



VESTIBULAR MEIO DE ANO 2017



PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS E REDAÇÃO

10.06.2017

003. Ciências da Natureza e Matemática (Questões 13 – 24)

- Confira seus dados impressos neste caderno.
- Assine com caneta de tinta azul ou preta apenas no local indicado. Qualquer identificação fora do local indicado acarretará a atribuição de nota zero a esta prova.
- Esta prova contém 12 questões discursivas.
- A resolução e a resposta de cada questão devem ser apresentadas no espaço correspondente, utilizando caneta de tinta azul ou preta. Não serão consideradas questões resolvidas fora do local indicado.
- Encontra-se neste caderno a Classificação Periódica, a qual, a critério do candidato, poderá ser útil para a resolução de questões.
- As provas terão duração total de 4h30 e o candidato somente poderá sair do prédio depois de transcorridas 3h30, contadas a partir do início da prova.
- Ao final da prova, antes de sair da sala, entregue ao fiscal os Cadernos de Questões.

Nome do candidato				
RG —	Inscrição —	Prédio —	Sala —	Carteira —
				USO EXCLUSIVO DO FISCAL
				AUSENTE
	Assinatura do candidato			



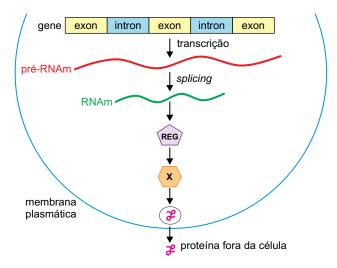








Muitas das proteínas que são secretadas pelas células passam por organelas citoplasmáticas antes de serem enviadas para o meio exterior. Esta via de secreção inicia-se com o gene, contendo exons e introns, que é transcrito no pré-RNAm. Este, por sua vez, sofre modificações químicas em um processo denominado *splicing*, até se transformar no RNAm, que é transportado até o retículo endoplasmático granular (REG), onde ocorre a tradução por ribossomos. A proteína formada é então destinada à organela X e, a partir desta, é empacotada e enviada para fora da célula. A figura mostra as etapas desde a transcrição do gene até a secreção da proteína por meio da via descrita.



Referindo-se aos exons e introns, explique por que nem sempre é possível afirmar que a sequência de aminoácidos em uma proteína corresponde integralmente à sequência de nucleotídeos do gene transcrito.

Como é denominada a organela X? Por que a proteína sintetizada deve passar pela organela X antes de ser enviada ao meio exterior?



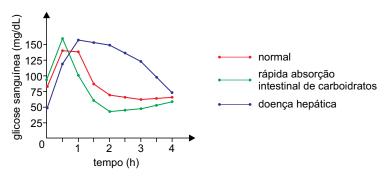
RESOLUÇÃO E RESPOSTA	
2	VNICRI 700 L 002 CE Ciâncias Nat Mat





O teste de tolerância à glicose (GTT) consiste em jejum de 12 horas, ao final do qual o paciente ingere uma carga excessiva de glicose em dose proporcional ao peso corpóreo. Ao mesmo tempo, obtém-se uma amostra de sangue para a determinação da glicemia inicial. A seguir, são coletadas amostras sucessivas, a cada 30 minutos, para a determinação da glicemia. Dessa forma, obtém-se, ao longo do tempo, uma curva da variação da glicemia.

O gráfico mostra as curvas do GTT de três indivíduos: um normal, outro com rápida absorção intestinal de carboidratos e outro portador de doença hepática. Esta doença não afeta a produção normal dos hormônios que controlam a glicemia, mas provoca lentidão no funcionamento dos mecanismos de controle da glicemia pelo fígado.



(Rui Curi e Joaquim P. de Araújo Filho. Fisiologia básica, 2009. Adaptado.)

Qual é o hormônio responsável pela redução da glicemia durante o GTT e qual dos três indivíduos apresentou maior liberação desse hormônio durante o teste? Como as células do corpo reagem sob a ação desse hormônio? Que mecanismo de controle da glicemia foi afetado no fígado do doente e que causa lenta redução da glicose sanguínea ao longo do tempo?







Em uma ilha isolada, havia uma população de roedores cuja cor da pelagem era determinada pelos alelos A e a. O alelo dominante determinava pelagem escura e o alelo recessivo determinava pelagem clara. A proporção genotípica para cada 100 indivíduos era de 50 homozigotos recessivos, 30 homozigotos dominantes e 20 heterozigotos. Um terremoto local separou a ilha em duas porções de terra, uma maior e outra menor, e cada uma ficou com a metade da população inicial de roedores, sem que houvesse fluxo de animais entre as porções. Casualmente, na porção menor, não havia roedores de pelagem clara e as condições ambientais mudaram drasticamente. Uma geração depois, nasceram inúmeros roedores de pelagem clara nessa ilha. Após décadas, biólogos constataram que a população da ilha menor constituía uma nova espécie.

