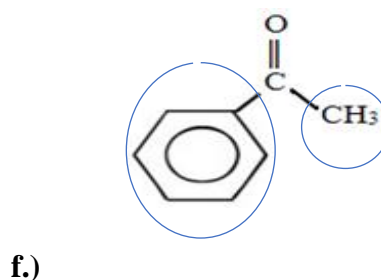
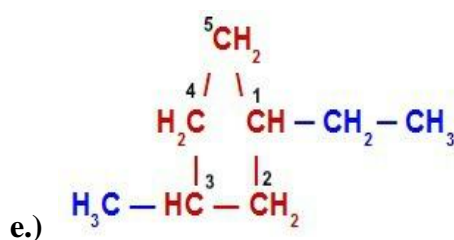
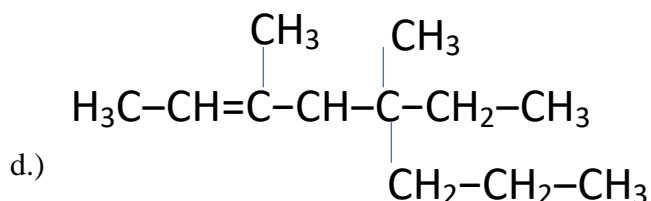
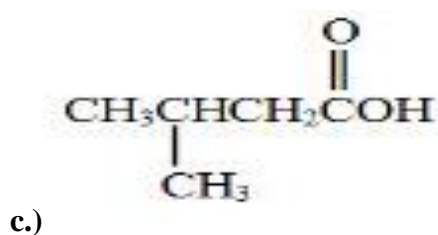
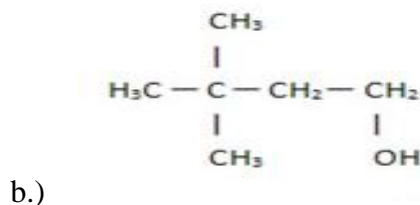
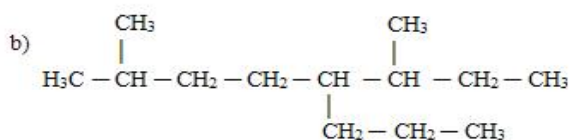
	INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA TOCANTINS Campus Porto Nacional. RECUPERAÇÃO do 1º. Bim. - QUÍMICA. Data.: 30 / 09 / 2021 .2	QUÍMICA	Valor:
		Turma: 3º. Ano:	0,0 até 8,0
		Informática para Internet.	
Aluno(a):		Prof.: Argemiro L. Pedrosa	

Regras para a resol. desta Avaliação:

1.) - Esta Avaliação = Recuperação, vai valer de 0,0 até 8,0 pontos para as questões. E de 0,0 até 2,0 pontos , para ajudar se caso não conseguir obter os seis pontos da média, no mínimo. Então, para esses dois pontos extras, você só vai receber eles dois, se você tirar, pelo menos, igual ou maior do que 5,0 pontos. Se tirar abaixo disso aí, só vai receber igual ou menor a 1,0 ponto. Portanto, é proporcional ao que você tirar. **Exemplos:**

a) caso você tire 4,0 pontos. Mais um, vai ficar com 5,0 pontos. ; b) caso você tire 5,0 pontos. Mais dois, vai ficar com 7,0 pontos. Então, você vai ficar acima da média. ; c) caso você tire 6,5 pontos. Mas dois, vai ficar com 8.5 pontos. ; d) Caso você tire 8.0 pontos. Mas os dois, vai ficar com 10,0 pontos na média ; **2.)** – A pontuação para assiduidade e participação do aluno nas aulas, principalmente, é esta aí do 0,0 ate 2,0 pontos. Foi a forma que eu encontrei para ajudar vocês ; **3.)** – Esta avaliação terá a duração de até duas (2) horas/Relógio. Mas para aqueles alunos que estão no mesmo horário desta avaliação, trabalhando, poderão enviar com atraso (Desde que escrevam assim na folha de respostas: “ **eu trabalho** “). Digo: poderão enviar as respostas até às 20:00 (oito horas da noite), no máximo. Acho que é somente um ou dois de vocês, no máximo. Para os outros, devolução no máximo, até às 18:00 . E que não me venham com a desculpa de falta de Internet ; Que o Modem está quebrado ; Que faltou luz na sua rua ou quadra, etc., etc.

1ª.) Dê os nomes aos compostos cujas cadeias estão representadas abaixo (Não precisa dar o nome da função da função delas, não). Esse b abaixo, é = **a**) ; 2,5 (= 0,3125 cada).





2ª.) Dados os fórmulas de alguns compostos a esquerda, Indique a qual função cada uma pertence. Diga: todas estão na fórmula condensada. Daí se você preferir, abra cada uma na fórmula tipo estrutural. Assim fica melhor e visível de reconhecer. 2,0 (= 0,25 cada).

Obs.: C_6H_5 , é a representação do benzeno na forma condensada.

a.) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$ -----> Função =

b.) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COH}$ -----> Função =

c.) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$ -----> Função =

d.) $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ -----> Função =

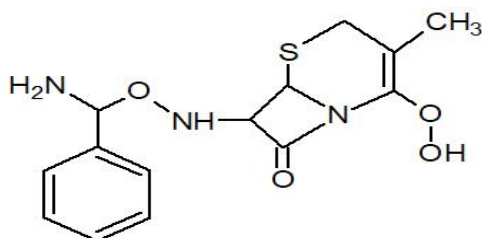
e.) $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ -----> Função =

f.) $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$ -----> Função =

g.) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ -----> Função =

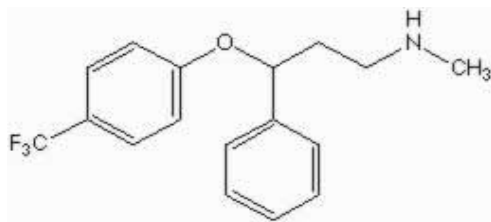
h.) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ -----> Função =

3ª.) Escreva a fórmula molecular desse composto abaixo: 1,0



Cx Hy Oz Nt Su = C

4ª.) Encontre (= circule) os grupos funcionais que existem nesta cadeia, e escreva o nome de cada uma ao seu lado. Escreva a fórmula molecular desse composto abaixo. Como também, Diga (= escreva) quantos carbonos terciários e Quaternários, tem (1, ... , 5, ... , 7) :
 . Vale : 2,0 (= 0,667 cada).



Cx Hy Oz Nt Fu = C

. Carb. T. = e Carb. Quat. =

5ª.) Dê a classificação da cadeia abaixo: 0,5

