



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO  
INSTITUTO FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
REITORIA**

Avenida Rio Branco, 50 – Santa Lúcia – 29056-255 – Vitória – ES  
27 3357-7500

**CONCURSO PÚBLICO  
EDITAL Nº 01/2014**

**Técnico Administrativo em Educação**

***CARGO:***

***Assistente de Laboratório***

***Caderno de Provas***

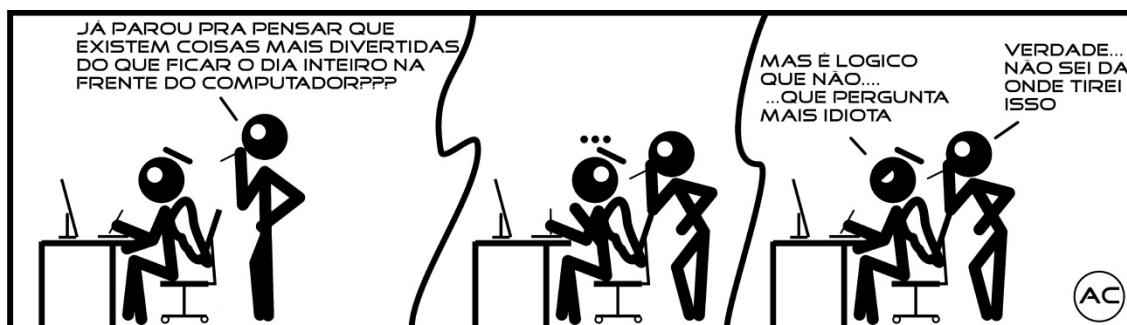
**Questões Objetivas**

**INSTRUÇÕES:**

- 1- Aguarde autorização para abrir o caderno de provas.
- 2- Após a autorização para o início da prova, confira-a, com a máxima atenção, observando se há algum defeito (de encadernação ou de impressão) que possa dificultar a sua compreensão.
- 3- A prova terá duração máxima de 04 (quatro) horas, não podendo o candidato retirar-se com a prova antes que transcorram 2 (duas) horas do seu início.
- 4- A prova é composta de 60 (sessenta) questões objetivas.
- 5- As respostas às questões objetivas deverão ser assinaladas no Cartão Resposta a ser entregue ao candidato. Lembre-se de que para cada questão objetiva há **APENAS UMA** resposta.
- 6- O cartão-resposta deverá ser marcado, obrigatoriamente, com caneta esferográfica (tinta azul ou preta).
- 7- A interpretação dos enunciados faz parte da aferição de conhecimentos. Não cabem, portanto, esclarecimentos.
- 8- O Candidato deverá devolver ao Fiscal o Cartão Resposta, ao término de sua prova.

# LÍNGUA PORTUGUESA

Texto 01 - Base para responder às questões de 01 a 04.



**01-** A respeito da tirinha, é **INCORRETO** afirmar:

- a) Utiliza linguagem coloquial.
- b) Trata de assunto pertinente à modernidade.
- c) No segundo quadro, o silêncio, o movimento do personagem sentado e as reticências sobre sua cabeça denotam que ele está pensando.
- d) No primeiro balão, há um período composto por subordinação.
- e) O personagem em pé consegue persuadir o personagem sentado.

**02-** Em relação a uma possível substituição do verbo **existir** pelo verbo **haver** no trecho “...*existem coisas mais divertidas...*”, afirma-se:

- I) o verbo **haver** concordará em pessoa e número com **coisas**.
- II) o sujeito passará a ser coisas.
- III) a oração passará a ser oração sem sujeito.
- IV) teremos um predicado verbal.

É correto o que se afirma apenas em:

- a) I, II e III.
- b) I, e IV.
- c) II, III e IV.
- d) III e IV.
- e) IV.

**03-** A palavra **que** funciona como em “*Que pergunta mais idiota*” na opção:

- a) Que escola frequenta?
- b) Que horas são?
- c) Que ideia maluca!
- d) Que dia você voltará?
- e) Que bom vê-la novamente!

**04.** O sentido de **é lógico** em “*Mas é lógico que não...*” **NÃO** é igual a

- a) é claro.
- b) é óbvio.
- c) impossível.
- d) com certeza.
- e) tá na cara.

## Texto 02



**05.** O último personagem da direita trata a palavra lenda como

- a) história sobrenatural.
- b) mentira.
- c) folclore.
- d) fatos imaginários.
- e) fábula.

**06.** A palavra **primeira**, na fala da professora, tem a função de

- a) enumerar.
- b) ordenar.
- c) quantificar.
- d) dividir.
- e) fracionar.

**07.** Sobre a forma verbal em “*Um saci aprontando*”, é **INCORRETO** afirmar que:

- a) é forma de um verbo abundante.
- b) apresenta um aspecto durativo.
- c) é uma forma nominal do verbo.
- d) é forma de gerúndio.
- e) é forma de um verbo regular.

**08.** Marque a opção em que a reescrita de “*Quando falamos em lenda, qual a primeira coisa que você pensa?!*” torna adequado o texto à norma culta e mantém o seu sentido original.

- a) Quando se fala em lenda, qual a primeira coisa em que você pensa?
- b) Quando falamos em lenda, qual é a primeira coisa que você pensa?
- c) Ao ouvir falar em lenda, qual coisa você pensa primeiro?
- d) O que nos vêm primeiro à mente quando falamos em lenda?
- e) De que coisa você pensa primeiro quando falamos em lenda?

**09.** Marque a opção **INCORRETA** a respeito de aspectos linguísticos do texto.

- a) Os verbos *aprontando*, *protegendo* e *cumprindo* são, respectivamente, da primeira, da segunda e da terceira conjugações.
- b) O **que** em “*Qual a primeira coisa **que** você pensa*” refere-se à palavra coisa.
- c) A expressão **todas as** no último balão pode ser substituída por **na íntegra**.
- d) O pronome **suas** no último balão refere-se a político.
- e) A expressão **de campanha** indica posse.

**10.** Marque a opção que apresenta palavra que poderia, na fala da professora, substituir a palavra **em**.

- a) sobre
- b) ante
- c) sob
- d) entre
- e) com

## MATEMÁTICA

**11.** Segundo informações divulgadas no jornal A Gazeta, de circulação na região metropolitana da Grande Vitória, no Espírito Santo, o Batalhão de Trânsito da Polícia Militar (BPTran) realizou, na manhã do dia 13 de fevereiro de 2014, 'blitze' na porta de escolas particulares de Vitória e Vila Velha e flagrou motoristas trabalhando com transporte escolar clandestino. Ao todo, foram feitas 108 abordagens e emitidos 30 autos de infração (aplicação de multas) sendo que destes, 19 foram pelo motivo de condutores transitarem com *autorização para conduzir veículos escolares vencida*. Sendo assim, É CORRETO afirmar que o percentual de autuações (multas) aplicadas nas abordagens relatadas neste texto foi de:

- a) 19 %;
- b) 28 %;
- c) 30% ;
- d) 45%
- e) 49%

(Fonte: A GAZETA, sexta-feira, 13 de fevereiro de 2014, p. 3).

