



**ESTADO DO ACRE**  
**SECRETARIA DE ESTADO DA GESTÃO ADMINISTRATIVA**  
**SECRETARIA DE ESTADO DE SAÚDE**

**CONCURSO PÚBLICO para o cargo de**  
**Químico**

**PROVA**  
**S10 - P**  
**MANHÃ**

**ATENÇÃO:**  
Verifique se o tipo de prova deste caderno de questões confere com o seu cartão de respostas.



**TRANSCREVA, EM ESPAÇO DETERMINADO NO SEU CARTÃO DE RESPOSTAS, A FRASE DO POETA WALT WHITMAN PARA EXAME GRAFOTÉCNICO**

**"Se há alguma coisa sagrada é o corpo humano."**

**ATENÇÃO**

● DURAÇÃO DA PROVA: 5 horas.

● ESTE CADERNO CONTÉM 80 (OITENTA) QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA, CADA UMA COM 5 ALTERNATIVAS DE RESPOSTA – A, B, C, D e E – CONFORME DISPOSIÇÃO ABAIXO:

Disciplinas	Quantidade de questões	Valor de cada questão
Língua Portuguesa	5	1
Ética e Legislação na Administração Pública	10	1
História e Geografia do Acre	5	1
Conhecimentos de Saúde Pública	20	1
Conhecimentos Específicos	40	1

● VERIFIQUE SE ESTE MATERIAL ESTÁ EM ORDEM, CASO CONTRÁRIO, NOTIFIQUE IMEDIATAMENTE O FISCAL.

● RESERVE OS 30 (TRINTA) MINUTOS FINAIS PARA MARCAR SEU CARTÃO DE RESPOSTAS.

**LEIA AS INSTRUÇÕES ABAIXO**

- Após identificado e instalado na sala, você não poderá consultar qualquer material, enquanto aguarda o horário de início da prova.
- Siga, atentamente, a forma correta de preenchimento do Cartão de Respostas, conforme estabelecido no próprio.
- Não haverá substituição do Cartão de Respostas por erro do candidato.

**Por motivo de segurança:**

- O candidato só poderá retirar-se definitivamente da sala após 1 (uma) hora do início efetivo da prova;
- Somente faltando 1 (uma) hora para o término da prova, o candidato poderá retirar-se levando o seu Caderno de Questões;
- O candidato que optar por se retirar sem levar o seu Caderno de Questões, não poderá copiar suas respostas por qualquer meio. O descumprimento dessa determinação será registrado em ata e acarretará a eliminação do candidato; e
- Ao terminar a prova, o candidato deverá retirar-se imediatamente do local, não sendo possível nem mesmo a utilização dos banheiros e/ou bebedouros.
- Ao terminar a prova, é de sua responsabilidade entregar ao fiscal o Cartão de Respostas assinado. Não se esqueça dos seus pertences.
- Os três últimos candidatos deverão permanecer na sala até que o último candidato entregue o Cartão de Respostas.
- O fiscal de sala não está autorizado a alterar quaisquer destas instruções. Em caso de dúvida, solicite a presença do coordenador local.

**BOA PROVA!**

[www.funcab.org](http://www.funcab.org)

Leia o texto a seguir e responda às questões propostas.

### Roda dos expostos

Ele foi um dos últimos bebês colocados na roda dos expostos. Mas a vida compensou-o devidamente. Entregue a uma família de classe média alta, gente sensível e carinhosa, teve uma infância feliz, com os irmãos, com brinquedos, com livros. Estudou, entrou na universidade, formou-se em Medicina, tornou-se um neurocirurgião famoso, respeitado no país e no exterior. Os pais adotivos faleceram quando tinha quarenta anos. Pouco antes de morrer a mãe revelou-lhe a história da roda dos expostos...

Ele sabia-se adotado, e achava que tinha elaborado bem sua condição, mas a história abalou-o profundamente. Entrou em depressão, mas, depois de fazer psicoterapia, conseguiu aceitar a história. Mais que isso, encontrou uma maneira até certo ponto original de lidar com o trauma.

Mandou construir uma roda dos expostos. Não é uma roda pequena, para bebês; é algo grande, onde ele, homem robusto, cabe facilmente. E a partir daí criou uma espécie de ritual.

Todos os anos, no dia de seu aniversário, a porta da luxuosa mansão em que mora é aberta, e, no vão, os empregados colocam a grande roda dos expostos. Ele, vindo da rua, entra nela. A roda gira, uma campainha soa, e logo ele se vê dentro de sua casa, onde a família – uma grande família, esposa, filhos, filhas, netos – recebe-o entre abraços e exclamações de júbilo. Cantam o “parabéns a você”, a roda é retirada e a festa tem início, agora com a presença de amigos e familiares.

Nos primeiros anos as pessoas achavam estranho esse costume. Depois, deram-se conta de que aquilo correspondia a uma necessidade emocional e aceitaram-no. Até o cumprimentam pela ideia, simbólica e generosa.

O que não lhe perguntam, e nem ele fala a respeito, é em que pensa no momento que a roda está girando, transportando-o do exterior para o interior, do abandono para o acolhimento. Dura poucos segundos, esse intervalo, e nem há tempo para refletir muito. Mas é então, certamente, que ele descobre os segredos de sua vida.

(SCLIAR, Moacyr. Roda dos expostos. In: *Histórias que os jornais não contam*. 2ª ed. Rio de Janeiro: Agir, 2009. pp. 109-110.)

### Questão 01

Indique, dentre as alternativas a seguir, o fragmento de texto que é construído por uma gradação.

- A) “Ele foi um dos últimos bebês colocados na roda dos expostos. Mas a vida compensou-o devidamente.” (§ 1)
- B) “Estudou, entrou na universidade, formou-se em Medicina, tornou-se um neurocirurgião famoso, respeitado no país e no exterior.” (§ 1)
- C) “Entrou em depressão, mas, depois de fazer psicoterapia, conseguiu aceitar a história.” (§ 2)
- D) “Não é uma roda pequena, para bebês; é algo grande, onde ele, homem robusto, cabe facilmente.” (§ 3)
- E) “Todos os anos, no dia de seu aniversário, a porta da luxuosa mansão em que mora é aberta, e, no vão, os empregados colocam a grande roda dos expostos.” (§ 4)

### Questão 02

“Pouco antes de morrer a mãe revelou-lhe a história da roda dos expostos...” (§ 1)

Indique a alternativa em que a posição da vírgula conserva o sentido expresso no texto.

