

ESTADO DA PARAÍBA
PREFEITURA MUNICIPAL DE BONITO DE SANTA FÉ

CONCURSO PÚBLICO

PROVA PARA CARGO DE:

FARMACÊUTICO

* ATENÇÃO - CONFIRA SE ESTA PROVA CORRESPONDE AO CARGO QUE VOCÊ CONCORRE

* Neste Caderno de Questões, você encontra:

- 28 questões **ESPECÍFICAS**
- 12 questões de **Português**

* Só inicie a prova após a autorização do Fiscal de Sala.

* Duração da prova: 3 horas. O Candidato só poderá retirar-se do recinto das provas após 01 hora, contada a partir do seu efetivo início.

* O candidato só terá o direito de levar o caderno de prova após 02:00 horas do início dos trabalhos, e deixará apenas o Cartão de Respostas.

* Caso o candidato opte em sair antes de 02:00 horas do início dos trabalhos; NÃO será permitido a anotação do gabarito seja qual for a forma.

* Os Fiscais de Sala não estão autorizados a prestar quaisquer esclarecimentos sobre a resolução das questões; esta tarefa é obrigação do candidato.

* Não é permitido que os candidatos se comuniquem entre si. É proibida também a utilização de quaisquer equipamentos eletrônicos.

* O candidato receberá do Fiscal de Sala, 01 (um) Cartão de Respostas correspondente às questões objetivas.

* Assine o seu Cartão de Respostas (Gabarito). Assinale apenas uma opção em cada questão. Não deixe questão em branco, nem assinale mais de uma opção, para seu Cartão não ter questões anuladas.

* O seu Cartão de Respostas é pessoal e insubstituível. Portanto, CUIDADO, não rasure, dobre ou amasse seu Cartão de Respostas pois em hipótese alguma ele será substituído, salvo por erro do fiscal ou por falha de impressão. Confira seus dados, leia as instruções para seu preenchimento e assinale no local indicado.

* A assinatura no Cartão de Respostas é obrigatória.

* O Gabarito desta prova estará disponível no dia 20/04/2015, no site www.conpass.com.br.

* Para exercer o direito de recorrer contra qualquer questão, o candidato deve seguir as orientações constantes da Cláusula XII do Edital do Concurso Público nº 001/2015 da PREFEITURA MUNICIPAL DE BONITO DE SANTA FÉ, de 02/02/2015.

* Após o término da prova, o candidato deverá deixar a sala e em hipótese alguma poderá permanecer no estabelecimento onde realizou a mesma.

BOA PROVA!!

DATA: 19 DE ABRIL DE 2015

CONPASS

Concursos Públicos
e Assessorias

PARTE I – FARMACÉUTICO

01 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo. Podemos falar sobre a antibióticoterapia:

- I. Tem a finalidade de curar uma doença infecciosa (cura clínica) ou de combater um agente infeccioso situado em um determinado foco de infecção (cura microbiológica).
- II. Pode ser utilizada de forma terapêutica - que implica na utilização de antimicrobianos a partir de um diagnóstico preciso, ou presuntivo da etiologia do processo infeccioso, fundamentado na anamnese, nos exames clínicos e laboratoriais.
- III. O paciente com quadro infeccioso apresenta queda do estado geral, febre e sinais de localização. Febre é sinal de infecção, principalmente em pacientes idosos, recém-nascidos, imuno-deprimidos e na presença de taquicardia e de apnéia.
 - A) Somente as afirmativas I e II estão corretas
 - B) Somente a afirmativa I está correta
 - C) Somente a afirmativa II está correta
 - D) Somente a afirmativa III está correta
 - E) Somente as afirmativas I e III estão corretas

02 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo: Não devemos tratar com antibiótico:

- I. abscessos de parede e úlceras cutâneas crônicas;
- II. Bacteriúria assintomática, até mesmo em de grávidas e antes de imunodepressão aguda tais como pulsoterapia e quimioterapia antileucêmica;
- III. Febre relacionada a cateter venoso profundo de curta permanência, sem sepse, que, em geral, se resolve com a retirada do cateter; diarreias infecciosas, autolimitadas em sua maioria; flebites não purulentas.
 - A) Somente a afirmativa I está correta
 - B) Somente as afirmativas I e III estão corretas
 - C) Somente a afirmativa II está correta
 - D) Somente a afirmativa III está correta
 - E) Somente as afirmativas I e II estão corretas

