

## LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES NESTA PÁGINA

\* Você recebeu do fiscal o seguinte material:

- a) este **Caderno de Questões** com o enunciado das 70 (setenta) questões da prova objetiva.
- b) uma **Folha de Respostas**, destinada às respostas das questões da prova objetiva.

\* É responsabilidade do candidato certificar-se de que recebeu a prova correspondente ao cargo para o qual concorre (verifique o cabeçalho do **Caderno de Questões**). Notifique o fiscal qualquer irregularidade.

\* **SOMENTE APÓS AUTORIZADO O INÍCIO DA PROVA**, VERIFIQUE SE ESTE CADERNO DE QUESTÕES ESTÁ COMPLETO E EM ORDEM. NOTIFIQUE O FISCAL QUALQUER IRREGULARIDADE IMEDIATAMENTE.

\* **FOLHEAR O CADERNO DE QUESTÕES ANTES DO INÍCIO DA PROVA IMPLICA NA ELIMINAÇÃO DO CANDIDATO.**

\* Verifique se as informações contidas na **Folha de Respostas** estão corretas. Caso contrário, notifique o fiscal.

\* Após a conferência, o candidato deverá assinar no espaço próprio da **Folha de Respostas**, à caneta esferográfica de tinta na cor preta ou azul.

\* Tenha muito cuidado com a **Folha de Respostas** para não **DOBRAR**, **AMASSAR** ou **MANCHAR**. A **Folha de Respostas** somente poderá ser substituída caso esteja danificada em suas margens superior ou inferior – **BARRA DE RECONHECIMENTO PARA LEITURA ÓTICA**.

\* Ao candidato somente será permitido levar o Caderno de Questões 1 (uma) hora antes do horário previsto para término da prova. Item 10.17, alínea “c” do edital.

\* Será **ELIMINADO** do Concurso o candidato que:

- a) for surpreendido durante o período de realização de sua prova portando (carregando consigo, levando ou conduzindo) armas ou aparelhos eletrônicos (bip, telefone celular, qualquer tipo de relógio com mostrador digital, walkman, agenda eletrônica, notebook, palmtop, receptor, gravador, controle de alarme de carro, etc), quer seja na sala de prova ou nas dependências do seu local de prova. Item 10.20, alínea “c” do edital.
- b) ausentar-se da sala de prova, durante o período de realização de sua prova, portando a folha de respostas da prova objetiva, o caderno de questões, ou qualquer equipamento eletrônico. Item 10.20, alínea “i” do edital.
- c) fizer anotação de informações relativas às suas respostas da prova objetiva, em qualquer meio. Item 10.20, alínea “f” do edital.
- d) não permitir a coleta da digital, no procedimento descrito no subitem 10.18 do edital. Item 10.20, alínea “l” do edital.

\* Quando terminar, entregue obrigatoriamente ao fiscal a **Folha de Respostas**. A entrega do **Caderno de Questões** é obrigatória se o candidato terminar a prova antes de faltar 1 (uma) hora para o término desta. **NÃO DEIXE DE ASSINAR A LISTA DE PRESENÇA**.

\* **Será automaticamente eliminado do Concurso Público o candidato que descumprir as instruções contidas no Caderno de Questões. Item 10.17, alínea “j” do edital.**

\* Consulte as próximas atividades no cronograma na guia Cronogramas, acessando a página do concurso em [www.funrio.org.br](http://www.funrio.org.br).

\* Transcreva em letra cursiva, no espaço próprio na **Folha de Respostas**, a frase abaixo apresentada entre aspas.

**“Faça. Ou não faça. Não existe a tentativa”** (Mestre YODA, Star Wars)

## ◆ LÍNGUA PORTUGUESA ◆

As questões 01 a 04 tomarão por base a seguinte crônica, de Agapito Paes, publicada no sítio de notícias “Bahia Já” em 17/07/2015:

**Tenda de Jorge *luthier* dá um jeito em sua viola**

Salvador, a cidade musical, tem alguns *luthiers* (ou violeiros) – profissionais que consertam e reparam instrumentos de cordas – violão, bandolim, cavaquinho, viola, violino, baixo, etc. – e quase sempre ficam situados próximo à Praça da Sé, principal ponto de encontro dos músicos profissionais que tocam na noite baiana. O ponto dos músicos fica em frente à Primavera, antiga loja de venda de instrumentos que se situa na esquina da entrada da Saldanha, e nas imediações do Edifício Themis.

Hoje, no Cantinho da Bahia, Agapito, nosso repórter curioso e que sempre anda de olhos nesses pontos, foi conhecer Jorge Souza, o *luthier* da Alma Musical, uma tenda que se situa no Ed. Churchill, na Rua José Gonçalves, centro – esta rua sai da Praça da Sé em direção à ladeira da Praça. José Gonçalves, para quem não sabe, foi governador da Província da Bahia.

Jorge é craque em consertar instrumentos de corda, e sua tenda ou cantinho fica numa lojinha na sobreloja do Churchill, um prédio antigo ainda com aqueles elevadores com porta de sanfona. Então, se você tem um violão precisando de ajustar as tarrachas, de dar uma arrumada nos trastes do braço, ou se tem um cavaco precisando dar uma ajeitada porque não afina, é só ir no Jorge.

Os preços dos serviços variam de acordo com cada trabalho, e as peças de reposição os clientes compram nas lojas que ficam na José Gonçalves e na Praça da Sé. Não aceita cartões. Só no efetivo, no capilé ao vivo.

