

PROCESSO SELETIVO 2009/2 - CPS Curso de Graduação em Enfermagem

Nome do Candidato: _____

— PROVA OBJETIVA —

1. ABRA ESTE CADERNO SOMENTE QUANDO AUTORIZADO.
2. Marque no cartão resposta a letra correspondente ao seu gabarito colocado na parte inferior desta folha.
3. Assine a capa e a primeira folha deste caderno.
4. Veja se este caderno contém 40 questões; em caso contrário, solicite outro ao fiscal.
5. Ao receber seu cartão-resposta, verifique se o seu número de inscrição coincide com o número registrado no cartão-resposta; em caso contrário chame um dos fiscais.
6. É obrigatória a assinatura do candidato no cartão resposta.
7. Ao receber o cartão resposta assine-o imediatamente, não deixe para depois. É de responsabilidade do candidato esta assinatura. A EMESCAM não se responsabilizará pelos cartões respostas não assinados.
8. Não amasse, não dobre, nem rasure o cartão-resposta.
9. Terminada a resolução da prova, preencha o cartão-resposta conforme instruções abaixo.
10. A marcação de mais de uma opção para uma mesma questão, implica na perda desta questão.

MODELO DE PREENCHIMENTO DO CARTÃO-RESPOSTA

Nesta área do seu cartão resposta marque a letra do seu gabarito que consta na parte inferior desta folha

GABARITO
■ A B C D E F G H I J K L

Não rasure ou escreva nesta área do seu cartão-resposta ela é de uso exclusiva do Centro de Processamento de Dados.

■														
■														
■														
■														

No modelo
Questão 01 - C
Questão 02 - A
Questão 03 - C

■	01	A	B	■	D	E	26	A	B	C	D	E
■	02	■	B	C	D	E	27	A	B	C	D	E
■	03	A	B	■	D	E	28	A	B	C	D	E

- O cartão-resposta do Processo Seletivo é semelhante ao cartão da loteria e terá leitura óptica.
- No modelo acima, onde aparecem algumas questões, exemplificamos como marcar as respostas nos quadrículos.
- A marcação das respostas deve **OBRIGATORIAMENTE ser feita, com caneta esferográfica azul ou preta.**
- O quadrículo correspondente à questão escolhida deve ser totalmente preenchido, evitando-se ultrapassar a linha que margeia a letra.
- A Comissão Coordenadora do Processo Seletivo da EMESCAM não se responsabilizará por problemas na leitura que advierem da marcação inadequada do cartão ou da utilização de material não especificado para tal.

AO ASSINALAR SUAS RESPOSTAS, PREENCHA TOTALMENTE O QUADRÍCULO. NÃO FAÇA UM X OU QUALQUER OUTRA MARCA.

ESTE CADERNO CONTÉM A PROVA DE INGLÊS E ESPANHOL (QUESTÕES DE 35 A 40). ESCOLHA CONFORME SUA OPÇÃO NO ATO DA INSCRIÇÃO.

Gabarito:

A

DURAÇÃO DA PROVA: 03 HORAS

CANDIDATO

- 1) **ASSINE O SEU CARTÃO RESPOSTA.**
- 2) O candidato só poderá levar esta folha no período da tarde, destaque-a e entregue-a juntamente com a prova ao fiscal.
- 3) Você poderá usar todos os espaços vazios, deste Caderno de Provas, para rascunho.

RASCUNHO DO CARTÃO RESPOSTA (SÓ USE SE JULGAR NECESSÁRIO)

01		A	B	C	D	E	26		A	B	C	D	E
02		A	B	C	D	E	27		A	B	C	D	E
03		A	B	C	D	E	28		A	B	C	D	E
04		A	B	C	D	E	29		A	B	C	D	E
05		A	B	C	D	E	30		A	B	C	D	E
06		A	B	C	D	E	31		A	B	C	D	E
07		A	B	C	D	E	32		A	B	C	D	E
08		A	B	C	D	E	33		A	B	C	D	E
09		A	B	C	D	E	34		A	B	C	D	E
10		A	B	C	D	E	35		A	B	C	D	E
11		A	B	C	D	E	36		A	B	C	D	E
12		A	B	C	D	E	37		A	B	C	D	E
13		A	B	C	D	E	38		A	B	C	D	E
14		A	B	C	D	E	39		A	B	C	D	E
15		A	B	C	D	E	40		A	B	C	D	E
16		A	B	C	D	E							
17		A	B	C	D	E							
18		A	B	C	D	E							
19		A	B	C	D	E							
20		A	B	C	D	E							
21		A	B	C	D	E							
22		A	B	C	D	E							
23		A	B	C	D	E							
24		A	B	C	D	E							
25		A	B	C	D	E							

— O CARTÃO RESPOSTA só será distribuído 1h30min após o início da prova —

A responsabilidade sobre o CARTÃO-RESPOSTA é inteiramente sua.
NÃO HAVERÁ, em hipótese alguma, substituição do cartão resposta.

N O T A S

- 1) A prova objetiva devidamente gabaritada, estará disponível na internet (www.emescam.br) hoje a partir das 19h.
- 2) Dúvidas e/ou reclamações referentes às questões das provas deverão ser submetidas, por escrito, à CPS/EMESCAM no dia 22/06/2009 de 8 às 17h em pedido protocolado na Secretaria da EMESCAM.