Qual a frequência do alelo recessivo na população da ilha antes do terremoto? Por que, uma geração depois, nasceram inúmeros roedores de pelagem clara na ilha menor? Explique como a seleção natural contribuiu para a formação da nova espécie de roedores na ilha menor.



5	VNSP1709 003-CE-CiênciasNatMat





Considere as seguintes informações:

- O dióxido de enxofre (SO₂) é um aditivo utilizado como conservador em diversos tipos de produtos alimentícios industrializados, entre eles os sucos de frutas. De acordo com o Informe Técnico da ANVISA nº 58/2014, o suco de caju integral ou reconstituído pode conter esse aditivo até o limite de 0,02 g/100 mL.
- · O teor de dióxido de enxofre presente em uma bebida pode ser determinado por reação com iodo, de acordo com a equação a seguir:

$$\mathbf{x}\mathrm{SO}_{2}\left(aq\right)+\mathbf{y}\mathrm{I}_{2}\left(aq\right)+\mathbf{z}\mathrm{H}_{2}\mathrm{O}\left(\ell\right)\longrightarrow\mathrm{SO}_{4}^{\ 2-}\left(aq\right)+2\mathrm{I}^{-}\left(aq\right)+4\mathrm{H}_{3}\mathrm{O}^{+}\left(aq\right)$$

Calcule a concentração máxima permitida de SO₂, em mol/L, no suco de caju, dê os valores numéricos dos coeficientes x, y e z da equação apresentada e calcule a quantidade em mol de iodo necessária para reagir completamente com um volume de 10 mL de um suco de caju que contenha SO₂ no limite máximo permitido.



RESOLUÇÃO E RESPOSTA 6 VNSP1709 | 003-CE-CiênciasNatMat





O ácido fluorídrico, importante matéria-prima para obtenção de diversos compostos fluorados, pode ser preparado pela reação:

$$CaF_{2}(s) + H_{2}SO_{4}(\ell) \longrightarrow CaSO_{4}(s) + 2HF(g)$$

Considere os dados:

Reação	ΔΗ (kJ/mol de produto)
$\frac{1}{2} \operatorname{H}_{2}(g) + \frac{1}{2} \operatorname{F}_{2}(g) \longrightarrow \operatorname{HF}(g)$	- 273
$Ca(s) + F_2(g) \longrightarrow CaF_2(s)$	- 1228
$Ca(s) + S(s) + 2O_2(g) \longrightarrow CaSO_4(s)$	– 1435
$H_{2}(g) + S(s) + 2O_{2}(g) \longrightarrow H_{2}SO_{4}(\ell)$	- 814

A partir dos dados apresentados na tabela e utilizando a Lei de Hess, calcule o ΔH da reação de preparação do HF (g) a partir de 1 mol de $CaF_2(s)$ e informe se ela é exotérmica ou endotérmica. Represente, no diagrama apresentado no campo de Resolução e Resposta, a reação de preparação do HF.









Considere a seguinte reação, em que R e R' são, respectivamente, os radicais etila e metila.

$$R-COOH + R'-OH \longrightarrow R-COOR' + H_2O$$

Dê os nomes das funções orgânicas envolvidas nessa reação (reagentes e produto). Escreva a fórmula estrutural do produto orgânico formado, representando todas as ligações químicas entre os átomos constituintes.

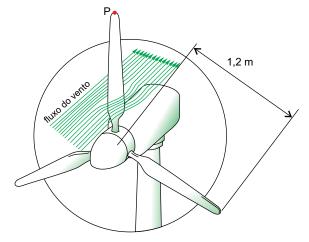


8





As pás de um gerador eólico de pequeno porte realizam 300 rotações por minuto. A transformação da energia cinética das pás em energia elétrica pelo gerador tem rendimento de 60%, o que resulta na obtenção de 1500 W de potência elétrica.



(http://ambiente.hsw.uol.com.br. Adaptado.)

Considerando π = 3, calcule o módulo da velocidade angular, em rad/s, e da velocidade escalar, em m/s, de um ponto P situado na extremidade de uma das pás, a 1,2 m do centro de rotação. Determine a quantidade de energia cinética, em joules, transferida do vento para as pás do gerador em um minuto. Apresente os cálculos.

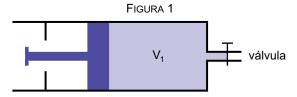


RESOLUÇÃO E	RESPOSTA
9	VNSP1709 I 003-CE-CiênciasNatMat

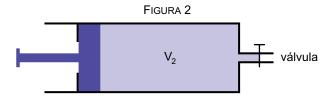




A figura 1 mostra um cilindro reto de base circular provido de um pistão, que desliza sem atrito. O cilindro contém um gás ideal à temperatura de 300 K, que inicialmente ocupa um volume de 6.0×10^{-3} m³ e está a uma pressão de 2.0×10^{5} Pa.



