

LÍNGUA PORTUGUESA

TEXTO - Mentira e verdade – Carlos Heitor Cony

Alguns estudiosos afirmam que a mercadoria mais importante do mundo moderno é a informação. Pensando bem, foi sempre mais ou menos assim. Quem detinha a informação era poderoso — daí que a mídia foi elevada a quarto poder, tese contra a qual sempre me manifestei, achando que a mídia é uma força, mas não o poder.

Com a chegada da internet, suas imensas e inesperadas oportunidades, o monopólio da informação pulverizou-se. Os jornais, creio eu, foram os primeiros a sentir o golpe, os livros logo em seguida, havendo até a previsão de que ele acabará na medida em que se limitar ao seu atual desenho gráfico, que vem de Gutenberg.

Acontece que, mais cedo ou mais tarde, a mídia impressa ficará dependente não dos seus quadros profissionais, de sua estrutura de captação das informações. Qualquer pessoa, a qualquer hora do dia ou da noite, acessando blogs e sites individualizados, ficará por dentro do que acontece ou acontecerá.

Na atual crise que o país atravessa, a imprensa em muitas ocasiões foi caudatária do que os blogs informavam duas, três vezes ao dia. Em termos de amplitude, eles sempre ganharão de goleada da imprensa escrita e falada.

O gigantismo da internet tem, porém, pés de barro. Se ganha no alcance, perde no poder de concentração e análise. Qualquer pessoa, medianamente informada ou sem informação alguma, pode manter uma fonte de notícias ou comentários com responsabilidade zero, credibilidade zero, coerência zero.

O mercado da informação, que formaria o poder no mundo moderno, em breve estará tão poluído, que dificilmente saberemos o que ainda não sabemos: o que é mentira e o que é verdade.

01. A afirmação de alguns estudiosos de que a informação é a mercadoria mais importante do mundo moderno apresenta, na crônica acima, a seguinte função textual:
- expressar um pensamento que vai ser combatido.
 - mostrar um ponto de vista ultrapassado pela modernidade.
 - apresentar uma opinião apoiada integralmente pelo cronista.
 - servir de ponto de partida para reflexões sobre a moderna informação.
02. “Alguns estudiosos afirmam que a mercadoria mais importante do mundo moderno é a informação”. A forma de reescrever-se esse período do texto que não respeita a correspondência de tempos verbais é:
- Alguns estudiosos afirmavam que a mercadoria mais importante do mundo moderno era a informação.
 - Alguns estudiosos afirmam que a mercadoria mais importante do mundo moderno seja a informação.
 - Alguns estudiosos afirmarão que a mercadoria mais importante do mundo moderno será a informação.
 - Alguns estudiosos têm afirmado que a mercadoria mais importante do mundo moderno tem sido a informação.
03. “Alguns estudiosos afirmam que a mercadoria mais importante do mundo moderno é a informação. Pensando bem, foi sempre mais ou menos assim”. Em relação ao primeiro período, o segundo mostra a seguinte finalidade:
- retificar um erro na afirmação anterior.
 - corrigir parcialmente uma falha histórica.
 - aplicar o pensamento à realidade moderna.
 - confirmar e ampliar o pensamento dos estudiosos.
04. “...tese contra a qual sempre me manifestei...”; esse segmento do texto mostra uma oração adjetiva que é introduzida por uma preposição (contra), exigida pelo verbo “manifestar-se”. A alternativa a seguir em que foi empregada uma preposição inadequada é:
- Os resultados a que visavam os projetos foram alcançados.
 - Os temas de que todos falavam não eram os mais importantes.
 - As ferramentas com que se utilizavam os operários desapareceram.
 - As crônicas a que se referiam os políticos tinham sido esquecidas.
05. “Com a chegada da internet, suas imensas e inesperadas oportunidades, o monopólio da informação pulverizou-se. Os jornais, creio eu, foram os primeiros a sentir o golpe, os livros logo em seguida, ...”. O segundo período desse segmento, em relação ao período anterior, tem a seguinte finalidade:
- esclarecer quais as causas da pulverização.
 - explicar como a informação se pulverizou.
 - exemplificar a pulverização aludida.
 - mostrar consequências do processo.
06. O problema da mídia impressa, segundo o terceiro parágrafo do texto, após a chegada da internet, é o de que:
- as notícias não chegam tão rápido pelos jornais.
 - os dias passaram a ter uma divisão temporal diferente.
 - as pessoas não precisarão ler os jornais para informar-se.
 - os jornalistas competentes não se empregarão nos jornais.
07. Em várias passagens do texto, o cronista emprega a conjunção OU; a alternativa em que os termos ligados por essa conjunção não mostram oposição entre si é:
- “Pensando bem, foi sempre mais ou menos assim”.
 - “...ficará por dentro do que acontece ou acontecerá”.
 - “Acontece que, mais cedo ou mais tarde, a mídia impressa ficará de-pendente...”.
 - “Qualquer pessoa, a qualquer hora do dia ou da noite, acessando blogs e sites individualizados...”.
08. “Os jornais, creio eu, foram os primeiros a sentir o golpe...”; a oração “creio eu” indica uma opinião do cronista. A alternativa em que NÃO está presente uma forma de opinar é:
- Parece-me que os jornais dizem a verdade.
 - Sou do parecer de que esse problema vai acabar.
 - Os estudos mostram que o problema não é grave.
 - Não penso que a internet vá acabar com a imprensa.
09. O segmento que exemplifica uma forma verbal da voz passiva é:
- “Quem detinha a informação era poderoso — daí que a mídia foi elevada a quarto poder...”
 - “Alguns estudiosos afirmam que a mercadoria mais importante do mundo moderno é a informação”.
 - “... tese contra a qual sempre me manifestei, achando que a mídia é uma força, mas não o poder”.
 - “Pensando bem, foi sempre mais ou menos assim”.
10. “O mercado da informação, que formaria o poder no mundo moderno, em breve estará tão poluído, que dificilmente saberemos o que ainda não sabemos: o que é mentira e o que é verdade”. Nesse segmento do texto, há cinco ocorrências do vocábulo “que”; o trecho em que ele tem uma classe de palavra diferente das demais é:
- “que dificilmente saberemos”
 - “o que ainda não sabemos”
 - “que formaria o poder”
 - “o que é mentira”