Nome do Candidato: _____

Biologia

(Questões de 01 a 10)

- 01 -** Se uma substância inibidora da DNA polimerase é introduzida em uma célula da camada basal da epiderme, a droga certamente atuará na
- A) metáfase.
 - B) anáfase.
 - C) na subfase G₁ da intérfase.
 - D) prófase.
 - E) **subfase S da intérfase.**
- 02 -** A gripe suína, causada pelo influenza A (H1N1), que teve como início de propagação o México, apresenta como agente etiológico um (a)
- A) **vírus.**
 - B) bactéria.
 - C) protozoário.
 - D) fungo.
 - E) rickettsia.
- 03 -** O fenômeno da detoxificação, transformação de substâncias tóxicas em substâncias inócuas para o organismo, é realizada por um conjunto de enzimas que estão localizadas
- A) nos peroxissomos.
 - B) no REG.
 - C) nos lisossomos.
 - D) **no REL.**
 - E) nas mitocôndrias.
- 04 -** Não é uma característica do tecido muscular liso:
- A) estar constituído por células fusiformes.
 - B) **apresentar contração voluntária.**
 - C) possuir células mononucleadas.
 - D) não possuir estriações transversais nas suas células.
 - E) ser encontrado nas vísceras e vasos sanguíneos.
- 05 -** Durante o desenvolvimento embrionário, a implantação do embrião no endométrio ocorre na fase de
- A) dois blastômeros.
 - B) mórula.
 - C) **blástula.**
 - D) gástula.
 - E) nêurula.
- 06 -** O oxigênio liberado durante a fotossíntese é proveniente
- A) das moléculas de glicose.
 - B) das moléculas de amido.
 - C) **da fotólise das moléculas de água.**
 - D) das moléculas de glicerofosfato.
 - E) das moléculas de piruvato.

- 07 - Os cromossomos que possuem a forma da letra "L", apresentando um dos braços ligeiramente maior do que o outro, são denominados
- A) submetacêntricos.
 - B) acrocêntricos.
 - C) telocêntricos.
 - D) metacêntricos.
 - E) paracêntricos.
- 08 - Um animal é triblástico, apresenta simetria radial, trato digestório completo, mas não possui órgãos excretores nem segmentação. Trata-se de um
- A) porífero.
 - B) equinodermo.
 - C) molusco.
 - D) anelídeo.
 - E) celenterado.
- 09 - Um indivíduo que é doador universal casa-se com uma mulher que é receptora universal. A quais grupos sanguíneos poderão pertencer os filhos do casal?
- A) A ou B.
 - B) B ou AB.
 - C) O ou A.
 - D) AB ou O.
 - E) B ou AB.
- 10 - Nas Angiospermas, após ocorrer o fenômeno da fecundação, são formadas as sementes, que são estruturas que se desenvolvem a partir dos
- A) ovários.
 - B) óvulos.
 - C) sacos embrionários.
 - D) estames.
 - E) carpelos.

Física e Matemática

(Questões de 11 a 15)

Dados: Aceleração da gravidade = $10m/s^2$.

- 11 - Um objeto é abandonado a partir do repouso a 10 metros de altura do solo. Desprezando a resistência do ar sua velocidade ao atingir o solo será de:
- A) $10m/s$;
 - B) $10\sqrt{2} m/s$;
 - C) $10\sqrt{3} m/s$;
 - D) $10\sqrt{5} m/s$;
 - E) $10\sqrt{7} m/s$.

Gabarito: **A**

12 - As leis de Newton da mecânica explicam os movimentos dos objetos. Analise as afirmações abaixo sobre o que acontece quando aplicamos uma força \vec{F} horizontal num objeto de massa m que está localizado sobre uma superfície horizontal.

- I) A terceira Lei de Newton afirma que a toda ação surge uma reação de mesmo módulo, mesma direção e sentido oposto. Então atuará no objeto uma reação $-\vec{F}$ que se anula com a força \vec{F} e ele nunca se move.
- II) Se não houve atrito o objeto entra em movimento devido à ação dessa força e terá uma aceleração igual a \vec{F}/m .
- III) Se o módulo da força de atrito estática máxima for maior do que o módulo da força \vec{F} , o objeto não entra em movimento.

Assinale abaixo a alternativa correta sobre as afirmações acima.

- A) Todas estão corretas.
- B) Somente a afirmação I está correta.
- C) Somente as afirmações I e III estão corretas.
- D) Somente as afirmações II e III estão corretas.
- E) Todas estão erradas.

13 - Um aluno da EMESCAM é encarregado de construir uma escala termométrica X diferente da escala Celsius. Ele adota para o ponto de fusão do gelo o valor $0^{\circ}X$ e para o ponto de ebulição da água a temperatura $200^{\circ}X$. Desta forma a equação que relaciona as temperaturas na escala X e na escala Celsius (C) é:

- A) $X = 2C + 2$;
- B) $X = 2C + 1$;
- C) $X = 2C - 2$;
- D) $X = 2C - 4$;
- E) $X = 2C$.

14 - Sabendo-se que $\text{sen}(20^{\circ}) = 0,34$, podemos afirmar que $\text{cos}(70^{\circ})$ vale:

- A) 0,34;
- B) 0,44;
- C) 0,54;
- D) 0,64;
- E) 0,74.

