

QUIMICA

Questão 01

Considerando que para a fórmula molecular $C_2H_2Cl_2$, é possível escrever três fórmulas estruturais, **FAÇA** o que se pede.

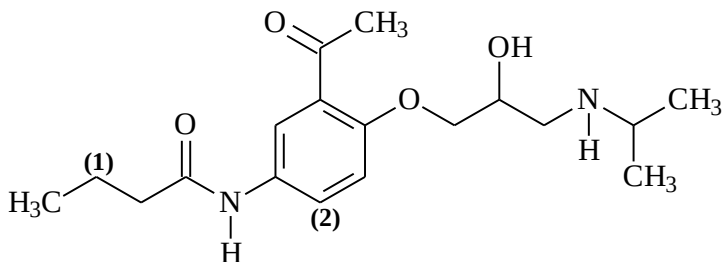
A) **APRESENTE** as fórmulas estruturais de todos os isômeros constitucionais possíveis para esta fórmula molecular.

B) **APRESENTE** e **IDENTIFIQUE** as fórmulas estruturais dos dois isômeros geométricos (cis-trans) para essa fórmula molecular.

N1____N2____NF____

Questão 02

O acebutolol pertence a uma classe de fármacos utilizada no tratamento da hipertensão.



Acebutolol

FAÇA o que se pede.

A) **IDENTIFIQUE** a hibridização dos carbonos 1 e 2.

B) **CLASSIFIQUE** a cadeia carbônica do acebutolol sob **cinco** aspectos.

C) **INDIQUE** o número de carbonos primários, secundários e terciários que estão presentes na estrutura do acebutolol.

N1____N2____NF____

Questão 03

A temperatura de ebulição de uma substância depende, entre outros fatores, das interações intermoleculares existentes entre suas moléculas. Analise a estrutura desses cinco compostos, cujas massas molares aproximadas são apresentadas neste quadro.

Moléculas	Massa molar / g mol^{-1}
(I) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	46
(II) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	60
(III) $\text{CH}_3\text{HCOHCH}_3$	60
(IV) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	58
(V) CH_3COOH	60

A partir dessas informações, **FAÇA** o que se pede.

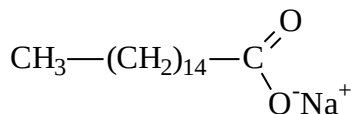
- A) **ORDENE** os compostos (I), (II) e (III) em ordem decrescente de suas respectivas temperaturas de ebulição. **JUSTIFIQUE** sua resposta.

B) **ORDENE** os compostos (IV) e (V) em ordem crescente de suas respectivas temperaturas de ebulição. **JUSTIFIQUE** sua resposta

N1____N2____NF____

Questão 04

Na limpeza dos objetos, uma parte da molécula do sabão liga-se à água e outra parte liga-se às gorduras.



A) **EXPLIQUE** a ação dos sabões em termos de polaridade.

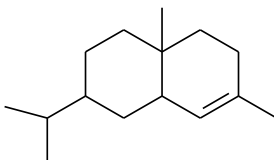
B) **IDENTIFIQUE** a parte da molécula do sabão que se liga a água.

C) **IDENTIFIQUE** a parte da molécula do sabão que se liga a gordura.

N1____N2____NF____

Questão 05

O salineno é um terpeno isolado do aipo.



SALINENO

Em relação à estrutura e reatividade do salineno, **FAÇA** o que se pede.

A) **REPRESENTE** a estrutura do produto resultante da hidrogenação catalítica (H_2/Pt).

B) **INDIQUE** a função orgânica do salineno e do seu produto.

N1____N2____NF____

Questão 06

Na reação de esterificação, o grupo -OH é eliminado do ácido carboxílico e o -H é eliminado do álcool. Quando os ácidos carboxílicos reagem com alcoóis produzindo éster e água, forma-se o éster. Essa reação é conhecida como esterificação.

Com base nessas informações e em seus conhecimentos sobre o assunto, **FAÇA** o que se pede.

A) **APRESENTE** a fórmula estrutural do produto formado na reação do ácido metanóico e metanol.

B) **ESCREVA** o nome do produto formado na reação do ácido propanóico e o etanol.

N1____N2____NF____

Tabela Periódica dos Elementos

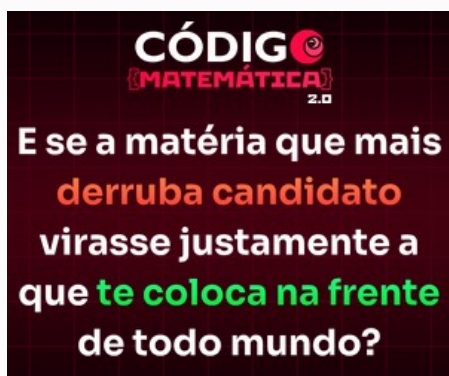
1 1A	2 2A	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1,0	2 He 4																
3 Li 6,9	4 Be 9																
11 Na 23	12 Mg 24,3	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
19 K 39,1	20 Ca 40,1	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72
87 Fr 223	88 Ra 226	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104

50 Ce 140,1	51 Pr 140,9	52 Nd 144,2	53 Pm 145	54 Sm 150,4	55 Eu 152	56 Gd 157,3	57 Tb 158,9	58 Dy 162,5	59 Ho 164,9	60 Er 167,3	61 Tm 168,9	62 Yb 173	63 Lu 175
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 252	100 Fm 257	101 Md 258	102 No 259	103 Lr 260

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

