas mais modernas.
- (B) prevê que a Administração não pode se escusar da prestação de serviços públicos, configurando-se verdadeiro poder-dever do ente estatal.
- (C) estabelece que é dever do prestador do serviço público ser cortês e educado no trato com os particulares que usufruirão dos serviços executados.
- (D) determina que as tarifas cobradas dos usuários dos serviços públicos sejam as mais baixas possíveis, a fim de se manter a prestação do serviço à maior parte da coletividade.
- (E) estabelece que a prestação do serviço público deve ser feita de maneira eficiente, com resultados positivos à sociedade e com gastos dentro dos limites da razoabilidade.
- 24. No tocante aos atos administrativos, assinale a alternativa correta.**
- (A) A atuação é vinculada quando a Administração, conforme critérios de oportunidade e conveniência, possui liberdade para decidir, dentro de parâmetros legais, o que melhor satisfaz o interesse público.
- (B) É indelegável a competência para decisão de recurso administrativo.
- (C) Tipicidade, autoexecutoriedade, imperatividade e discricionariedade são classificadas pela doutrina como atributos do ato administrativo.
- (D) A Administração pode revogar seus próprios atos quando eivados de vícios que os tornam ilegais, posto que deles não se originam direitos.
- (E) Os atos administrativos ilegais de que decorram efeitos favoráveis ao administrado deverão ser invalidados no prazo de 03 (três) anos, contados da data em que foram praticados, salvo comprovada má-fé do administrado.
- 25. No que concerne às disposições constitucionais sobre o servidor público, analise as assertivas e assinale a alternativa que aponta a (s) correta (s). O servidor público estável só perderá o cargo:**
- I. por excesso de despesa com pessoal nos limites estabelecidos em lei complementar e desde que a redução em pelo menos 15% (quinze por cento) das despesas com cargos em comissão e funções de confiança não forem suficientes para assegurar o cumprimento dos limites previstos.
- II. em virtude de acordo penal condenatório proferido em grau recursal, ainda que sujeito a recurso especial ou extraordinário.
- III. mediante processo administrativo em que lhe seja assegurada ampla defesa.
- IV. mediante procedimento de avaliação periódica de desempenho, na forma de lei específica, assegurada ampla defesa.
- (A) Apenas III.
- (B) Apenas I e III.
- (C) Apenas III e IV.
- (D) Apenas I, III e IV.
- (E) Apenas II, III e IV.

26. Acerca do Estatuto Dos Servidores Públicos Civis do Estado da Bahia, das Autarquias e das Fundações Públicas Estaduais, com fulcro na Lei Estadual nº 6.677/1994, assinale a alternativa correta.

- (A) Cargo público é o conjunto de atribuições e responsabilidades cometidas a um servidor, com a característica essencial de criação mediante decreto do Chefe do Poder Executivo.
- (B) Em razão dos princípios da eficiência e economicidade, é permitida a prestação de serviços gratuitos, desde que autorizada pelo respectivo Secretário Estadual competente.
- (C) Extinto o cargo ou declarada sua desnecessidade, o servidor estável ficará em disponibilidade sem a percepção de remuneração.
- (D) O concurso público terá validade de 2 (dois) anos, podendo ser prorrogado, dentro desse prazo, uma única vez, por mais 2 (dois) anos, a critério da Administração.
- (E) O servidor que não entrar em exercício, dentro do prazo legal, será exonerado de ofício.

27. Assinale a alternativa correta no tocante às licenças previstas no Estatuto Dos Servidores Públicos Civis do Estado da Bahia, das Autarquias e das Fundações Públicas Estaduais (Lei Estadual nº 6.677/1994).

- (A) A licença concedida dentro de 90 (noventa) dias do término de outra da mesma espécie será considerada como prorrogação.
- (B) O servidor terá direito à licença-prêmio de 03 (três) meses em cada período de 10 (dez) anos de exercício efetivo e ininterrupto, sem prejuízo da remuneração.
- (C) Eleito, o servidor ficará afastado do exercício do cargo a partir da diplomação.
- (D) A licença concedida ao servidor-atleta selecionado para representar o Estado ou o País, durante o período da competição oficial, é sem remuneração.
- (E) A critério da administração, poderá ser concedida ao servidor licença para tratar de interesse particular, pelo prazo de 03 (três) anos consecutivos, sem remuneração, prorrogável uma única vez, por igual período.

