



INSTITUTO FEDERAL
Catarinense

Aluno (a):

Turma: 3° B - Informática

Data: ____/____/____

Atividade – 2° Trimestre

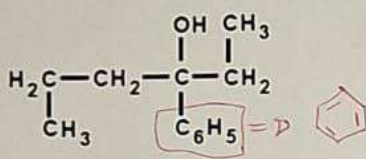
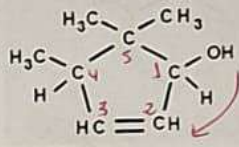
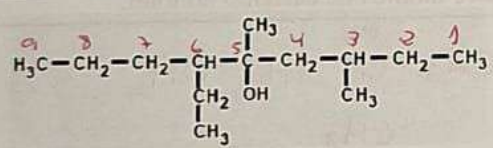
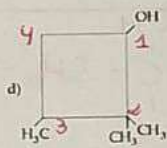
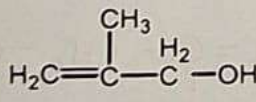
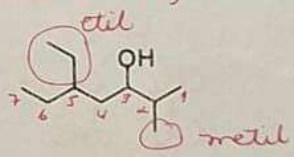
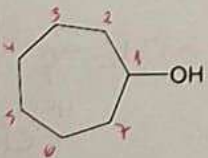
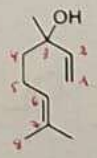
Disciplina: Química
Tema: Álcoois

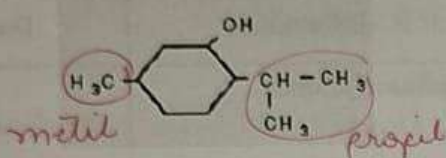
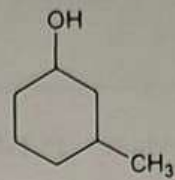
Professora: Tatiane Estácio

Orientações:

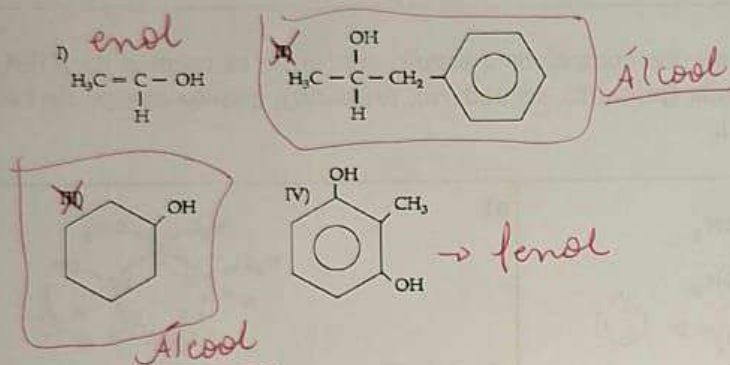
- 1) Respostas Finais à caneta.
- 2) Não conversar nem emprestar nenhum material durante a avaliação
- 3) Respostas rasuradas serão anuladas.
- 4) Não consultar nenhum material além daqueles orientados pela professora.
- 5) Não utilizar nenhum tipo de aparelho eletrônico durante a realização da atividade, caso o estudante esteja utilizando algum equipamento de forma irregular a avaliação será recolhida sem direito a recuperação.

1) (peso 4,0) Apresente a nomenclatura dos compostos a seguir, conforme as normas da IUPAC e classifique quanto a posição da hidroxila (primário, secundário, primário), quanto ao tipo de cadeia (álcool saturad, insaturado, aromático).

a) 	b)  <i>4,5,5-Trimetil-ciclo-pent-2-enol</i>
Nomenclatura: <i>3-feril-hexan-3-ol</i> Classificação: <i>terciário / aromático</i>	Nomenclatura: Classificação: <i>insaturado / secundário</i>
c) 	d)  <i>2,2,3-trimetil-ciclopentan-1-ol</i>
Nomenclatura: <i>6-etil-3,5-dimetil-nonan-5-ol</i> Classificação: <i>saturado / terciário</i>	Nomenclatura: <i>2,2,3-trimetil-ciclopentan-1-ol</i> Classificação: <i>saturado / secundário</i>
e) 	f)  <i>etil</i> <i>metil</i>
Nomenclatura: <i>2-metil-prop-2-en-1-ol</i> Classificação: <i>insaturado / primário</i>	Nomenclatura: <i>5-etil-2-metil-heptan-3-ol</i> Classificação: <i>saturado / secundário</i>
g) 	h) 

Nomenclatura: <i>ciclo-heptanol</i> Classificação: <i>saturado / secundário</i>	Nomenclatura: <i>3,7-dimetil-oct-4,6-diol</i> Classificação: <i>3-ol / insaturado / terciário</i>
i) 	j) 
Nomenclatura: <i>5-metil-2-propil-ciclo-hexanol</i> Classificação: <i>saturado / secundário</i>	Nomenclatura: <i>3-metil-ciclo-hexanol</i> Classificação: <i>secundário / saturado</i>

2) (peso 1,0) Dos compostos (I, II, III e IV) a seguir identifique quais são do grupo dos álcoois e apresente a sua nomenclatura segundo as normas da IUPAC.



II - *1-fenil-propan-2-ol*
 III - *ciclo-hexanol*

3) (peso 4,0) Com base nas informações a seguir, apresente a fórmula (estrutural/ ou condensada):

a) Álcool secundário com quatro átomos de carbono no total.	b) Álcool que apresente um carbono quaternário e cinco átomos de carbono no total.
$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
c) Álcool cíclico de cadeia normal com seis átomos de carbono no total.	d) Álcool insaturado de cadeia ramificada que apresente quatro átomos de carbono no total.
$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}-\text{OH} \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
e) Álcool primário de cadeia ramificada com quatro carbonos no total.	f) Álcool primário com grupo aromático e sete carbonos no total.
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\text{OH}-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