(Fonte: <http://www.bahiaja.com.br/agapitopaes/cantinhosdabahia/coluna/2015/07/17/tenda-de-jorge-luthier-da-um-jeito-em-sua-viola,4538,0.html>) - adaptado

**QUESTÃO 01**

A crônica tem um estilo bastante peculiar porque privilegia o aspecto

- A) cultural acima do musical.
- B) literário acima do cultural.
- C) informativo acima do literário.
- D) musical acima do informativo.
- E) comercial acima do municipal.

**QUESTÃO 02**

Depreende-se da leitura atenta do texto que há um motivo especial para que o cronista aborde como tema os serviços de um profissional como Jorge. Assinale-o.

- A) Salvador é uma cidade musical.
- B) As lojas de venda de instrumentos ficam na entrada da Saldanha.
- C) A Rua José Gonçalves homenageia um antigo governador da Bahia.
- D) O cronista tem um cavaco precisando de uma ajeitada porque não afina.
- E) O homem que conserta instrumentos de cordas não aceita cartão de crédito.

**QUESTÃO 03**

Após a leitura atenta do texto, ficamos com a informação de que a Praça da Sé

- A) foi construída após a demolição da Igreja da Sé.
- B) funcionou como o principal terminal de ônibus da cidade.
- C) é o local onde trabalha o profissional focalizado pelo cronista.
- D) foi palco de manifestações populares ao longo de sua história.
- E) é o principal ponto de encontro de músicos que tocam na noite baiana.

**QUESTÃO 04**

Assinale a única alternativa que pode ser comprovada com alguma passagem do texto.

- A) Jorge conserta também alguns instrumentos de sopro.
- B) Jorge aceita pagamentos em dinheiro ou em instrumentos.
- C) Jorge conserta os instrumentos, mas só oferece a mão de obra.
- D) Jorge toca na noite baiana após cumprir expediente em sua tenda.
- E) Jorge cobra preço fixo para qualquer tipo de serviço, exceto afinação.

**QUESTÃO 05**

De acordo com as regras ortográficas em vigor, a única dupla de palavras corretamente hifenizadas é

- A) cata-vento & gira-sol.
- B) dedo-duro & passa-tempo.
- C) pé-de-meia & inter-regional.
- D) pé-de-moleque & copo-de-leite.
- E) anti-econômico & luso-fônico.

**QUESTÃO 06**

Assinale a única alternativa que mostra uma frase escrita inteiramente de acordo com as regras de acentuação gráfica vigentes.

- A) Nas aulas de Literatura, eu li poemas árcades do tempo da Inconfidência.
- B) Nas aulas de Filosofia, estudei um pouco sobre os pensadores iconoclastas.
- C) Nas aulas de Química, aprendi um pouco de eletrólise, alcalinos e alogênios.
- D) Nas aulas de Português, estudei figuras como metáfora, metonímia e prosopopéia.
- E) Nas aulas de Música, eu descobri instrumentos como a cítara, o trompéte e o oboé.

**QUESTÃO 07**

As alternativas abaixo mostram uma notícia publicada no Jornal do Comercio de 01/05/2015 transcrita com pontuações diferentes. Qual a única transcrição que está rigorosamente correta quanto ao uso dos sinais de pontuação?

- A) As Filipinas podem renovar o apelo por clemência a uma cidadã do país condenada por tráfico de drogas na Indonésia, cuja sentença de morte foi suspensa temporariamente, mas isso dependerá do resultado de um caso de tráfico de pessoas relacionado à sua prisão.
- B) As Filipinas podem renovar o apelo por clemência a uma cidadã do país condenada por tráfico de drogas na Indonésia, cuja sentença de morte, foi suspensa temporariamente, mas isso dependerá do resultado de um caso de tráfico de pessoas relacionado à sua prisão.

- C) As Filipinas podem renovar o apelo por clemência a uma cidadã do país condenada por tráfico de drogas na Indonésia, cuja sentença de morte foi suspensa temporariamente, mas isso dependerá do resultado, de um caso de tráfico de pessoas relacionado à sua prisão.
- D) As Filipinas podem renovar, o apelo por clemência a uma cidadã do país condenada por tráfico de drogas na Indonésia, cuja sentença de morte foi suspensa temporariamente, mas isso dependerá do resultado de um caso de tráfico de pessoas relacionado à sua prisão.
- E) As Filipinas podem renovar o apelo por clemência a uma cidadã do país condenada por tráfico de drogas na Indonésia, cuja sentença de morte foi suspensa temporariamente, mas isso dependerá do resultado de um caso de tráfico de pessoas relacionado, à sua prisão.

**QUESTÃO 08**

“ATENÇÃO! Proibido estacionar no acesso a rampa, de segunda a sábado, das 7 as 18h. Sujeito a guincho!”

Para essa mensagem ser colocada numa placa na entrada do prédio, só faltava verificar quantos acentos de crase tinham de ser colocados de acordo com as normas da língua-padrão. Feita a consulta a um especialista, foram colocados os acentos corretos, a saber:

- A) nenhum acento.  
B) um acento.  
C) dois acentos.  
D) três acentos.  
E) quatro acentos.

**QUESTÃO 09**

“Agradeço a todos pelo apoio que deram à nossa família. Nós nunca esqueceremos vocês.”

