



CADERNO DE PROVA

2ª FASE – 2ª Etapa

FISIOTERAPIA

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.

FISIOTERAPIA

FÍSICA

Questão 03

Observe a Figura 1, que representa uma superfície plana e um plano inclinado de base 4,0 m e altura 3,0 m. A distância entre os pontos A e B é 5,0 m. O coeficiente de atrito cinético entre o cubo de madeira e a superfície plana é 0,36, e entre o cubo e a superfície do plano inclinado não existe atrito.

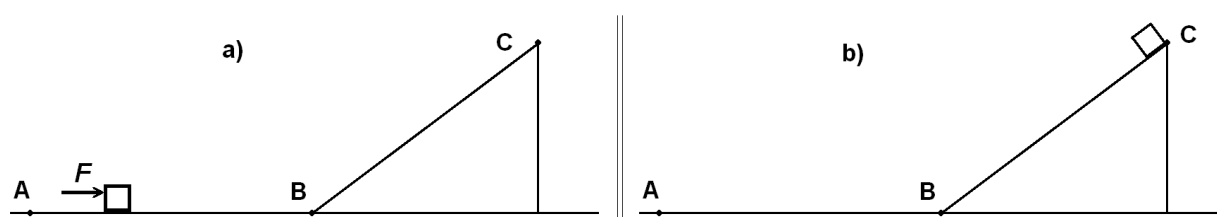


Figura 1

- a) Considere a situação em que o cubo de madeira de massa 10 Kg se encontra em repouso no ponto A. Uma força horizontal de módulo igual a 80N é aplicada ao cubo, deslocando-o com a aceleração constante até o ponto B, quando a ação desta força cessa. O cubo de madeira atinge o ponto C? Justifique.
- b) Considere a situação em que o cubo é liberado a partir do repouso no ponto C. Calcule a que distância do ponto B o cubo irá parar.

Questão 04

Uma corrente elétrica de intensidade I_1 passa por um fio longo na direção do eixo x no sentido positivo. Outra corrente elétrica de intensidade I_2 passa por outro fio longo na direção do eixo y no sentido negativo, conforme mostra a Figura 2. Os fios cruzam-se perpendicularmente no ponto 0 sem, no entanto, tocarem-se. As linhas pontilhadas representam as diagonais dos quadrantes formados pelos fios.

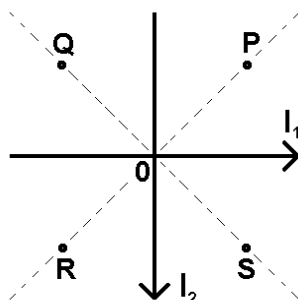


Figura 2

Em relação ao contexto, determine:

- o vetor campo magnético produzido no ponto P, que está a uma distância de 16,0 cm do ponto 0. Considere que as intensidades das correntes são as seguintes: $I_1 = 3\sqrt{2}$ A, e $I_2 = \sqrt{2}$ A;
- dentre os pontos Q, R e S, em quais deles o campo magnético pode ser nulo e, neste caso, a que relação as intensidades de corrente elétrica I_1 e I_2 devem obedecer.

QUÍMICA

Questão 05

Os repositores hidroeletrolíticos foram formulados para auxiliar na reposição de líquidos e sais minerais perdidos com o suor, e fornecer energias para os músculos em movimento. Estes repositores apresentam na sua composição água, carboidrato e sais minerais, tais como sódio e potássio.

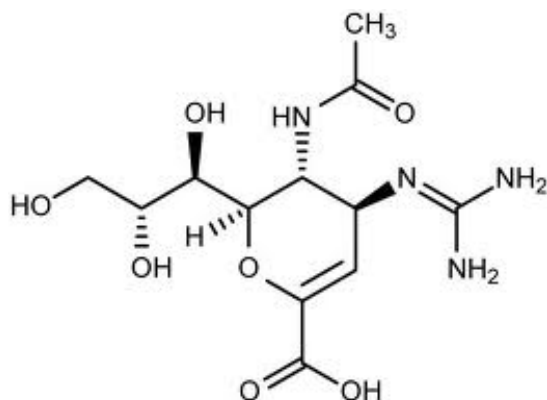
Em relação aos sais minerais:

- Entre o sódio e o potássio, qual apresenta o maior raio atômico? Por quê?
- O fosfato tri-sódico pode ser formado pela reação entre um ácido e uma base; descreva a reação (ácido-base) de formação deste composto.
- Quantos gramas da base são necessários para produzir 150 g de fosfato tri-sódico?

Questão 06

A gripe é uma doença respiratória causada por vírus e pode afetar consideravelmente o desempenho de muitos atletas. Frequentemente profissionais do esporte são poupados das competições por estarem infectados com o vírus. Uma das formas de prevenir e tratar os sintomas da gripe é a aplicação de fármacos antivirais, tais como o Zanamivir, de nome comercial Relenza, que é um fármaco antiviral potente e que pode ser usado para tratar sintomas de gripe.

A estrutura química do Zanamivir está representada na figura abaixo.



De acordo com esta estrutura química do Zanamivir, responda:

- a) Qual a fórmula molecular do composto acima?
- b) Qual a massa molecular do composto acima?
- c) Qual o número de mol contido em 750 mg deste composto?