- A) Pouco, antes de morrer a mãe revelou-lhe a história da roda, dos expostos.
- B) Pouco antes de morrer a mãe, revelou-lhe a história da roda dos expostos.
- C) Pouco antes de morrer, a mãe, revelou-lhe a história da roda dos expostos.
- D) Pouco, antes de morrer a mãe, revelou-lhe a história da roda dos expostos.
- E) Pouco antes de morrer, a mãe revelou-lhe a história da roda dos expostos.

### Questão 03

No texto, o termo destacado no fragmento “Não é uma roda pequena, para bebês; é algo grande, onde ele, homem ROBUSTO, cabe facilmente.” (§ 3) pode ser substituído, sem alteração de sentido, por:

- A) sadio.
- B) enérgico.
- C) forte.
- D) poderoso.
- E) sólido.

Questão 04

“Mais que isso, encontrou uma maneira até certo ponto ORIGINAL de lidar com o trauma.

Mandou construir uma roda dos expostos.”  
(§ 2 e § 3)

No texto, quanto à ideia de o personagem construir uma roda dos expostos, o uso do termo destacado no fragmento se refere:

- A) ao ineditismo, pois foi a primeira vez que alguém construiu uma versão adulta da roda dos expostos.
- B) à extraordinariedade, pois a construção da versão adulta da roda dos expostos é admirável.
- C) à verdade, pois o sentimento que leva o personagem à construção da roda dos expostos é autêntico.
- D) ao primitivismo, pois é possível comprovar que o personagem constrói a primeira roda dos expostos adulta.
- E) à singularidade, pois só existe uma roda dos expostos em tamanho adulto de excelente qualidade.

Questão 05

Indique a alternativa que substitui a oração reduzida, destacada no fragmento “Ele, VINDO DA RUA, entra nela.” (§ 4) sem alteração de sentido em relação ao texto.

- A) Ele, pelo fato de vir da rua, entra nela.
- B) Ele, visto que vem da rua, entra nela.
- C) Ele, ainda que venha pela rua, entra nela.
- D) Ele, quando vem da rua, entra nela.
- E) Ele, caso venha pela rua, entra nela.

ÉTICA E LEGISLAÇÃO NA ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA

Questão 06

A vigente Constituição Federal estabelece expressamente como um dos objetivos fundamentais da República Federativa do Brasil:

- A) a erradicação da utilização da energia nuclear.
- B) o reconhecimento e a promoção das desigualdades sociais e regionais.
- C) a promoção do bem de todos e de todas as formas de discriminação.
- D) o compromisso com uma economia eminentemente agrária.
- E) a erradicação da marginalização e da pobreza.

Questão 07

Conforme artigo 5º da Constituição Federal vigente, são exemplos de direitos e garantias fundamentais:

- A) inviolabilidade domiciliar e soberania.
- B) inviolabilidade de dados e direito de herança.
- C) inviolabilidade da intimidade e tratamento favorecido.
- D) acesso à informação e obrigatoriedade de associação.
- E) direito de herança e de associação para fins paramilitares.

Questão 08

O princípio administrativo que impõe o controle de resultados da Administração Pública, a redução do desperdício e a execução do serviço público com rendimento funcional é denominado princípio da:

- A) legalidade.
- B) impessoalidade.
- C) eficiência.
- D) publicidade.
- E) moralidade.

Questão 09

O servidor estatutário estável cuja demissão for invalidada por sentença judicial:

- A) será reintegrado apenas se não existir novo ocupante estável de sua vaga.
- B) não será reintegrado, mas tão somente indenizado.
- C) será reintegrado em seu cargo sem porém fazer jus aos direitos correspondentes ao período do afastamento.
- D) ficará em disponibilidade caso seu cargo tenha sido declarado desnecessário ou extinto.
- E) ficará em disponibilidade caso exista novo ocupante estável de sua vaga.

Questão 10

Segundo a Lei nº 9.784/1999, é correto afirmar que o processo administrativo:

- A) admite recurso, que tramitará no máximo por três instâncias administrativas.
- B) inicia-se apenas por provocação de organizações e associações representativas de interesses coletivos.
- C) comporta a adoção de forma escrita ou verbal.
- D) pode ser decidido por ato do perito que tenha participado de sua instrução.
- E) inadmite hipótese de delegação ou avocação da competência administrativa.

Questão 11

São modalidades licitatórias:

- A) convite e sondagem.
- B) concurso e promoção.
- C) leilão e permissão.
- D) consulta e concessão.
- E) pregão e concorrência.

Questão 12

Ao contrário do que ocorre nas demais modalidades de licitação, a homologação é realizada após a adjudicação na seguinte modalidade:

- A) tomada de preços.
- B) concorrência.
- C) convite.
- D) pregão.
- E) concurso.

Questão 13

Conforme a Lei nº 8.429/1992 (Lei de Improbidade Administrativa) se um agente público deixa de praticar, indevidamente, um ato de ofício, sua conduta:

- A) não pode ser considerada ato de improbidade caso não resulte em enriquecimento ilícito.
- B) pode ser considerada ato de improbidade mesmo que dela não resulte enriquecimento ilícito ou lesão ao erário.
- C) pode ser considerada ato de improbidade somente se dela resultar lesão ao erário.
- D) não pode ser considerada ato de improbidade caso não resulte em lesão ao erário e enriquecimento ilícito.
- E) não pode ser considerada ato de improbidade porque não há interesse lesivo ou sentimento pessoal que justifique sua omissão.

Questão 14

As informações consideradas ultrassecretas pela Lei de Acesso à Informação (Lei nº 12.527/2011) têm prazo máximo de sigilo, contado da data de sua produção, de:

- A) vinte e cinco anos.
- B) dez anos.
- C) quinze anos.
- D) vinte anos.
- E) cinco anos.

