



1. Monte a estrutura dos seguintes radicais:

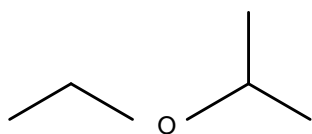
- metil
- etil
- propil
- secpropil
- butil
- secbutil
- tercbutil
- isobutil
- vinil
- fenil
- benzil

2. Dê a nomenclatura formada pela união entre

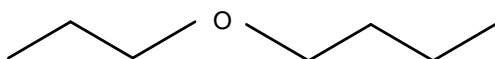
- metil + etil
- etil + etil
- secpropil + tercbutil
- isobutil + vinil
- fenil + metil
- etil + secpropil
- benzil + etil
- propil + vinil
- isopropil + fenil

3. Dê as nomenclaturas via radicais para os seguintes éteres

- $\text{H}_3\text{C}-\text{O}-\text{CH}_3$
- $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$
-



f)



4. Para cada dupla abaixo defina qual possui maior ponto de ebulição e maior solubilidade em água e justifique de acordo com as estruturas das moléculas e propriedades físico-químicas.

- a) CH_4 e CH_3OH
- b) etoxietano e butan-1-ol
- c) propan-1-ol e octan-2-ol
- d) butano e decano
- e) propanotriol e propano-1-ol
- f) etanol e etoxietano

5. Monte a estrutura dos ácidos abaixo e equacione sua reação com hidróxido de amônio (NH_4OH).

- a) ácido metanoico
- b) ácido butanoico
- c) ácido 4 - metil octanoico
- d) ácido pent-2-enoico
- e) ácido heptanodióico
- f) ácido 3 etil-4 metil non-7-enoico
- g) ácido dodecanoico
- h) ácido decanoico
- i) ácido 3,4,5,6 - tetrametil tridecanoico

6. Faça a reação de esterificação e dê o nome do éster formado entre:

- a) ácido acético e o etanol.
- b) ácido fórmico e propan-1-ol.
- c) ácido propanoico e etanol.
- d) ácido butanoico e metanol.
- e) ácido etanoico e propan-2-ol.
- f) ácido propanoico e butan-2-ol.
- g) ácido 4 - metil octanoico e metanol.
- h) ácido 3,4,5,6 - tetrametil tridecanoico e etanol.
- i) ácido butanoico e álcool benzílico.
- j) ácido fórmico e 2-metilpropan-2-ol.