FORMULÁRIO DE FÍSICA

$x = x_0 + v_0 t + \frac{1}{2} a t^2$	$v = v_0 + a t$	$v^2 = v_0^2 + 2 a \Delta x$	$I = \frac{P}{A}$
$x = x_0 + (v_0 \cos \theta) t$	$y = y_0 + (v_0 \sin \theta) t - \frac{1}{2} g t^2$	$\omega = \frac{\Delta \theta}{\Delta t}$	$v = \sqrt{B/d}$
$\omega = \frac{2\pi}{T}$	$v = \omega r$	$\Delta x = R \Delta \theta$	$a_c = \frac{v^2}{R}$
$F = m a$	$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}}$	$F = k x$	$P = m g$
$P = \frac{\Delta E}{\Delta t}$	$\tau = F d \cos \theta$	$Q = m v$	$p = p_0 + d g h$
$E = \frac{1}{2} k x^2$	$E = m g h$	$E = \frac{1}{2} m v^2$	$P = \frac{F}{A}$
$\tau = \Delta E$	$W = p \Delta V$	$\Delta U = Q - W$	$F = \mu F_N$
$Q = m c \Delta T$	$Q = m L$	$p V = n R T$	$V = E \cdot d$
$V = K \cdot \frac{Q}{d}$	$E = q \cdot V$	$E = K \cdot \frac{Q}{d^2}$	$E = \frac{F}{q}$
$F = K \frac{Q_1 Q_2}{d^2}$	$d = \frac{m}{V}$	$F = G \frac{m_1 m_2}{r^2}$	$E = d V g$
$P = U i$	$U = R i$	$i = \frac{\Delta Q}{\Delta t}$	$\varepsilon = \frac{\Delta \Phi_B}{\Delta t}$
$R_s = R_1 + R_2 + R_3 + \dots$	$\frac{1}{R_p} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3} + \dots$	$F = q v B \sin \theta$	$\varepsilon = B l v$
$F = i l B \sin \theta$	$B = \frac{\mu_0 i}{2 \pi d}$	$\Phi_B = B A \cdot \cos \theta$	$v = \sqrt{F/\mu}$
$L = L_0 (1 + \alpha \cdot \Delta T)$	$A = A_0 (1 + \beta \cdot \Delta T)$	$V = V_0 (1 + \gamma \cdot \Delta T)$	$v = \lambda \cdot f$
$\frac{1}{f} = \frac{1}{p} + \frac{1}{p'}$	$\frac{y'}{y} = -\frac{p'}{p}$	$\frac{n_1}{p} = \frac{n_2}{p'}$	$\frac{\sin(\theta_1)}{\sin(\theta_2)} = \frac{n_2}{n_1}$
$R = 8,3 \text{ J}/(\text{mol} \cdot \text{K})$	$L = n \frac{\lambda}{4} \quad n = 1, 3, 5, \dots$	$L = n \frac{\lambda}{2} \quad n = 1, 2, 3, \dots$	$E_c = h f - W$
$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ T} \frac{\text{m}}{\text{A}}$	$p_0 = 1,0 \times 10^5 \text{ N/m}^2$	$E = m_0 c^2$	$E = h f$
$g = 10,0 \text{ m/s}^2$	$G = 6,7 \times 10^{-11} \text{ Nm}^2/\text{kg}^2$	$c = 3,0 \cdot 10^8 \text{ m/s}$	$1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
$d_{\text{H}_2\text{O}} = 1,0 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$	$L_{\text{H}_2\text{O}} = 80 \text{ cal/g}$	$c_{\text{H}_2\text{O}} = 1,0 \text{ cal}/(\text{g} \cdot ^\circ\text{C})$	$1 \text{ cal} = 4 \text{ J}$
$1 \text{ litro} = 1,0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$	$e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$	$m_e = 9,0 \times 10^{-31} \text{ kg}$	$1 \text{ eV} = 1,6 \times 10^{-19} \text{ J}$

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS																																			
1 IA																		18 0																	
1 H 1,01	2 He 4,00																																		
3 Li 6,94	4 Be 9,01																																		
Elementos de transição																																			
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	3 Al 27,0	4 Si 28,1	5 P 31,0	6 S 32,0	7 Cl 35,5	8 Ar 39,9	9 K 39,1	10 Ca 40,1	11 Sc 45,0	12 Ti 47,9	13 V 50,9	14 Cr 52,0	15 Mn 54,9	16 Fe 55,8	17 Co 58,9	18 Ni 58,7	19 Cu 63,5	20 Zn 65,4	21 Ga 69,7	22 Ge 72,6	23 As 74,9	24 Se 79,0	25 Br 79,9	26 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																																			
Número Atômico		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																			
Símbolo																																			
Massa Atômica () N. de massa do isótopo mais estável																																			
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

[illegible]

Este Rascunho NÃO será corrigido!

[illegible]

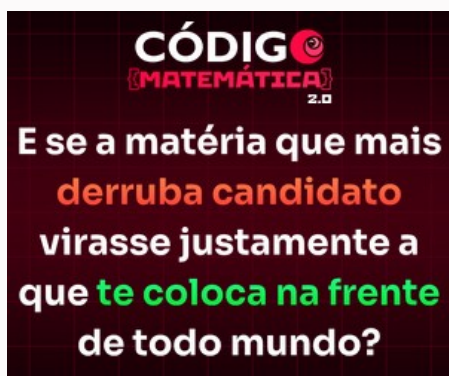
Este Rascunho NÃO será corrigido!

**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