Num exercício sobre pronomes, o professor propôs aos alunos que reescrevessem a frase acima substituindo os termos sublinhados por pronomes oblíquos átonos coerentes com a frase original. A resposta dada como correta foi esta:

- A) Agradeço-os pelo apoio que nos deram. Nós nunca os esqueceremos.  
B) Agradeço-lhes pelo apoio que nos deram. Nós nunca os esqueceremos.  
C) Agradeço-os pelo apoio que lhe deram. Nós nunca lhes esqueceremos.  
D) Agradeço-los pelo apoio que nos deram. Nós nunca nos esqueceremos.  
E) Agradeço-lhes pelo apoio que lhe deram. Nós nunca lhes esqueceremos.

**QUESTÃO 10**

Assinale a alternativa que mostra uma forma verbal de estrutura plena, isto é, com quatro morfemas.

- A) (tu) compres.  
B) (eles) amaram.  
C) (nós) traremos.  
D) (ele) inflacionou.  
E) (eu) contemplassse.

**QUESTÃO 11**

Um publicitário recebeu a incumbência de dar um nome original para o lançamento de uma promoção de viagens turísticas à África. Usando corretamente o radical erudito correspondente à ideia positiva da campanha, o publicitário apresentou ao cliente a palavra

- A) Africastenia.
- B) Africafobia.
- C) Africafagia.
- D) Africamania.
- E) Africametria.

**QUESTÃO 12**

Assinale a alternativa que mostra um período cuja segunda oração tem valor adverbial em relação à primeira.

- A) Se não tiveres passaporte, não viajarás.
- B) Mal a reunião começou, ele apresentou sua renúncia.
- C) Uma fragrância que envolvia a todos perfumava a noite.
- D) O salão permanecerá fechado até que a segurança o libere para a festa.
- E) A fim de que as eleições decorressem tranquilamente, foram tomadas algumas providências.

**QUESTÃO 13**

As comunicações que partem dos órgãos públicos federais devem ser compreendidas por todo e qualquer cidadão brasileiro. Para atingir esse objetivo, há que evitar o uso de uma linguagem restrita a determinados grupos. Não há dúvida que um texto marcado por expressões de circulação restrita, como a gíria, os regionalismos vocabulares ou o jargão técnico, tem sua compreensão dificultada. (Manual de Redação da Presidência da República)

Sobre o trecho transcrito acima é correto afirmar que seu segundo período tem uma oração

- A) subordinada adjetiva.
- B) coordenada sindética.
- C) subordinada adverbial.
- D) coordenada assindética.
- E) subordinada substantiva.

**QUESTÃO 14**

Assinale a alternativa que mostra uma frase com **erro** de concordância segundo as regras da língua-padrão.

- A) A pesquisa linguística e o ensino de gramática normativa deve caminhar lado a lado nas aulas de língua.
- B) As pesquisas realizadas por vários autores representam um marco divisor no campo da reflexão linguística.
- C) Os fatores que atuam sobre o comportamento linguístico dos falantes podem ser internos ou externos ao sistema.
- D) Vários estudos e pesquisas enfocam a variação na concordância de número como bastante geral e bem significativa.
- E) A linguística e os estudos sobre variação contribuíram muito para concretizar uma nova prática no ensino da língua.

**QUESTÃO 15**

A primeira estrofe da canção que serve de tema para a novela “A Regra do Jogo” diz: “O Sol há de brilhar mais uma vez / A luz há de chegar aos corações / Do mal será queimada a semente / O amor será eterno novamente.” (Nelson Cavaquinho e Élcio Soares)

Observa-se, neste trecho, a presença da seguinte figura de linguagem:

- A) metáfora.
- B) catacrese.
- C) pleonasma.
- D) eufemismo.
- E) onomatopeia.

**QUESTÃO 16**

Nas comunicações oficiais a serem mantidas com uma instituição de ensino cujo cargo máximo é o de Reitor, uma correspondência a ele enviada deve ser assim endereçada:

- A) Ao Magnífico Reitor.
- B) Ao Magnânimo Reitor.
- C) Ao Prezado Senhor Reitor.
- D) Ao Ilustríssimo Dr. Reitor.
- E) Ao Eminente Prof. Dr. Reitor.

**◆ LEGISLAÇÃO DO SERVIÇO PÚBLICO ◆****QUESTÃO 17**

De acordo com o regime jurídico dos servidores públicos civis da União, das autarquias e das fundações públicas federais, o retorno do servidor estável ao cargo anteriormente ocupado é definido como

- A) recondução.
- B) reversão.
- C) readaptação.
- D) promoção.
- E) transferência.

**QUESTÃO 18**

Acerca da declaração de bens e valores que compõem o patrimônio privado de agente público, nos termos da Lei Federal nº 8.429, de 02 de junho de 1992 e alterações, é correto afirmar que

- A) a apresentação da declaração de bens é obrigatória somente no ato da posse.
- B) o agente público que se recusar a prestar a declaração no prazo determinado será punido com advertência.
- C) a declaração de bens somente deverá ser atualizada a cada três anos, após o ingresso do agente no serviço público.
- D) a apresentação de declaração falsa sujeita o agente público à suspensão de suas atividades por noventa dias.
- E) a posse e o exercício de agente público ficam condicionados à apresentação da declaração de bens e valores que compõem seu patrimônio.

**QUESTÃO 19**

A Lei Federal nº 11.892, de 29 de dezembro de 2008 e alterações, que criou os Institutos Federais de Educação, Ciência e Tecnologia, estabelece que seus Reitores serão nomeados pelo

- A) Pró-Reitor.
- B) Ministro da Educação.
- C) Presidente do Conselho Nacional de Educação.
- D) Presidente da República.
- E) Diretor do Fundo Nacional de Educação.

