ENFERMAGEM - ÊNFASE EM SAÚDE PÚBLICA

INSTRUÇÕES GERAIS

◦ *Verificar se o Caderno de Prova e a Folha de Resposta contém o seu nome. Em caso de erro comunique-se com o fiscal.*

◦ *Ao entregar o material ao fiscal, destacar o campo "VIA CANDIDATO" da Folha de Redação e da Folha de Resposta.*

◦ *Utilizar caneta de tinta azul ou preta.*

◦ *Escrever com letra legível.*

INSTRUÇÕES PARA A REDAÇÃO

◦ *Ater-se ao tema proposto (a dissertação será anulada, se houver fuga total, e perderá pontos se a fuga for parcial).*

◦ *Observar o limite mínimo de 20 (vinte) linhas e o máximo de 30 (trinta) linhas.*

◦ *Evitar rasuras, espaços vagos entre palavras e linhas em branco entre os parágrafos.*

◦ *Dar um título ao texto.*

TEMA PARA REDAÇÃO

O perfil profissional do egreso dos cursos de graduação em Enfermagem prevê: formação generalista, humanista, crítica e reflexiva; rigor científico e intelectual, pautado em princípios éticos; conhecimento e capacidade de intervir nos problemas/situações de saúde-doença mais prevalentes no perfil epidemiológico nacional, com ênfase na sua região de atuação, identificando as dimensões bio-psico-sociais dos seus determinantes; senso de responsabilidade social e compromisso com a cidadania, como promotor da saúde integral do ser humano.

(Art. 3º das Diretrizes Curriculares Nacionais do Curso de Graduação em Enfermagem, Resolução CNE/CES nº 3, de 7 de novembro de 2001).

Com base no texto acima, elabore uma dissertação sobre o papel do enfermeiro em nossa sociedade nos aspectos de responsabilidade social e compromisso com a cidadania, como promotor da saúde integral do ser humano.

QUESTÕES DISCURSIVAS

INSTRUÇÕES

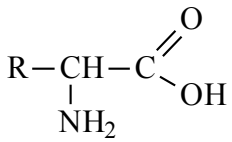
◦ *Utilizar o Caderno de Prova para resolver as questões discursivas que deverão ter, no máximo, 15 (quinze) linhas.*

◦ *Revisar as respostas e transcrevê-las para a Folha de Respostas, observando o número da questão correspondente.*

QUÍMICA

QUESTÃO 1

Cerca de 20 aminoácidos isolados de seres vivos são componentes naturais de proteínas. Todos os seres vivos são capazes de sintetizar aminoácidos, porém, os aminoácidos essenciais são obtidos a partir de alimentos em função de muitas espécies não os sintetizarem. Esses aminoácidos apresentam fórmula geral a seguir.



Para a espécie humana, ao todo, oito (8) aminoácidos são essenciais. Como exemplo, temos a valina (R = isopropil), a fenilalanina (R = benzil), isoleucina (R = sec-butil) e a alanina (R = metil).

a) Qual a fórmula estrutural plana da valina?

b) Quais dos aminoácidos citados no texto apresentam carbono terciário?

c) Qual dos aminoácidos citados no texto tem a nomenclatura oficial ácido-3-metil-2-amino butanóico?

QUESTÃO 2

A urtiga, planta da família das urticáceas, é encontrada em todas as regiões de Santa Catarina. Suas folhas são cobertas por pêlos finos, os quais liberam ácido fórmico (H_2CO_2) que, em contato com a pele produzem irritação.

a) Dos produtos domésticos como vinagre, sal de cozinha e leite de magnésia, qual você usaria para diminuir a irritação causada?

b) Represente a fórmula estrutural do ácido fórmico.

c) Qual a nomenclatura oficial (IUPAC) do ácido fórmico.