15 - Considere dois pontos no plano cartesiano (2,0) e (1,-1). A equação da reta que passa por esses pontos é:

- A) $y = x$;
- B) $y = x - 1$;
- C) $y = x - 2$;
- D) $y = 2x$;
- E) $y = 2x - 1$.

Estudos Sociais

(Questões de 16 a 20)

- 16 - São características do Grande Ciclo do Ouro e Diamantes ocorrido durante o Sec. XVIII, no Brasil:
- A) À rapidez da ocupação do centro do território, onde surgiram núcleos urbanos em que predominava a população branca.
 - B) À ocupação do litoral nordestino, onde predominava o elemento negro, base do trabalho escravo.
 - C) À ocupação do centro do território, onde era utilizado o trabalho assalariado de origem indígena.
 - D) À formação de uma sociedade rural e a expansão da atividade criatória.
 - E) O desbravamento do sertão nordestino, em especial da região do Piauí.
- 17 - Após os atentados de 11 de setembro de 2001, o governo dos E.U.A., adotou uma política externa mais intervencionista, como mostram as ações militares ocorridas na(o):
- A) Venezuela e Cuba.
 - B) Síria e Israel.
 - C) Federação Russa e Ucrânia.
 - D) Vietnã e Coréia do Sul.
 - E) Afeganistão e Iraque.
- 18 - A atuação da Inglaterra no processo de emancipação política do Brasil, tinha por objetivo:
- A) Anular todos os termos estabelecidos em tratados anteriores, que beneficiavam a instalação de indústrias em todas as cidades brasileiras.
 - B) Dividir com os portugueses os lucros do comércio de escravos.
 - C) Garantir a manutenção dos interesses comerciais ingleses no país.
 - D) Implantar no Brasil, núcleos coloniais de ingleses.
 - E) Organizar uma República Parlamentar, constituída de províncias autônomas, governada por ingleses.
- 19 - O conceito de Guerra Fria, aplicado às relações internacionais após 1945, significa basicamente:
- A) A formação de blocos econômicos rivais: o MCE e o COMECON.
 - B) A rivalidade entre dois blocos antagônicos, liderados pelos E.U.A. e U.R.S.S., respectivamente.
 - C) As disputas diplomáticas entre árabes e israelenses pela posse da península do Sinai.
 - D) O conjunto de lutas travadas pelo povo iraniano contra a dinastia Pahlevi.
 - E) O conjunto de guerras pela independência nacional ocorridas na Ásia.
- 20 - O México possui importantes reservas de petróleo e gás natural, concentradas:
- A) Na península da Califórnia.
 - B) Na Serra Madre Oriental.
 - C) Nas planícies litorâneas do Oceano Pacífico.
 - D) No planalto Mexicano.
 - E) Nas planícies litorâneas do Golfo do México.

Química

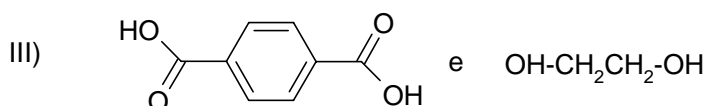
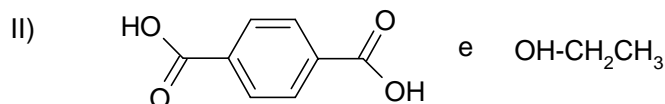
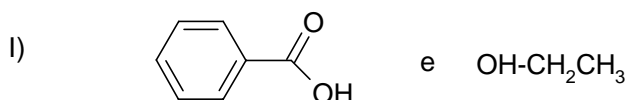
(Questões de 21 a 27)

- 21 - Deseja-se distinguir, de maneira simples, as substâncias de cada um dos pares abaixo, utilizando-se os testes sugeridos do lado direito da tabela:

Sistemas em Análise	Pares de Substâncias	Teste Proposto
I	Cloreto de Sódio e Sacarose	Dissolução de 1g do material/100g de água
II	Cloreto de sódio e Bicarbonato de Sódio	Medida do pH
III	Glicose e Sacarose	Medida da Condutividade Elétrica em Solução

Haverá êxito na distinção das substâncias do(s) seguinte(s) sistema (s) em análise:

- A) I, II e III
 B) I e II, somente.
 C) I, somente.
 D) II, somente.
 E) III, somente.
- 22 - Os poliésteres são polímeros fabricados por condensação de dois monômeros diferentes, em sucessivas reações de esterificação. Dentre os pares de monômeros abaixo,



Poliésteres podem ser formados

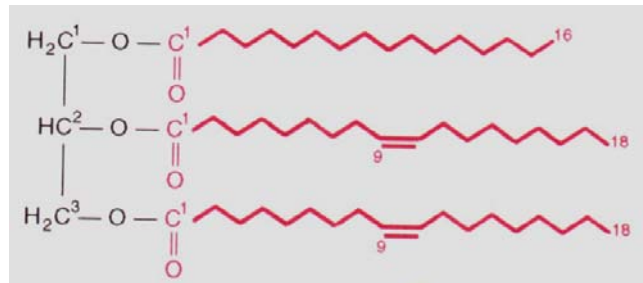
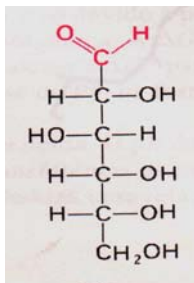
- A) por todos os pares.
 B) apenas pelos pares I e II.
 C) apenas pelos pares II e III.
 D) apenas pelos pares I e III
 E) apenas pelo par III.
- 23 - O estudo da estrutura química das substâncias deve ser pensado sempre nas dimensões próximas a:
- A) centímetro e decímetro
 B) milímetro e 10^{-2} cm
 C) nanômetro e 10^{-10} m
 D) micrômetro e milímetro
 E) 10^{-4} e 10^{-5} metros