O gás é aquecido, expandindo-se isobaricamente, e o êmbolo desloca-se 10 cm até atingir a posição de máximo volume, quando é travado, conforme indica a figura 2.



Considerando a área interna da base do cilindro igual a $2.0 \times 10^{-2} \text{ m}^2$, determine a temperatura do gás, em kelvin, na situação da figura 2. Supondo que nesse processo a energia interna do gás aumentou de 600 J, calcule a quantidade de calor, em joules, recebida pelo gás. Apresente os cálculos.

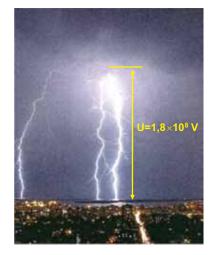


	RESOLUÇAO E RESPOSTA	
VNSP1709 003-CE-CiênciasNatMat	10	





O mecanismo de formação das nuvens de tempestade provoca a separação de cargas elétricas no interior da nuvem, criando uma diferença de potencial elétrico U entre a base da nuvem e o solo. Ao se atingir certo valor de potencial elétrico, ocorre uma descarga elétrica, o raio.



(http://pt.wikipedia.org. Adaptado.)

Suponha que, quando a diferença de potencial entre a nuvem e o solo atingiu o valor de 1.8×10^8 V, ocorreu um raio que transferiu uma carga elétrica de 30 C, em módulo, da nuvem para o solo, no intervalo de 200 ms. Calcule a intensidade média da corrente elétrica, em ampères, estabelecida pelo raio. Considerando que uma bateria de capacidade 50 A h acumula energia para fornecer uma corrente de 50 A durante uma hora, calcule quantas baterias de 10 V e capacidade 50 A h poderiam ser totalmente carregadas supondo que toda a quantidade de energia desse raio pudesse ser transferida a elas. Apresente os cálculos.

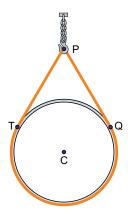


RESOLUÇÃO E RESPOSTA





Uma peça circular de centro C e raio 12 cm está suspensa por uma corda alaranjada, perfeitamente esticada e fixada em P. Os pontos T e Q são de tangência dos segmentos retilíneos da corda com a peça, e a medida do ângulo agudo TPQ é 60°.



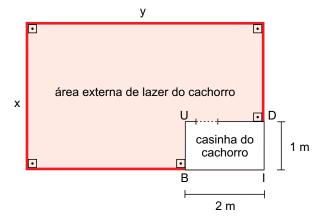
Desprezando-se as espessuras da corda, da peça circular e do gancho que a sustenta, calcule a distância de P até o centro C da peça. Adotando π = 3,1 e $\sqrt{3}$ = 1,7 nas contas finais, calcule o comprimento total da corda.







A figura representa, em vista superior, a casinha de um cachorro (retângulo BIDU) e a área externa de lazer do cachorro, cercada com 35 metros de tela vermelha totalmente esticada.



Calcule a área externa de lazer do cachorro quando x = 6 m. Determine, algebricamente, as medidas de x e y que maximizam essa área, mantidos os ângulos retos indicados na figura e as dimensões da casinha.



RESOLUÇÃO E RESPOSTA VNSP1709 1003-CE-ClénciasNattMat





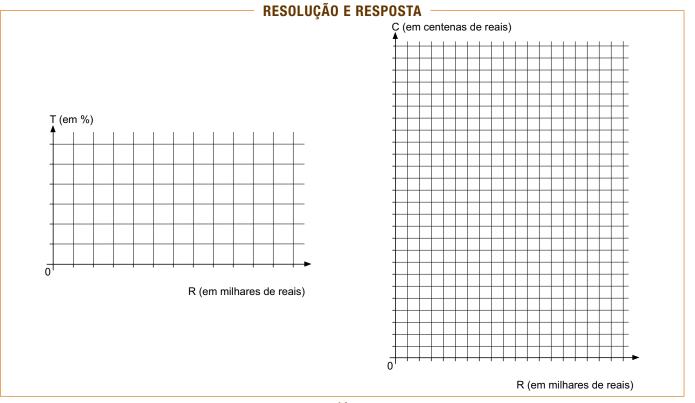
Admita que um imposto sobre a renda mensal bruta fosse cobrado da seguinte forma:

Renda mensal bruta (R)	Taxa de imposto sobre a renda mensal bruta (T)
Até R\$ 2.000,00	isento
Acima de R\$ 2.000,00 e até R\$ 5.000,00	10%
Acima de R\$ 5.000,00 e até R\$ 8.000,00	15%
Acima de R\$ 8.000,00	25%

Nos planos cartesianos presentes no campo de Resolução e Resposta:

- esboce o gráfico de T (em %) em função de R (em milhares de reais);
- esboce o gráfico do imposto mensal cobrado C (em centenas de reais) em função da renda mensal bruta R (em milhares de reais) no intervalo de R que vai de R\$ 0,00 a R\$ 8.000,00.