**O texto a seguir é base de informação para a resolução das questões 12, 13, 14 e 15.**

### **Mais de seis mil imóveis com ligação clandestina de esgoto**

Segundo informação publicada numa sexta-feira, 13 de fevereiro de 2014, na página 04 do jornal A GAZETA, boa parte do esgoto que sai dos imóveis da Grande Vitória está caindo no mar e nos rios, por falta de cuidado dos moradores e de empresas. São 6.495 unidades com ligação irregular levando dejetos para a rede de drenagem, onde só deveria circular água limpa. Com isso, a porção de poluentes presentes nesses dejetos que deveria ser tratada não chega às estações e acaba no oceano ou nos canais que nele desaguam. 'Antes tínhamos somente 20% de cobertura de rede de esgoto, na região. Agora são 60%, mas as pessoas continuam a fazer a ligação incorreta', diz o diretor de meio ambiente da Cesan, Anselmo Tozi. Dos mais de seis mil imóveis que estão irregulares, 3.057 são residenciais. Mas chama a atenção o grande número de condomínios, 1.713, e imóveis comerciais, 1.177, que ainda não ligaram, e são os grandes geradores de esgoto.

A rede na região metropolitana só deve ficar 100% completa em 2030. Mas Tozi afirma que só com o que já foi feito, dois terços do esgoto que iam parar na Baía de Vitória agora são enviados para as estações de tratamento. No final de semana dos dias 09 e 10 de fevereiro (2014), a prefeitura de Vitória retirou noventa toneladas de concreto e raízes de árvore de um esgoto clandestino que saía do supermercado Walmart. Havia uma ligação irregular com a rede de drenagem que estava obstruída pelo material. A situação provocou alagamentos na região. O supermercado foi notificado e pode ser multado em até R\$ 33.311,00.

(Fonte: A GAZETA, sexta-feira, 13 de fevereiro de 2014, p. 04 – texto adaptado).

**12.** Com base nas informações relatadas no texto e em conhecimentos sobre cálculos com operações aritméticas, qual das afirmações a seguir está INCORRETAMENTE concluída?

- a) O número de condomínios e imóveis comerciais, juntos, que ainda estão irregulares totalizam 2.890 unidades.
- b) O número de condomínios e imóveis comerciais, juntos, que ainda estão irregulares totaliza menos da metade do total de unidades com ligação irregular.
- c) O número de imóveis residenciais que estão irregulares é maior do que o número de condomínios e imóveis comerciais irregulares, juntos.
- d) Se uma unidade irregular é escolhida ao acaso, certamente ela será um imóvel residencial, comercial ou um condomínio.
- e) O número de unidades com ligação irregular é cerca de cinco vezes e meia maior que o número de imóveis comerciais irregulares.

**13.** Com base em informações relatadas no texto e em conhecimentos sobre conceito e operações com frações e razões, qual das afirmações a seguir está INCORRETAMENTE concluída?

- a)  $\frac{3}{5}$  da rede de esgoto na região metropolitana da Grande Vitória estão completas.
- b) 60% da rede de esgoto na região metropolitana da Grande Vitória estão completas.
- c)  $\frac{4}{10}$  da rede de esgoto na região metropolitana da Grande Vitória ainda faltam ser concluídas.
- d) 40% da rede de esgoto na região metropolitana da Grande Vitória ainda faltam ser concluídas.
- e) Cerca 50% do esgoto total produzido na região metropolitana da Grande Vitória está sendo jogado na Baía de Vitória (praias desta região, principalmente).

**14.** Com base em informações relatadas no texto, bem como em conhecimentos sobre razões e médias aritméticas, É CORRETO afirmar que:

- a) A previsão é de que 2,70% do restante da rede de esgoto da região metropolitana sejam construídos por ano, incluindo os anos de 2014 e 2030 nesse cálculo.
- b) A previsão é de que 2,35% do restante da rede de esgoto da região metropolitana sejam construídos por ano, incluindo os anos de 2014 e 2030 nesse cálculo.
- c) Considerando que a execução da rede segue dentro do previsto, ao final do ano de 2017, cerca de 12% da rede restante a ser construída estará concluída.
- d) Considerando que a execução da rede segue dentro do previsto, ao longo do ano de 2022, cerca de 21% da rede restante a ser construída estará concluída.
- e) Considerando que a execução da rede segue dentro do previsto, ao longo do ano de 2026, cerca de 76,5% da rede restante a ser construída estará concluída.

**15.** Segundo o texto, o supermercado Walmart foi notificado e pode ser multado em até R\$ 33.311,00. Além disso, o texto informa que a prefeitura de Vitória retirou noventa toneladas de concreto e raízes de árvore de um esgoto clandestino que saía do supermercado. Sendo assim, se concretizada a multa do supermercado, em média, este estará sendo onerado, aproximadamente, em:

- a) R\$ 370,12 / kg (quilograma) de entulho recolhido pela prefeitura.
- b) R\$ 3701,22 / t (tonelada) de entulho recolhido pela prefeitura.
- c) R\$ 370,12 / t (tonelada) de entulho recolhido pela prefeitura.
- d) R\$ 3,70 / g (grama) de entulho recolhido pela prefeitura.
- e) R\$ 37,01 / kg (quilograma) de entulho recolhido pela prefeitura.

As questões 16, 17 e 18 referem-se ao texto que segue.

### O jogo de Dominó

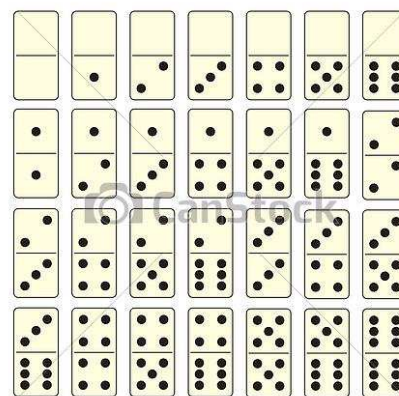
O **Dominó** é um jogo bastante conhecido. A forma mais comum de se jogar é formando uma “sequência de peças”. As peças possuem formato retangular, dotadas, normalmente, de uma espessura que lhes dá a forma de paralelepípedo. Uma das faces de cada peça recebe marcações em forma de pontos, indicando valores numéricos, conforme pode ver visualizado na figura 01. O conjunto tradicional de dominós, conhecido como “*sino-europeu*”, é formado por 28 peças (figura



02). A face que recebe as marcações dos pontos é dividida em duas partes quadradas, ou "pontas". Cada uma dessas pontas é marcada por um número de pontos de 1 a 6, ou deixadas em branco. As pedras são geralmente denominadas de acordo com os números em suas pontas. Assim, uma pedra com um 2 de um lado e um 4 do outro, é chamada de *dois-quatro*, por exemplo. Peças com números iguais em ambas as pontas são chamadas "duplos". Em um jogo de Dominó, cada combinação de “pontas” é única, ou seja, não há peça (inteira) repetida.