03 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo. Para o direcionamento terapêutico é importante conhecer com relação ao hospedeiro e dados epidemiológicos:

- I. idade; história pregressa de hipersensibilidade a antimicrobianos, funções hepática e renal, possível gravidez e estado imunológico;
- II. coagulopatias, história de alergias, uso recente de antibióticos e se está hospitalizado há muito tempo ou se foi hospitalizado recentemente;
- III. perfil de sensibilidade dos microrganismos aos antimicrobianos; frequência dos microrganismos nos diferentes tipos de infecção e a doença de base; características relacionadas a farmacodinâmica dos antimicrobianos
 - A) Somente a afirmativa I está correta
 - B) Somente a afirmativa II está correta
 - C) Somente a afirmativa III está correta
 - D) Somente as afirmativas I e II estão corretas
 - E) Somente as afirmativas I e III estão corretas

04 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo. Podemos falar sobre a antibióticoterapia:

- I. A associação de antimicrobianos é indicada nas infecções graves (tratamento empírico) e também é indicada na prevenção da seleção de cepas resistentes no hospital
- II. A avaliação da antibióticoterapia também pode ser realizada com a solicitação de um hemograma
- III. Antibióticos - antimicrobianos produzidos por microrganismos (bactérias, fungos, Actinomicetes); ex: sulfas e quinolonas
 - A) Somente a afirmativa I está correta
 - B) Somente a afirmativa II está correta
 - C) Somente a afirmativa III está correta
 - D) Somente as afirmativas I e III estão corretas
 - E) Somente as afirmativas I e II estão corretas

05 - Assinale a alternativa correta. Podemos falar sobre um medicamento agonista parcial:

- A) Apresenta eficácia reduzida mesmo quando liga-se a todos os receptores
- B) Apresenta eficácia máxima quando liga-se a todos os receptores
- C) Não apresenta eficácia quando liga-se a todos os receptores
- D) Apresenta afinidade máxima quando liga-se a todos os receptores
- E) Apresenta afinidade mínima quando liga-se a todos os receptores

06 - Assinale a alternativa correta. Existem dois tipos principais de relações dose – resposta – graduada e quantal. Podemos falar sobre elas:

- A) As relações de dose– resposta graduadas descrevem o efeito de várias doses de um fármaco sobre a população de indivíduos
- B) As relações de única dose– resposta graduadas descrevem o efeito de várias doses de um fármaco sobre o indivíduo
- C) As relações de dose– resposta graduadas descrevem o efeito de várias doses de um fármaco sobre a célula
- D) As relações de dose– resposta graduadas descrevem o efeito de várias doses de um fármaco sobre o indivíduo
- E) As relações de dose– resposta graduadas descrevem o efeito de várias doses de um fármaco sobre um órgão

07 - Assinale a alternativa correta. Podemos falar sobre o antagonista químico:

- A) Não se liga ao receptor do agonista
- B) Bloqueia o receptor do agonista através de uma ligação iônica
- C) Bloqueia o receptor do agonista fisiológico por uma ligação hidrogênio
- D) Não bloqueia o agonista
- E) Produz um efeito fisiológico oposto àquele induzido pelo agonista quando liga-se a outro receptor

08 - Assinale a alternativa correta. Podemos citar como exemplo de um medicamento que apresenta um índice terapêutico desfavorável:

- A) Amoxicilina
- B) Ampicilina
- C) Benzilpenicilina benzatina
- D) Clindamicina
- E) Todos os anteriores

09 - Assinale a alternativa correta. Um bom exemplo para situações onde a forma do sal interfere na atividade do medicamento podendo até mudar sua farmacodinâmica, está no medicamento citado abaixo:

- A) Fenobarbital
- B) Acido valproico
- C) Carbamazepina
- D) Carbonato de lítio
- E) Diclofenaco

10 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo. Podemos falar sobre Fármacos Estruturalmente Inespecíficos:

I- São aqueles em que a ação biológica está subordinada diretamente à estrutura química, mas apenas na medida em que afeta as propriedades físico-químicas (adsorção, coeficiente de partição, solubilidade, pKa), sendo essas as responsáveis pelo efeito farmacológico que eles produzem por influírem em propriedades como a permeabilidade, despolarização de membranas, coagulação de proteínas e formação de complexos.

II- Os anestésicos gerais são um exemplo clássico de substâncias que pertencem a esta classe de fármacos, uma vez que seu mecanismo de ação envolve a depressão inespecífica de biomembranas, elevando o limiar de excitabilidade celular ou a interação inespecífica com sítios hidrofóbicos de proteínas do sistema nervoso central, provocando perda de consciência.