28. Sobre o Estatuto da Igualdade Racial (Lei nº 12.288/2010) e os conceitos estabelecidos por ele, relacione as colunas e assinale a alternativa com a sequência correta.

- 1. **Desigualdade racial.**
 - 2. **Desigualdade de gênero e raça.**
 - 3. **Políticas públicas.**
 - 4. **Ações afirmativas.**
- () **Ações, iniciativas e programas adotados pelo Estado no cumprimento de suas atribuições institucionais.**
- () **Assimetria existente no âmbito da sociedade que acentua a distância social entre mulheres negras e os demais segmentos sociais.**
- () **Programas e medidas especiais adotados pelo Estado e pela iniciativa privada para a correção das desigualdades raciais e para a promoção da igualdade de oportunidades.**
- () **Toda situação injustificada de diferenciação de acesso e fruição de bens, serviços e oportunidades, nas esferas pública e privada, em virtude de raça, cor, descendência ou origem nacional ou étnica.**

- (A) 4 – 2 – 3 – 1.
- (B) 3 – 1 – 4 – 2.
- (C) 3 – 2 – 4 – 1.
- (D) 4 – 1 – 3 – 2.
- (E) 1 – 2 – 3 – 4.

29. De acordo com a Lei nº 12.288/2010, que institui o Estatuto da Igualdade Racial, assinale a alternativa correta.

- (A) O Estatuto da Igualdade Racial adota como diretriz político-jurídica a ressocialização dos autores de desigualdade étnico-racial, a valorização da igualdade étnica e o fortalecimento da identidade nacional brasileira.
- (B) O poder público garantirá que o segmento da população negra vinculado aos seguros privados de saúde seja tratado com prioridade no atendimento.
- (C) A capoeira é reconhecida como desporto de criação nacional.
- (D) Nos estabelecimentos de ensino fundamental e de ensino médio, desde que públicos, é obrigatório o estudo da história geral da África e da história da população negra no Brasil.

- (E) Os moradores de comunidades carentes serão beneficiários de incentivos específicos para a garantia do direito à saúde.
- 30. A respeito das disposições da Convenção sobre a eliminação de todas as formas de discriminação contra a mulher, assinale a alternativa INCORRETA.**
- (A) Devem ser tomadas medidas apropriadas, inclusive de caráter legislativo, para suprimir todas as formas de tráfico de mulheres e exploração da prostituição da mulher.
- (B) Os Estados-Partes convém que todo contrato ou outro instrumento privado de efeito jurídico que tenda a restringir a capacidade jurídica da mulher será considerado anulável, salvo se a própria mulher referendar o ato.
- (C) Nada do disposto nesta Convenção prejudicará qualquer disposição que seja mais propícia à obtenção da igualdade entre homens e mulheres e que seja contida na legislação de um Estado-Parte ou em qualquer outra convenção, tratado ou acordo internacional vigente nesse Estado.
- (D) É assegurado às mulheres o direito às mesmas oportunidades de emprego, inclusive a aplicação dos mesmos critérios de seleção em questões de emprego.
- (E) Os Estados-Partes outorgarão à mulher os mesmos direitos que ao homem no que diz respeito à nacionalidade dos filhos.
- 31. Consoante à doutrina, é característica usual do contrato administrativo ser, EXCETO**
- (A) comutativo.
- (B) personalíssimo.
- (C) sinalagmático.
- (D) aleatório.
- (E) formal.
- 32. Segundo o Estatuto Dos Servidores Públicos Civis do Estado da Bahia, das Autarquias e das Fundações Públicas Estaduais, o servidor, por motivos de casamento, poderá ausentar-se do serviço, sem qualquer prejuízo, por**
- (A) 02 (dois) dias consecutivos.
- (B) 03 (três) dias consecutivos.
- (C) 05 (cinco) dias consecutivos.
- (D) 07 (sete) dias consecutivos.
- (E) 08 (oito) dias consecutivos.