18	2 He hélio 4,00	10	Ne	neônio 20,2	18	Αr	argônio 40,0	36	궃	criptônio	83,8	54	Xe	xenônio	86	묎	radônio	118	Ö	oganessônio
	17	6	ш	flúor 19,0	17	ច	cloro 35,5	35	Ā	promo	79,9	23	_	opoi 707	85	¥				
	16	80	0	oxigênio 16,0	16	တ	enxofre 32,1	34	Se	selênio	0,67	52	Те	telúrio 108	84	.	polônio	116	^	livermório
	15	7	z	nitrogênio 14,0	15	<u>α</u>	fósforo 31,0	33	As	arsênio	74,9	51	Sp	antimônio	83	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	bismuto 209	115	Mc	moscóvio
	4	9	ပ	carbono 12,0	14	Si	silício 28,1	32	ge	germânio	72,6	20	Sn	estanho	2 6	P	chumbo 207	114	正	fleróvio
	13	2	В	boro 10,8	13	₹	alumínio 27,0	31	Са	gálio 1	69,7	49	드	indio	81	=	tálio 204	113	Ž	nihônio
							12	30	Zu	zinco	65,4	48	ဥ	cádmio 112	80	Ŧ	mercúrio 201	112	ü	copernício
							11	29	Cn	cobre	63,5	47	Ag	prata	79	Αu	ouro 197	111	Rg	roentgênio
							10	28	ž	níquel	28,7	46	Pd	paládio 106	78	2 4	platina 195	110	Ds	darmstádio
							6	27	ပိ	cobalto	58,9	45	묎	ródio	22	: -	irídio 192	109	¥	meitnério
							8	56	Ъе	ferro	55,8	44	Ru	rutênio	76	SO	ósmio 190	108	Hs	hássio
							7	25	Z W	manganês	54,9	43	ပ	tecnécio	75	Se S	rênio 186	107	Bh	bóhrio
							9	24	ပ်	crômio	52,0	42	Ψo	molibdênio	74	`≥	tungstênio 184	106	Sg	seabórgio
							2	23	>	vanádio	6,03	41	qN	nióbio O C O	73	, E	tântalo 181	105	Db	dúbnio
							4	22	F	titânio	47,9	40	Zr	zircônio 01.2	7,10	! '	háfnio 178	104	Ŗ	rutherfórdio
							3	21	Sc	escândio	45,0	39	>	(trio	2,50	57-71	lantanoides		89-103	actinoides
		4	Be	berílio 9,01	12	Mg	magnésio 24,3	20	ça	cálcio	40,1	38	Š	estrôncio 87.6	56.75	Ba	bário 137	88	Ra	rádio
_	1 H hidrogênio 1,01	3	<u> </u>	litio 6,94	11	Na	sódio 23,0	19	¥	potássio	39,1	37	Rb	rubídio 7. 7.0	55	క	césio 133	87	Ť	frâncio

20	28			09	61	62	e3 •	64	65 1	99	29	89 I	69 I	2;	۲.
Ce Pr Nd Pm Sm	Pr Nd Pm Sm	Nd Pm Sm	Pm Sm	Z.			ī	5	<u>a</u>	בֿ	운	ב	=	a Y	3
cério praseodímio neodímio promécio	praseodímio neodímio promécio	neodímio promécio	promécio	_	samário		európio	gadolínio	térbio	disprósio	hólmio	érbio	túlio	itérbio	Intécio
140 141 144	141 144	144			150		152	157	159	163	165	167	169	173	175
90 91 92 93	91 92 93	92 93	93		94		92	96	26	98	66	100	101	102	103
Th Pa U Np	Pa U Np	o N	S O		Pu		Am	CB	쓢	ູ້ວ	Es	Ē	B	å	ذ
tório protactínio urânio neptúnio	protactínio urânio neptúnio	urânio neptúnio	neptúnio	_	plutônio		amerício	cúrio	berquélio	califórnio	einstênio	férmio	mendelévio	nobélio	laurêncio
231	231		238												

Número atômico **Símbolo**

nome Massa atômica

Notas: Os valores de massas atômicas estão apresentados com três algarismos significativos. Não foram atribuídos valores às massas atômicas de elementos artificiais ou que tenham abundância pouco significativa na natureza. Informações adaptadas da tabela IUPAC 2016.





