





003. PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS 16.12.2018

- Confira seus dados impressos neste caderno.
- Nesta prova, utilize caneta de tinta preta.
- Assine apenas no local indicado. Será atribuída nota zero à questão que apresentar nome, rubrica, assinatura, sinal, iniciais ou marcas que permitam a identificação do candidato.
- Esta prova contém 12 questões discursivas.
- A resolução e a resposta de cada questão devem ser apresentadas no espaço correspondente. Não serão consideradas respostas sem as suas resoluções, nem as apresentadas fora do local indicado.
- Encontra-se neste caderno a Classificação Periódica, que 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.

CIÊNCIAS DA NATUREZA E MATEMÁTICA (Questões 13 – 24)

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







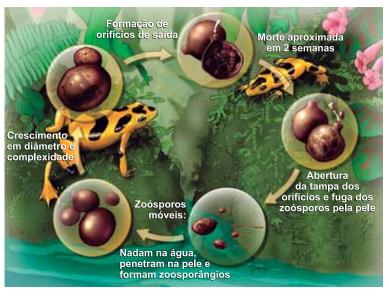




O *Batrachochytrium dendrobatidis* é um fungo aquático considerado uma iminente ameaça aos anfíbios nas regiões tropicais. Esse fungo vive somente na pele dos anfíbios adultos e na boca dos girinos, alimentando-se de queratina e causando hiperqueratose, que é o espessamento da camada de queratina na pele. Porém, o *B. dendrobatidis* é capaz de sobreviver sem causar a doença em outras duas espécies, a rã-touro e a rã aquática africana.

(Vanessa K. Verdade *et al.* "Os riscos de extinção de sapos, rãs e pererecas em decorrência das alterações ambientais". *Estudos avançados*, 2010. Adaptado.)

A figura mostra o ciclo de vida do fungo que tem os anfíbios como hospedeiros.



(www.pnas.org. Adaptado.)

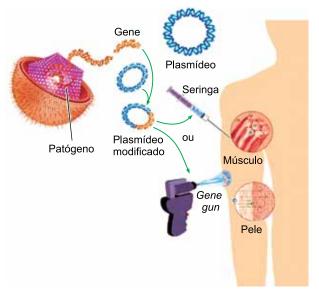
- a) Que tipo de reprodução assexuada ocorre no ciclo de vida do *B. dendrobatidis*? Qual o papel ecológico da rã-touro ao abrigar o fungo na pele?
- **b)** Que condição abiótica na pele dos anfíbios propicia a instalação e o crescimento do *B. dendrobatidis*? Por que o espessamento da camada de queratina na pele compromete a sobrevivência dos anfíbios?







A vacina de DNA é composta por um plasmídeo que carrega um gene de interesse que codifica um antígeno. A administração da vacina pode ser com seringa, via intramuscular, ou pelo sistema gene gun, que consiste no disparo sobre a pele de microesferas metálicas recobertas com os plasmídeos modicados. Uma vez na célula, o gene é expresso no plasmídeo.



(http://pontobiologia.com.br. Adaptado.)

- a) De quais organismos os plasmídeos são obtidos? Que moléculas biológicas são empregadas no corte dos plasmídeos para a inserção do gene de interesse?
- b) Por que é necessário que o plasmídeo modificado entre no núcleo da célula para que a vacina funcione e promova a resposta imunológica?



	RESOLUÇÃO E RESPOSTA
VNSP1803 003-CE-CiênciasNatMat	4





O *Pezosiren portelli* foi um mamífero quadrúpede terrestre, ancestral das espécies de peixe-boi atuais, que viveu há 50 milhões de anos. Há 23 milhões de anos, havia na Amazônia um braço de mar, o Lago Pebas, habitado por peixes-boi de água salgada. Há 8 milhões de anos, este braço de mar fechou-se e confinou os animais em um ambiente de água doce. Ao longo da evolução, estes animais originaram o atual peixe-boi-da-amazônia.