Questão 15

O funcionário público que, em razão de sua função, sabendo inequivocamente da sustação por ordem judicial da cobrança de tributo, ainda assim o exige empregando meio que a lei não autoriza comete o crime de:

- A) corrupção passiva.
- B) excesso de exação.
- C) condescendência criminosa.
- D) peculato.
- E) advocacia administrativa.

HISTÓRIA E GEOGRAFIA DO ACRE

Questão 16

“O Tratado de Petrópolis foi considerado por Gastão da Cunha e muitos outros como o mais importante de todos os ajustes diplomáticos do Brasil desde a Independência. O Barão do Rio Branco pensava da mesma forma, pois tinha consciência de que se tratava de difícil construção política, que havia requerido excepcional competência no manejo do poder, na dosagem bem proporcionada de força e compromisso.”

(RICUPERO, Rubens. *Rio Branco: o Brasil no mundo*. Rio de Janeiro: Contraponto-Petrobrás, 2000, p. 31).

O episódio que antecedeu, a assinatura do Tratado de Petrópolis foi:

- A) a proclamação do Estado Independente do Acre por Luís Gálvez.
- B) a eleição do Barão do Rio Branco como Presidente do Brasil.
- C) a construção da Ferrovia Madeira-Mamoré entre o Acre e o Amazonas.
- D) a criação de uma Reserva Extrativista de látex na fronteira com o Peru.
- E) o acordo com o governo da Colômbia para apoio no litígio fronteiriço.

Questão 17

No início do século XX, após alguns conflitos e assinaturas de tratados, o Acre foi decretado Território Federal. Atualmente, goza do *status* de Estado, sendo uma das unidades da federação. O Acre foi elevado à condição de Estado por meio da Lei nº 4.070/1962, assinada pelo Presidente da República:

- A) Jânio Quadros.
- B) João Goulart.
- C) Ernesto Geisel.
- D) Juscelino Kubitschek.
- E) Tancredo Neves.

Questão 18

O relevo do estado do Acre possui características semelhantes ao de parte significativa da região Norte, onde existem diferentes unidades de relevo. Algumas delas são encontradas no Acre. Entre as unidades de relevo a seguir, a que ocupa a maior extensão territorial do estado do Acre é:

- A) Tabuleiros do Norte da Amazônia.
- B) Chapadas do Meio-Norte.
- C) Depressão do Rio Amazonas.
- D) Tabuleiros Interioranos.
- E) Depressão do Norte da Amazônia.

Questão 19

Entre os Municípios a seguir, o que possui fronteira com a Bolívia é:

- A) Tarauacá.
- B) Rio Branco.
- C) Porto Acre.
- D) Plácido de Castro.
- E) Santa Rosa do Purus.

Questão 20

Abrange áreas do centro-leste do vale do Acre, sendo drenadas por rios da bacia hidrográfica do Purus (rio Acre e seus afluentes) e da bacia hidrográfica do Madeira (rio Abunã e seus afluentes). É a microrregião mais populosa; economicamente, a mais importante. Por estas condições, centraliza a principal praça comercial e as poucas indústrias locais. Ademais, é nesta região que alguns municípios apresentam os maiores índices de áreas desmatadas. Disto provém ser esta região área de grande expansão das atividades agrícolas e pecuárias no Estado.

(SILVA, Silvio Simione da. *Das "Microrregiões Geográficas" às "Regionais de Desenvolvimentos": regionalização das terras acreanas e as possibilidades de novos arranjos no princípio do século XX*. NERA-FCT/UNESP, 2005).

A microrregião acima descrita é:

- A) Brasileia.
- B) Tarauacá.
- C) Rio Branco.
- D) Cruzeiro do Sul.
- E) Sena Madureira.

CONHECIMENTOS DE SAÚDE PÚBLICA

Questão 21

O Instituto Nacional de Previdência Social (INPS) foi criado no contexto do regime autoritário de 1964 com o objetivo central de aumentar a eficiência do sistema. A respeito desse instituto, analise as alternativas abaixo e marque a correta.

- A) A Lei Eloy Chaves consolida especialmente o componente assistencial do Instituto Nacional de Previdência Social, concretizando e fortalecendo o modelo hospitalocêntrico.
- B) O INPS foi criado com a promulgação da Lei da Previdência Social que uniformizou as regras previdenciárias já existentes, mas manteve a organização institucional segmentada.
- C) A lógica da prestação de assistência à saúde pelo INPS privilegiava a compra de serviços às grandes corporações médicas privadas, notadamente hospitais e multinacionais fabricantes de medicamentos.
- D) No decorrer de sua existência, o INPS destacou-se pela introdução de inovações na assistência médico-sanitária, tais como técnicas de programação e avaliação e métodos de capacitação de pessoal em saúde pública.
- E) A maior inovação que adveio com o INPS foi a criação do Serviço de Assistência Médica Domiciliar e de Urgência (SAMDU), até então inexistente no setor público, embora comum na prática privada.

Questão 22

A Constituição Federal legitima o direito de todos os cidadãos às ações de saúde em todos os níveis, assim como explicita que o dever de prover esse direito é responsabilidade do Poder Público. A respeito do que estabelece essa lei sobre o SUS, analise:

- I. Uma das atribuições do Sistema Único de Saúde é incrementar, em sua área de atuação, o desenvolvimento científico e tecnológico.
- II. É vedada a destinação de recursos públicos para auxílios ou subvenções às entidades filantrópicas.
- III. A União, os Estados, o Distrito Federal e os Municípios aplicarão, anualmente, em ações e serviços públicos de saúde, o mínimo de 10% das arrecadações previstas em lei para este fim.

Assinale:

- A) se somente a afirmativa I estiver correta.
- B) se somente a afirmativa II estiver correta.
- C) se somente a afirmativa III estiver correta.
- D) se somente as afirmativas I e II estiverem corretas.
- E) se somente as afirmativas II e III estiverem corretas.

Questão 23

Com base nos preceitos constitucionais, a construção do SUS se norteia por princípios doutrinários e organizativos. Considerando esses princípios, assinale a alternativa correta.