- 24 - Para os compostos glicose (I), ácido acético (II), proteína (III), sacarose (IV) e ácido graxo de cadeia longa (V), a ordem crescente do tamanho de cada molécula (tendo-se como referência o número total de átomos de carbono) deve ser:
- A) II - IV - III - I - V
B) II - I - IV - V - III
 C) III - V - II - I - IV
 D) IV - I - II - III - V
 E) I - II - III - V - IV

- 25 - O pH de uma urina foi de 5,5 e o pH do sangue do mesmo paciente apresentou o valor de 7,0 (acidose). Comparando a concentração de íons hidrogênio entre a urina e o sangue, pode-se afirmar que:
- A) no sangue ela é cerca de 1,5 vezes maior
 B) no sangue ela é cerca de 15 vezes maior
 C) na urina ela é cerca de 1,5 vezes maior
D) na urina ela é cerca de 30 vezes maior
 E) na urina ela é 10.000 vezes maior

- 26 - Para a medida da atividade das enzimas, um fator que deve ser controlado rigorosamente é o pH do meio. Para que o mesmo não varie significativamente durante a medida, qual das soluções abaixo citadas é utilizada na rotina?
- A) solução eletrolítica
 B) solução aquosa salina
 C) solução alcalina
 D) solução ácida
E) solução tamponada

- 27 - Nas moléculas de glicose e triacilglicerol abaixo encontram-se, respectivamente as funções:



- A) aldeído e cetona
 B) éter e aldeído
 C) metil-éster e ácido
D) éster e aldeído
 E) cetona e poli-álcool

TABELA DE LOGARÍTMOS

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
1	00	04	08	11	15	18	20	23	26	28
2	30	32	34	36	38	40	42	43	45	46
3	48	49	51	52	53	54	56	57	58	59
4	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69
5	70	71	72	72	73	74	75	76	76	77
6	78	79	79	80	81	81	82	83	83	84
7	85	85	86	86	87	88	88	89	89	90
8	90	91	91	92	92	92	93	94	94	95
9	95	96	96	97	97	98	98	99	99	100