RASCUNHO REDAÇÃO

TABELA PERIÓDICA

1 1A																	18 0
1 **H** 1,008	2 2A											13 3A	14 4A	15 5A	16 6A	17 7A	2 **He** 4,003
3 **Li** 6,941	4 **Be** 9,012											5 **B** 10,811	6 **C** 12,011	7 **N** 14,007	8 **O** 15,999	9 **F** 18,998	10 **Ne** 20,180
11 **Na** 22,990	12 **Mg** 24,305	3 3B	4 4B	5 5B	6 6B	7 7B	8	9 8B	10	11 1B	12 2B	13 **Al** 26,982	14 **Si** 28,086	15 **P** 30,974	16 **S** 32,066	17 **Cl** 35,453	18 **Ar** 39,948
19 **K** 39,098	20 **Ca** 40,078	21 **Sc** 44,956	22 **Ti** 47,867	23 **V** 50,942	24 **Cr** 51,996	25 **Mn** 54,938	26 **Fe** 55,847	27 **Co** 58,933	28 **Ni** 58,693	29 **Cu** 63,546	30 **Zn** 65,39	31 **Ga** 69,723	32 **Ge** 72,59	33 **As** 74,922	34 **Se** 78,96	35 **Br** 79,904	36 **Kr** 83,80
37 **Rb** 85,468	38 **Sr** 87,62	39 **Y** 88,906	40 **Zr** 91,224	41 **Nb** 92,906	42 **Mo** 95,94	43 **Tc** (98)	44 **Ru** 101,07	45 **Rh** 102,91	46 **Pd** 106,42	47 **Ag** 107,87	48 **Cd** 112,41	49 **In** 114,82	50 **Sn** 118,71	51 **Sb** 121,76	52 **Te** 127,60	53 **I** 126,90	54 **Xe** 131,29
55 **Cs** 132,91	56 **Ba** 137,33	57-71 **La-Lu**	72 **Hf** 178,49	73 **Ta** 180,95	74 **W** 183,85	75 **Re** 186,21	76 **Os** 190,23	77 **Ir** 192,22	78 **Pt** 195,08	79 **Au** 196,97	80 **Hg** 200,59	81 **Tl** 204,38	82 **Pb** 207,2	83 **Bi** 208,98	84 **Po** (209)	85 **At** (210)	86 **Rn** (222)
87 **Fr** (223)	88 **Ra** 226,03	89-103 **Ac-Lr**	104 **Rf** (261)	105 **Db** (262)	106 *Sg* (263)	107 *Bh* (262)	108 *Hs* (265)	109 *Mt* (265)									

57 *La* 138,91	58 *Ce* 140,12	59 *Pr* 140,91	60 *Nd* 144,24	61 *Pm* (145)	62 *Sn* 150,36	63 *Eu* 151,96	64 *Gd* 157,25	65 *Tb* 158,93	66 *Dy* 162,50	67 *Ho* 164,93	68 *Er* 167,26	69 *Tm* 168,93	70 *Yb* 173,04	71 *Lu* 174,97
89 *Ac* 227,03	90 *Th* 232,04	91 *Pa* 231,04	92 *U* 238,03	93 *Np* 237,05	94 *Pu* (244)	95 *Am* (243)	96 *Cm* (247)	97 *Bk* (247)	98 *Cf* (251)	99 *Es* (252)	100 *Fm* (257)	101 *Md* (258)	102 *No* (259)	103 *Lr* (262)

Rf, rutherfórdio, do nome E. R. Rutherford, físico e químico da Nova Zelândia. **Db**, dúbnio, do nome Dubna, local do Instituto Nuclear em Dubna, Rússia onde foi sintetizado este elemento. **Sg**, sebórgio, do nome Glenn T. Seaborg, químico nuclear americando. **Bh**, bório, do nome Niels Bohr, físico dinamarquês. **Hs**, hássio, do nome em latim Hassias, que significa Hess (um estado da Alemanha). **Mt**, meitnério, do nome Lise Meitner, física austríaca.

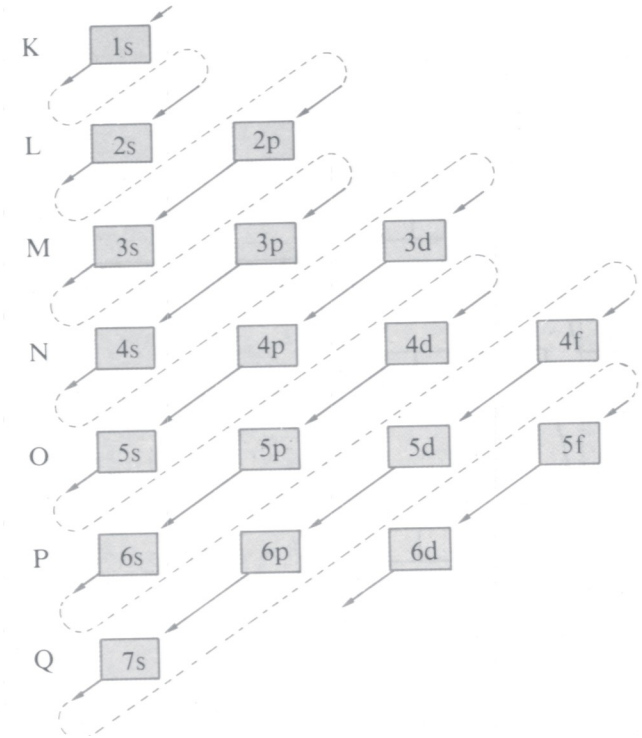



DIAGRAMA DE LINUS PAULING