- A) O princípio da igualdade pressupõe que cada pessoa é um todo indivisível assim como as ações de promoção, proteção e recuperação da saúde formam também um todo indivisível e não podem ser compartimentalizadas.
- B) A universalidade é a garantia de atenção à saúde por parte do sistema a todo e qualquer cidadão. Com a universalidade, o indivíduo passa a ter direito de acesso a todos os serviços públicos de saúde.
- C) A integralidade tem o objetivo de assegurar ações e serviços de todos os níveis de acordo com a complexidade que cada caso requeira, more o cidadão onde morar, sem privilégios e sem barreiras.
- D) A regionalização é entendida como uma redistribuição das responsabilidades de saúde entre os vários níveis de governo, a partir da ideia de que quanto mais perto do fato a decisão for tomada, mais chance haverá de acerto.
- E) O princípio da descentralização considera que a organização da rede permite um conhecimento maior dos problemas de saúde da população da área delimitada, favorecendo as diversas ações voltadas para a prevenção e promoção da saúde.

Questão 24

A Lei nº 8.080/1990 determina que a necessidade de contratação de serviços privados, quando ocorre por insuficiência do setor público, deve se dar sob algumas condições. Considerando tais condições, analise as afirmativas a seguir:

- I. A celebração do contrato deve se dar conforme as normas de direito público, ou seja, o interesse público deve prevalecer sobre o particular.
- II. A instituição privada deverá estar de acordo com os princípios básicos e normas técnicas do SUS, uma vez que, quando contratada, atua em nome deste.
- III. Dentre os serviços privados, as instituições não lucrativas terão preferência exclusiva na participação do SUS.

Assinale:

- A) se somente a afirmativa I estiver correta.
- B) se somente a afirmativa II estiver correta.
- C) se somente a afirmativa III estiver correta.
- D) se somente as afirmativas I e II estiverem corretas.
- E) se somente as afirmativas II e III estiverem corretas.

Questão 25

A respeito da evolução das ações e serviços de saúde no Brasil, assinale a alternativa INCORRETA:

- A) O conceito abrangente de saúde, definido na Constituição Federal de 1988, norteou a mudança progressiva dos serviços, passando de um modelo assistencial centrado na doença para um modelo de atenção integral à saúde.
- B) A promulgação da Lei Orgânica da Previdência Social viabilizou a unificação da previdência, visto que uniformizava os tipos de benefícios concedidos, a forma de contribuição para o financiamento do sistema e os procedimentos administrativos dos institutos.
- C) Apesar de o atendimento médico ser uma das prerrogativas dos beneficiários da previdência, desde a promulgação da Lei Elloy Chaves, as legislações dos vários IAPs revelam que os serviços de saúde tinham importância secundária e restrições que variavam de órgão para órgão.
- D) Foi em 1960, no final do período desenvolvimentista de Kubitschek, que se consolidou a duplicidade de responsabilidades federais no campo da saúde, divididas entre o Ministério da Saúde (MS) e o Ministério da Previdência Social.
- E) O Serviço Especial de Saúde Pública (SESP), criado em 1942, foi responsável por ações sanitárias em regiões afastadas do país, mas com interesse estratégico para a economia, como a região de produção de borracha na Amazônia.

Questão 26

Os recursos federais destinados a ações e serviços de saúde são organizados e transferidos na forma de blocos de financiamento. A esse respeito, analise as alternativas a seguir e marque a correta.

- A) Os recursos federais que compõem cada bloco de financiamento serão transferidos exclusivamente aos Municípios, fundo a fundo, em conta única e específica para cada bloco de financiamento.
- B) O componente Piso da Atenção Básica Fixo – PAB Fixo, é constituído por recursos financeiros destinados ao financiamento de estratégias tais como Saúde da Família e Agentes Comunitários de Saúde.
- C) O componente Fundo de Ações Estratégicas e Compensação – FAEC, será composto pelos recursos destinados ao financiamento de itens tais como transplantes e procedimentos vinculados.
- D) A execução das ações e serviços de saúde no âmbito do componente Básico da Assistência Farmacêutica é centralizada, sendo de responsabilidade direta do governo federal.
- E) Cabem aos Estados e aos Municípios com população superior a 500.000 (quinhentos mil) habitantes, o financiamento e a aquisição dos medicamentos contraceptivos e insumos do Programa Saúde da Mulher.

Questão 27

No Sistema Único de Saúde, uma Rede de Atenção à Saúde corresponde ao(à):

- A) conjunto de ações e serviços de saúde articulados em níveis de complexidade crescente, com a finalidade de garantir a integralidade da assistência à saúde.
- B) espaço geográfico contínuo constituído por agrupamentos de Municípios limítrofes com a finalidade de integrar a organização e a execução de ações e serviços de saúde.
- C) conjunto de serviços de saúde específicos para o atendimento da pessoa que, em razão de agravo ou de situação laboral, necessita de atendimento especial.
- D) espaço de integração e pactuação das ações e serviços de saúde com a finalidade de articular políticas e programas de interesse para a saúde.
- E) descrição geográfica da distribuição de recursos humanos e de ações e serviços de saúde ofertados pelo SUS e pela iniciativa privada.

Questão 28

O Contrato Organizativo da Ação Pública da Saúde é o acordo de colaboração entre os entes federativos para a organização da rede interfederativa de atenção à saúde que tem como objetivo:

- A) pactuar os aspectos operacionais, financeiros e administrativos da gestão compartilhada do SUS, de acordo com a definição da política de saúde dos entes federativos.
- B) a organização e a integração das ações e dos serviços de saúde sob a responsabilidade dos entes federativos em uma Região de Saúde, com a finalidade de garantir a integralidade da assistência aos usuários.
- C) definir diretrizes de âmbito nacional, estadual, regional e interestadual, a respeito da organização das redes de atenção à saúde, principalmente no tocante à gestão institucional e à integração das ações e serviços dos entes federativos.
- D) promover a descentralização, para as Unidades Federadas e para os Municípios, dos serviços e ações de saúde de abrangência estadual e municipal, respectivamente.
- E) identificar e consolidar os serviços estaduais e municipais de referência nacional para o estabelecimento de padrões técnicos de assistência à saúde, promovendo assim a integração entre os entes federados.