III- Admite-se que os fármacos estruturalmente inespecíficos atuam por um processo físico-químico pelas seguintes razões: Sua ação biológica está diretamente relacionada com a atividade termodinâmica, que é, em geral, alta, da ordem de 1 a 0,01; isso significa que atuam em doses relativamente elevadas;

- A) Somente a afirmativa I está correta
- B) Somente a afirmativa II está correta
- C) Somente a afirmativa III está correta
- D) Somente as afirmativas II e III estão corretas
- E) Somente as afirmativas I e II estão corretas

11 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo. Podemos falar sobre os medicamentos estruturalmente específicos:

- I. Sua ação biológica depende apenas da atividade termodinâmica, que é geralmente baixa (inferior a 0,01). Isso significa que estes fármacos são eficientes em concentrações menores que os fármacos estruturalmente inespecíficos;
- II. Apresentam características estruturais em comum, e a estrutura fundamental presente em todos eles é responsável pela ação biológica análoga que produzem;
- III. Pequenas variações na sua estrutura química podem resultar em alterações substanciais na atividade farmacológica, obtendo-se assim compostos que possuem tanto reações antagonicas quanto compostos que possuem reações análogas à do fármaco de origem.

- A) Somente a afirmativa I está correta
- B) Somente a afirmativa II está correta
- C) Somente as afirmativas II e III estão corretas
- D) Somente a afirmativa III está correta
- E) Somente as afirmativas I e II estão corretas

12 - Assinale a alternativa correta: a alteração das propriedades físico-químicas, em função de modificações estruturais de um fármaco, pode alterar seu mecanismo de interação com a biofase. Um exemplo clássico diz respeito a alteração de qual dos fármacos da classe dos anticonvulsivantes barbitúricos:

- A) Fenobarbital
- B) Tiopental
- C) Carbamazepina
- D) Pentobarbital
- E) Diazepam

13 - Assinale a alternativa correta. Podemos falar sobre forças eletrostáticas:

A) As forças de atração eletrostáticas são aquelas resultantes da interação entre dipolos e/ou íons de cargas iguais, cuja magnitude depende diretamente da constante dielétrica do meio e da distância entre as cargas. A água apresenta elevada constante dielétrica ($\epsilon = 80$), devido ao seu momento de dipolo permanente, podendo diminuir as forças de atração e repulsão entre dois grupos carregados, solvatados. Dessa forma, na maior parte dos casos a interação iônica é precedida de dessolvatação dos íons, processo que envolve ganho entálpico e é favorecido pelo perda entrópica resultante da formação de moléculas de água livres.

B) As forças de atração eletrostáticas são aquelas resultantes da interação entre dipolos e/ou íons de cargas opostas, cuja magnitude depende diretamente da constante dielétrica do meio e da distância entre as cargas. A água apresenta baixa constante dielétrica ($\epsilon = 80$), devido ao seu momento de dipolo permanente, podendo diminuir as forças de atração e repulsão entre dois grupos carregados, solvatados. Dessa forma, na maior parte dos casos a interação iônica é precedida de dessolvatação dos íons, processo que envolve perdas entálpicas e é favorecido pelo ganho entrópico resultante da formação de moléculas de água livres.

C) As forças de atração eletrostáticas são aquelas resultantes da interação entre dipolos e/ou íons de cargas opostas, cuja magnitude depende diretamente da constante dielétrica do meio e da distância entre as cargas. A água apresenta elevada constante dielétrica ($\epsilon = 80$), devido ao seu momento de dipolo induzido, podendo diminuir as forças de atração e repulsão entre dois grupos carregados, solvatados. Dessa forma, na maior parte dos casos a interação iônica é precedida de dessolvatação dos íons, processo que envolve ganho entálpico e é favorecido pelo perda entrópico resultante da formação de moléculas de água livres.

