

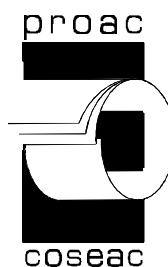


TRANSFERÊNCIA - 2º semestre letivo de 2006 e 1º semestre letivo de 2007

CURSO de MEDICINA VETERINÁRIA - Gabarito

- Verifique se este caderno contém :
PROVA DE **REDAÇÃO** – enunciadas duas propostas;
PROVA DE **CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS** – enunciadas questões discursivas,
totalizando dez pontos.
- Se este caderno não contiver integralmente o descrito no item anterior, notifique imediatamente ao fiscal.
- No espaço reservado à identificação do candidato, além de assinar, preencha o campo respectivo com seu nome.
- Não é permitido portar material que sirva para consulta nem equipamento destinado à comunicação.
- Na avaliação do desenvolvimento das questões será considerado somente o que estiver escrito a caneta, com tinta azul ou preta, nos espaços apropriados.
- O tempo disponível para realizar estas provas é de quatro horas.
- Ao terminar, entregue ao fiscal este caderno devidamente assinado. Tanto a falta de assinatura quanto a assinatura fora do local apropriado poderá invalidar sua prova.
- Certifique-se de ter assinado a lista de presença.
- Colabore com o fiscal, caso este o convide a comprovar sua identidade por impressão digital.
- Você deverá permanecer no local de realização das provas por, no mínimo, noventa minutos.

AGUARDE O AVISO PARA O INÍCIO DA PROVA

**RESERVADO À IDENTIFICAÇÃO DO CANDIDATO**

NOME

[illegible]

ASSINATURA: _____

RESERVADO AOS AVALIADORES

REDAÇÃO

--	--

rubrica:

C. ESPECÍFICOS

--	--

rubrica:

PROAC / COSEAC - Gabarito

Prova de Conhecimentos Específicos

1ª QUESTÃO: (2,5 pontos)

--	--

O ciclo da uréia, realizado pelo fígado dos seres humanos, é descrito como essencial para a síntese da mesma e para o equilíbrio de nosso organismo.

Informe a que metabolismo (de lipídeos, carboidratos ou proteínas) esse ciclo está intrinsecamente relacionado e justifique sua resposta.

Resposta:

O ciclo da uréia está intrinsecamente relacionado ao metabolismo de proteínas, visto que a uréia é a forma pela qual, nós, animais ureotélicos, expelimos o grupamento amino das proteínas degradadas pelo nosso organismo. O grupamento amino das proteínas pode gerar amônia, que é tóxica e pode ser fatal.

2ª QUESTÃO: (2,5 pontos)

--	--

Quanto à resposta imunológica celular desencadeada por um vírus inoculado por via subcutânea em um animal, determine:

- a) as células que deverão ser coletadas do paciente para análise dessa resposta e o método que se deve utilizar para quantificá-las;
- b) o que deve ser utilizado para discriminar experimentalmente as subpopulações de linfócitos envolvidas na resposta imunológica celular.

Resposta:

a) As células que deverão ser analisadas na resposta imunológica celular, desencadeada por um vírus inoculado por via subcutânea em um animal, são os linfócitos do linfonodo drenante ou do sangue periférico e o método utilizado é a citometria de fluxo.

b) Anticorpos monoclonais anti-CD4 e anti-CD8 associados a fluorocromos.

PROAC / COSEAC - Gabarito

3ª QUESTÃO: (2,5 pontos)

--	--

O núcleo é a organela central da célula, desempenhando importante papel tanto no ciclo de vida celular como nos processos de morte celular.

Indique a diferença existente entre os processos de proliferação e morte celular, quanto à ruptura do envoltório nuclear.

Resposta:

A diferença entre os dois processos é que durante a proliferação celular o rompimento do envoltório nuclear é reversível, sendo realizado por fosforilação e defosforilação protéica. Diferentemente, no processo de morte celular, o rompimento do envoltório nuclear se dá de forma irreversível e ocorre através da ação de proteases.

4ª QUESTÃO: (2,5 pontos)

--	--

Calcule o volume de ácido nítrico concentrado ($1,42 \text{ g/cm}^3$; 63% p/p) necessário à preparação de 500 mL de uma solução aquosa $0,1 \text{ mol/L}$.

Cálculo e resposta:

$$M = n^\circ \text{ mols} / V(L)$$

$$n^\circ \text{ mols} = 0,1 \times 0,5 = 0,005$$

$$1 \text{ mol} \text{ ----- } 63 \text{ g}$$

$$0,005 \text{ ----- } x = 0,315 \text{ g}$$

$$63 \text{ p/p} : 63 \text{ g de HNO}_3 \text{ ----- } 100 \text{ g de solução}$$

$$0,315 \text{ g ----- } y = 0,5 \text{ g}$$

$$d = m / V \quad V = 0,5 / 1,42 = 0,35 \text{ mL}$$

Resposta: são necessários 0,35 mL de ácido nítrico concentrado.