**Figura 01:** exemplo de peças do Dominó.

Pedras com o mesmo número em uma das pontas são consideradas do mesmo naipe. Assim, as pedras 1-0, 1-1, 1-2, 1-3, 1-4, 1-5 e 1-6 pertencem todas ao naipe de "1", sendo que cada peça, exceto os duplos, sempre irão pertencer a dois naves. Na forma clássica do jogo (dominó “*sino-europeu*”), são sete números (de zero a seis), combinados entre si.



© Can Stock Photo - csp10156272

**Figura 02:** Jogo de Dominó modelo “*sino-europeu*”.

Fonte: Texto adaptado de: <http://pt.wikipedia.org/wiki/Domin%C3%B3> (acesso em 19/02/2014);

**16.** É CORRETO afirmar que o total de pontos (soma dos valores numéricos de cada peça) de um Dominó da versão “*sino-europeu*” é:

- a) 128 pontos
- b) 129 pontos
- c) 130 pontos
- d) 131 pontos
- e) 132 pontos

**17.** Imagine que cada peça indicada na Figura 02, na posição em que se encontram nela, represente uma fração (exceto a primeira, que é um “duplo-zero” e não é possível construir frações com o número zero no denominador). Portanto, na forma como a Figura 02 está dada, o menor valor numérico de cada peça constituirá um numerador de fração e, conseqüentemente, o maior valor numérico de cada peça constituirá um denominador. As peças de números iguais em ambas as pontas constituem frações com numerador igual ao denominador. Sendo assim, a CORRETA soma de todas as frações formadas pelas peças da Figura 02 é:

- a) 11,0
- b) 12,0
- c) 12,5
- d) 13,0
- e) 13,5

**18.** Os jogos de dominós podem se apresentar em outras versões, além do conhecido formato “sino-europeu”, em que a peça de maior valor numérico é um “duplo-seis”. Além deste, existem também o duplo-nove, duplo-doze, duplo-quinze e duplo-dezoito, embora esses outros formatos sejam raramente encontrados no Brasil. A quantidade de pedras em cada conjunto varia de acordo com as combinações possíveis entre as pontas disponíveis e, com isso, varia também a quantidade de pontos possíveis de serem obtidos somando-se os valores numéricos associados a cada uma das “pontas” das peças. Sendo assim, qual é o total de pontos constituinte de um Dominó da versão “duplo-nove”?

- a) 168 pontos;
- b) 270 pontos;
- c) 380 pontos;
- d) 495 pontos;
- e) 555 pontos;

**As questões 19 e 20 referem-se ao texto que segue.**

Leia o texto que segue:

O **Índice de Massa Corporal (IMC)** é uma medida do grau de obesidade de uma pessoa. Por meio do cálculo de IMC, é possível saber se alguém está acima ou abaixo dos parâmetros ideais de peso para sua estatura. Calcular o IMC requer a aplicação da fórmula  $I = \frac{m}{h^2}$ , a qual leva em conta o “peso” (massa, em quilograma) e a “altura” (em, metros) da pessoa. Sites na internet oferecem o cálculo deste índice para quem desejar bastando, para isso, inserir os dados do peso e da altura num “campo” tal como mostrado a seguir.

#### Calcular IMC

Utilize o formulário abaixo para fazer o cálculo

Seu peso:	<input type="text"/>	Kg
Sua altura:	<input type="text"/>	m
<input type="button" value="Calcular"/>		

Com o resultado do cálculo de IMC, consulta-se a tabela fornecida pela “Associação Brasileira para o Estudo da Obesidade” para encontrar a classificação do grau de obesidade equivalente ao resultado do cálculo do índice.

#### Tabela IMC

Cálculo IMC	Situação
Abaixo de 18,5	Você está abaixo do <a href="#">peso ideal</a>
Entre 18,5 e 24,9	Parabéns — você está em seu peso normal!
Entre 25,0 e 29,9	Você está acima de seu peso (sobrepeso)
Entre 30,0 e 34,9	Obesidade grau I
Entre 35,0 e 39,9	Obesidade grau II
40,0 e acima	Obesidade grau III

fonte: <http://como-emagrecer.com/calculo-de-imc.html> (texto adaptado), acesso em: 01/03/2014



**19.** Salazar é uma pessoa com altura  $h = 1,74$  e está na faixa de IMC classificada como “ideal”:  $18,5 \text{ kg/m}^2$  a  $24,9 \text{ kg/m}^2$ . Sendo assim, É CORRETO afirmar que, para permanecer nessa faixa de IMC, ele deve procurar manter seu “peso” (massa corpórea), aproximadamente, entre:

- a) 53 a 72 quilos;
- b) 50 a 68 quilos;
- c) 47 a 64 quilos;
- d) 55 a 75 quilos;
- e) 60 a 81 quilos;

**20.** Uma página na internet oferece o cálculo do IMC inserindo uma terceira variável nesse cálculo. Essa variável é inserida qualitativamente como o “sexo” da pessoa: masculino ou feminino. Contudo, sabe-se que não é possível fazer um cálculo aritmético empregando uma variável qualitativa. Dessa forma, ou esta variável é dispensável ou algum valor numérico deve estar associado a ela.

Para descobrirmos o valor quantitativo atribuído a cada um dos sexos, fizemos um cálculo prévio para o IMC empregando a fórmula  $I = \frac{m}{h^2}$ , ou seja, sem considerar a variável “sexo”, atribuindo alguns valores para a altura  $h$  e fixando o “peso” (massa)  $m = 70 \text{ kg}$ . Em seguida, atribuímos alguns valores para o “peso” (massa)  $m$  e fixamos a altura  $h = 1,70 \text{ m}$ , conforme resultado apresentado na tabela abaixo:

Altura (m)	Peso (kg)	IMC (kg/m <sup>2</sup> )	Altura (m)	Peso (kg)	IMC (kg/m <sup>2</sup> )
1,50	70	31,1	1,70	50	17,3
1,60	70	27,3	1,70	60	20,8
1,70	70	24,2	1,70	70	24,2
1,80	70	21,6	1,70	80	27,7

Em seguida, fizemos o mesmo procedimento novamente, só que agora inserindo a variável sexo e realizando o cálculo por meio da página da internet que citamos. Veja os resultados encontrados:

Altura (m)	Peso (kg)	Sexo	IMC (kg/m <sup>2</sup> )	Altura (m)	Peso (kg)	Sexo	IMC (kg/m <sup>2</sup> )
1,50	70	M	31,1	1,70	50	M	17,3
1,60	70	M	27,3	1,70	60	M	20,8
1,70	70	M	24,2	1,70	70	M	24,2
1,80	70	M	21,6	1,70	80	M	27,7
1,50	70	F	31,1	1,70	50	F	17,3
1,60	70	F	27,3	1,70	60	F	20,8
1,70	70	F	24,2	1,70	70	F	24,2
1,80	70	F	21,6	1,70	80	F	27,7

Fonte da página pesquisada: <http://www.dietaesaude.com.br/avaliacao/barrads33/index?cookie=1>. Acesso em 06/02014.