MATEMÁTICA E RACIOCÍNIO LÓGICO QUANTITATIVO

11. João, nascido entre 1980 e 1994, irá completar, em 2014, x anos de vida. Sabe-se que x é divisível pelo produto dos seus algarismos. Em 2020, João completará a seguinte idade:
- A) 32
B) 30
C) 28
D) 26
12. Um turista pretende visitar três de oito praias do litoral sul do estado de Sergipe e fará a escolha desses destinos de forma aleatória. O número máximo de roteiros possíveis, sem levar em conta a ordem de visitação às praias, corresponde a:
- A) 36
B) 48
C) 56
D) 64
13. Durante seis dias consecutivos, o número de visitantes do Mercado Municipal Antônio Franco aumentou em progressão aritmética. Sabendo-se que no primeiro dia o mercado recebeu 800 visitantes e que no sexto dia recebeu 1200, a quantidade de visitantes no 4º dia foi igual a:
- A) 1020
B) 1030
C) 1040
D) 1050
14. Considere as quatro sequências de três números indicadas abaixo:
- | | | | |
|---------|-----------|----------|-----------|
| (7,6,2) | (10,4,12) | (8,3,10) | (12,9, x) |
|---------|-----------|----------|-----------|
- Sabe-se que o terceiro número das três primeiras sequências foi obtido a partir de operações aritméticas realizadas com os dois primeiros números, segundo um mesmo padrão. O valor do número é:
- A) 6
B) 8
C) 12
D) 16
15. Em um grupo de N turistas estrangeiros que visitavam Aracaju, verificou-se que:
- metade falava apenas inglês;
 - um terço falava apenas alemão;
 - 36 falavam apenas francês.
- O valor de N é igual a:
- A) 240
B) 232
C) 224
D) 216

16. Observe a matriz abaixo:

$$A = \begin{bmatrix} 28 & 31 & 31,5 \\ 35,2 & 28,5 & 33,6 \\ 32 & 30,7 & 34 \end{bmatrix}$$

Nessa matriz, cada elemento a_{ij} corresponde, em graus centígrados, à temperatura observada no momento i do dia j , em um bairro da região central de Aracaju.