(http://revistaepoca.globo.com. Adaptado.)

- a) Comparando-se os esqueletos do *P. portelli* e do peixe-boi-da-amazônia, há semelhança na organização anatômica dos membros anteriores. Como são classificados estes órgãos quanto à origem embrionária? Por que esta comparação evidencia a divergência evolutiva entre o *P. portelli* e as espécies de peixe-boi atuais?
- b) Justifique como o fechamento do braço de mar e o novo ambiente de água doce levaram à formação da espécie de peixe-boi na bacia do Rio Amazonas.



RESOLUÇÃO E RESPOSTA —							
	NESOLOÇÃO E NESPOSTA						





De acordo com a teoria atômica de Dalton, os átomos eram considerados maciços e indestrutíveis, sendo preservados intactos nas transformações químicas. Além disso, o que diferenciava um elemento químico de outro era o peso de seus átomos. Em sua teoria, Dalton não admitia a união entre átomos de um único elemento químico. Átomos de elementos químicos diferentes poderiam se unir, formando o que Dalton denominava "átomos compostos".

A imagem mostra os símbolos criados por Dalton para representar os elementos químicos hidrogênio e nitrogênio e a substância amônia. Ao lado, há uma tabela com os pesos atômicos relativos estimados por Dalton para esses dois elementos.

hidrogênio		
\bigcup	Elemento	Peso atômico
nitrogênio	hidrogênio	1
\bigcirc	nitrogênio	4,2
´ ● Y I)amônia		

(James R. Partington. A short history of chemistry, 1957. Adaptado.)

- a) Escreva a equação da reação de formação da amônia a partir de hidrogênio e nitrogênio, de acordo com a teoria de Dalton. Escreva a equação dessa reação de acordo com os símbolos e conhecimentos atuais.
- b) Calcule a razão entre os pesos de nitrogênio e de hidrogênio na amônia, tal como considerada por Dalton, e compare esse resultado com a razão entre as massas desses elementos na molécula de amônia, tal como conhecemos hoje. Admitindo como correta a razão calculada com base nos conhecimentos atuais, indique a diferença percentual, aproximadamente, entre as duas razões calculadas.



DECOLUCÃO E DECIDORA

neo	OLUÇAU E KESPUSTA
/NSP1803 003-CE-CiènciasNatMat	6





A vitamina D_3 é lipossolúvel e opticamente ativa. Certo laboratório produz e comercializa suplementos dessa vitamina na forma de cápsulas contendo diferentes quantidades de colecalciferol. Essas quantidades são comumente indicadas por Unidades Internacionais (U.I.) de vitamina D_3 , que têm sua equivalência em unidades de massa. A tabela foi construída com base em informações da bula desse suplemento, que deve ser usado somente com indicação de profissional de saúde.

Quantidade de vitamina D ₃ (em U.I.)	Massa de colecalciferol (em mg)
1 000	1,00
7 000	7,00
50 000	50,00

colecalciferol (vitamina D₃)

(www.merckmillipore.com)

- a) A partir dos dados da tabela, calcule quanto vale cada U.I. de vitamina D₃, em mg de colecalciferol. Indique, na fórmula do colecalciferol reproduzida no campo de Resolução e Resposta, um átomo de carbono quiral responsável pela atividade óptica observada na molécula.
- b) Qual é a função orgânica oxigenada presente na estrutura da vitamina D₃? Justifique, com base na estrutura molecular do colecalciferol, por que essa vitamina é lipossolúvel.







Para se criar truta...

A água é o principal fator para a instalação de uma truticultura. Para a truta arco-íris, entre as principais características da água, estão:

- 1. Temperatura: os valores compreendidos entre 10 °C e 20 °C são indicados para o cultivo, sendo 0 °C e 25 °C os limites de sobrevivência.
- 2. Teor de oxigênio dissolvido (OD): o teor de OD na água deve ser o de saturação. A solubilidade do oxigênio na água varia com a temperatura e a pressão atmosférica, conforme a tabela.