Com base no procedimento que fizemos e nos resultados que encontramos, É CORRETO concluir que:

- a) o uso da variável “sexo” é dispensável para o cálculo do IMC.
- b) a variável sexo influenciou nos resultados encontrados para o IMC.
- c) a variável sexo influencia mais nas situações de pessoas de baixa estatura em comparação ao peso que possuem.
- d) a variável sexo influencia mais nas situações de pessoas muito pesadas para a estatura que possuem.
- e) os resultados encontrados não foram diferentes entre homens e mulheres de mesmo peso e mesma altura, mas a variável sexo influenciou nos resultados encontrados para o IMC.

# LEGISLAÇÃO

**21.** De acordo com a Constituição da República Federativa do Brasil, são fundamentos da República, **EXCETO**:

- a) a soberania.
- b) a cidadania.
- c) a dignidade da pessoa humana.
- d) os valores sociais do trabalho e da livre iniciativa.
- e) o repúdio ao terrorismo e ao racismo.

**22.** Quanto aos direitos e deveres individuais e coletivos, dispostos na Constituição da República, marque a opção **INCORRETA**.

- a) Ninguém será obrigado a fazer ou deixar de fazer alguma coisa senão em virtude de lei.
- b) A casa é asilo inviolável do indivíduo, ninguém nela podendo entrar sem consentimento do morador, salvo com ordem judicial, a qualquer hora do dia.
- c) Ninguém poderá ser compelido a associar-se ou a permanecer associado.
- d) A obtenção de certidões em repartições públicas, para defesa de direitos e esclarecimento de situações de interesse pessoal, é a todos assegurada, independentemente do pagamento de taxas.
- e) Ninguém será privado da liberdade ou de seus bens sem o devido processo legal.

**23.** Conforme a Constituição da República, são direitos dos trabalhadores urbanos e rurais, **EXCETO**:

- a) relação de emprego protegida contra despedida arbitrária ou sem justa causa, nos termos de lei complementar, que preverá indenização compensatória, dentre outros direitos.
- b) seguro-desemprego, em caso de desemprego involuntário.
- c) irredutibilidade do salário, salvo o disposto em convenção ou acordo coletivo.
- d) fundo de garantia do tempo de serviço.
- e) garantia de salário, de qualquer valor, para os que percebem remuneração variável.

**24.** De acordo com a Constituição da República, é correto afirmar, **EXCETO**:

- a) São princípios da Administração Pública: a legalidade, a impessoalidade, a moralidade, a publicidade e a eficiência.
- b) É vedada a acumulação remunerada de um cargo de professor com outro cargo técnico ou científico.
- c) Os atos de improbidade administrativa importarão a suspensão dos direitos políticos, a perda da função pública, a indisponibilidade dos bens e o ressarcimento ao erário, na forma e gradação previstas em lei, sem prejuízo da ação penal cabível.
- d) As pessoas jurídicas de direito público e as de direito privado prestadoras de serviços públicos responderão pelos danos que seus agentes, nessa qualidade, causarem a terceiros, assegurado o direito de regresso contra o responsável nos casos de dolo ou culpa.
- e) São estáveis, após três anos de efetivo exercício, os servidores nomeados para cargo de provimento efetivo em virtude de concurso público.

**25.** Nas opções abaixo, assinale a que está **ERRADA**.

- a) De acordo com a Lei 8.112/1990, um dos requisitos para investidura em cargo público é a idade mínima de 16 (dezesesseis) anos.
- b) De acordo com a Lei 8.112/1990, a posse ocorrerá no prazo de trinta dias contados da publicação do ato de provimento.
- c) De acordo com a Lei 8.027/1990, praticar comércio de compra e venda de bens ou serviços no recinto da repartição, ainda que fora do horário normal de expediente, é uma falta administrativa punível com a pena de suspensão por até 90 (noventa) dias.
- d) De acordo com a Lei 8.027/1990, a penalidade de demissão poderá ser aplicada no caso de ofensa física, em serviço, a servidor público ou a particular, salvo em legítima defesa própria ou de outrem.
- e) De acordo com a Lei 8.112/1990, o servidor perderá a remuneração do dia em que faltar ao serviço, sem motivo justificado.

**26.** De acordo com o Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal, é vedado ao servidor, **EXCETO**:

- a) Fazer uso do cargo ou função, facilidades, amizades, tempo, posição e influências, para obter qualquer favorecimento, para si ou para outrem.
- b) Iludir ou tentar iludir qualquer pessoa que necessite do atendimento em serviços públicos.
- c) Desviar servidor público para atendimento a interesse particular.
- d) Retirar da repartição pública, sem estar legalmente autorizado, qualquer documento, livro ou bem pertencente ao patrimônio público.
- e) Evitar comunicar aos seus superiores qualquer ato ou fato contrário ao interesse público, buscando resolvê-lo por si.

**27.** Assinale a opção que **NÃO** está de acordo com o Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal.

- a) O servidor deve prestar toda a sua atenção às ordens legais de seus superiores, velando atentamente por seu cumprimento, e, assim, evitando a conduta negligente.
- b) Toda ausência injustificada do servidor de seu local de trabalho é fator de desmoralização do serviço público, o que quase sempre conduz à desordem nas relações humanas.
- c) A função pública deve ser tida como exercício profissional, entretanto não se integra na vida particular de cada servidor público.
- d) O servidor não pode omitir ou falsear a verdade, ainda que contrária aos interesses da própria pessoa interessada ou da Administração Pública.
- e) O trabalho desenvolvido pelo servidor público perante a comunidade deve ser entendido como acréscimo ao seu próprio bem-estar, já que, como cidadão, integrante da sociedade, o êxito desse trabalho pode ser considerado como seu maior patrimônio.

**28.** De acordo com o Código de Ética e Disciplina do Corpo Discente do Instituto Federal do Espírito Santo, é correto afirmar, **EXCETO**:

- a) Constituem o corpo discente do Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Espírito Santo os alunos regularmente matriculados nos cursos que ele oferece.
- b) É direito do aluno não ser submetido, sob qualquer pretexto, a mais de dois instrumentos de avaliação por turno, limitados a três no mesmo dia, no caso de cursos de período integral.
- c) É dever do aluno zelar pela conservação das instalações e dependências, do meio ambiente, dos materiais, dos móveis e utensílios, da maquinaria e de todo o material de uso individual e coletivo.
- d) Comprar, vender, furtar, transportar ou distribuir conteúdos totais ou parciais de provas a serem realizadas ou suas respostas, são considerados atos de indisciplina leve passível de aplicação de medida sócio-educativa.
- e) Gazetear é considerado um ato de indisciplina leve passível de aplicação de medida educativa disciplinar.