**QUESTÃO 20**

O regime jurídico dos servidores públicos civis da União, das autarquias e das fundações públicas federais, estabelece que somente haverá posse nos casos de provimento de cargo por

- A) seleção simples.
- B) convocação.
- C) nomeação.
- D) reversão.
- E) alocação.

**QUESTÃO 21**

De acordo com o regime jurídico dos servidores públicos civis da União, das autarquias e das fundações públicas federais, constituem indenizações ao servidor, dentre outras, as seguintes:

- A) auxílio natalidade e ajuda de custo.
- B) gratificação extraordinária e diárias.
- C) gratificação especial e diárias.
- D) ajuda de custo e transporte.
- E) transporte e gratificação extraordinária.

**QUESTÃO 22**

Conforme disposições do regime jurídico dos servidores públicos civis da União, das autarquias e das fundações públicas federais, o servidor fará jus a trinta dias de férias, sendo que

- A) para o primeiro período aquisitivo serão exigidos seis meses de efetivo exercício.
- B) sua acumulação é expressamente vedada.
- C) as faltas ao serviço podem ser levadas à conta das férias.
- D) seu parcelamento, ainda que seja por interesse da administração, é proibido.
- E) o pagamento da remuneração das férias será efetuado até 2 (dois) dias antes do início do respectivo período.

**QUESTÃO 23**

Segundo a Constituição Federal de 1988, a República Federativa do Brasil rege-se nas suas relações internacionais, dentre outros, pelos seguintes princípios:

- A) autodeterminação dos povos e intervenção permanente.
- B) independência nacional e solução dos conflitos pela guerra.
- C) repúdio ao terrorismo e independência nacional.
- D) defesa da paz e distinção entre os Estados.
- E) intervenção permanente e repúdio ao terrorismo.

**QUESTÃO 24**

A Constituição Federal de 1988 estabelece que a lei regulará a individualização da pena e adotará, entre outras, as seguintes:

- A) privação da liberdade e trabalhos forçados.
- B) interdição de direitos e banimento.
- C) prestação social alternativa e caráter perpétuo.
- D) restrição da liberdade e perda de bens.
- E) trabalhos forçados e banimento.

**QUESTÃO 25**

Constitui direito dos trabalhadores urbanos e rurais, além de outros que visem à melhoria de sua condição social,

- A) o seguro desemprego, em caso de desemprego voluntário.
- B) a garantia de salário, podendo ser inferior ao mínimo, para os que percebem remuneração variável.
- C) o décimo terceiro salário com base na remuneração integral ou no valor da aposentadoria.
- D) a remuneração do trabalho noturno igual à do diurno.
- E) a remuneração do serviço extraordinário superior, no mínimo, em trinta por cento à do normal.

**QUESTÃO 26**

Quanto aos sindicatos e à associação sindical, a Constituição Federal de 1988 estabelece que

- A) a lei não poderá exigir autorização do Estado para a fundação de sindicato, ressalvado o registro no órgão competente.
- B) a participação dos sindicatos nas negociações coletivas de trabalho é facultativa.
- C) todo trabalhador é obrigado a filiar-se ou a manter-se filiado a sindicato.
- D) ao sindicato cabe a defesa dos direitos e interesses coletivos da categoria, exceto em questões judiciais.
- E) o aposentado filiado tem direito a votar, mas não pode ser votado nas organizações sindicais.

**QUESTÃO 27**

A Constituição Federal de 1988 dispõe que a proteção à família, à maternidade, à infância, à adolescência e à velhice, assim como o amparo às crianças carentes, constituem objetivos

- A) da assistência social.
- B) do ensino complementar básico.
- C) do programa suplementar de promoção humanística.
- D) da universalização dos princípios culturais.
- E) do plano complementar de saúde pública.

## ◆ RACIOCÍNIO LÓGICO ◆

**QUESTÃO 28**

Antônio é médico ou Bruno é engenheiro. Se Bruno é engenheiro, então Carlos é atleta. Douglas é professor se e somente se Carlos não é atleta. Ora, Douglas é professor. Logo,

- A) Antônio é médico e Bruno é engenheiro.
- B) Antônio é médico e Carlos é atleta.
- C) Antônio não é médico e Carlos não é atleta.
- D) Bruno não é engenheiro e Carlos é atleta.
- E) Bruno não é engenheiro e Carlos não é atleta.

**QUESTÃO 29**

Um paciente é diagnosticado com uma determinada doença se apresentar pelo menos dois dentre os sintomas (X, Y e Z). Foram realizados exames em duzentos pacientes e os seguintes resultados foram obtidos:

- I – 80 pacientes não apresentaram nenhum dos três sintomas;
- II – 70 pacientes apresentaram o sintoma X;
- III – 90 pacientes apresentaram o sintoma Y;
- IV – 20 apresentaram apenas o sintoma Z;
- V – 10 pacientes apresentaram os três sintomas simultaneamente.

No mínimo, quantos desses duzentos pacientes serão diagnosticados com a referida doença?

- A) 10.
- B) 20.
- C) 30.
- D) 50.
- E) 60.

**QUESTÃO 30**

A proposição “Pedro gosta de comida japonesa e Raquel não gosta de comida italiana” é falsa e a proposição “Pedro gosta de comida japonesa se e somente se Raquel não gosta de comida italiana” é verdadeira, logo conclui-se que

- A) Pedro não gosta de comida japonesa e Raquel gosta de comida italiana.
- B) Pedro não gosta de comida japonesa e Raquel não gosta de comida italiana.
- C) Pedro gosta de comida japonesa e Raquel gosta de comida italiana.
- D) Pedro gosta de comida japonesa se e somente se Raquel gosta de comida italiana.
- E) Se Pedro não gosta de comida japonesa, então Raquel não gosta de comida italiana.