Questão 29

Uma das competências exclusivas da Comissão Intergestor Tripartite diz respeito à pactuação das(os):

- A) referências das regiões intra e interestaduais de atenção à saúde para o atendimento da integralidade da assistência.
- B) diretrizes gerais sobre Regiões de Saúde, integração de limites geográficos e referência e contrarreferência.
- C) responsabilidades dos entes federativos na Rede de Atenção à Saúde, de acordo com o seu porte demográfico e seu desenvolvimento econômico-financeiro.
- D) critérios para o planejamento integrado das ações e serviços de saúde da Região de Saúde, em razão do compartilhamento da gestão.
- E) aspectos vinculados à integração das ações e serviços de saúde entre os entes federativos.

Questão 30

Os Conselhos de Saúde consubstanciam a participação da sociedade organizada na administração do SUS, propiciando e melhorando o controle social do sistema. A respeito desses órgãos, analise:

- I. Para que os Municípios recebam quaisquer recursos do Ministério da Saúde ou se habilitem a seus programas é necessário que o Conselho Municipal de Saúde exista e esteja em funcionamento.
- II. A legislação estabelece a composição paritária dos usuários em relação aos outros segmentos representados nos Conselhos de Saúde.
- III. Uma das atribuições do Conselho Nacional de Saúde é acompanhar a execução do cronograma de transferência de recursos financeiros, consignados ao SUS, aos Estados, Municípios e Distrito Federal.

Assinale:

- A) se somente a afirmativa I estiver correta.
- B) se somente a afirmativa II estiver correta.
- C) se somente a afirmativa III estiver correta.
- D) se somente as afirmativas I e II estiverem corretas.
- E) se as afirmativas I, II e III estiverem corretas.

Questão 31

Considerando as disposições legais do Planejamento da Saúde, assinale a alternativa correta.

- A) O processo de planejamento da saúde será descendente e integrado, do nível federal até o nível local.
- B) A Comissão Intergestor Bipartite estabelecerá as diretrizes a serem observadas na elaboração dos planos de saúde.
- C) O planejamento da saúde é obrigatório para os entes públicos e será indutor de políticas para a iniciativa privada.
- D) Compete ao Conselho Municipal de Saúde pactuar as etapas do processo e os prazos do planejamento municipal.
- E) No planejamento do SUS não são considerados os serviços e as ações prestados pela iniciativa privada, mesmo que de forma complementar ao SUS.

Questão 32

“O monitoramento contínuo do país, estado, município, região e/ou território por meio de estudos e análises que revelem o comportamento dos principais indicadores de saúde, priorizando questões relevantes e contribuindo para um planejamento de saúde mais abrangente” faz parte das ações desenvolvidas pela:

- A) vigilância epidemiológica.
- B) vigilância sanitária.
- C) vigilância em saúde ambiental.
- D) vigilância da situação de saúde.
- E) vigilância em saúde do trabalhador.

Questão 33

A Vigilância Sanitária, no seu campo de competência, detecta emergências em saúde pública e define ações de intervenção. Um dos sistemas de informação utilizados para auxiliar esse tipo de ação é o “Notivisa”, que é responsável por:

- A) comunicar eventos adversos e queixas técnicas relacionados a produtos e equipamentos de saúde.
- B) notificar surtos relacionados ao consumo de todos os tipos de alimentos e agrotóxicos.
- C) notificar eventos adversos e queixas técnicas relacionados com os produtos sob vigilância sanitária, tais como sangue e componentes.
- D) comunicar eventos adversos e queixas técnicas em relação ao consumo de medicamentos.
- E) notificar eventos relacionados a viajantes, meios de transporte e produtos, bem como intoxicações e envenenamentos.

Questão 34

O Conselho Nacional de Secretários de Saúde (Conass) e o Conselho Nacional de Secretarias Municipais de Saúde (Conasems) são reconhecidos como entidades representativas dos entes estaduais e municipais com a finalidade de:

- A) tratar de matérias referentes à saúde e declaradas de utilidade pública e de relevante função social.
- B) definir as instâncias e os mecanismos de controle, avaliação e de fiscalização das ações e serviços de saúde.
- C) pactuar a organização e o funcionamento das ações e serviços de saúde integrados em redes de atenção à saúde.
- D) articular políticas e programas que abranjam, em especial, as ações de vigilância sanitária e de farmacoepidemiologia.
- E) promover a integração entre os serviços de saúde e as instituições de ensino profissional e superior.

Questão 35

A malária é uma doença de notificação compulsória e endêmica na região da Amazônia Legal. Os casos ocorridos nessa região deverão ser registrados no:

- A) Sistema Nacional de Notificação e Vigilância de Agravos – SNNVA.
- B) Sistema de Informação de Vigilância Epidemiológica – SIVEP – Malária.
- C) Sistema de Informação de Agravos de Notificação – SINAN.
- D) Sistema de Notificação de Doenças Endêmicas – SNDE.
- E) Sistema de Notificação Compulsória da Amazônia Legal – SNCAL.

Questão 36

Dados do Ministério da Saúde dão conta que nos anos de 2012 e 2013 foram notificados 688 e 3.116 casos de dengue, respectivamente, no estado do Acre. Isso significa que o aumento de casos de dengue de um ano para o outro foi de, aproximadamente:

- A) 353%.
- B) 452%.
- C) 656%.
- D) 264%.
- E) 532%.

Questão 37

Em uma determinada população suscetível, verificou-se que a incidência do sarampo tende a aumentar a cada três anos. Esse fenômeno denomina-se:

- A) variação irregular.
- B) variação sazonal.
- C) epidemia progressiva.
- D) variação cíclica.
- E) surto epidêmico.

Questão 38

Considerando as características desejáveis de um indicador de saúde, preencha a Segunda Coluna de acordo com a opção correspondente na Primeira.