**29.** De acordo com a Resolução CD 17/2003, que trata das normas referentes a faltas e atrasos ao trabalho no Instituto Federal do Espírito Santo, é correto afirmar, **EXCETO**:

- a) A ausência do servidor a aulas ou a reuniões convocadas deverá ser justificada, por escrito, ao setor designado pela Gerência de Ensino da respectiva Unidade de Ensino, no prazo de 5 (cinco) dias úteis da ocorrência.
- b) Após o 4º dia útil a partir das datas estabelecidas no calendário escolar da Unidade de Ensino, não havendo o professor apresentado os resultados parciais e finais de cada série ou módulo, será atribuído rendimento máximo aos alunos.
- c) No caso em que a entrega dos resultados parciais e/ou finais não for efetivada até 2 (dois) dias úteis após as datas estabelecidas no calendário escolar, o professor poderá ser advertido por meio de comunicação eletrônica ou verbal.
- d) Em caso de ocorrência de faltas a todas as aulas de um turno, incluir-se-ão também entre as faltas os horários de planejamento do turno.
- e) Excepcionalmente, será tolerado um atraso de até 10 (dez) minutos para uma aula e para reuniões convocadas.

**30.** De acordo com a Lei 8.112/1990, a penalidade de demissão é aplicada nos seguintes casos, **EXCETO**:

- a) Reincidência das faltas punidas com advertência.
- b) Inassiduidade habitual
- c) Improbidade administrativa.
- d) Abandono de cargo.
- e) Insubordinação grave em serviço.

# INFORMÁTICA BÁSICA

**Quando necessário, considerar os programas Windows 7 versão Ultimate, pacotes MS-Office 2007 ou 2010 e LibreOffice 4.2 na linguagem Português-Brasil (PT-BR) e instalados em suas configurações padrão.**

**31.** Aproveitando o clima de país sede da WorldCup FIFA, o professor de Informática propôs aos alunos a conversão do número decimal 2014 em número binário. O resultado correto dessa conversão é:

- a) 1111111110
- b) 1110011100
- c) 1111011110
- d) 11110011110
- e) 11111011110

**32.** Um funcionário do Ifes entra na sala de TI e pede ao estagiário do setor para copiar um arquivo em seu *Pendrive*. Para realizar essa tarefa, o estagiário deverá conectar o *Pendrive* na conexão do tipo:

- a) RJ-45
- b) Wireless
- c) USB
- d) HDMI
- e) Firewire

**33.** Ao acessar o serviço de e-mail após o período de férias, os alunos do Ifes perceberam que havia em suas caixas postais vários e-mails que eles não haviam solicitado. A essa prática de envio de email para um grande número de pessoas sem uma prévia autorização chamamos de:

- a) Spam
- b) Worm
- c) Vírus
- d) Spyware
- e) Backdoor

**34.** Prevendo a segurança de acesso ao seu computador, é sempre importante que você não deixe seu computador desbloqueado com sua senha sem que você esteja presente. No Windows 7, qual das opções abaixo devemos usar para bloquear o computador?

- a) Ctrl + Alt
- b) Ctrl + Delete
- c) Ctrl + Alt + Delete
- d) Ctrl + ESC
- e) Ctrl + Delete + Enter

**35.** Leia as afirmativas abaixo e use **V** para as verdadeiras e **F** para as falsas.

- ( ) Não é possível usar o Windows 7 sem o *Mouse*
- ( ) Podemos alterar o padrão do Writer para que grave todos os arquivos com extensão *.DOC*
- ( ) Usando o editor de textos Writer, ao clicarmos no Ctrl + Home, o *cursor* retorna para o início da linha
- ( ) Usamos para acessar a *Internet* aplicativos chamados de *Browser*
- ( ) É possível colocar, dentro de um texto, link direto para um site da *Internet*

Marque a opção que apresenta a sequência correta.

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

**36.** Sabemos que, para digitarmos textos no computador, é necessário usar um aplicativo para Edição de Textos. Hoje, um dos mais utilizados é o Word, da Microsoft, mas podemos usar também o Writer, da LibreOffice, que é um produto gratuito. Ao digitar um texto no LibreOffice, que extensão padrão será usada quando o texto for salvo?

- a) *.DOC*
- b) *.EXE*
- c) *.ODT*
- d) *.XLS*
- e) *.DOCX*

**37.** Se abrirmos um documento usando o Writer, do LibreOffice, com 50 páginas e tivermos que procurar uma determinada palavra dentro do texto, qual das opções abaixo devemos usar como tecla de atalho para abrir o campo de pesquisa?

- a) Ctrl + P
- b) Ctrl + F
- c) Ctrl + L
- d) Ctrl + S
- e) Ctrl + O

**38.** Um aluno do Ifes deseja realizar a impressão de apenas algumas páginas de um documento para estudo. O conteúdo que deseja encontra-se da página 30 até a página 50. Para que o aluno imprima, no MS-Word 2010, somente o conteúdo desejado, na tela de impressão no campo ***Imprimir Intervalo Personalizado*** deve ser digitado:

- a) 30 a 50
- b) 30, 50
- c) 30:50
- d) 30-50
- e) 30; 50

**39.** Com base na tabela do MS Excel 2010 a seguir, responda:

	A	B	C
1	2	3	4
2	5	6	7
3	8	9	10
4			

Se a fórmula =**MÁXIMO**(A1:C3)+5 \* **MÍNIMO**(A1:C3) for inserida na célula A4, o resultado será:

- a) 12
- b) 15
- c) 20
- d) 25
- e) 30

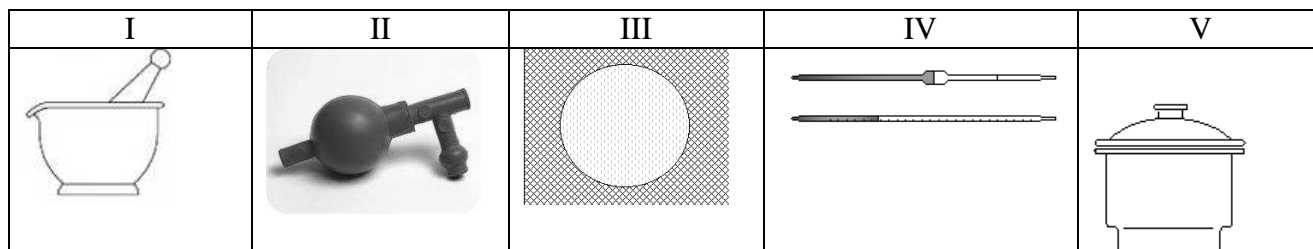
**40.** Com relação ao uso do e-mail, podemos afirmar que:

- a) É possível enviarmos um e-mail com cópia para 10 pessoas, colocando todos os endereços de e-mail em Cc. O único problema é que, no registro de e-mail enviados, teremos 10 registros.
- b) É importante cadastrar um único e-mail em todos os sites que tenho interesse; assim, fica mais fácil ler e-mails durante o dia de trabalho.
- c) Tendo um antivírus no computador, posso ficar tranquilo e abrir qualquer e-mail ou link que me enviarem, pois o antivírus garante 100% de proteção.
- d) Não é possível enviar um e-mail usando apenas uma conexão de 3G.
- e) Para excluir uma mensagem da Caixa de entrada do MS Outlook, previamente selecionada, basta pressionar a tecla DEL.