**QUESTÃO 31**

A negação de “Alberto gosta de futebol ou Bianca é morena” é:

- A) Se Alberto gosta de futebol então Bianca é morena.
- B) Alberto gosta de futebol se e somente se Bianca é morena.
- C) Alberto não gosta de futebol e Bianca não é morena.
- D) Alberto não gosta de futebol ou Bianca não é morena.
- E) Alberto gosta de futebol e Bianca é morena.

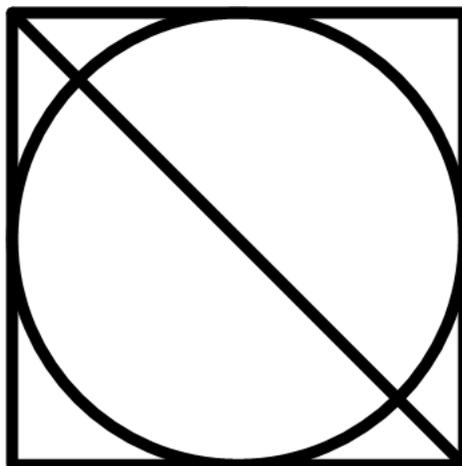
**QUESTÃO 32**

Uma empresa possui 500 funcionários, sendo 400 de nível médio e 100 de nível superior. A empresa concedeu um aumento salarial de 10% para os funcionários de nível médio e de 5% para os de nível superior. Comparando-se a média salarial da empresa antes dos aumentos com a média salarial após os aumentos, verifica-se que o aumento percentual na média salarial foi de 7,5%. Sabendo-se que os salários dos funcionários de um mesmo nível são iguais, antes do aumento, a razão entre o salário do funcionário de nível superior e o de nível médio é

- A) 2.
- B) 2,5.
- C) 3.
- D) 4.
- E) 5.

**QUESTÃO 33**

A figura mostra uma circunferência inscrita em um quadrado. Sabendo-se que a área do triângulo, também inscrito no quadrado, é igual ao perímetro da circunferência, o lado do quadrado é igual a:



- A)  $0,5\pi$ .
- B)  $0,75\pi$ .
- C)  $\pi$ .
- D)  $1,75\pi$ .
- E)  $2\pi$ .

**QUESTÃO 34**

Dois atletas treinam em uma pista oval de 800 metros de comprimento. Em um determinado treinamento, esses dois atletas partem da linha de largada dessa pista no mesmo instante e no mesmo sentido. Após 15 minutos de corrida o mais rápido concluiu a 5ª volta, enquanto o mais lento percorreu  $\frac{3}{4}$  da quinta volta. Considerando que os atletas mantêm velocidade constante em toda a corrida, quanto tempo após a largada os dois se encontram pela primeira vez?

- A) 50.
- B) 55.
- C) 60.
- D) 65.
- E) 70.

**QUESTÃO 35**

A soma de dois números naturais é 20. Sabendo-se que um desses números é múltiplo do outro, o maior valor possível da diferença entre o maior e o menor desses números é

- A) 10.
- B) 12.
- C) 14.
- D) 16.
- E) 18.

**◆ CONHECIMENTOS GERAIS ◆****QUESTÃO 36**

A campanha para as eleições presidenciais brasileiras de 2014 teve um momento trágico. O candidato do PSB à presidência morreu após a queda, em um bairro residencial em Santos, do jato particular em que viajava. Seu nome era

- A) Eduardo Campos.
- B) Leonel Brizola.
- C) Antonio Palocci.
- D) Jarbas Vasconcelos.
- E) Antônio Carlos Magalhães.

**QUESTÃO 37**

Observe estas três afirmações sobre o Estado da Bahia:

- I – A Bahia é o quarto maior estado brasileiro em extensão territorial.
- II – A Bahia faz divisa com Pernambuco, Alagoas e Sergipe, mas não com o Piauí.
- III – O rio mais importante da Bahia é o Jequitinhonha, que cruza o estado do sul para o norte.

Quantas dessas afirmações estão corretas?

- A) Todas as três.
- B) Nenhuma das três.
- C) Apenas as duas últimas.
- D) Apenas as duas primeiras.
- E) Apenas a primeira e a terceira.

**QUESTÃO 38**

O Mercosul foi fundado a partir do Tratado de Assunção em 1991, por Argentina, Brasil, Paraguai e Uruguai. A Venezuela, em 2006, solicitou sua entrada no bloco, o que foi efetivado em 2012. Que outro país também solicitou a entrada como membro permanente do Mercosul, mas ainda não foi integrado ao grupo?

- A) Bolívia.
- B) Chile.
- C) Colômbia.
- D) México.
- E) Peru.

**QUESTÃO 39**

A literatura brasileira conta com vários escritores nascidos na Bahia, como é o caso de

- A) Caetano Veloso, Jorge Amado e Zélia Gattai.
- B) Alberto de Oliveira, Olavo Bilac e Rui Barbosa.
- C) Adonias Filho, José Sarney e Machado de Assis.
- D) Antônio Torres, Gregório de Matos e João Ubaldo.
- E) Fernando Sabino, Graciliano Ramos e Paulo Coelho.

**QUESTÃO 40**

Um dos locais que mais atraem turistas em Salvador é o Pelourinho, popularmente chamado de Pelô. Esse bairro se localiza no Centro Histórico da cidade, na área que abrange apenas as ruas que vão do Terreiro de Jesus até o Largo do Pelourinho, que possui um conjunto arquitetônico colonial barroco português preservado e integrante do Patrimônio Histórico da Organização das Nações Unidas para a Educação, a Ciência e a Cultura.