- D) As forças de atração eletrostáticas são aquelas resultantes da interação entre dipolos e/ou íons de cargas opostas, cuja magnitude depende diretamente da constante dielétrica do meio e da distância entre as cargas. A água apresenta elevada constante dielétrica ($\epsilon = 80$), devido ao seu momento de dipolo permanente, podendo aumentar as forças de atração e repulsão entre dois grupos não carregados, ou não solvatados. Dessa forma, na maior parte dos casos a interação iônica é precedida de solvatação dos íons, processo que envolve perdas entálpicas e é favorecido pelo ganho entrópico resultante da formação de moléculas de água livres.
- E) As forças de atração eletrostáticas são aquelas resultantes da interação entre dipolos e/ou íons de cargas opostas, cuja magnitude depende diretamente da constante dielétrica do meio e da distância entre as cargas. A água apresenta elevada constante dielétrica ($\epsilon = 80$), devido ao seu momento de dipolo permanente, podendo diminuir as forças de atração e repulsão entre dois grupos carregados, solvatados. Dessa forma, na maior parte dos casos a interação iônica é precedida de dessolvatação dos íons, processo que envolve perdas entálpicas e é favorecido pelo ganho entrópico resultante da formação de moléculas de água livres.

14 - Assinale a alternativa correta. Para as interações envolvidas no reconhecimento molecular dos fármacos estruturalmente específicos, forças de dispersão são conhecidas como:

- A) Forças de London
- B) Ligação hidrogênio
- C) Ligação covalente
- D) Interações hidrofóbicas
- E) Nenhuma das respostas anteriores.

15 - Assinale a alternativa correta. Podemos falar sobre as interações de Van Der Waals:

- A) Caracterizam-se pela aproximação de moléculas apolares apresentando dipolos permanentes
- B) Caracterizam-se pela aproximação de moléculas polares apresentando dipolos induzidos
- C) Caracterizam-se pela aproximação de moléculas polares apresentando dipolos permanentes
- D) Caracterizam-se pela aproximação de moléculas apolares apresentando dipolos induzidos
- E) Nenhuma das respostas anteriores.

16 - Assinale a alternativa correta. Podemos falar sobre as ligações covalentes:

- A) As interações intermoleculares envolvendo a formação de ligações covalentes são de elevada energia, ou seja, 7-18 Kcal/mol. Considerando que, na temperatura usual dos sistemas biológicos (30-40 °C), ligações mais fortes que 0,001 Kcal/mol são dificilmente rompidas em processos não-enzimáticos, os complexos fármacos receptores envolvendo ligações covalentes são raramente desfeitos, culminando em inibição enzimática irreversível ou inativação do sítio receptor.

- B) As interações intermoleculares envolvendo a formação de ligações covalentes são de elevada energia, ou seja, 7-10 Kcal/mol. Considerando que, na temperatura usual dos sistemas biológicos (30-40 °C), ligações mais fortes que 0,01 Kcal/mol são dificilmente rompidas em processos não-enzimáticos, os complexos fármacos receptores envolvendo ligações covalentes são raramente desfeitos, culminando em inibição enzimática irreversível ou inativação do sítio receptor.

- C) As interações intermoleculares envolvendo a formação de ligações covalentes são de elevada energia, ou seja, 77-88 Kcal/mol. Considerando que, na temperatura usual dos sistemas biológicos (30-40 °C), ligações mais fortes que 10 Kcal/mol são dificilmente rompidas em processos não-enzimáticos, os complexos fármacos receptores envolvendo ligações covalentes são raramente desfeitos, culminando em inibição enzimática irreversível ou inativação do sítio receptor.

- D) As interações intermoleculares envolvendo a formação de ligações covalentes são de elevada energia, ou seja, 77-388 Kcal/mol. Considerando que, na temperatura usual dos sistemas biológicos (30-40 °C), ligações mais fortes que 0,1 Kcal/mol são dificilmente rompidas em processos não-enzimáticos, os complexos fármacos receptores envolvendo ligações covalentes são raramente desfeitos, culminando em inibição enzimática irreversível ou inativação do sítio receptor.

- E) As interações intermoleculares envolvendo a formação de ligações covalentes são de elevada energia, ou seja, 77-588 Kcal/mol. Considerando que, na temperatura usual dos sistemas biológicos (30-40 °C), ligações mais fortes que 1,0 Kcal/mol são dificilmente rompidas em processos não-enzimáticos, os complexos fármacos receptores envolvendo ligações covalentes são raramente desfeitos, culminando em inibição enzimática irreversível ou inativação do sítio receptor.