## ASSISTENTE DE LABORATÓRIO

**41.** A seguir estão representados materiais que são utilizados para trabalhos em um laboratório de química.



Julgue as afirmativas abaixo como corretas (C) ou incorretas (I)

- ( ) O almofariz e o Pistilo (I) são utilizados para triturar e pulverizar sólidos.
- ( ) As vidrarias representadas em IV são buretas dos tipos graduada e volumétrica.
- ( ) A função da tela de amianto (III) é distribuir uniformemente o calor recebido do Bico de Bunsen.
- ( ) A pera de borracha (II) deve ser usada apenas para a sucção de líquidos voláteis.
- ( ) Em V está representado um dessecador, que é usado quando é necessário aquecer materiais sem que haja absorção de umidade.

Assinale a alternativa que apresenta a sequência correta.

- a) C, C, I, I, C.
- b) C, I, C, I, I.
- c) I, I, C, C, I
- d) C, I, C, I, C.
- e) I, I, C, I, I

**42.** Um laboratorista fez as seguintes afirmações sobre o pHmetro:

- I - O pHmetro mede mais precisamente o pH de uma solução que o papel indicador universal.
- II - Os pHmetros devem ser calibrados em soluções diluídas de ácidos e bases.
- III - O pHmetro contém um eletrodo de referência.
- IV - O dispositivo de compensação de temperatura é importante, pois a temperatura influencia na medida de pH.
- V - Em geral, o eletrodo indicador de pH é feito com vidro especial não poroso.

As afirmativas que estão corretas são **APENAS**:

- a) I, II e V.
- b) I, III e IV.
- c) II, IV e III.
- d) III, IV e V.
- e) I, IV e V.

**43.** \_\_\_\_\_ é um conjunto de medidas necessárias para prevenir a ocorrência de acidentes e, conseqüentemente, reduzir riscos no ambiente de trabalho. O uso dos \_\_\_\_\_ é um método de contenção primária do risco, de uso obrigatório, que inclui, por exemplo, o uso de \_\_\_\_\_ e \_\_\_\_\_. O método de contenção secundária do risco se dá por meio do uso dos \_\_\_\_\_, como \_\_\_\_\_ e \_\_\_\_\_, que beneficiam todos os trabalhadores, indistintamente.

Assinale a alternativa que apresenta os termos que completam corretamente as lacunas.

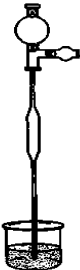
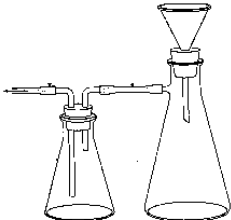
- a) Biotecnologia - equipamentos de proteção coletiva - luvas – jaleco - equipamentos de proteção individual - capela - chuveiros de emergência.
- b) Biossegurança - equipamentos de proteção coletiva- capela - chuveiros de emergência- equipamentos de proteção individual- luvas – jaleco.
- c) Biossegurança - equipamentos de proteção individual - luvas – jaleco - equipamentos de proteção coletiva- capela - chuveiros de emergência.
- d) Biotecnologia - equipamentos de proteção individual - capela - jaleco - equipamentos de proteção coletiva- luvas - chuveiros de emergência.
- e) Biossegurança equipamentos de proteção coletiva - capela - luvas equipamentos de proteção coletiva - jaleco- chuveiros de emergência.

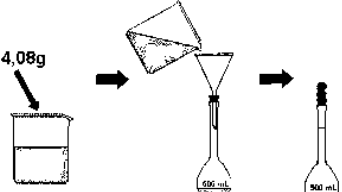

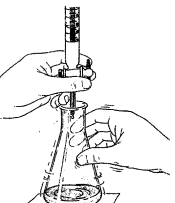
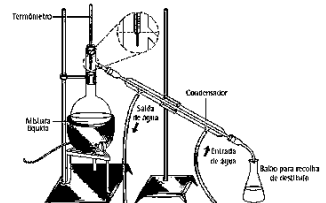
**44.** A turbidez é um dos parâmetros do controle da qualidade das águas para abastecimento. Com relação à turbidez e ao turbidímetro, marque a alternativa que apresenta afirmativa **INCORRETA**:

- a) A turbidez de uma amostra de água é o grau de aumento de intensidade que um feixe de luz sofre ao atravessá-la.
- b) A turbidez indica a presença de sólidos em suspensão.
- c) Antes das determinações da turbidez da amostra, o turbidímetro deve ser padronizado com soluções padrões de formazina ou sílica.
- d) Os resultados de turbidez podem ser expressos em mg/L de formazina ou sílica.
- e) A turbidez também pode ser expressa em unidades nefelométricas.

**45.** Na coluna 1, apresentam-se montagem de equipamentos utilizados em técnicas rotineiras de um laboratório químico e, na coluna 2, o tipo de técnica que requer montagem.

Relacione as montagens às técnicas.

Coluna 1	Coluna 2
<p>I.</p> 	<p>( ) Técnica de preparo de solução</p>
<p>II.</p> 	<p>( ) Técnica de titulação</p>

<p>III.</p> 	<p>( ) Técnica de pipetagem</p>
<p>IV.</p> 	<p>( ) Técnica de filtração a vácuo</p>
<p>V.</p> 	<p>( ) Técnica de destilação</p>
<p>VI.</p> 	<p>( ) Técnica de extração por solvente</p>

Marque a opção que apresenta a sequência obtida nos parênteses.

- a) II, III, V, I, IV, VI
- b) VI, V, III, I, II, IV
- c) VI, V, I, IV, II, III
- d) III, V, I, II, VI, IV
- e) III, I, V, VI, II, IV

**46.** Considerando as propriedades e características da condutividade elétrica das soluções aquosas, observe as afirmativas abaixo:

- I - É uma propriedade que varia com a concentração das substâncias ionizadas dissolvidas em água.
- II- É uma propriedade que depende da mobilidade dos íons.
- III - É uma propriedade que não depende da temperatura.
- IV - A condutividade, no sistema internacional, é reportada em UNT/m.
- V - A condutividade não varia com a carga dos íons.

Marque a opção que analisa corretamente as afirmativas acima.

- a) Apenas I e V são verdadeiras.
- b) Apenas III e V são falsas.
- c) Apenas I, II e III são verdadeiras.
- d) Apenas II e III são falsas.
- e) Apenas I e II estão verdadeiras.