A palavra “pelourinho” se refere a

- A) um obelisco de mármore, localizado normalmente no meio de um campo ermo, onde cartazes eram expostos. No Brasil Colônia, porém, era usado, principalmente, para comícios políticos.
- B) uma coluna de pedra, localizada normalmente no centro de uma praça, onde criminosos eram expostos e punidos. No Brasil Colônia, porém, era usado, principalmente, para castigar escravos.
- C) uma espécie de coreto, localizado normalmente no meio de um gramado, onde grupos musicais se apresentavam. No Brasil Colônia, porém, era usado, principalmente, para apresentações de jograis.
- D) uma pilastra de ferro, localizada normalmente no centro de uma praça, onde escravos eram expostos e castigados. No Brasil Colônia, porém, era usado, principalmente, para justificar criminosos portugueses.
- E) um palco aberto em praça pública, localizado normalmente em espaços de grandes dimensões, onde as pessoas podiam se manifestar livremente. No Brasil Colônia, porém, era usado, principalmente, para falar mal dos colonizadores.

**QUESTÃO 41**

A Bahia responde mais da metade das exportações da região e, dentre os estados brasileiros, conta com o oitavo maior

- A) PIB.
- B) IDH.
- C) INPC.
- D) CNPJ.
- E) FGTS.

**QUESTÃO 42**

Um dos nomes femininos mais importantes na história da Bahia é o de Maria Quitéria. Uma escultura em bronze em homenagem a ela está erguido no Largo da Soledade, em Salvador. Maria Quitéria destacou-se como uma das

- A) vereadoras eleitas para o primeiro mandato feminino na história dos municípios brasileiros.
- B) musas inspiradoras de Dorival Caymmi, tema de várias canções que enaltecem a beleza da mulher baiana.
- C) heroínas nas lutas pela Independência, depois de ter-se alistado, disfarçada de homem, no Exército Brasileiro.
- D) líderes dos movimentos de emancipação feminina, que ocorreram em Salvador na primeira metade do século XX.
- E) mulheres que representaram o Brasil na Conferência Internacional da Paz de Haia, na Holanda, no início do século XX.

**QUESTÃO 43**

Instituição cultural inaugurada em 20 de julho de 1897 e sediada no Rio de Janeiro, cujo objetivo é o cultivo da língua e da literatura nacionais. Essa descrição se atribui

- A) ao Liceu Literário Português.
- B) à Academia Brasileira de Letras.
- C) à Biblioteca Nacional.
- D) à Sociedade Brasileira de Língua e Literatura.
- E) ao Liceu de Artes e Ofícios.

**QUESTÃO 44**

Gláuber Rocha nasceu na cidade de Vitória da Conquista, sudoeste da Bahia, em 1939, e era o mais velho dos 4 irmãos e único menino da família. De temperamento controvertido, ao longo de sua vida sempre escreveu e pensou cinema. Queria uma arte engajada ao pensamento e pregava uma nova estética, uma revisão crítica da realidade.

Um de seus filmes mais aclamados pela crítica é

- A) Doramundo.
- B) O Auto da Compadecida.
- C) O Pagador de Promessas.
- D) Cabra Marcado para Morrer.
- E) Deus e o Diabo na Terra do Sol.

**QUESTÃO 45**

O poeta Castro Alves, divergindo da corrente indianista da literatura romântica brasileira, inspirou-se nas causas da liberdade e da justiça e, por conta disso, ficou conhecido pelo apelido de

- A) O Mascate.
- B) Glauceste Satúrnio.
- C) Poeta dos Escravos.
- D) Príncipe dos Poetas.
- E) Trovador da Liberdade.

## ◆ CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS ◆

**QUESTÃO 46**

Assinale a alternativa que contém um exemplo de uma transformação física e uma transformação química, respectivamente:

- A) Queima do papel e solidificação da água.
- B) Dissolução do NaCl em água e fotossíntese das plantas.
- C) Respiração dos seres vivos e queima da madeira.
- D) Evaporação da água dos mares e a quebra de um vidro.
- E) Derretimento do aço e explosão da panela de pressão.

**QUESTÃO 47**

O carbonato de cálcio reage com o ácido bromídrico produzindo brometo de cálcio de acordo com a reação apresentada abaixo:



Indique a massa, em gramas, de brometo de cálcio obtida quando 20 g de carbonato reagem com 15 g de ácido bromídrico. Considere que Ca = 40 u; C = 12 u; O = 16 u; H = 1 u e Br = 80u.

- A) 40.
- B) 20.
- C) 18,5.
- D) 30.
- E) 21,8.

**QUESTÃO 48**

Podemos dizer que as interações intermoleculares atuam diretamente nos pontos de fusão e ebulição das substâncias. Quanto mais fraca for a interação, mais fácil a dissociação se suas moléculas e menor o seu ponto de ebulição, por exemplo. Dentre as substâncias listadas abaixo, podemos dizer que a que apresenta a interação intermolecular mais fraca é

- A) H<sub>2</sub>O.
- B) NaCl.
- C) K.
- D) I<sub>2</sub>.
- E) H<sub>2</sub>S.