17 - Assinale a alternativa correta. A importância da configuração absoluta na atividade biológica dos fármacos permaneceu obscura até a década de 1960, quando ocorreu a tragédia da talidomida, decorrente do uso de sua forma racêmica, indicada para a redução do desconforto matinal em gestantes, resultando no nascimento de crianças com malformações congênitas. Posteriormente, o estudo do metabolismo da talidomida permitiu evidenciar que:

- A) O enantiômero (R) era seletivamente reduzido, não levando à formação de espécies eletrofílicas reativas do tipo areno-óxido, com isso reagindo com nucleófilos bioorgânicos, induzindo teratogenicidade, enquanto o antípoda (S) era responsável pelas propriedades sedativas e analgésicas.
- B) O enantiômero (S) era seletivamente reduzido, levando à formação de espécies eletrofílicas reativas do tipo areno-óxido, que reagem com nucleófilos bioorgânicos, induzindo teratogenicidade, enquanto o antípoda (R) era responsável pelas propriedades sedativas e analgésicas.

- C) O enantiômero (S) era seletivamente hidrolisado, levando à formação de espécies eletrofílicas reativas do tipo areno-óxido, que reagem com nucleófilos bioorgânicos, induzindo teratogenicidade, enquanto o antípoda (R) era responsável pelas propriedades sedativas e analgésicas.
- D) O enantiômero (S) era seletivamente oxidado, levando à formação de espécies eletrofílicas reativas do tipo areno-óxido, que reagem com nucleófilos bioorgânicos, induzindo teratogenicidade, enquanto o antípoda (R) era responsável pelas propriedades sedativas e analgésicas.
- E) O enantiômero (R) era seletivamente oxidado, não levando à formação de espécies eletrofílicas reativas do tipo areno-óxido, com isso reagindo com nucleófilos bioorgânicos, induzindo teratogenicidade, enquanto o antípoda (S) era responsável pelas propriedades sedativas e analgésicas.

18 - Assinale a alternativa correta. De acordo com as regras de nomenclatura recomendadas pela International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC), o enantiômero terapeuticamente útil de um fármaco, que apresenta maior afinidade e potência pelos receptores-alvo, é denominado de:

- A) Distômero
 B) Eutômero
 C) Atômero
 D) Postômero
 E) Mesotômero

19 - Assinale a alternativa correta. As principais propriedades físico-químicas de uma micromolécula capazes de alterar seu perfil fármaco terapêutico são:

- A) O coeficiente de partição, que expressa a lipofilicidade relativa da molécula;
 B) A solubilidade, referente a capacidade de dissolução na água
 C) O coeficiente de ionização, expresso pelo pKa, que traduz o grau de contribuição relativa das espécies ácidas e básicas não ionizadas;
 D) A tensoatividade, caracterizada pela capacidade de conferir lipossolubilidade a moléculas naturalmente hidrofóbicas.
 E) Todas estão corretas

20 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo: podemos falar sobre os lipossomas:

- I. Lipossomas são vesículas microscópicas compostas de uma ou mais bicamadas lipídicas concêntricas, separadas por um meio aquoso.
- II. Eles podem encapsular substâncias hidrofílicas e/ou lipofílicas, sendo que as primeiras ficam no compartimento aquoso e as lipofílicas inseridas ou adsorvidas na membrana.
- III. Estas vesículas são constituídas basicamente por fosfolípideos (podendo ser de natureza sintética ou natural), esteróis e um antioxidante. Os lipídeos mais utilizados nas formulações de lipossomas são os que apresentam uma forma cilíndrica como as fosfatidilcolinas, fosfatidilserina, fosfatidilglicerol e esfingo-mielina, que tendem a formar uma bicamada instável em solução aquosa e estável em solução oleosa.

- A) Somente as afirmativas I e II estão corretas
 B) Somente a afirmativa I está correta
 C) Somente a afirmativa II está correta
 D) Somente a afirmativa III está correta
 E) Somente as afirmativas II e III estão corretas

21 - Assinale a alternativa correta com base nas afirmativas abaixo. Podemos falar sobre isosterismo:

I- Isótero (1919) – Langmuir – compostos ou grupos de átomos que possuem o mesmo número e disposição dos elétrons. Ex.: N₂, CO₂.