A diferença, em graus centígrados, entre a temperatura observada no momento 2 do 3º dia e a temperatura observada no momento 1 do 2º dia é igual a:

- A) 4,5
B) 3,5
C) 3,0
D) 2,6
17. A palavra ARACAJU foi escrita seguidamente cem vezes, conforme modelo mostrado abaixo:

ARACAJUARACAJUARACAJUARACAJUARACAJUARACAJU...

A 345ª letra escrita foi a seguinte:

- A) U
B) R
C) A
D) C
18. Uma pesquisa realizada com um grupo de 210 turistas que visitavam Aracaju, apurou que:
- 49 homens e 54 mulheres estavam visitando Aracaju pela primeira vez;
 - 37 homens já tinham visitado Aracaju antes.
- Escolhendo-se ao acaso um desses turistas, a probabilidade de que a pessoa escolhida seja uma mulher que não estava visitando Aracaju pela primeira vez é:
- A) $\frac{1}{3}$
B) $\frac{2}{3}$
C) $\frac{1}{5}$
D) $\frac{2}{5}$
19. Em uma cooperativa de artesanato, cada pessoa demora 45 minutos para fabricar uma determinada peça. Considerando que cada peça é fabricada por um mesmo artesão, a quantidade mínima de horas que 9 artesãos, com a mesma capacidade de trabalho, demoram para fabricar 68 dessas peças, corresponde a:
- A) 8
B) 7
C) 6
D) 5

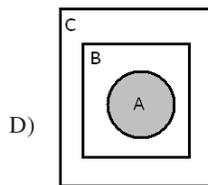
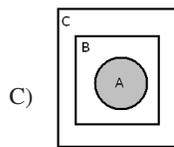
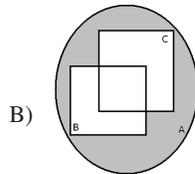
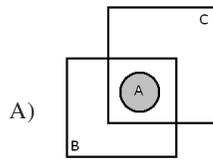
20. Considere os seguintes conjuntos:

A = { pessoas que praticam esportes }

B = { pessoas que são inteligentes }

C = { pessoas que são saudáveis }

A afirmação “toda pessoa que pratica esporte é inteligente e saudável” é mais bem representada pelo seguinte diagrama:



LEGISLAÇÃO

21. O provimento do cargo de técnico do Ministério de Minas e Energia, com lotação em Brasília, se dá mediante a publicação do seguinte ato:

- A) portaria do Ministro de Planejamento
- B) decreto da Presidência da República
- C) portaria do Ministro de Minas e Energia
- D) decreto do Governador do Distrito Federal

22. Da decisão de uma autoridade cabe o recurso de pedido de reconsideração. Este pedido deverá ser despachado no seguinte prazo máximo indicado em lei:

- A) 15 dias
- B) 10 dias
- C) 5 dias
- D) 3 dias

23. A seguinte vantagem **NUNCA** se incorpora ao provento de aposentadoria:

- A) indenização
- B) gratificação
- C) formação de 3º grau
- D) adicional de tempo de serviço

24. O servidor federal que for doar sangue poderá se ausentar legalmente do serviço pelo seguinte período:

- A) 1 dia
- B) 2 dias
- C) 3 dias
- D) 4 dias

25. A pena de demissão é aplicada ao servidor público que:

- A) tiver coagido subordinado para filiação a partido político
- B) tiver promovido manifestação de desprezo aos superiores
- C) houver recusado fé a documentos públicos
- D) se encontrar em conduta escandalosa

26. A responsabilidade administrativa do servidor será afastada diante da seguinte ocorrência descrita em lei:

- A) absolvição civil que comprove coautoria
- B) absolvição criminal que negue a existência do fato
- C) parecer do Ministério Público que o inocente da acusação
- D) parecer da assessoria jurídica do Conselho Nacional de Justiça que negue a autoria

27. No processo disciplinar, o depoimento será prestado oralmente, não sendo lícito à testemunha adotar o seguinte procedimento:

- A) comparecer com advogado
- B) manter-se em silêncio
- C) contraditar a acusação
- D) trazê-lo por escrito

28. À posição do servidor na matriz hierárquica, conforme sua remuneração pelo aperfeiçoamento profissional para o exercício das atividades do cargo ocupado, após o ingresso do servidor, dá-se o nome de:

- A) ambiente organizacional
- B) padrão de vencimento
- C) nível de capacitação
- D) plano de carreira

