

CADERNO DE PROVA

2ª FASE – 2ª Etapa

MEDICINA VETERINÁRIA

NOME DO(A) CANDIDATO(A) _____

INSTRUÇÕES GERAIS:

- Confira o Caderno de Prova e as Folhas de Respostas. Em caso de erro, comunique-se com o fiscal.
- Utilize somente **caneta** esferográfica transparente com tinta na cor **azul** ou **preta**.
- **Não** assine as Folhas de Respostas, pois isso identifica o candidato, tendo como consequência a **anulação** da prova.

PROVA DISCURSIVA:

- Responda às questões discursivas. Se desejar, utilize a Folha de Rascunho; no entanto, suas questões deverão ser transcritas para as Folhas de Respostas definitivas, observando a numeração correspondente a cada questão.

MEDICINA VETERINÁRIA

BIOLOGIA

Questão 03

Em gatos, um gene autossômico denominado M determina as cores preta e marrom da pelagem. Esse gene possui dois alelos: “M”, dominante, que determina a cor preta; e “m”, recessivo, a cor marrom. Um outro gene denominado E, que está localizado no cromossomo X, determina as cores laranja e não laranja da pelagem. Esse gene também possui dois alelos: X^E , que é dominante sobre o alelo X^e e epistático sobre o gene M, determina a cor laranja; e X^e , que é recessivo a X^E e não é epistático sobre o gene M, determina a cor não laranja (nesse caso a cor da pelagem será determinada pelos alelos do gene M). Um gato laranja de genótipo MmX^EY foi acasalado com uma gata marrom com genótipo mmX^eX^e .

Em relação ao contexto, responda:

- a) Qual a proporção genotípica da prole resultante desse acasalamento?
- b) Qual a proporção fenotípica dos machos dessa prole?
- c) Todas as fêmeas desta prole terão pelagem bicolor (laranja/preta ou laranja/marrom). Por que todas as fêmeas dessa prole serão bicolores?

QUÍMICA

Questão 04

O colesterol é uma molécula presente nas células dos animais de produção, assim como nas células humanas; apresenta, na sua estrutura, um núcleo tetracíclico chamado de ciclopentanoperhidrofenantreno.

Em relação ao contexto:

- a) Na classificação dos hidrocarbonetos aromáticos, como é classificado o fenantreno?
- b) Esquematize a reação de alquilação do benzeno.

Questão 05

No metabolismo completo da glicose até a geração de ATP em um animal, existe a formação de água e a liberação de dióxido de carbono.

Em relação ao contexto, responda:

- a) Glicose, água e dióxido de carbono são definidos como que tipo de substâncias em relação ao tipo de ligação?
- b) Que tipos de elementos químicos têm preferência por fazer o tipo de ligação do item (a)?

Questão 06

O amoníaco (NH_3) é uma substância que pode ser utilizada em máquinas de refrigeração em frigoríficos, assim como é utilizado para a limpeza. Esta substância pode ser sintetizada a partir de N_2 e H_2 , utilizando-se ferro como catalizador, além de ativadores.

Em relação ao contexto:

- a) Esquematize a reação de síntese do amoníaco.
- b) Em que tipo de reação de catálise se classifica a síntese do amoníaco?
- c) O que são os ativadores em uma reação de catálise?

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS																		
1 IA																18 0		
1 H 1,01	2 IIA												13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 He 4,00
3 Li 6,94	4 Be 9,01											5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2	
11 Na 23,0		12 Mg 24,3		Elementos de transição								13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9	
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 55,8	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	
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 (99)	44 Ru 101	45 Rh 103	46 Pd 106	47 Ag 108	48 Cd 112	49 In 115	50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131	
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 Série dos Lantanídeos	72 Hf 178	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)	
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Série dos Actinídeos	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (266)										
Séries dos Lantanídeos																		
57 La 138	58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm (147)	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 163	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175				
Séries dos Actinídeos																		
89 Ac (227)	90 Th 232	91 Pa (231)	92 U 238	93 Np (237)	94 Pu (242)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (254)	100 Fm (253)	101 Md (258)	102 No (253)	103 Lr (257)				

Número Atômico

Símbolo

() N. de massa do Isótopo mais estável

(A numeração dos grupos 1 a 18 é a recomendada atualmente pela IUPAC)

Número Atômico
Símbolo
Massa Atômica () N. de massa do isótopo mais estável

[illegible]

Este Rascunho NÃO será corrigido!

[illegible]

Este Rascunho NÃO será corrigido!

**Página
em Branco.**

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