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do carbono

1A	2A	Elementos de transição										3A	4A	5A	6A	7A	0																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																		
1 H 1,008	2 Li 6,941	3 Be 9,012	4 B 10,81	5 C 12,01	6 N 14,01	7 O 16,00	8 F 19,00	9 Ne 20,18	10 Na 23,00	11 Mg 24,30	12 Al 26,98	13 Si 28,08	14 P 30,97	15 S 32,06	16 Cl 35,45	17 Ar 39,95	18 K 39,10	19 Ca 40,08	20 Sc 44,96	21 Ti 47,88	22 V 50,94	23 Cr 52,00	24 Mn 54,94	25 Fe 55,85	26 Co 58,93	27 Ni 58,69	28 Cu 63,55	29 Zn 65,38	30 Ga 69,72	31 Ge 72,59	32 As 74,92	33 Se 78,96	34 Br 79,90	35 Kr 83,80	36 Rb 85,47	37 Sr 87,62	38 Y 88,91	39 Zr 91,22	40 Nb 92,91	41 Mo 95,94	42 Tc (98)	43 Ru (98)	44 Rh (98)	45 Pd (98)	46 Ag (98)	47 Cd (98)	48 In (98)	49 Sn (98)	50 Sb (98)	51 Te (98)	52 I (98)	53 Xe (98)	54 Cs (98)	55 Ba (98)	56 La (98)	57 Ce (98)	58 Pr (98)	59 Nd (98)	60 Pm (98)	61 Sm (98)	62 Eu (98)	63 Gd (98)	64 Tb (98)	65 Dy (98)	66 Ho (98)	67 Er (98)	68 Tm (98)	69 Yb (98)	70 Lu (98)	71 Hf (98)	72 Ta (98)	73 W (98)	74 Re (98)	75 Os (98)	76 Ir (98)	77 Pt (98)	78 Au (98)	79 Hg (98)	80 Tl (98)	81 Pb (98)	82 Bi (98)	83 Po (98)	84 At (98)	85 Rn (98)	86 Fr (98)	87 Ra (98)	88 Ac (98)	89 Th (98)	90 Pa (98)	91 U (98)	92 Np (98)	93 Pu (98)	94 Am (98)	95 Cm (98)	96 Bk (98)	97 Cf (98)	98 Es (98)	99 Fm (98)	100 Md (98)	101 No (98)	102 Lr (98)	103 Rf (98)	104 Db (98)	105 Sg (98)	106 Bh (98)	107 Hs (98)	108 Mt (98)	109 Ds (98)	110 Rg (98)	111 Cn (98)	112 Nh (98)	113 Fl (98)	114 Mc (98)	115 Lv (98)	116 Ts (98)	117 Og (98)	118 Og (98)	119 Og (98)	120 Og (98)	121 Og (98)	122 Og (98)	123 Og (98)	124 Og (98)	125 Og (98)	126 Og (98)	127 Og (98)	128 Og (98)	129 Og (98)	130 Og (98)	131 Og (98)	132 Og (98)	133 Og (98)	134 Og (98)	135 Og (98)	136 Og (98)	137 Og (98)	138 Og (98)	139 Og (98)	140 Og (98)	141 Og (98)	142 Og (98)	143 Og (98)	144 Og (98)	145 Og (98)	146 Og (98)	147 Og (98)	148 Og (98)	149 Og (98)	150 Og (98)	151 Og (98)	152 Og (98)	153 Og (98)	154 Og (98)	155 Og (98)	156 Og (98)	157 Og (98)	158 Og (98)	159 Og (98)	160 Og (98)	161 Og (98)	162 Og (98)	163 Og (98)	164 Og (98)	165 Og (98)	166 Og (98)	167 Og (98)	168 Og (98)	169 Og (98)	170 Og (98)	171 Og (98)	172 Og (98)	173 Og (98)	174 Og (98)	175 Og (98)	176 Og (98)	177 Og (98)	178 Og (98)	179 Og (98)	180 Og (98)	181 Og (98)	182 Og (98)	183 Og (98)	184 Og (98)	185 Og (98)	186 Og (98)	187 Og (98)	188 Og (98)	189 Og (98)	190 Og (98)	191 Og (98)	192 Og (98)	193 Og (98)	194 Og (98)	195 Og (98)	196 Og (98)	197 Og (98)	198 Og (98)	199 Og (98)	200 Og (98)	201 Og (98)	202 Og (98)	203 Og (98)	204 Og (98)	205 Og (98)	206 Og (98)	207 Og (98)	208 Og (98)	209 Og (98)	210 Og (98)	211 Og (98)	212 Og (98)	213 Og (98)	214 Og (98)	215 Og (98)	216 Og (98)	217 Og (98)	218 Og (98)	219 Og (98)	220 Og (98)	221 Og (98)	222 Og (98)	223 Og (98)	224 Og (98)	225 Og (98)	226 Og (98)	227 Og (98)	228 Og (98)	229 Og (98)	230 Og (98)	231 Og (98)	232 Og (98)	233 Og (98)	234 Og (98)	235 Og (98)	236 Og (98)	237 Og (98)	238 Og (98)	239 Og (98)	240 Og (98)	241 Og (98)	242 Og (98)	243 Og (98)	244 Og (98)	245 Og (98)	246 Og (98)	247 Og (98)	248 Og (98)	249 Og (98)	250 Og (98)	251 Og (98)	252 Og (98)	253 Og (98)	254 Og (98)	255 Og (98)	256 Og (98)	257 Og (98)	258 Og (98)	259 Og (98)	260 Og (98)	261 Og (98)	262 Og (98)	263 Og (98)	264 Og (98)	265 Og (98)	266 Og (98)	267 Og (98)	268 Og (98)	269 Og (98)	270 Og (98)	271 Og (98)	272 Og (98)	273 Og (98)	274 Og (98)	275 Og (98)	276 Og (98)	277 Og (98)	278 Og (98)	279 Og (98)	280 Og (98)	281 Og (98)	282 Og (98)	283 Og (98)	284 Og (98)	285 Og (98)	286 Og (98)	287 Og (98)	288 Og (98)	289 Og (98)	290 Og (98)	291 Og (98)	292 Og (98)	293 Og (98)	294 Og (98)	295 Og (98)	296 Og (98)	297 Og (98)	298 Og (98)	299 Og (98)	300 Og (98)	301 Og (98)	302 Og (98)	303 Og (98)	304 Og (98)	305 Og (98)	306 Og (98)	307 Og (98)	308 Og (98)	309 Og (98)	310 Og (98)	311 Og (98)	312 Og (98)	313 Og (98)	314 Og (98)	315 Og (98)	316 Og (98)	317 Og (98)	318 Og (98)	319 Og (98)	320 Og (98)	321 Og (98)	322 Og (98)	323 Og (98)	324 Og (98)	325 Og (98)	326 Og (98)	327 Og (98)	328 Og (98)	329 Og (98)	330 Og (98)	331 Og (98)	332 Og (98)	333 Og (98)	334 Og (98)	335 Og (98)	336 Og (98)	337 Og (98)	338 Og (98)	339 Og (98)	340 Og (98)	341 Og (98)	342 Og (98)	343 Og (98)	344 Og (98)	345 Og (98)	346 Og (98)	347 Og (98)	348 Og (98)	349 Og (98)	350 Og (98)	351 Og (98)	352 Og (98)	353 Og (98)	354 Og (98)	355 Og (98)	356 Og (98)	357 Og (98)	358 Og (98)	359 Og (98)	360 Og (98)	361 Og (98)	362 Og (98)	363 Og (98)	364 Og (98)	365 Og (98)	366 Og (98)	367 Og (98)	368 Og (98)	369 Og (98)	370 Og (98)	371 Og (98)	372 Og (98)	373 Og (98)	374 Og (98)	375 Og (98)	376 Og (98)	377 Og (98)	378 Og (98)	379 Og (98)	380 Og (98)	381 Og (98)	382 Og (98)	383 Og (98)	384 Og (98)	385 Og (98)	386 Og (98)	387 Og (98)	388 Og (98)	389 Og (98)	390 Og (98)	391 Og (98)	392 Og (98)	393 Og (98)	394 Og (98)	395 Og (98)	396 Og (98)	397 Og (98)	398 Og (98)	399 Og (98)	400 Og (98)	401 Og (98)	402 Og (98)	403 Og (98)	404 Og (98)	405 Og (98)	406 Og (98)	407 Og (98)	408 Og (98)	409 Og (98)	410 Og (98)	411 Og (98)	412 Og (98)	413 Og (98)	414 Og (98)	415 Og (98)	416 Og (98)	417 Og (98)	418 Og (98)	419 Og (98)	420 Og (98)	421 Og (98)	422 Og (98)	423 Og (98)	424 Og (98)	425 Og (98)	426 Og (98)	427 Og (98)	428 Og (98)	429 Og (98)	430 Og (98)	431 Og (98)	432 Og (98)	433 Og (98)	434 Og (98)	435 Og (98)	436 Og (98)	437 Og (98)	438 Og (98)	439 Og (98)	440 Og (98)	441 Og (98)	442 Og (98)	443 Og (98)	444 Og (98)	445 Og (98)	446 Og (98)	447 Og (98)	448 Og (98)	449 Og (98)	450 Og (98)	451 Og (98)	452 Og (98)	453 Og (98)	454 Og (98)	455 Og (98)	456 Og (98)	457 Og (98)	458 Og (98)	459 Og (98)	460 Og (98)	461 Og (98)	462 Og (98)	463 Og (98)	464 Og (98)	465 Og (98)	466 Og (98)	467 Og (98)	468 Og (98)	469 Og (98)	470 Og (98)	471 Og (98)	472 Og (98)	473 Og (98)	474 Og (98)	475 Og (98)	476 Og (98)	477 Og (98)	478 Og (98)	479 Og (98)	480 Og (98)	481 Og (98)	482 Og (98)	483 Og (98)	484 Og (98)	485 Og (98)	486 Og (98)	487 Og (98)	488 Og (98)	489 Og (98)	490 Og (98)	491 Og (98)	492 Og (98)	493 Og (98)	494 Og (98)	495 Og (98)	496 Og (98)	497 Og (98)	498 Og (98)	499 Og (98)	500 Og (98)