II- Os isósteros se caracterizam por possuírem propriedades físicas semelhantes e atualmente consideram-se isósteros os grupos que possuem configurações estéricas e eletrônicas semelhantes;

III- Bioisósteros são espécies químicas (moléculas ou grupos funcionais específicos) que possuem similaridade química porém não física, capazes de exercer atividade biológica, seja esta agonista ou antagonista

- A) Somente a afirmativa I está correta
 B) Somente as afirmativas I e II estão corretas
 C) Somente a afirmativa II está correta
 D) Somente a afirmativa III está correta
 E) Somente as afirmativas II e III estão corretas

22 - Assinale a alternativa correta. Nas reações utilizada em toxicológica para identificação de um possível uso de AAS, seu metabolito ácido salicílico pode ser determinado com o uso de:

- A) Solução de azul de metileno
 B) Solução de acetato de metila
 C) Solução de cloreto de ferro 3
 D) Solução de azul de bromotimol
 E) Nenhuma das respostas anteriores.

23 - Assinale a alternativa correta. Sabendo-se que temos em estoque somente um litro de álcool. De acordo com os dados abaixo, quanto vou precisar para preparar um litro de álcool a 70%

- Leitura inicial do alcoometro = 10
- Temperatura de aferição do alcoometro = 20°C
- Temperatura do alcool = 20°C
- Formula de Francrover - $X = C \pm cT$

- A) 777 ml
 B) 570 ml
 C) 370 ml
 D) 270 ml
 E) Nenhuma das respostas anteriores.

24 - Assinale a alternativa correta. Com relação aos taninos, podemos falar:

- A) Aumentam a solubilidade do ferro, com aumento da capacidade de absorção
 B) A casca de ipê é tradicionalmente a principal fonte de taninos para indústria
 C) São encontrados abundantemente em frutos maduros
 D) Os taninos são ingredientes importantes em curtumes.
 E) Nenhuma das respostas anteriores.

25 - Assinale a alternativa correta. Temos de ter cuidado com o uso da *Efedra sinica* Stapf, pois esta pode causar durante o uso:

- A) Sonolência
- B) Broncoespasmo
- C) Bulimia
- D) Congestão nasal
- E) Aumento da pressão arterial

26 - Assinale a alternativa correta. Podemos falar sobre o fitoterápico *Digitalis lanata* Ehrh.

- A) Deve ser evitado em pacientes com problema renal
- B) Apresenta um inotropismo negativo
- C) Deve ser evitado em pacientes com problema hepático
- D) Apresenta baixa absorção por via oral
- E) Apresenta um largo índice terapêutico

27 - Assinale a alternativa correta. A partir do vegetal *Catharanthus roseus* L. podemos obter drogas antineoplásicas que podem apresentar as seguintes ações;

- A) Esterilizante
- B) Carcinogênica
- C) Teratogênica
- D) Mutagênica
- E) Todas estão corretas

28 - Assinale a alternativa correta. Após processos de coleta, estabilização e secagem. Podendo ser íntegra, rasurada, triturada ou pulverizada. Com base nestas características, estamos falando de(a):

- A) Droga vegetal
- B) Fitoterápico
- C) Derivado de droga vegetal
- D) Marcador
- E) Nenhuma das respostas anteriores.

PARTE II – PORTUGUÊS

As questões de 29 a 32 referem-se ao texto seguinte:

Celebridades descelebradas

Luli Radfahrer

A privacidade se tornou um mito e, já que é impossível retroceder, é preciso gerir essa nova imagem pública

Não se iluda: as mídias sociais e as bases de dados de comércio eletrônico acabaram com qualquer pretensão de privacidade. Filtradas pelos algoritmos inteligentes dos mecanismos de buscas, elas facilitaram o acesso e a identificação de praticamente qualquer pessoa, por mais que respeitem o anonimato de seus usuários.

Quando a informação é muita, não é difícil fazer cruzamentos únicos de variáveis. Quem vive naquele bairro, trabalha naquela empresa, come naquele restaurante, abastece o carro com aquela frequência, usa aquele computador e aquele telefone, acessa aqueles sites, clica naqueles links e compra aqueles produtos é fácil de rastrear.

Já que é impossível (e bem pouco prático) viver fora do *grid* de informação digital, é preciso administrar a imagem pública em um ambiente em que até aspirantes a tuiteiros se tornaram celebridades, mesmo sem fazer nada de célebre. Por maior que seja a diferença de influência entre o Tom Hanks e seu correspondente no século 2.0, os cuidados que ambos precisam ter com a exposição indesejada são bem próximos.

A sociedade das opiniões públicas é mais rica e complexa do que aquilo que se chamava antigamente de "opinião pública", ficção sociológica que acreditava ser possível tirar a média do que era declarado e descartar o que desviasse do padrão. Com a popularidade de acesso aos meios de publicação, o indivíduo urbano, globalizado e massificado usa as redes como válvula de escape para manifestar sua identidade e, nesse processo, se expõe de forma inimaginável.