- 33. De acordo com a Lei nº 7.716/1989, que define os crimes resultantes de preconceito de raça ou de cor, aquele que incitar o preconceito de raça por intermédio dos meios de comunicação social está sujeito à pena de**
- (A) reclusão de dois a cinco anos e multa.
- (B) trabalho voluntário e restrições de finais de semana.
- (C) reclusão de um a três anos.
- (D) detenção de seis meses a 1 ano e multa.
- (E) somente multa.

Conhecimentos Específicos da Área

- 34. Considerando a mudança de estado físico que ocorre quando uma substância sólida é aquecida, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma a seguir e assinale a alternativa com a sequência correta.**
- () A passagem do estado sólido para o estado líquido denomina-se liquefação.
- () Durante a fusão, a temperatura é constante.
- () Uma substância sólida não tem volume definido, assumindo o volume e a forma do recipiente em que se encontra.
- () Pode ocorrer a mudança direta do estado sólido para o estado gasoso.
- (A) V – F – F – V.
- (B) F – V – F – V.
- (C) F – F – V – V.
- (D) V – V – V – F.
- (E) V – F – V – V.
- 35. Relacione as forças intermoleculares com a sua ocorrência e assinale a alternativa com a sequência correta.**
1. Forças de London.
 2. Ligação de hidrogênio.
 3. Dipolo-dipolo.
- () H₂S
- () NH₃
- () I₂
- (A) 1 – 3 – 2.
- (B) 1 – 2 – 3.
- (C) 3 – 2 – 1.
- (D) 3 – 1 – 2.
- (E) 2 – 3 – 1.

Os símbolos de riscos químicos são encontrados nos rótulos de reagentes e nas fichas de segurança. São de grande importância, pois fornecem informações sobre o armazenamento desse produto e os cuidados a serem tomados em caso de acidentes. Sobre esse assunto, responda as questões 36 e 37.

36. Relacione as colunas e assinale a alternativa com a sequência correta.



- () Perigoso ao meio ambiente.
 () Facilmente inflamável.
 () Corrosivo.
 () Tóxico.

- (A) 3 – 2 – 1 – 4.
 (B) 4 – 3 – 2 – 1.
 (C) 2 – 3 – 4 – 1.
 (D) 3 – 4 – 2 – 1.
 (E) 2 – 4 – 3 – 1.

37. Na ficha de segurança do iodometano, são encontrados os seguintes símbolos de riscos químicos:



Assinale a alternativa INCORRETA sobre esse reagente.

- (A) Tóxico por inalação.
 (B) Provoca queimaduras na pele.
 (C) Pode ser uma substância cancerígena.

- (D) Sua utilização não necessita uso da capela.
 (E) O contato com a pele e os olhos devem ser evitados.

38. Em relação às seguintes moléculas, assinale a alternativa INCORRETA.

1. NaCl
2. CO₂
3. Cl₂
4. NaOH
5. HCl

- (A) 3 e 5 são formadas por ligação covalente polar.
 (B) 2 é formada por ligação covalente dupla.
 (C) 1 e 4 são moléculas composta por íons.
 (D) 3 é obtido pelo processo de eletrólise de 1.
 (E) 4 denomina-se de hidróxido de sódio e é utilizada na produção de sabão.

39. Referente à seguinte reação:



analise as assertivas e assinale a alternativa que aponta as corretas.

- I. É uma reação de combinação.
- II. A molécula de oxigênio é formada por ligação iônica.
- III. A queima de 2 mol de Mg(s) resulta em 1 mol de MgO.
- IV. O produto da reação é um sólido iônico.

- (A) Apenas II e III.
 (B) Apenas I e II.
 (C) Apenas I e IV.
 (D) Apenas I, III e IV.
 (E) Apenas I e III.

