

CADERNO DE PROVA

2ª FASE – 2ª Etapa

ENGENHARIA DE PESCA

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.

ENGENHARIA DE PESCA

BIOLOGIA

Questão 03

Os oceanos, os rios e os lagos compõem os ecossistemas aquáticos.

- a) Cite as três categorias nas quais são classificados os seres vivos destes ecossistemas.
- b) Quais organismos marinhos são os principais responsáveis pela produção do gás oxigênio para a atmosfera?

Questão 04

O neodarwinismo, ou teoria sintética da evolução, é uma moderna teoria evolutiva que reinterpreta a clássica teoria da evolução proposta por Charles Darwin em meados do século XIX. No neodarwinismo são considerados cinco fatores evolutivos principais, nos quais está baseada essa moderna teoria da evolução.

- a) Cite estes cinco fatores evolutivos considerados no neodarwinismo.
- b) Explique sucintamente o que é mimetismo.

QUÍMICA

Questão 05

100 g de filé de sardinha fritos em óleo extravirgem apresentam 1,43 g de ômega 3. A estrutura do ômega 3 está representada abaixo.



Em relação à estrutura do ômega 3:

- a) Escreva a fórmula molecular e determine a massa molar deste composto.
- b) Quantos gramas de filé de sardinha frito em óleo extravirgem uma pessoa deve consumir para ingerir aproximadamente 3,93 g de ômega 3?
- c) Determine o número de carbonos insaturados. Quais as funções orgânicas encontradas na molécula do item acima?

Questão 06

A amônia é um gás utilizado em sistemas de refrigeração. Muitos frigoríficos e embarcações utilizam esta tecnologia para conservar o produto capturado.

Com relação à molécula da amônia:

- a) Qual a fórmula estrutural do gás amônia?
- b) Determine o número de mols presentes em um sistema contendo 30 L de gás amônia, a uma temperatura de 25 °C e sob a pressão de 1 atm. (Dados: $R = 0,082 \text{ L.atm/K.mol}$).
- c) Determine a massa de gás amônia presente em 2,5 mols deste gás.

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS																	
1 IA																	18 0
1 H 1,01	2 He 4,00																
3 Li 6,94	4 Be 9,01																
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	Elementos de transição															
		3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	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)									

Série 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

Série 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)

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

(A numeração dos grupos 1 a 18 é a recomendada atualmente pela IUPAC)

[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