Não é preciso habitar a casa do Big Brother para ter a vida privada transformada em entretenimento. Basta fazer o que não seria feito normalmente em público. Uma briga entre namorados, um namorico, um comentário entredentes, uma bebedeira ou até uma inocente ida ao banheiro quando se está só, dentro de casa, agora está sujeita ao escrutínio público das câmaras ocultas em telefones celulares. As paredes não têm ouvidos, mas todo o resto parece ter.

Já que é impossível retroceder, o que resta é administrar esse novo tipo de patrimônio público. Como todo patrimônio, ele precisa ser estável para se tornar uma referência e, nesse processo, acaba perdendo a espontaneidade, a mais humana de suas características.

Aos poucos as regras de conduta invadem os recônditos da vida pessoal, plastificando a personalidade e a prendendo à máscara construída ao longo da vida, mesmo que não se concorde com ela.

Hoje todos nos tornamos personalidades transparentes. Nunca foi tão fácil checar referências, e, a princípio, não há nada de errado nisso. Uma das principais regras de sobrevivência social, pilar de sistemas tão diversos quanto a maçonaria ou o marketing, sempre foi desconfiar de estranhos. De perto, entretanto, ninguém é normal.

Como diz a polícia dos Estados Unidos, você sempre tem o direito de permanecer calado. Tudo o que disser poderá ser usado contra você. As mídias sociais são, como o próprio nome dá a entender, uma forma de mídia.

Pessoas comuns não têm relações públicas, advogados, assessores ou consultores de imagem para auxiliá-las no dia a dia e, por isso, ainda vão demorar para perceber que um vexame registrado on-line é quase tão difícil de apagar quanto um nu indesejado.

RADFAHRER, Luli. Celebidades descelebradas. Folha de São Paulo, 27 jul. 2011. Tec, p.F14. Acesso em 19/09/2013.

29 - Das afirmações seguintes:

I. De acordo com o artigo de opinião, as mídias sociais e as bases de dados do comércio eletrônico acabaram com a privacidade das pessoas, pois o desenvolvimento de mecanismos de busca e de armazenamento de dados facilitou o acesso à informação sobre estas.

II. Segundo o texto, o grande volume de informação disponível sobre as pessoas e os mecanismos de transmissão em rede, facilita o cruzamento de variáveis para fazer um rastreamento.

III. Segundo o artigo de opinião, checar referências, isto é, conferir informações sobre alguém é errado, pois acarreta em uma invasão de privacidade.

- A) Estão corretos apenas os itens I e III.
- B) Estão corretos apenas os itens II e III.
- C) Todos estão corretos.
- D) Apenas o item I está correto.
- E) Estão corretos apenas os itens I e II.

30 - De acordo com o articulista é possível considerar um “novo tipo de patrimônio público”:

- A) as câmaras ocultas
- B) a casa do Big Brother
- C) os telefones celulares
- D) a vida privada
- E) o twitter

31 - Quantos parágrafos do texto são argumentativos?

- A) Três
- B) Seis
- C) Sete
- D) Quatro
- E) Cinco

32 - Das afirmações seguintes:

I. A afirmação “é preciso administrar a imagem pública” significa que devemos nos expor publicamente sem receio algum, pois através das redes de relacionamento podemos construir nossa imagem com autenticidade.

II. É possível identificar no texto os seguintes tipos de argumento: com ironia, de citação, de valoração.

III. Perder a espontaneidade e moldar a sua personalidade de acordo com o que os outros querem, podem ser consequências para o indivíduo com a exposição de sua identidade na mídia.

- A) Estão corretos apenas os itens II e III.
- B) Estão corretos apenas os itens I e II.
- C) Estão corretos apenas os itens I e III.
- D) Todos estão corretos.
- E) Apenas o item III está correto.