Série dos lantanídeos

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
138,9	140,1	140,9	144,2	(145)	150,4	152,0	157,3	158,9	162,5	164,9	167,3	168,9	173,0	175,0

Série dos actinídeos

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
(227)	232,0	(231)	238,0	(237)	(244)	(243)	(247)	(247)	(251)	(252)	(257)	(258)	(259)	(260)

Número Atômico	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Símbolo	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Massa Atômica	138,9	140,1	140,9	144,2	(145)	150,4	152,0	157,3	158,9	162,5	164,9	167,3	168,9	173,0	175,0

Prova de Língua Portuguesa e Literatura Brasileira (Questões de 28 a 34)

- 28 -** Em cada opção, há dois textos. O primeiro sempre contém uma incorreção ou mais; na segunda há a correção. Assinale a opção em que o segundo texto não apresenta a correção necessária.
- A) 1. O nosso país caminha para um futuro onde existirá muitas mudanças.
2. O nosso país caminha para um futuro onde existirão muitas mudanças.
- B) 1. A prioridade dos investimentos governamentais devem voltar-se à educação.
2. A prioridade dos investimentos governamentais deve voltar-se à educação.
- C) 1. Houveram muitas mudanças e não se verificou as antigas falhas.
2. Houve muitas mudanças e não se verificaram as antigas falhas.
- D) 1. O desentendimento entre os candidatos aconteceu às 12h30min, ou seja, meio-dia e meio.
2. O desentendimento entre os candidatos aconteceu às 12h30min, ou seja, meio-dia e meia
- E) 1. O funcionário não estava ali à serviço da empresa.
2. O funcionário não estava ali a serviço da empresa.
- 29 -** Numa das opções abaixo aparecem sublinhados dois segmentos de frases, cujos valores sintáticos se equivalem. Isso acontece na opção:
- A) 1. Já que ele não nos paga, vamos recorrer ao Ministério do Trabalho.
2. Caso você venha para a festa, avise-me.
- B) 1. Adorreceu rapidamente, porque estava muito cansado.
2. Apesar de ter resolvido o problema, ainda persistia uma dúvida.
- C) 1. Quando você foi embora, eu morri um pouco.
2. À medida que nos acostumamos com a situação, tudo se torna mais claro.
- D) 1. O governo, sem ter vontade política, não resolverá o problema da educação.
2. Analisando com muita atenção este caso, você perceberá a maldade do agressor.
- E) 1. Sempre que ele comparece, ocorrem desentendimentos.
2. Se bem que ele não queira, sempre ocorrem brigas.
- 30 -** As lacunas dos textos abaixo:
1. O Banco Central _____ na questão, se assim não fosse, talvez não _____ a credibilidade da sociedade.
2. Eu _____ na discussão, para que eles se _____ a par do ocorrido.
3. Os camelôs estão _____ o centro da cidade; por isso eu _____ que eles sejam retirados do local.
- Seriam adequadamente preenchidas, na ordem, pela opção:
- A) entreviu – mantesse – intervi – mantessem – enfeizando – requis
B) entreviu – mantesse – intervim – mantivessem – enfeizando – requeri
C) **interveio – mantivesse – intervim – mantivessem – enfeando – requeri**
D) entreviu – mantesse – intervim – mantessem – enfeizando – requeri
E) interveio – mantivesse – intervi – mantivessem - enfeizando - requeri

