

CADERNO DE PROVA

2ª FASE – 2ª Etapa

ZOOTECNIA – Ênfase em Sistemas Orgânicos de Produção Animal

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.

ZOOTECNICA

Ênfase em Sistemas Orgânicos de Produção Animal

BIOLOGIA

Questão 03

Na produção animal, técnicas de melhoramento genético são aplicadas para obterem-se melhores resultados na pelagem do animal. A coloração da pelagem de coelhos depende dos alelos: **C**, **c^{ch}**, **c^c**, e **c^a**. O gene **C** determina a pelagem marrom (selvagem), **c^{ch}** a pelagem cinza (chinchila), o **c^c** a pelagem branca com extremidades pretas (himalaia), e o **c^a** a pelagem branca (albina). A relação de dominância dos alelos é $C > c^{ch} > c^c > c^a$.

Em relação ao cruzamento de uma fêmea selvagem heterozigota para albina com um macho chinchila heterozigoto para albino, faça o que se pede:

- a) Descreva os genótipos desta prole.
- b) Quais os resultados fenotípicos e quais suas porcentagens.

Questão 04

Para a obtenção de uma carcaça de boa qualidade, durante a produção animal, é necessário observar vários fatores e escolher adequadamente a raça do bovino para o abate. A carne, possui sua constituição de tecido muscular, tecido conjuntivo e adiposo e deverá apresentar a maior porcentagem de massa muscular. Esse aumento de tecido ocorre devido a fatores genéticos, nutricionais e hormonais que influenciam no complexo processo de crescimento celular.

Em relação ao enunciado, faça o que se pede:

- a) Qual o nome dos três tipos de tecido muscular?
- b) Cite uma função para cada tipo de tecido muscular.
- c) Cite uma função do tecido adiposo.

QUÍMICA

Questão 05

A ureia é um composto muito utilizado na agropecuária; sua fórmula é $\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$.

Sua fórmula estrutural:

$$\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{NH}_2 \end{array}$$

O peso atômico dos elementos presentes C=12; H=1; N=14 e O=16 gramas e os números atômicos C=6, H=1 N=7 e O=8

Em relação ao contexto, faça o que se pede.

- a) Quais os grupos funcionais estão presentes na ureia?
- b) Qual o período e o grupo dos elementos químicos presentes?
- c) Calcule porcentagem de nitrogênio e oxigênio na ureia.

Questão 06

O íon fosfato é uma molécula presente em vários estudos na área de zootecnia, como adubo do solo, produção de energia, entre outras. Se for utilizado fosfato de cálcio, $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, que o Kps, do $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ é $2,3 \times 10^{-13}$. PM= Ca= 40; O=16, P=31 gramas.

Em relação ao contexto, calcule:

- a) a concentração máxima dos íons fosfato e cálcio presentes em uma solução de fosfato de cálcio;
- b) a concentração de fosfato quando são adicionados 5 mg de fosfato de cálcio em 500 mL de água.

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS																	
1 IA												18 0					
1 H 1,01	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	2 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)			
(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

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

[illegible]

Este Resumen NO será corregido!

[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