Primeira Coluna

- (1) Disponibilidade
- (2) Adaptabilidade
- (3) Estabilidade
- (4) Rastreabilidade

Segunda Coluna

- ( ) capacidade de resposta às mudanças.
- ( ) permanência no tempo, permitindo a formação de série histórica.
- ( ) facilidade de identificação da origem dos dados, seu registro e manutenção.
- ( ) facilidade de acesso para coleta, estando disponível a tempo.

A sequência correta é:

- A) 1, 2, 3 e 4.
- B) 4, 3, 1 e 2.
- C) 1, 4, 2 e 3.
- D) 3, 2, 4 e 1.
- E) 2, 3, 4 e 1.

Questão 39

De acordo com o que dispõe a Lei Orgânica da Saúde a respeito das ações e serviços do “Subsistema de Atenção à Saúde Indígena”, analise as afirmativas abaixo e marque a opção correta.

- I. O Subsistema de Atenção à Saúde Indígena deverá ser, como o SUS, descentralizado, hierarquizado e regionalizado.
- II. As populações indígenas terão direito a participar dos organismos colegiados de formulação, acompanhamento e avaliação das políticas de saúde, tais como o Conselho Estadual de Saúde.
- III. O SUS servirá de retaguarda e referência ao Subsistema de Atenção à Saúde Indígena sem, no entanto, modificar ou adaptar sua estrutura e organização nas regiões onde residem essas populações.

Está(ão) correta(s) somente:

- A) a afirmativa I.
- B) a afirmativa II.
- C) a afirmativa III.
- D) as afirmativas I e II.
- E) as afirmativas II e III.

Questão 40

Um dos novos elementos incorporados ao SUS pelo Decreto nº 7.508/2011 é a Relação Nacional de Ações e Serviços de Saúde – RENASES. A respeito das disposições legais sobre a RENASES, é correto afirmar:

- A) Os Comitês de Saúde disporão sobre a RENASES em âmbito nacional, observadas as diretrizes pactuadas pela CIT.
- B) A RENASES compreende todas as ações e serviços que o SUS oferece ao usuário para atendimento da integralidade da assistência à saúde.
- C) Os Municípios pactuarão, nos Conselhos de Saúde, as suas responsabilidades em relação ao rol de ações e serviços constantes da RENASES.
- D) Somente os Estados poderão adotar relações de ações e serviços de saúde complementares a RENASES.
- E) Os Estados serão responsáveis por consolidar e publicar as atualizações na RENASES a cada 4 anos.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Questão 41

Assinale a alternativa que apresenta um metal classificado na tabela periódica como um actínio.

- A) U
- B) Ca
- C) W
- D) Rh
- E) K

Questão 42

A alternativa que apresenta somente elementos classificados, na tabela periódica como semimetais, é a:

- A) B, Te, K
- B) B, Ge, Xe
- C) Ge, Sb, Po
- D) Po, P, Te
- E) Te, Ce, Kr

Questão 43

O elemento químico com o maior potencial de ionização encontra-se na opção:

- A) H
- B) He
- C) Be
- D) Mg
- E) Ca

Questão 44

O elemento químico com o maior raio atômico encontra-se na alternativa:

- A) Li
- B) Rb
- C) Na
- D) Cs
- E) K

Questão 45

A substância com fórmula molecular  $\text{PCl}_5$  apresenta a seguinte geometria molecular:

- A) tetraédrica.
- B) linear.
- C) trigonal planar.
- D) quadrado planar.
- E) bipirâmide trigonal.

Questão 46

A alternativa, que apresenta fórmula do um ácido de Lewis, tem correta especificação em:

- A)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- B)  $\text{AlCl}_3$
- C) HCl
- D) HBr
- E)  $\text{NH}_3$

Questão 47

A reação abaixo representa uma reação do tipo:



- A) oxiredução.
- B) dupla troca.
- C) precipitação.
- D) ácido-base
- E) substituição.

Questão 48

A massa molar do ácido sulfuroso ( $\text{H}_2\text{SO}_3$ ) é igual a:

- A) 98 g/mol
- B) 108 g/mol
- C) 82 g/mol
- D) 116 g/mol
- E) 70 g/mol

Questão 49

Assinale a alternativa que apresenta a equação química corretamente balanceada.

- A)  $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- B)  $3\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- C)  $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- D)  $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- E)  $3\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{H}_2\text{O}$

Questão 50

Em uma titulação de neutralização de 50 mL de HCl 0,1M por uma solução de NaOH 0,2M serão gastos:

- A) 50 mL
- B) 25 mL
- C) 10 mL
- D) 100 mL
- E) 250 mL

Questão 51

Assinale a alternativa que apresenta um indicador para volumetria de neutralização.

- A) EDTA
- B) Negro de Eriocromo
- C) KSCN
- D) Fenolftaleína
- E) Goma de amido

Questão 52

Assinale a alternativa que apresenta um indicador empregado em titulações de precipitação:

- A) Vermelho de metila
- B) Calcon
- C) Alaranjado de metila
- D) Azul de bromotimol
- E)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_4$

Questão 53

Assinale a alternativa que apresenta um reagente empregado em volumetria de precipitação:

- A) AgNO<sub>3</sub>
- B) PbS
- C) CdCl<sub>2</sub>
- D) AgI
- E) KOH

Questão 54

Assinale a alternativa que apresenta uma substância empregada na padronização de solução de KMnO<sub>4</sub>.

- A) Biftalato de potássio.
- B) Carbonato de sódio.
- C) Oxalato de sódio.
- D) Ácido benzoico.
- E) Ácido succínico.

Questão 55

Assinale a alternativa que apresenta somente reagentes de determinação empregados em volumetria de oxiredução.

- A) Ca(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>, LiMnO<sub>4</sub> e AgMnO<sub>4</sub>.
- B) HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> e NaOH.
- C) LiMnO<sub>4</sub>, EDTA e Fenolftaleína.
- D) Ce(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>, KBrO<sub>3</sub> e KIO<sub>4</sub>.
- E) Fe(MnO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S e KOH.

