

QUÍMICA

Prof. Jorge Luis

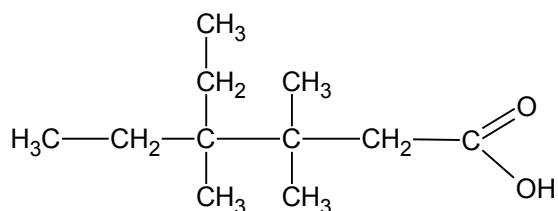
LISTA DE EXERCÍCIOS

- A, B, C têm a mesma fórmula molecular C_3H_8O . A tem 1 hidrogênio em C secundário e é isômero de posição de B. Tanto A como B são isômeros de função de C. Escreva a fórmula estrutural e os nomes de A, B e C.
- Quais as fórmulas estruturais e os nomes dos isômeros constitucionais ou planos existentes com a fórmula molecular C_2H_7N ?

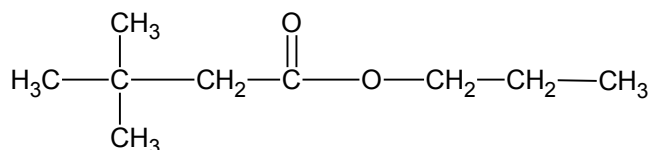
- Para hidrocarbonetos de fórmula molecular C_4H_6 , escreva:
 - Todas as fórmulas estruturais dos isômeros possíveis.
 - Dê os nomes oficiais dos compostos relacionados no item "a".

- Dê o nome oficial dos compostos abaixo:

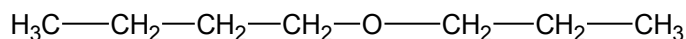
a)



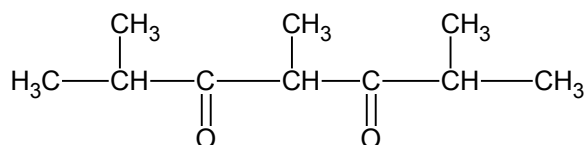
b)



c)



d)



- As cetonas se caracterizam por apresentar o grupo funcional carbonila em carbono secundário e são largamente utilizadas como solventes orgânicos.
 - Apresente a fórmula estrutural do isômero de cadeia da pentan-3-ona.
 - As cetonas apresentam isomeria de função com os aldeídos. Escreva a fórmula estrutural da única cetona que apresenta apenas um aldeído isômero.