- 31 - Apenas uma das opções abaixo respeita a norma culta na colocação do termo sublinhado em relação ao termo negrito. Isso ocorre em:
- A) O governador, desesperado, recorreu à imprensa, que não **deu**-lhe apoio.
 - B) **Avisarei-te**, se tiver ocasião.
 - C) Peço-lhes que **respondam**-me com urgência.
 - D) Era muito importante **comunicar-lhe** a nossa decisão.
 - E) Quando **encontrou-os**?
- 32 - Uma das opções abaixo respeita a norma culta da língua em relação ao princípio da uniformidade de tratamento. Isso ocorre em:
- A) Não digas a estranhos coisa alguma sobre seu depoimento à polícia federal.
 - B) **Dize-me o que sabes sobre a vida de Joana.**
 - C) Veja se tens todos os teus documentos devidamente arquivados.
 - D) Se quer que eu vá, manda a passagem aérea!
 - E) Se fores a Nova Iorque, visite o Central Park.
- 33 - No texto: "A água da cachoeira enfeitava-se de espumas." o segmento sublinhado caracteriza:
- A) uma antítese
 - B) **uma prosopopéia**
 - C) uma metáfora
 - D) uma metonímia
 - E) um eufemismo
- 34 - Em se tratando do Simbolismo, como estilo de época na Literatura Brasileira, é falso afirmar que:
- A) foi definitivamente introduzido no Brasil em 1891, com a publicação do primeiro manifesto simbolista.
 - B) teve origem francesa e surgiu como reação contra o Parnasianismo.
 - C) procurou exprimir mediante símbolos a vida interior e o que ela tem de misterioso, fugidio e inconsciente.
 - D) **deu pouca importância aos sons; não se preocupando com a rima.**
 - E) em busca da 'arte pura', expressão de pensamentos nebulosos e sentimentos obscuros, chegou a este princípio: a poesia deve evocar, e não nomear; sugerir, e não descrever.

Língua Estrangeira - Opção Inglês

(Questões de 35 a 40)

Brazil health cameras irk staff

By Gary Duffy

The mayor of a Brazilian town has provoked complaints after he installed cameras in a health centre to monitor the quality of service to the public.

The cameras send images and sound from the reception and a pharmacy directly to the offices of the mayor of Foz do Iguaçu and other senior officials.

He said it was to improve efficiency, and he wanted to extend the scheme to 28 other sites.



But some staff and residents said the project is a breach of patient privacy.

Employees of the health centre have signed a petition complaining about the intense level of scrutiny, while opinion among patients appears to be divided.

However, Mayor Paulo MacDonald told Brazil's TV Globo he wanted to see the scheme extended to all 28 local health centres, to help prevent problems encountered in the past.

"We have received many complaints about poor service, sometimes rudeness by the public with staff, sometimes about people waiting while members of staff were doing less important things," he said.

But the local health department said that to monitor the work of medical professionals, and to do this in an area where patients can be gravely ill, sometimes with psychiatric problems, was an invasion of privacy and illegal.

It has called on the mayor to remove the equipment immediately and said it may pursue legal action as well.

De acordo com o texto acima...

35 - O prefeito colocou câmeras no posto de saúde para _____.

- A) atender a uma antiga demanda dos usuários do serviço
- B) controlar a qualidade do atendimento prestado à população
- C) cumprir as normas de proteção do Ministério da Saúde
- D) melhorar a segurança de pacientes e funcionários
- E) verificar a eficiência do novo modelo de gestão adotado

36 - A ação do prefeito provocou _____.

- A) admiração no eleitorado
- B) inveja em seus rivais
- C) muitas reclamações
- D) reações controversas
- E) problemas na instituição

37 - As câmeras mostram imagens de/do/da _____.

- A) apenas dois ambientes do posto de saúde
- B) entrada e da saída da clínica
- C) parte da frente do prédio
- D) principal alvo do prefeito - a tesouraria
- E) todas as salas usadas como consultórios

38- Os planos do prefeito são de _____.

- A) divulgar sua idéia através da TV Globo
- B) levar o esquema para outros locais
- C) monitorar todos os profissionais médicos
- D) se eleger deputado nas próximas eleições
- E) substituir funcionários por câmeras de controle

39 - Os que são contra alegam que o projeto _____.

- A) atrapalha a relação médico-paciente
- B) inibe a ação das autoridades
- C) inviabiliza o atendimento personalizado
- D) tira a liberdade de ir e vir
- E) viola a privacidade dos pacientes

40 - A intenção do prefeito é _____.

- A) evitar problemas que eram frequentes no passado
- B) fiscalizar melhor os gastos com o dinheiro público
- C) impedir que a onda de assaltos a clínicas os atinja
- D) implantar o terror e o medo entre os funcionários
- E) proteger as vidas de médicos e pacientes

Língua Estrangeira - Opção Espanhol (Questões de 35 a 40)

La humanidad corre peligro por los virus más resistentes

PAULA ANDALO

¿Podrá el hombre librarse algún día de todas sus enfermedades? La realidad indica que no. A la vez que se descubren nuevos antídotos contra viejos males, surgen otros virus más resistentes, soldados de un ejército difícil de derrotar

En los últimos veinte años se han descrito más de 30 formas virales. Algunas son completamente nuevas y otras, versiones distintas de virus ya conocidos. El doctor George Alleyne explica que estas enfermedades se dividen en tres categorías:

- * Nuevas. Aquellas que son descritas por primera vez, por ejemplo, el sida.
- * Emergentes. Las que en los últimos años adquirieron carácter epidémico, como la influenza.
- * Reemergentes. Las que se creían erradicadas o controladas pero que, por distintas causas, reaparecieron, como el dengue o la fiebre amarilla.