**47.** Para que a balança mantenha sempre sua precisão, é importante manuseá-la com cuidado. Observe as afirmações sobre manuseio de balança:

I - Todo objeto deve ser pesado à temperatura ambiente.

II - Os reagentes devem ser pesados diretamente sobre os pratos da balança.

III - Os líquidos que liberam vapores cáusticos devem ser pesados em recipientes fechados.

IV - Não se deve segurar objetos a serem pesados com a mão. Deve-se usar pinças, ou segurar o objeto com um pedaço de papel.

V - Abrir as portas da câmara de pesagem enquanto se faz a leitura.

São corretas:

a) I e II apenas.

b) I, III, IV apenas.

c) I, II e V apenas.

d) IV e V apenas.

e) II e III apenas.

**48.** Associe a fórmula dos compostos de sódio a sua nomenclatura:

I -  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ( ) Sulfito de sódio

II -  $\text{NaHCO}_3$  ( ) Hipoclorito de sódio

III -  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ( ) Sulfato de sódio

IV -  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  ( ) Clorito de sódio

V -  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  ( ) Carbonato de sódio

VI -  $\text{NaClO}$  ( ) Tiosulfato de sódio

VII -  $\text{NaClO}_2$  ( ) Bicarbonato de sódio

Marque a opção que apresenta a sequência obtida nos parênteses.

a) I, III, V, VII, II, IV, VI.

b) III, VI, IV, VII, I, V, II.

c) II, V, IV, VI, I, III, VII.

d) III, V, VI, I, II, IV, VII.

e) V, VII, IV, VI, III, II, I.

**49.** No laboratório, a possibilidade de ocorrência de incêndio é um risco real. É preciso ter a preocupação de evitar as situações que levem ao princípio de incêndio e, no caso de se ter que combater um incêndio, é essencial identificar o seu tipo antes de escolher o agente extintor ou equipamento de combate o fogo. Marque, entre as opções abaixo, aquela que se apresenta **INCORRETA** quanto a prevenção e/ou combate a incêndio.

a) Frascos de líquidos inflamáveis não devem ser deixados próximos a chapas elétricas ou estufas.

b) A água é o agente extintor de maior emprego e é indicado para apagar fogo em líquidos ou gases inflamáveis.

c) Em instalações elétricas, devem ser usados somente os extintores de dióxido de carbono ou pó químico seco.

d) Pedacos de pano e papéis embebidos com óleos, graxas ou solventes inflamáveis não devem ser abandonados nas bancadas ou cantos dos laboratórios.

e) Os extintores devem ser instalados em local de fácil acesso e inspecionados regularmente.

**50.** Quanto às características dos óxidos, é **INCORRETO** afirmar:

- a) Óxidos básicos são óxidos de acentuado caráter iônico, formados por metais de alta eletropositividade.
- b) Os óxidos básicos reagem com ácido, produzindo sal mais água.
- c) Os óxidos ácidos reagem com óxidos básicos, produzindo sal.
- d) Os óxidos anfóteros não reagem com ácido e nem com base, são indiferentes.
- e) Os óxidos neutros não reagem com a água.

**51.** Um elemento metálico M tem a fórmula do seu carbonato  $MCO_3$ . Qual a fórmula correta de seu fosfato?

- a)  $MPO_3$
- b)  $M_2PO_4$
- c)  $M(PO_3)_2$
- d)  $M_3(PO_3)_2$
- e)  $M_3(PO_4)_2$

**52.** As reações químicas realizadas em laboratórios geralmente ocorrem em soluções aquosas. A concentração de uma solução pode ser expressa em função da quantidade de soluto existente em uma quantidade padrão de solvente. Observe as afirmativas abaixo:

I - Um vinagre com 4% (m/m) de acidez possui 4 g de ácido acético para cada 100 g de vinagre.

II - 100 mL de solução um álcool 96 graus GL contêm 96 mL do álcool.

III - 100 mL de água oxigenada 10 volumes têm 10 mililitros de peróxido de oxigênio.

IV - Em uma água contaminada com 25 ppm de chumbo, há 25g de chumbo em cada 1000000 g de água.

É(são) correta(s) apenas a(s) afirmativa(s)

- a) I e II.
- b) II.
- c) I, II e III.
- d) I, II e IV.
- e) III e IV.

**53.** Quanto às características dos ácidos e bases inorgânicos, afirma-se:

I - A força de um ácido é medida pelo número de hidrogênios que ele contém.

II - Uma base forte, diluída a  $10^{-4}$  mol/L em água, apresentará pH maior que 7. **Dado:  $\text{Log } 10^{-4} = -4$**

III - Um hidrácido não possui oxigênio em sua fórmula.

IV - O Grau de ionização de um ácido não depende da temperatura.

V - Bases fracas são essencialmente bases de metais alcalinos e alcalinos terrosos.

As afirmativas corretas são apenas

- a) I, III e IV.
- b) II e III.
- c) III e V.
- d) II, V e IV.
- e) V e IV.

**54.** O soro fisiológico é uma solução isotônica em relação aos líquidos corporais e contém em massa de NaCl 0,9 % (m/v). Em 350 mL de soro, encontra-se dissolvida uma massa, em gramas, de cloreto de sódio, correspondente a:

- a) 9,00
- b) 6,15
- c) 4,50
- d) 1,80
- e) 3,15

**55.** Observe a tabela abaixo:

Substância	Temperatura de Ebulição (°C)
Pentano	36
Hexano	69
Etano	- 87
Heptano	98

A alternativa que analisa a tabela de forma **INCORRETA** é:

- a) Existe um aumento do ponto de ebulição com o aumento da massa molar.
- b) O Etano, em temperatura ambiente, é um líquido.
- c) A temperatura de ebulição aumenta com o número de carbono nos alcanos de cadeia linear.
- d) O Heptano, em temperatura ambiente ( 25°C), é um líquido.
- e) Em regiões com temperaturas acima de 40 °C, o pentano encontra-se no estado gasoso.

**56.** Assinale a opção que corresponde ao procedimento correto para se prepararem 500 mL de solução 0,2 mol/L de HCl a partir de uma solução 1 mol/L de mesmo ácido.

- a) Em um balão volumétrico de 500 mL, diluir 100 mL de solução 1mol/L, adicionando água suficiente para completar 500 mL de solução.
- b) Em um balão volumétrico de 500 mL, diluir 250 mL de solução 1mol/L, adicionando água suficiente para completar 500 mL de solução.
- c) Em um balão volumétrico de 500 mL, diluir 100 mL de solução 1mol/L, adicionando 500 mL de água.
- d) Em um balão volumétrico de 500 mL, diluir 250 mL de solução 1mol/L, adicionando 500 mL de água.
- e) Em um balão volumétrico de 500 mL, diluir 10 mL de solução 1mol/L, adicionando água suficiente para completar 500 mL de solução.