**QUESTÃO 49**

Recentemente ocorreu um sério desastre ambiental onde o rompimento de uma barragem com rejeitos da extração de minério de ferro inundou um distrito na cidade de Mariana, MG. O ferro apresenta 4 isótopos naturais. Eles estão apresentados na tabela abaixo assim como seus números de massa e abundâncias naturais.

isótopo	Massa isotópica (u)	Abundância natural aproximada(%)
Fe <sup>54</sup>	54	5,8
Fe <sup>56</sup>	56	92
Fe <sup>57</sup>	57	2
Fe <sup>58</sup>	58	0,2

De acordo com a tabela acima, a massa atômica média do ferro é igual a:

- A) 57,4.
- B) 55,1.
- C) 54,3.
- D) 56,2.
- E) 55,9.

**QUESTÃO 50**

A água do mar tem, entre seus componentes principais, a presença de sódio, potássio, cálcio, magnésio e cloreto. Dentre esses, aquele que não forma um óxido sólido com característica básicas a temperatura ambiente é o

- A) sódio.
- B) potássio.
- C) cálcio.
- D) magnésio.
- E) cloreto.

**QUESTÃO 51**

Uma solução foi preparada pela dissolução de 8,5 g de um soluto não volátil em 85,0 g de naftaleno ( $C_{10}H_8$ ). Se a solução entra em ebulição a  $223,6\text{ }^\circ\text{C}$  à pressão padrão, indique a massa molecular, em gramas, do soluto. Dados: ponto de ebulição do naftaleno ( $P_e$ ) =  $218\text{ }^\circ\text{C}$ ; constante de elevação do  $P_e$  ( $K_e$ ) =  $5,65\text{ }^\circ\text{C m}^{-1}$ ; H = 1 u; C = 12 u.

- A) 12,8.
- B) 10.
- C) 100.
- D) 1.
- E) 128.

**QUESTÃO 52**

85,5 g de sacarose ( $C_{12}H_{22}O_{11}$ ) são dissolvidos em 180 g de água. A fração molar da solução é igual a  
Dados: H = 1u; C = 12 u; O = 16 u.

- A) 0,02.
- B) 0,7.
- C) 0,9.
- D) 0,05.
- E) 0,8.

**QUESTÃO 53**

Verificou-se que 0,950 g de um composto gasoso puro contendo apenas nitrogênio e oxigênio ocupa 500 mL sob pressão de 380 atm e temperatura de  $27\text{ }^\circ\text{C}$ . O peso molecular (em gramas) do gás em questão é igual a: ( $R = 0,082$ )

- A) 24.
- B) 95.
- C) 190.
- D) 47,5.
- E) 25.

**QUESTÃO 54**

A nitroglicerina é um explosivo poderoso que ao detonar forma quatro gases diferentes, conforme apresentado na reação não balanceada:



Determine a energia liberada (kJ/mol) na detonação de 100 g de nitroglicerina, a partir da tabela abaixo e considerando que H = 1u; C = 12u; N = 14u; O = 16u:

Substância	$\Delta H_f^\circ$ (kJ/mol)
CO <sub>2</sub> (g)	- 393,5
H <sub>2</sub> O (g)	- 241,8
C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> (NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (ℓ)	- 364,0

- A) 625.  
 B) 62,5.  
 C) 2.842.  
 D) 312.  
 E) 1250.

**QUESTÃO 55**

Em uma reação química, se as concentrações fossem medidas em mol por litro e o tempo em segundos, qual seria a unidade da constante de velocidade para uma reação de terceira ordem?

- A) L  
 B) L mol<sup>-2</sup> s<sup>-1</sup>  
 C) s<sup>-1</sup>  
 D) L mol<sup>-1</sup> s<sup>-1</sup>  
 E) L<sup>2</sup> mol<sup>-2</sup> s<sup>-1</sup>

**QUESTÃO 56**

20 mL de uma solução 0,1 M de ácido fórmico ( $K_a = 1,8 \times 10^{-4}$ ) são misturados com 10 mL de KOH 0,5 M. O pH resultante da mistura é igual a:

- A) 7.  
 B) 11.  
 C) 3.  
 D) 13.  
 E) 1.

**QUESTÃO 57**

De acordo com a tabela a seguir

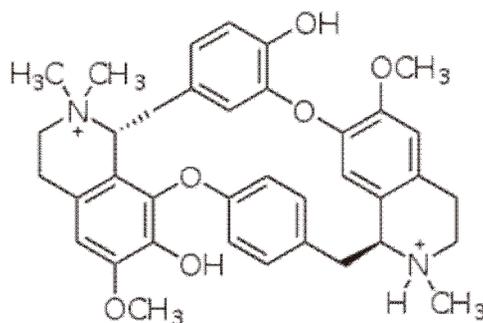
Semi-reação	E° (V)
Co <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> ⇌ Co	- 0,282
Cu <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> ⇌ Cu	+ 0,339
Pb <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> ⇌ Pb	- 0,126
Fe <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> ⇌ Fe	- 0,44
Ni <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> ⇌ Ni	- 0,236

Numa eventual pilha entre os metais mostrados acima, aquele que será sempre o agente redutor é o:

- A) Fe.  
 B) Cu.  
 C) Ni.  
 D) Pb.  
 E) Co.

**QUESTÃO 58**

Curare é um nome comum a vários compostos orgânicos venenosos conhecidos como venenos de flecha, extraídos de plantas da América do Sul. Possuem intensa e letal ação paralisante, embora sejam utilizados medicinalmente como relaxante muscular ou anestésico. Um deles é a Tubocurarina, apresentada abaixo.



Em sua moléculas podemos visualizar algumas finções orgânicas, dentre elas a

- A) cetona.
- B) anidrido.
- C) éter.
- D) álcool.
- E) ácido carboxílico.