29. Em relação ao ato de enquadramento, poderá ser interposto recurso a ser apreciado pela Comissão de Enquadramento, que decidirá no seguinte prazo máximo previsto em lei:

- A) 15 dias
- B) 20 dias
- C) 30 dias
- D) 60 dias

30. No enquadramento, a definição dos cursos de capacitação que não sejam de educação formal e que guardem relação direta com o ambiente da organização será disciplinada em ato da seguinte autoridade:

- A) Ministro de Estado da Educação
- B) Superintendente de Recursos Humanos
- C) Coordenador do Sistema Federal de Ensino
- D) Presidente da Comissão de Enquadramento

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

31. As amostras de solo enviadas ao laboratório de análises são levadas à sala de recepção e passam, posteriormente, por secagem a 40 °C para, depois então, serem peneiradas. A fração obtida após a secagem e que apresenta dimensões menores que 2 mm é chamada de:
- mediana
 - grosseira
 - mineral seca
 - terra fina seca ao ar
32. A extração e a determinação de nitrato vão exigir especificamente a utilização de equipamentos como:
- agitador e fotocolorímetro
 - câmara de pressão e cromatógrafo
 - agitador magnético e espectrofotômetro
 - infiltrômetro e cromatógrafo de camada delgada
33. No momento de entrada de uma amostra no laboratório, é necessário o registro de informações importantes para a correta realização dos procedimentos e interpretação dos resultados. As informações que serão requeridas para este fim são:
- data de entrada e classificação da amostra
 - nome do requisitante e local da amostragem
 - local da amostragem e determinação solicitada
 - número de registro do procedimento e data de entrega
34. O agitador rotativo de Wagner é um aparelho necessário para a realização da análise de:
- granulometria de partículas
 - determinação de sulfatos
 - resistência a penetração
 - taxa de infiltração
35. A partir dos dados iniciais em m³, o volume a ser determinado e expresso em dm³ exigirá que o laboratorista faça a conversão da seguinte forma:
- dividindo por 100
 - dividindo por 1000
 - multiplicando por 100
 - multiplicando por 1000
36. A recomendação de adubação deve ser expressa em hectares. Ao descrever uma propriedade, a necessidade de conversão irá exigir que o técnico saiba que uma área de 2,4 hectares equivale, em metros quadrados, a:
- 18000
 - 22000
 - 24000
 - 48000
37. A determinação de nitrogênio total através do método de Kjeldahl por destilação a vapor apresenta como procedimento correto:
- titular com H₂SO₄ 0,01 N até a virada e o desaparecimento da coloração alaranjada da solução
 - mergulhar a saída do destilador em copo de 400 ml com 50 ml de ácido bórico 2% e 4 gotas de indicador misto
 - transferir para a solução destilada 30 ml da mistura de K₂SO₄ e BaCl₂ com adição de 3 gotas de indicador misto
 - adicionar ao líquido proveniente do destilador 20 ml de NaOH 30 % até o desaparecimento da coloração vermelha da solução
38. A extração de cloretos é relativamente simples pois eles não competem com outros ânions em locais de adsorção. Na determinação desses compostos, o laboratorista deve adotar o seguinte procedimento:
- realizar a leitura do clorômetro alguns segundos após o indicador apresentar cor avermelhada
 - dividir a leitura do clorômetro para cada amostra por um fator F a definir no momento do cálculo
 - adicionar uma ou duas gotas de NaHCO₃ em reagente composto de gelatina e timol azul
 - manter elevado o pH da solução a ser titulada para evitar a interferência de outros ânions
39. Gases comprimidos presentes em laboratório podem ser classificados em liquefeitos, não liquefeitos ou em solução. Todos eles representam risco potencial no laboratório. Para reduzir riscos de acidentes, é necessário que se tenha o seguinte cuidado em relação aos cilindros de gases:
- posicionar os cheios ao lado dos vazios
 - armazenar os de baixa pressão na posição horizontal sob o piso
 - colocar os gases inflamáveis ao lado dos cilindros de gases oxidantes
 - manter os que não estão em uso com a cápsula protetora da válvula presente
40. As ações para o preparo de uma solução de acetato de cálcio 1 N estão descritas na seguinte alternativa:
- filtrar a solução de CaCO₃ e transferir para o balão volumétrico com metade do volume de água deionizada
 - dissolver 88,1 g de Ca (C₂H₃O₂)₂.H₂O em água destilada e completar o volume com 950 ml
 - adicionar 8,1 g de Ca (C₂H₃O) em solução concentrada de CaOH 1 M e agitar lentamente
 - filtrar a solução com algodão hidrofílico e ajustar o pH entre 8,0 e 9,1 com NaOH
41. Na coleta de amostras de solo, o instrumento adequado para determinação da densidade aparente e para a respectiva finalidade são:
- trado de rosca - abertura de trincheira
 - faca pedológica - retirada do perfil do solo
 - enxada tipo Holand - retirada de amostra superficial
 - anéis tipo Kopecky - retirada de amostra indeformada