**57.** Das alternativas abaixo, qual apresenta composto que **NÃO** se caracteriza como hidrocarboneto?

- a) ciclo-hexeno
- b) butano
- c) iodometano
- d) etino
- e) 6-metil-hept-3- eno

58. Um laboratorista, ao utilizar determinado produto para o preparo de uma solução, observou no rótulo do produto a seguinte simbologia de risco:



A opção que indica os cuidados necessários no preparo dessa solução é:

- A diluição do produto deve ser feita com a adição do diluente ao produto.
- O manuseio deve ser feito dentro da capela química e a retirada de volumes da substância deve ser feita com o auxílio de peras ou dispensadores automáticos.
- O produto deve ser mantido longe de fontes de calor, faíscas, centelhas e chamas.
- Deve ser evitado o contato do produto com inflamáveis.
- Deve ser usado material metálico para homogeneização.

59. Marque a opção que relaciona corretamente o grupo funcional com função orgânica:

Função	Grupo funcional
I	$R-O-R'$
II	
III	$R-C \begin{matrix} \nearrow O \\ \searrow O-R' \end{matrix}$ ou $R-COOR'$
IV	$R-NH_2$
V	$R-C \begin{matrix} \nearrow O \\ \searrow NH_2 \end{matrix}$

- I - Éter, II - Fenol, III - Éster, IV - Amida, V - Amina
- I - Éster, II - Toluol, III - Éter, IV - Amina, V - Amida
- I - Éter, II - Fenol, III - Ácido carboxílico, IV - Amina, V - Amida
- I - Éter, II - Fenol, III - Éster, IV - Amina, V - Amida
- I - Éster, II - Toluol, III - Ácido carboxílico, IV - Amida, V - Amina

60. Uso inadequado da vidraria, falhas na determinação da massa e do volume e utilização de reagentes de baixo grau de pureza são causas de erros quanto à concentração, no preparo de soluções. A determinação da concentração da solução preparada pode ser realizada através do processo de padronização. Sobre esse processo é **INCORRETO** afirmar:

- São utilizadas substâncias com características bem definidas, conhecidas como padrões primários, como referência na correção das soluções.
- O procedimento consiste na titulação da solução de concentração a ser determinada com uma massa definida do padrão primário.
- O ato de determinar a concentração de uma solução ácida através de uma titulação com uma solução básica, ou vice-versa, é conhecido como volumetria de precipitação.
- Uma das técnicas de detecção do ponto de equivalência de titulações é o uso de indicadores.
- Para corrigir os eventuais erros cometidos no preparo de uma solução, calcula-se o fator de correção, que é o número que expressa a relação entre a concentração real da solução, obtida através da titulação, e a concentração esperada quando do preparo da solução.

## TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

	1 (IA)																18 (0)	
1°	1 H 1,0	2 (IIA)															2 He 4,0	
2°	3 Li 6,9	4 Be 9,0											5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
3°	11 Na 23,0	12 Mg 24,3	3 (III B)	4 (IV B)	5 (VB)	6 (VI B)	7 (VII B)	8 /	9 (VIII B)	10 /	11 (IB)	12 (IIB)	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,1	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
4°	19 K 39,1	20 Ca 40,1	21 Sc 45,0	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 56,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
5°	37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 95,9	43 Tc (98)	44 Ru 101,1	45 Rh 102,9	46 Pd 106,4	47 Ag 107,9	48 Cd 112,4	49 In 114,8	50 Sn 118,7	51 Sb 121,8	52 Te 127,6	53 I 126,9	54 Xe 131,3
6°	55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57 * La 138,9	72 Hf 178,5	73 Ta 180,9	74 W 183,8	75 Re 186,2	76 Os 190,2	77 Ir 192,2	78 Pt 195,1	79 Au 197,0	80 Hg 200,6	81 Tl 204,4	82 Pb 207,2	83 Bi 209,0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
7°	87 Fr (223)	88 Ra (226)	89** Ac (227)	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (266)	110 (169)	111 (272)	112 (277)						

*	58 Ce 140,1	59 Pr 140,9	60 Nd 144,2	61 Pm (145)	62 Sm 150,4	63 Eu 152,0	64 Gd 157,3	65 Tb 158,9	66 Dy 162,5	67 Ho 164,9	68 Er 167,3	69 Tm 168,9	70 Yb 173,0	71 Lu 175,0
**	90 Th 232,0	91 Pa (231)	92 U 238,0	93 Np (237)	94 Pu (242)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (260)

Número atômico — 1  
H  
Massa atômica — 1,0





MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO  
INSTITUTO FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
REITORIA

Avenida Rio Branco, 50 – Santa Lúcia – 29056-255 – Vitória – ES

27 33577500

## CONCURSO PÚBLICO

EDITAL Nº 01/2014

Professor do Magistério do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico

**CARGO:**

***Assistente de Laboratório***

### FOLHA DE RESPOSTA (RASCUNHO)

Questão	Resposta	Questão	Resposta	Questão	Resposta	Questão	Resposta
01		26		31		46	
02		17		32		47	
03		18		33		48	
04		19		34		49	
05		20		35		50	
06		21		36		51	
07		22		37		52	
08		23		38		53	
09		24		39		54	
10		25		40		55	
11		26		41		56	
12		27		42		57	
13		28		43		58	
14		29		44		59	
15		30		45		60	



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO**  
INSTITUTO FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
REITORIA  
Avenida Rio Branco, 50 – Santa Lúcia – 29056-255 – Vitória – ES  
27 3357-7500

EDITAL Nº 01/2014

Técnico Administrativo em Educação

CARGO: Assistente de Laboratório Nível C

GABARITO

Questão	Resposta	Questão	Resposta	Questão	Resposta	Questão	Resposta
01	E	16	Anulada	31	E	46	E
02	D	17	E	32	C	47	B
03	C	18	D	33	A	48	B
04	C	19	D	34	C	49	B
05	B	20	A	35	C	50	D
06	B	21	E	36	C	51	E
07	A	22	B	37	B	52	D
08	A	23	E	38	D	53	B
09	E	24	B	39	C	54	E
10	A	25	A	40	E	55	B
11	B	26	E	41	B	56	A
12	D	27	C	42	B	57	C
13	E	28	D	43	C	58	B
14	E	29	A	44	A	59	D
15	C	30	A	45	D	60	C

CARGO: Auxiliar em Administração Nível C

GABARITO

Questão	Resposta	Questão	Resposta	Questão	Resposta	Questão	Resposta
01	E	16	Anulada	31	E	46	A
02	D	17	E	32	C	47	C
03	C	18	D	33	A	48	D
04	C	19	D	34	C	49	Anulada
05	B	20	A	35	C	50	D
06	B	21	E	36	C	51	A
07	A	22	B	37	B	52	C
08	A	23	E	38	D	53	A
09	E	24	B	39	C	54	E
10	A	25	A	40	E	55	D
11	B	26	E	41	D	56	A
12	D	27	C	42	E	57	C
13	E	28	D	43	A	58	B
14	E	29	A	44	B	59	E
15	C	30	A	45	C	60	E