**QUESTÃO 59**

Assinale a alternativa que apresenta o ciclocalcano com o menor ponto de ebulição.

- A) ciclooctano.
- B) ciclopropano.
- C) ciclobutano.
- D) ciclopentano.
- E) ciclohexano.

**QUESTÃO 60**

A chuva ácida é um dos grandes problemas ambientais da atualidade. Esse fenômeno é muito comum nos centros urbanos e industrializados, onde ocorre a poluição atmosférica decorrente da liberação de óxidos de elementos químicos, sobretudo pela queima do carvão mineral e de outros combustíveis de origem fóssil. Assinale a alternativa que apresenta um dos elementos químicos capazes de provocar a chuva ácida.

- A) S.
- B) Al.
- C) Na.
- D) K.
- E) Mg.

**QUESTÃO 61**

A química verde é uma linha de pensamento que tem se difundido cada vez mais a fim de tornar a química aliada ao meio ambiente. Um das ações que a química verde preconiza é

- A) a queima de combustíveis fósseis.
- B) o uso da energia nuclear como matriz energética principal de um país.
- C) dar preferência a solventes que possam ser voláteis no meio ambiente.
- D) que as matérias primas devem ser provenientes de fontes renováveis.
- E) o emprego de animais como cobaias em experimentos renováveis.

**QUESTÃO 62**

Um dos maiores problemas em um laboratório químico é o tipo de descarte a ser feito de um resíduo, ainda mais quando ele não está identificado. Indique o procedimento que deve ser feito para o descarte correto de resíduo que contenha halogênio.

- A) Adicione uma gota de água e observe se há a formação de chama, geração de gás, ou qualquer outra reação violenta.
- B) Coloque um fio de cobre limpo e previamente aquecido ao rubro no resíduo. Leve à chama e observe uma coloração verde.
- C) Na amostra acidulada com HCl, o papel embebido em acetato de chumbo fica enegrecido quando na presença de sulfetos.
- D) Usar papel indicador ou pHmetro.
- E) Enfie um palito de cerâmica no resíduo, deixe escorrer o excesso e coloque-o na chama.

**QUESTÃO 63**

Indique a alternativa que contém a vidraria que é usada para a medição precisa de volumes e que não pode ser levada à estufa

- A) Erlenmeyer.
- B) Balão de fundo chato.
- C) Becker.
- D) Kitassato.
- E) Balão volumétrico.

**QUESTÃO 64**

Os componentes das misturas podem ser separados. Há algumas técnicas para realizar a separação de misturas. O tipo de separação depende do tipo de mistura. Numa mistura de dicromato de potássio sólido com carvão ativado, a melhor técnica a ser usada para a separação das duas substâncias é, dentre as alternativas apresentadas, a

- A) peneiração.
- B) separação magnética.
- C) floculação.
- D) dissolução fracionada.
- E) catação.

**QUESTÃO 65**

Ao padronizar uma solução aquosa de NaOH 0,1 M, um químico determinou que esta apresentava, na verdade, concentração molar igual a 0,120 M. Qual o fator de correção que ele deve usar para utilizar esta solução?

- A) 1,0.
- B) 0,833.
- C) 83,3.
- D) 833,3.
- E) 0,083.

**QUESTÃO 66**

A volumetria de Oxi-redução é a análise quantitativa volumétrica baseada na reação de óxido redução – transferência de elétrons. Dentre seus métodos, destaca-se a iodimetria, cujo titulante é uma solução padrão de

- A)  $I_2$ .
- B)  $KMnO_4$ .
- C)  $KIO_3$ .
- D)  $K_2Cr_2O_7$ .
- E)  $Ce(SO_4)_2$ .

**QUESTÃO 67**

A cromatografia líquida de alta eficiência (CLAE) é um tipo de cromatografia líquida que emprega pequenas colunas, recheadas de materiais especialmente preparados e uma fase móvel que é eluída sobre altas pressões. Ela tem a capacidade de realizar separações e análises quantitativas de uma grande quantidade de compostos presentes em vários tipos de amostras, em escala de tempo de poucos minutos, com alta resolução, eficiência e sensibilidade. Uma de suas limitações é

- A) a alta resolução.
- B) boa sensibilidade.
- C) automação.
- D) alto custo da operação.
- E) menor tempo de análise.

**QUESTÃO 68**

A espectroscopia UV-Visível baseia-se em medidas de absorção da radiação eletromagnética, nas regiões visível e ultravioleta do espectro. A percepção visual da cor depende do comprimento da onda eletromagnética absorvida. A cor observada é chamada de cor complementar. O íon  $Cr(II)$  em água,  $[Cr(H_2O)_6]^{2+}$ , absorve luz com comprimento de onda de 700 nm. Qual a cor da solução?

- A) Verde.
- B) Azul.
- C) Vermelho.
- D) Laranja.
- E) Amarelo.

**QUESTÃO 69**

A padronização de uma solução é muito importante em um laboratório. Uma das características que um padrão primário deve ter é ser

- A) deliquescente.
- B) de baixa massa molar.
- C) inalterável ao ar.
- D) de reação lenta com a substância teste.
- E) caro o suficiente para dificultar a compra por estranhos.

**QUESTÃO 70**

Indique a alternativa que apresenta um sal que apresenta hidrólise ácida em água, a 25 °C e 1 atm.

- A)  $NaCl$ .
- B)  $KBr$ .
- C)  $HCN$ .
- D)  $MgS$ .
- E)  $AlCl_3$ .