40. Considerando uma solução de NaOH com concentração 100 mol/L, qual volume dessa solução deve ser diluído, por adição de água, para se obter 25mL de uma solução 10mol/L, 30 mol/L e 55mol/L, respectivamente?

- (A) 3mL – 8mL – 14 mL.
 (B) 2,5mL – 7,5mL – 13,75 mL.
 (C) 13,75mL – 2,5 mL – 7,5 mL.
 (D) 8mL – 3mL – 14mL.
 (E) 2mL – 7mL – 13 mL.

41. Preencha as lacunas e assinale a alternativa com a sequência correta.

O Ca(OH)_2 é _____, ou seja, em solução aquosa está _____.

- (A) um ácido forte / completamente dissociado
- (B) uma base forte / completamente dissociado
- (C) uma base fraca / parcialmente dissociado
- (D) um ácido forte / parcialmente dissociado
- (E) uma base forte / parcialmente dissociado

42. São as unidades de medida básica, no Sistema Internacional (SI), para as grandezas massa, temperatura e tempo, respectivamente:

- (A) quilograma (kg), Celsius (oC), hora (h).
- (B) grama (g), Celsius (oC), minuto (min).
- (C) miligrama (mg), Kelvin (K), segundo (s).
- (D) grama (g), Fahrenheit (F), hora (h).
- (E) quilograma (kg), Kelvin (K), segundo (s).

43. Para um experimento no laboratório, é necessário 500mL de solução de etilenoglicol 5mol/L. Sabendo que a densidade do etilenoglicol é 1g/cm^3 , o volume necessário para o preparo dessa solução será:

Dado: $MM_{\text{etilenoglicol}} = 62\text{ g/mol}$

- (A) 0,015 L.
- (B) 1,5 L.
- (C) 155 ml.
- (D) 155×10^3 ml.
- (E) 15,5 cm^3 .

44. Considere as seguintes reações para células eletroquímicas e assinale a alternativa correta.

- 1. $\text{Cu}^{2+} + \text{Zn}^0 \rightleftharpoons \text{Cu}^0 + \text{Zn}^{2+}$ $E = 1,1\text{V}$
- 2. $\text{Cu}^0 + \text{Zn}^{2+} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + \text{Zn}^0$ $E = -1,1\text{V}$

- (A) A reação 1 representa uma célula eletrolítica.
- (B) A reação 2 representa uma célula voltaica.
- (C) Na reação 1, o cobre sofre oxidação.
- (D) A reação 2 requer uma fonte externa de energia elétrica para sua operação.
- (E) Na reação 1, o cobre é o anodo.

45. Analise as seguintes moléculas e assinale a alternativa que as classifica, de acordo com a sua função orgânica.

- I. CH_3OH
- II. CH_2CH_2
- III. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$

- (A) I. Éter; II. Álcool; III. Hidrocarboneto.
- (B) I. Ácido carboxílico; II. Hidrocarboneto; III. Éter.
- (C) I. Éter; II. Hidrocarboneto; III. Álcool.
- (D) I. Álcool; II. Hidrocarboneto; III. Éter.
- (E) I. Éter; II. Ácido carboxílico; III. Hidrocarboneto.

46. Marie Curie (1867-1934) realizou diversos estudos envolvendo radiação. Em um de seus estudos, concluiu que átomos de rádio eram fonte de radiação. Considere a seguinte equação nuclear do decaimento alfa (α) de um núcleo do elemento rádio-226 e assinale a alternativa INCORRETA.



- (A) O rádio possui um núcleo com número atômico 88.
- (B) Partículas α tem carga nuclear igual a +4.
- (C) $({}_{88}^{223}\text{Ra})$, $({}_{88}^{224}\text{Ra})$, $({}_{88}^{228}\text{Ra})$ são isótopos do $({}_{88}^{226}\text{Ra})$
- (D) Partículas α tem grau não penetrante e podem ser detidas por uma folha de papel.
- (E) Após a perda de uma partícula α , o rádio-226 se converte em radônio-222.