42. Uma amostra para caracterização de fertilidade do solo de áreas de cultivo de maracujá deve ser composta por subamostras retiradas de áreas caracterizadas como:
- pequenas com cor e textura diferentes das circunvizinhas
 - marginais a açudes para captação de água para irrigação
 - próximas ao local de armazenamento de fertilizantes ou frutas armazenadas
 - limítrofes às cercas de divisão da propriedade com as vias públicas
43. Os incêndios podem ser classificados de acordo com o material comburente e por este fato o método de extinção pode ser específico. Incêndios decorrentes da queima de materiais pirofóricos, como sódio ou potássio, deverão ser extintos por meio de:
- resfriamento com substância que reduza a temperatura do combustível
 - abafamento com materiais ou substâncias que liberem CO_2 no ambiente
 - resfriamento com substância que hidrate o combustível ou o comburente
 - abafamento com materiais ou substâncias que não liberem CO_2 no ambiente
44. Para que resíduos químicos de laboratório possam ser eliminados de forma adequada, são necessários alguns procedimentos preliminares. Antes de descartar o dióxido de enxofre, o laboratorista deve proceder à:
- absorção em NaOH 2 mol/l
 - dissolução em metanol
 - precipitação em NH_4^+
 - diluição em H_2O
45. A operação correta e segura da mufla requer que o laboratorista esteja utilizando como EPI apropriado as luvas do tipo:
- de lã
 - Zetex
 - Kevlar
 - de couro com sais de cromo
46. As máscaras faciais são equipamentos de uso individual, destinados a proteger:
- os olhos dos gases tóxicos ou irritantes
 - a face do excesso de ruído proveniente dos equipamentos
 - a face dos respingos de substâncias irritantes ou corrosivas
 - os olhos dos impactos decorrentes de explosões ou incêndios
47. A guarda ou armazenamento de reagentes deve seguir critérios de compatibilidade. Para cada classe de risco deve haver um local diferente, preferencialmente com separação física. Substâncias classificadas como irritantes não devem ser armazenadas, por incompatibilidade, com substâncias classificadas como:
- oxidantes
 - explosivas
 - irritantes
 - tóxicas
48. Balanças analíticas são instrumentos adequados para a medição da massa de substâncias utilizadas na formulação de soluções do laboratório de solos. Para sua correta utilização, o operador da balança precisa saber que:
- as mãos podem ser apoiadas sobre a mesa da balança
 - a calibração deve ser realizada antes da última pesagem do dia
 - o peso padrão deve ser colocado e retirado com auxílio de pinça
 - os reagentes podem ser colocados diretamente sobre o seu prato
49. A análise gravimétrica para a determinação indireta da massa de um ou mais constituintes de uma amostra possui etapas ou operações unitárias que determinam o sucesso do resultado final. A calcinação é uma etapa que tem o seguinte objetivo:
- separar o precipitado da solução-base
 - retirar da água-mãe as impurezas solúveis e não voláteis
 - preparar a solução mais pura possível a partir da amostra
 - eleva a temperatura do precipitado para secagem e pesagem
50. A técnica da volumetria consiste na determinação da concentração de uma solução-amostra através de sua reação com outra solução de concentração conhecida, considerada padrão. Esta técnica, através do método de volumetria de ácido-base, é observada quando:
- uma solução básica é titulada com uma solução neutra ou padrão em acidometria
 - os indicadores de pH como 1-naftolftaleína são utilizados em neutralização
 - os sais inorgânicos são formados na reação de $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$ em neutralização
 - a substância indicadora chamada de titulante determina o ponto de equivalência