Questão 56

O pH de uma solução preparada pela mistura de 500 mL de metanoato de sódio 0,01M e 500 mL de ácido metanoico 0,01M é igual a:  
(Dados: pKa Ácido metanoico = 3,77)

- A) 4,74
- B) 10,4
- C) 1,54
- D) 3,77
- E) 5,65

Questão 57

Considerando a Entalpia padrão de reação (ΔH°) julgue as sentenças abaixo:

- I. A entalpia padrão de reação é a entalpia da reação, quando os reagentes estão em proporções estequiométricas e nas condições normais de temperatura e pressão, ou seja, 100 °C e 500 kPa.
- II. Se o valor de entalpia padrão é negativo a reação é exotérmica.
- III. A entalpia padrão de reação não depende da estequiometria da reação. Assim, a entalpia da reação A → B é mesma para 2A → 2B.
- IV. Em condições de baixas pressões, a entalpia de reação é praticamente independente da pressão.
- V. A entalpia padrão de reação não depende do estado físico dos produtos obtidos. Assim, as reações abaixo terão o mesmo valor de entalpia:



Estão corretas apenas as sentenças:

- A) I e V
- B) III e IV
- C) II e IV
- D) IV e V
- E) I e II

Questão 58

A combustão do metano é representada pela reação abaixo:



Valor de ΔG° desta reação é igual a:

(Dados: ΔG<sub>f</sub>° CH<sub>4</sub>(g) = -50,6 kJ/mol;  
ΔG<sub>f</sub>° CO<sub>2</sub>(g) = -395 kJ/mol; ΔG<sub>f</sub>° H<sub>2</sub>O(g) = -228 kJ/mol)

- A) -800,4 kJ
- B) +1220,4 kJ
- C) +800,4 kJ
- D) -1500,6 kJ
- E) -850,5 kJ

Questão 59

Uma substância, cuja geometria molecular é do tipo quadrado planar, apresenta hibridação:

- A)  $sp$
- B)  $sp^3$
- C)  $sp^3d^2$
- D)  $sp^2$
- E)  $sp^2d$

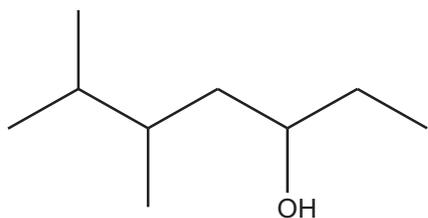
Questão 60

Assinale a alternativa que apresenta o composto com o átomo de carbono de maior estado de oxidação:

- A) Metano.
- B) Ácido Fórmico.
- C) Metanol.
- D) Formaldeído.
- E) Clorometano.

Questão 61

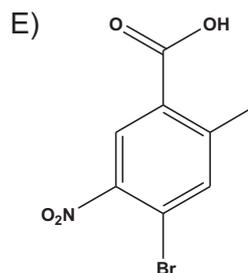
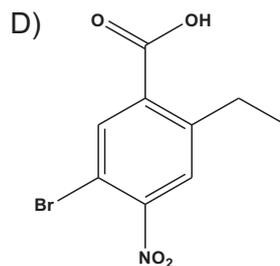
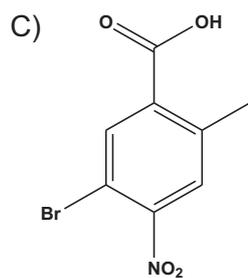
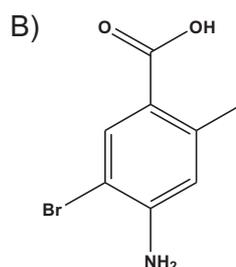
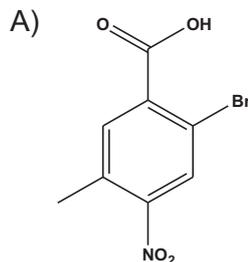
O nome do composto abaixo, segundo as regras oficiais de nomenclatura da IUPAC, é corretamente apresentado na alternativa:



- A) 2,3-dimetil-heptan-5-ol
- B) 2-isopropil-hexan-4-ol
- C) 5-isopropil-hexan-3-ol
- D) 5,6-dimetil-heptan-3-ol
- E) 5,6-dimetil-hexan-3-ol

Questão 62

A estrutura química do Ácido 5-bromo-2-metil-4-nitro-benzoico é corretamente apresentada na alternativa:



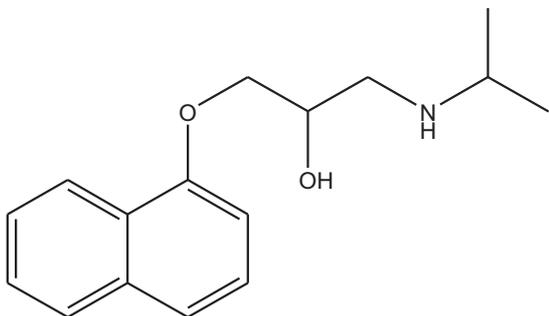
Questão 63

Assinale a alternativa que apresenta um exemplo de composto carbonilado.

- A) Acetona
- B) Trietilamina
- C) Clorofórmio
- D) Etanol
- E) Eteno

Questão 64

O propranolol cuja estrutura é representada abaixo apresenta em sua estrutura os seguintes grupos funcionais:



- A) Éster, Amida e Fenol.
- B) Éter, Amina e Álcool.
- C) Éster, Amina e Fenol.
- D) Éter, Amina e Fenol.
- E) Éster, Amida e Álcool.

Questão 65

Assinale a alternativa que apresenta um composto heterocíclico aromático.

- A) Piperidina
- B) Piperazina
- C) Tetraidrofurano
- D) Fenol
- E) Imidazol

Questão 66

As forças intermoleculares predominantes em alcanos são:

- A) pontes de hidrogênio.
- B) interações dipolo-dipolo.
- C) interações eletrostáticas.
- D) ligações covalentes.
- E) forças de dispersão.

Questão 67

Assinale a alternativa que apresenta os compostos orgânicos em ordem crescente de acidez:

- A) Etanol, Ácido Etanoico e Fenol.
- B) Fenol, 2,4,6 trinitrofenol, 4-nitrofenol.
- C) Ácido butanoico, Butanol e Butano.
- D) Etano, Eteno e Etino.
- E) Propano, Ácido propanóico e Propanol.