47. É de grande importância que um técnico em química conheça e saiba fazer o uso correto dos materiais encontrados em um laboratório. Diante disso, assinale a alternativa que apresenta a correlação do equipamento com a sua correta utilização.

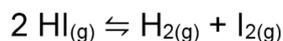
- (A) Dessecador: utilizado na destilação, tem como finalidade condensar vapores gerados pelo aquecimento de líquidos.
- (B) Balão volumétrico: utilizado em medidas aproximadas de volume.
- (C) Condensador: possui controle de temperatura e é utilizado para secagem de material.
- (D) Kitassato: utilizado em conjunto com o funil de Buchner em filtrações a vácuo.
- (E) Pipeta: aparelhos volumétricos construídos para conter exatamente um certo volume de líquido.

48. Sobre os fatores que alteram a velocidade de uma reação, assinale a alternativa correta.

- (A) Quanto maior a concentração dos reagentes, menor a velocidade da reação.
- (B) Inibidores facilitam a formação do complexo ativado.
- (C) Um aumento de temperatura causa uma diminuição da energia de ativação.
- (D) Um catalisador causa um aumento na energia de ativação.
- (E) Quanto menor a superfície de contato, maior a velocidade da reação.

49. Assinale a alternativa que apresenta o valor da constante de equilíbrio (K) da reação de decomposição do iodeto de hidrogênio (representada a seguir), sabendo que as concentrações dos reagentes e produtos, no equilíbrio, são:

$$[H_2]=1,83 \times 10^{-3} \text{ mol/L}, [I_2]= 3,12 \times 10^{-3} \text{ mol/L} \quad e \quad [HI]= 17,67 \times 10^{-3} \text{ mol/L}.$$



- (A) 0,018
- (B) 0,08
- (C) 0,030
- (D) 0,012
- (E) 0,010

50. Assinale a alternativa INCORRETA sobre a prática de segurança em laboratório de química.

- (A) É imprescindível conhecer a toxicidade do reagente que irá ser utilizado no experimento.
- (B) Resíduos devem ser separados corretamente, de acordo com as suas características e destino de descarte.
- (C) Jaleco de algodão e luvas são os únicos equipamentos de proteção individual (EPI) que devem ser utilizados em um laboratório.
- (D) Não é permitido comer, beber ou fumar no laboratório.
- (E) Chuveiros de emergência e lavador de olhos são equipamentos de segurança indispensáveis em laboratórios e são utilizados em caso de acidentes com líquidos corrosivos e/ou inflamáveis.

51. Considere a reação entre o ácido sulfúrico e o hidróxido de sódio e assinale a alternativa que apresenta a soma dos índices m, n, o e p.



- (A) 24
- (B) 12
- (C) 8
- (D) 10
- (E) 6

52. Qual é a concentração de íons sódio, em mol/L, presentes em 10g de cloreto de sódio dissolvidos em 50mL de água?

(Considere: $MM_{Na}=23g/mol$, $MM_{Cl}=35g/mol$)

- (A) 5,82
- (B) 2,43
- (C) 4,75
- (D) 3,44
- (E) 1,50

53. A partir de uma análise gravimétrica, pode-se determinar o teor de substâncias em uma determinada amostra por pesagem direta desse elemento puro ou de seu derivado de composição conhecida. Um exemplo é a determinação de cloreto a partir de sua precipitação com nitrato de prata. Sobre a sequência de operações que usualmente é utilizada em processos gravimétricos, assinale a alternativa com a ordem correta.

- (A) Secagem – preparo da amostra – digestão – precipitação – filtração – lavagem – pesagem.
- (B) Preparo da amostra – digestão – precipitação – lavagem – filtração – secagem – pesagem.
- (C) Digestão – preparo da amostra – precipitação – secagem – filtração – lavagem – pesagem.
- (D) Preparo da amostra – filtração – precipitação – digestão – lavagem – secagem – pesagem.
- (E) Preparo da amostra – precipitação – digestão – filtração – lavagem – secagem – pesagem.