Temperatura	Pressão atmosférica (mm de Hg)									
(°C)	680	700	720	740	760					
10	9,8	10,0	10,5	10,5	11,0					
12	9,4	9,6	9,9	10,0	10,5					
14	8,9	9,2	9,5	9,7	10,0					
16	8,6	8,8	9,1	9,3	9,6					
18	8,2	8,5	8,7	8,9	9,2					
20	7,9	8,1	8,4	8,8	8,8					

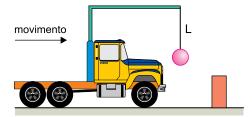
(Yara A. Tabata. "Para se criar truta". www.aquicultura.br. Adaptado.)

- a) O que acontece com o teor de OD em uma dada estação de truticultura à medida que a temperatura da água aumenta? Mantida a temperatura constante, o que acontece com o teor de OD à medida que a altitude em que as trutas são criadas aumenta?
- b) A constante da lei de Henry (K_H) para o equilíbrio da solubilidade do oxigênio em água é dada pela expressão K_H = [O₂ (aq)] / p_{O2}, em que [O₂ (aq)] corresponde à concentração de oxigênio na água, em mol/L, e p_{O2} é a pressão parcial de oxigênio no ar atmosférico, em atm. Sabendo que a participação em volume de oxigênio no ar atmosférico é 21%, calcule o valor da constante K_H, a 16 °C e pressão de 1 atm.

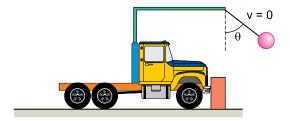




Um caminhão de brinquedo move-se em linha reta sobre uma superfície plana e horizontal com velocidade constante. Ele leva consigo uma pequena esfera de massa m = 600 g presa por um fio ideal vertical de comprimento L = 40 cm a um suporte fixo em sua carroceria.



Em um determinado momento, o caminhão colide inelasticamente com um obstáculo fixo no solo, e a esfera passa a oscilar atingindo o ponto mais alto de sua trajetória quando o fio forma um ângulo $\theta = 60^{\circ}$ em relação à vertical.



Adotando g = 10 m/s², cos 60° = sen 30° = $\frac{1}{2}$ e desprezando a resistência do ar, calcule:

- a) a intensidade da tração no fio, em N, no instante em que a esfera para no ponto mais alto de sua trajetória.
- b) a velocidade escalar do caminhão, em m/s, no instante em que ele se choca contra o obstáculo.

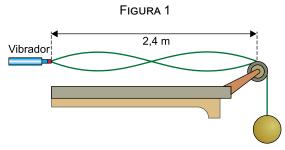


RESOLUÇÃO E RESPOSTA								

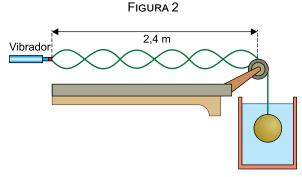




Uma corda elástica, de densidade linear constante μ = 0,125 kg/m, tem uma de suas extremidades presa a um vibrador que oscila com frequência constante. Essa corda passa por uma polia, cujo ponto superior do sulco alinha-se horizontalmente com o vibrador, e, na outra extremidade, suspende uma esfera de massa 1,8 kg, em repouso. A configuração da oscilação da corda é mostrada pela figura 1.



Em seguida, mantendo-se a mesma frequência de oscilação constante no vibrador, a esfera é totalmente imersa em um recipiente contendo água, e a configuração da oscilação na corda se altera, conforme figura 2.