Questão 68

Assinale a alternativa que apresenta um par de isômeros:

- A) Butano e Butanol.
- B) 2-Penteno e 2-Pentino.
- C) Éter-etílico e Álcool etílico.
- D) Propeno e Ciclopropano.
- E) Benzeno e Xileno.

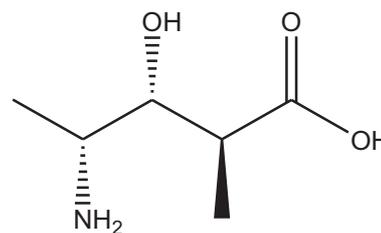
Questão 69

Assinale a alternativa que apresenta um isômero da glicose.

- A) Sacarose
- B) Lactose
- C) Ribose
- D) Frutose
- E) Trealose

Questão 70

O correto assinalamento das configurações absolutas dos estereocentros da estrutura representada abaixo está apresentado na alternativa:



- A) 2R,3R,4R
- B) 2S,3S,4R
- C) 2S,3R,4R
- D) 2S,3S,4S
- E) 2R,3S,4R

Questão 71

Em relação à isomeria espacial julgue as sentenças abaixo:

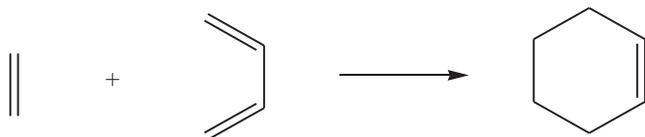
- I. Uma molécula é quiral se ela possuir um plano de simetria.
- II. As notações *cis* e *trans* são aplicáveis apenas a alcenos.
- III. Compostos *meso* são compostos aquirais que apresentam estereocentros.
- IV. As notações *D* e *L* são atribuídas de acordo com o sentido do desvio da luz plano-polarizada.
- V. Um composto que apresenta em sua estrutura apenas um átomo de carbono tetraédrico ligados a quatro grupos diferentes é um composto quiral.

Estão corretas apenas as sentenças:

- A) III e V
- B) I e II
- C) II e IV
- D) IV e V
- E) I e V

Questão 72

A reação abaixo é chamada de:



- A) Reação de Bigineli.
- B) Reação de Diels-Alder.
- C) Reação de Manich.
- D) Reação de Kolbe.
- E) Reação de Reformatsky.

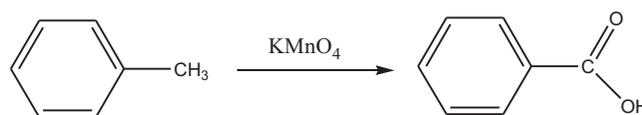
Questão 73

Em uma reação de Substituição Nucleofílica Bimolecular (S<sub>N</sub>2), a velocidade da reação, quando se duplica a concentração do nucleófilo é afetada da seguinte forma:

- A) não é afetada.
- B) duplicada.
- C) reduzida a um quarto.
- D) triplicada.
- E) quadruplicada.

Questão 74

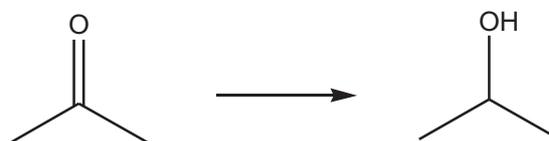
A reação mostrada abaixo é exemplo de uma reação do tipo:



- A) Adição.
- B) Eliminação.
- C) Substituição.
- D) Redução.
- E) Oxidação.

Questão 75

O reagente capaz de realizar a reação abaixo está representado na alternativa:



- A) KMnO<sub>4</sub>
- B) Ag<sub>2</sub>O
- C) NaBH<sub>4</sub>
- D) NaOH
- E) H<sub>2</sub>N<sub>2</sub>

Questão 76

Um método para a separação de uma mistura heterogênea contendo um sólido e um líquido é representado pela alternativa:

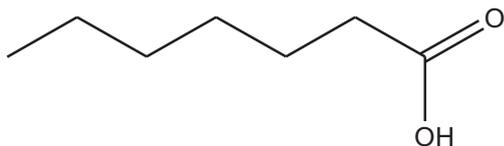
- A) filtração a vácuo.
- B) destilação simples.
- C) decantação.
- D) sublimação.
- E) destilação fracionada.

Questão 77

Dentre as opções, a seguir, assinale a alternativa que apresenta uma mistura, a qual só pode ser separada por destilação fracionada.

- A) Água e cloreto de sódio.
- B) Água e diclorometano.
- C) Etanol e sulfato de sódio.
- D) Água e acetona.
- E) Cloreto de sódio e acetanilida.

Questão 78

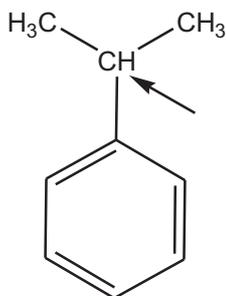


**Ácido Heptanoico**

O espectro de infravermelho da substância representada acima apresenta uma forte absorção em  $1711\text{ cm}^{-1}$ . Este sinal é referente à:

- A) deformação axial da ligação O-H.
- B) deformação angular da ligação O-H.
- C) deformação axial das ligações C-H.
- D) deformação axial da ligação C=O.
- E) deformação angular da ligação C=O.

Questão 79



**Cumeno**

A multiplicidade do sinal referente ao átomo de hidrogênio indicado pela seta em espectroscopia de ressonância magnética nuclear de hidrogênio ( $^1\text{H}$ -RMN) é corretamente assinalada na alternativa:

- A) dubleto.
- B) singleto
- C) tripleto
- D) sexteto.
- E) septeto.

Questão 80

Assinale a alternativa que NÃO representa um tipo de separador de íons em espectrometria de massas.

- A) Multiplicador de elétrons.
- B) Filtro de massas com quadrupolo.
- C) Captura de íons com quadrupolo.
- D) Setor magnético.
- E) Tempo de voo.