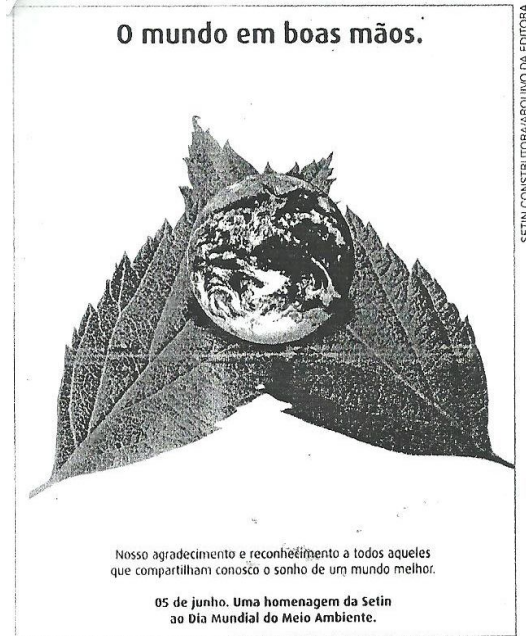
33 - A regência nominal está correta em todas as alternativas, exceto em:

- A) Seu comportamento não pareceu agradável aos olhos dos presentes.
- B) Os novos funcionários ainda não estão aptos para o cargo.
- C) Cláudio mora vizinho de minha casa.
- D) Calar é preferível que falar sem pensar.
- E) Estou ansioso por ouvir sua resposta.

34 - Assinale a alternativa que apresenta erro no emprego do acento indicador de crase:

- A) Quero dizer à senhora que gostei de seu último livro.
- B) Não volto mais àquele lugar.
- C) Não estavam dispostos à abrir mão dos lucros.
- D) Seu estilo era à Portinari.
- E) Voltamos às pressas.

A questão 35 refere-se ao anúncio seguinte:



Anúncio publicado no jornal *Folha de S.Paulo*, 5 jun. 2005. p. C12.

35 - A figura de linguagem presente no anúncio acima é:

- A) hipérbole
- B) prosopopeia
- C) eufemismo
- D) antítese
- E) metonímia

A questão 36 refere-se a tira seguinte:

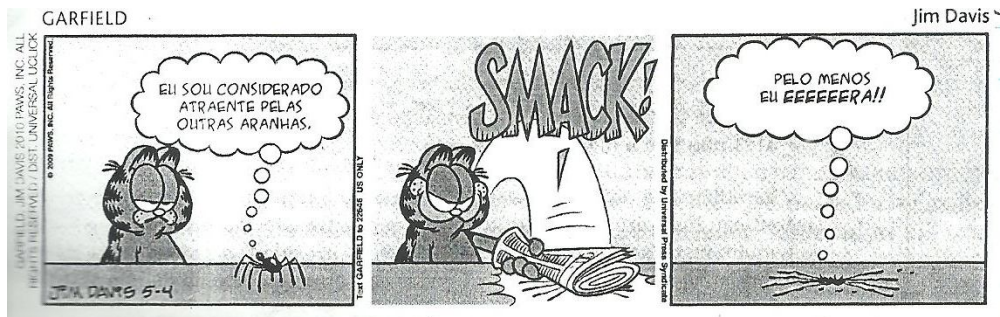


BROWNE, Chris. Hagar. Folha de S.Paulo

36 - A oração destacada classifica-se como:

- A) subordinada substantiva objetiva indireta
- B) subordinada substantiva objetiva direta
- C) subordinada adjetiva restritiva
- D) subordinada substantiva completiva nominal
- E) subordinada adjetiva explicativa

As questões 37 e 38 referem-se a tira seguinte:



37 - Das afirmações seguintes:

- I. No segundo quadrinho foi utilizado a figura de linguagem denominada “onomatopeia”.
 - II. Na oração no primeiro quadrinho o verbo se encontra na “voz passiva sintética”.
 - III. A repetição da letra E da forma verbal “ERA” no último quadrinho procura expressar o último suspiro da aranha sob a forma de um berro.
- A) Estão corretos apenas os itens I e II.
 - B) Estão corretos apenas os itens I e III.
 - C) Estão corretos apenas os itens II e III.
 - D) Todos estão corretos.
 - E) Apenas o item III está correto.

38 - A função sintática do termo “pelos outras aranhas” no primeiro quadrinho é:

- A) agente da passiva
- B) predicativo
- C) complemento nominal
- D) objeto indireto
- E) aposto

39 - No período “Vejam os cidadãos conscientes que eles se tornaram”, o elemento destacado tem a função sintática de:

- A) predicativo do sujeito
- B) sujeito
- C) predicativo do objeto
- D) objeto direto
- E) adjunto adnominal

40 - Assinale a alternativa que apresenta apenas vocábulos pertencentes ao processo de formação “derivação parassintética”:

- A) afago | amadurecer
- B) incomunicável | esfriar
- C) fidalgo | desobediência
- D) passatempo | televisão
- E) envelhecer | acariciar