Para la ciencia, evitar el avance de nuevas enfermedades es un viejo desafío. Pero esta guerra se intensificó en las dos décadas del siglo pasado porque creció el tráfico viral.

Los factores que influyen en la aparición o expansión de un virus son: el aumento de la población (a principios de siglo había en el mundo 1.500 millones de personas y ahora hay 6.000); los movimientos migratorios (virus que antes estaban acotados a determinadas zonas del planeta viajan en avión); los cambios ecológicos que provocan, por ejemplo, la tala de árboles (y que ayudan a que un mosquito transmisor de una enfermedad migre) y el abandono en que se encuentran algunas prácticas de salud pública. A todo esto, se agregan las mutaciones que sufren los virus, cambios en sus formas genéticas que los hacen más escurridizos y fuertes ante la medicación.

Una afección común, la influenza, es muestra de una patología en la que la continua evolución del virus es responsable de epidemias anuales y, también, de pandemias. Al respecto, la visión de Richard Preston –autor de un libro sobre la historia del virus Ébola- es apocalíptica. Preston dice: Los virus invaden la especie humana porque cada vez somos más numerosos. En la naturaleza, cuando las poblaciones crecen en forma desmesurada –y adquieren gran densidad- suelen aparecer enfermedades víricas. De esta forma, la población disminuye. Es el mecanismo natural de control de la población. Ocurre con los roedores, con los insectos y hasta con las plantas. Y no hay razón para pensar que la raza humana esté exenta de las leyes de la naturaleza. Para Preston, un agravante será que, hacia el 2030, casi 60 por ciento de la población mundial vivirá en áreas urbanas, condición demográfica que, dice, será caldo de cultivo de nuevas infecciones. Y más aún si los virus cambian su vía de transmisión como ocurrió con el grupo de virus Ébola, que afecta a poblaciones africanas. Hasta casi ahora, la vía de transmisión conocida era el contacto directo con el virus. Pero el año pasado se detectaron casos de contagio por vía aérea. Los investigadores hablan hoy de virus escondidos, aquellos que siempre existieron en sus huéspedes naturales, -roedores o mosquitos- y que no habían estado en contacto con el hombre. Pero la extensión de la agricultura, la deforestación y otras prácticas humanas los sacaron de su hábitat normal. Y lo pusieron en relación más directa con el hombre. De allí a la zoonosis (el contagio entre las especies) hay un solo paso. Por eso como dice Preston: La principal arma que tendremos que usar contra este ejército invisible es nuestro cerebro.

<http://www.clarin.com/diario/2000/02/26e-06001d.htm>

Responda às questões de acordo com o texto :

35 - O texto NÃO indica, como causa da propagação dos vírus

- A) o aumento violento da população mundial.
- B) a facilidade e a velocidade de contacto entre os povos.
- C) as mudanças na natureza, como os desmatamentos.
- D) a precariedade médico-hospitalar de muitas regiões.
- E) a utilização de água contaminada.

- 36 - Entre as causas de novas infecções virais, o texto indica
- A) uma alteração ou mudança na informação genética dos vírus.
 - B) certos fenômenos climáticos que condicionam o aparecimento de novos vírus.
 - C) o contato com células de invertebrado e de fungos com vírus desconhecidos.
 - D) a contaminação, através de seringas e agulhas, de vírus ainda não detectados.
 - E) a incubação de vírus desconhecidos em megacidades sem saneamento.
- 37 - O texto afirma que
- A) o vírus da influenza existe naturalmente em aves, mamíferos e herbívoros.
 - B) o A(H1N1) é um novo subtipo do vírus da gripe.
 - C) a influenza causa uma infecção aguda no sistema respiratório.
 - D) o vírus da gripe vem evoluindo constantemente.
 - E) a transmissão da influenza ocorre através das secreções nasofaríngeas.
- 38 - Dentre as afirmações feitas por Richard Preston, a que prediz um apocalipse para a raça humana é a que se encontra no item
- A) dentro de uns 20 anos mais da metade da humanidade viverá nas cidades.
 - B) doenças virais freiam o crescimento populacional de animais e plantas.
 - C) a raça humana não vai escapar das leis da natureza.
 - D) os vírus mudam os modos pelos quais se transmitem.
 - E) temos uma única arma contra as epidemias: a nossa inteligência.
- 39 - O texto
- A) define o que vem a ser um vírus.
 - B) indica o modo como um vírus age diante de uma célula.
 - C) descreve as mutações dos vírus ao criar novas cepas.
 - D) calcula o número de vírus necessários para gerar contágios.
 - E) afirma que, pelas mutações, os vírus se tornam resistentes.
- 40 - Segundo o texto, a dengue e a febre amarela
- A) são transmitidas pela picada de um mesmo mosquito: o Aedes Aegypti.
 - B) já foram consideradas doenças sob controle, mas voltaram a se manifestar.
 - C) são propagadas por vírus normais, constituídos por uma molécula de dna.
 - D) têm, como hospedeiros vertebrados, o homem e outros primatas.
 - E) são inoculados em até 300 pessoas durante os 45 dias de vida de um mosquito.