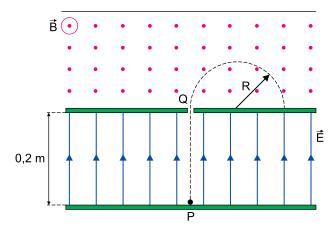
Adotando g = 10 m/s² e sabendo que a velocidade de propagação de uma onda em uma corda de densidade linear μ , submetida a uma tração T, é dada por v = $\sqrt{\frac{T}{u}}$, calcule:

- a) a frequência de oscilação, em Hz, do vibrador.
- b) a intensidade do empuxo, em N, exercido pela água sobre a esfera, na situação da figura 2.





Em um equipamento utilizado para separar partículas eletrizadas atuam dois campos independentes, um elétrico, E, e um magnético, \vec{B} , perpendiculares entre si. Uma partícula de massa m = 4×10^{-15} kg e carga q = 8×10^{-6} C parte do repouso no ponto P, é acelerada pelo campo elétrico e penetra, pelo ponto Q, na região onde atua o campo magnético, passando a descrever uma trajetória circular de raio R, conforme a figura.



Sabendo que entre os pontos P e Q existe uma diferença de potencial de 40 V, que a intensidade do campo magnético é B = 10⁻³ T e desprezando ações gravitacionais sobre a partícula eletrizada, calcule:

- a) a intensidade do campo elétrico E, em N/C.
- b) o raio R, em m, da trajetória circular percorrida pela partícula na região em que atua o campo magnético B.

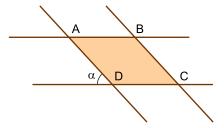


— RESOLUÇÃO E RESPOSTA ———	
11	VNSP1803 L003_CE_CiênciaeNatMat





Na figura, as retas AB e CD são paralelas, assim como as retas AD e BC. A distância entre \overrightarrow{AB} e \overrightarrow{CD} é 3 cm, mesma distância entre \overrightarrow{AD} e \overrightarrow{BC} .



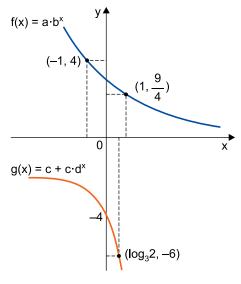
- a) Calcule o perímetro do paralelogramo ABCD, formado pelas intersecções das retas, na situação em que α = 60°.
- **b)** Considere que S seja a área do paralelogramo ABCD representado na figura. Determine S em função de α e determine a área mínima do paralelogramo ABCD.







Os gráficos a seguir referem-se às funções exponenciais f e g, de \mathbb{R} em \mathbb{R} , definidas por $f(x) = a \cdot b^x$ e $g(x) = c + c \cdot d^x$, com a, b, c e d sendo números reais, $0 < b \ne 1$ e $0 < d \ne 1$.



- a) Determine a função f e as coordenadas do ponto de intersecção do seu gráfico com o eixo y.
- b) Determine a função g e a equação da assíntota do seu gráfico.







Bianca está preparando saquinhos com balas e pirulitos para os convidados da festa de aniversário de sua filha. Cada saquinho irá conter 5 balas e 3 pirulitos, ou 3 balas e 4 pirulitos, já que ambas as combinações resultam no mesmo preço. Para fazer os saquinhos, ela dispõe de 7 sabores diferentes de balas (limão, menta, morango, framboesa, caramelo, canela e tutti-frutti) e 5 sabores diferentes de pirulito (chocolate, morango, uva, cereja e framboesa). Cada bala custou 25 centavos e cada pirulito custou x centavos, independentemente dos sabores.

- a) Quantos tipos diferentes de saquinhos Bianca pode fazer se ela não quer que haja balas de um mesmo sabor nem pirulitos de um mesmo sabor em cada saquinho? Qual o preço de cada pirulito?
- b) Quantos tipos diferentes de saquinhos Bianca pode fazer se ela não quer que haja sabores repetidos em cada saquinho?



RESOLUÇÃO E RESPOSTA							
V/NSP1803 I 003_CE_CiânciasNatMat	1/						





CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA

																	_						
18	₽	helio 4,00	10	Š	neônio	20,2	18	¥	argônio 40,0	36	첫	criptônio	83,8	54	×	xenônio	2 8	8 6	radônio		118	og	oganessônic
		17	6	ш	flúor	19,0	17	ਠ	cloro 35,5	35	Ā	bromo	6'62	23	_	oboi 7.07	121	3 ₹	astato		117	<u>s</u>	tenessino
		16	8	0	oxigênio	16,0	16	S	enxofre 32.1	34	Se	selênio	79,0	52	<u>Б</u>	telúrio	07	‡ 6	polônio		116	۲	Ivermório
		15	7	z	nitrogênio	14,0	15	_	fósforo 31,0	33	As	arsênio	74,9	51	Sb	antimônio	22	3 ic	bismuto	209	115	Ψc	moscóvio
		4	9	ပ	carbono	12,0	14	ij	silício 28.1	32	g	germânio	72,6	20	Sn	estanho	<u> </u>	2 G	chumbo	207	114	正	fleróvio
		13	2	ω	boro	10,8	13	₹	alumínio 27.0	31	Са	gálio	69,7	49	_	indio	5 2	5 F	tálio	204	113	ξ	nihônio
		,							12	30	Zu	zinco	65,4	48	ဦ	cádmio	7 0	3 5	mercívio	201	112	ပ်	copernício
									7	59	Cn	cobre	63,5	47	Ag	prata 100	2 2	6 -	onio	197	111	Rg	roentgênio
									10	28	Ż	níque	58,7	46	Pd	paládio	2 0	2 ₫	platina	195	110	Ds	darmstádio
									6	27	ပိ	cobalto	58,9	45	柘	ródio	3 2	: <u>-</u>	irídio	192	109	Ĭ	meitnério
									œ	26	Fe	ferro	55,8	44	Ru	rutênio	101	⊇ ໕	ósmio	190	108	Hs	hássio
									7	25	Z Z	manganês	54,9	43	ဥ	tecnécio	75	2 4	rênio	186	107	B	bóhrio
									9	24	ပံ	crômio	52,0	42	ě	molibdênio	27,0	† ≥	tunastênio	184	106	Sg	seabórgio
									2	23	>	vanádio	50,9	41	Q Q	nióbio O CO	32,3	5 L	tântalo	181	105	op O	dúbnio
									4	22	F	titânio	47,9	40	Zr	zircônio	2,18	½	háfnio	178	104	¥	rutherfórdio
									က	21	လွင	escândio	45,0	39	>	itrio	6,00	57-71	antanoides			89-103	actinoides
		2	4	Be	perílio	9,01	12	Mg	magnésio 24,3	20	Ca	cálcio	40,1	38	s	estrôncio o 7 G	0,70	S 6	pário	137	88	Ra	rádio
-	~ I	hidrogënio 1,01	3	=	lítio	6,94	11	Na	sódio 23,0	19	¥	potássio	39,1	37	R _b	rubídio o E E	5,50	ي ج	césio	133	87	i.	frâncio

71	3	Intécio	175	103	د	laurêncio	
20	ζ	itérbio	173	102	°Z	nobélio	
69	Ę	túlio	169	101	Md	mendelévio	
89	ங்	érbio	167	100	Fn	férmio	
29	운	hólmio	165	66	Es	einstênio	
99	٥	disprósio	163	86	ర	califórnio	
65	₽	térbio	159	26	æ	berquélio	
64	pg B	gadolínio	157	96	Cm	cúrio	
63	Ш	európio	152	96	Am	amerício	
62	Sm	samário	150	94	Pu	plutônio	
61	Pm	promécio		93	ď	neptúnio	
09	Š	neodímio	144	92	-	urânio	238
29	ڇ	praseodímio	141	91	Pa	protactínio	231
58	ဦ	cério	140	06	두	tório	232
22	La	lantânio	139	89	Ac	actínio	

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.





