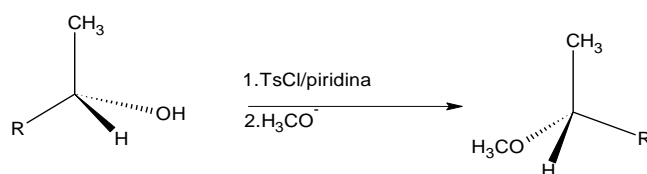
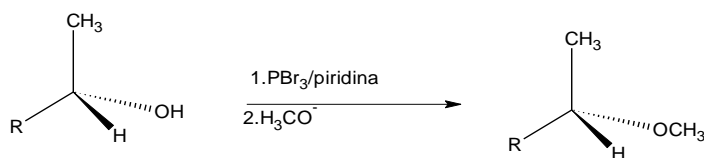
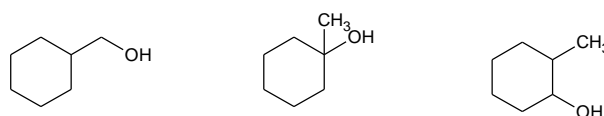


Lista de Exercícios: Alcoóis e Éteres.

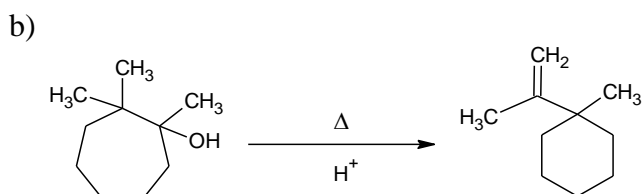
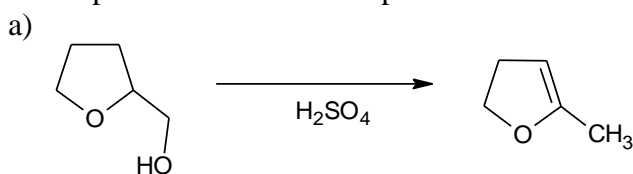
1. Explique por que o éter obtido pelo tratamento de um álcool opticamente ativo com PBr_3 , seguido de metóxido de sódio, tem a mesma configuração do álcool de partida, enquanto o éter obtido pelo tratamento de um álcool com cloreto de tosilato e metóxido de sódio tem configuração oposta.



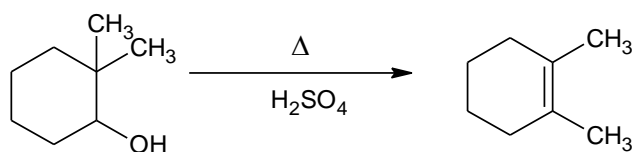
2. Explique por que a desidratação de um álcool catalisada por ácido é uma reação reversível, enquanto a desidro-halogenação de um haleto de alquila catalisada por base é uma reação irreversível.
3. Liste os alcoóis seguintes em ordem decrescente de velocidade de desidratação na presença de um ácido:



4. O aquecimento de um álcool com ácido sulfúrico é um bom método de preparar um éter simétrico, tal como o éter dietílico. Esse método não é bom para preparar um éter assimétrico, tal como o éter etilpropílico.
- a) Explique
- b) Como você sintetizaria o éter etilpropílico.
5. Proponha um mecanismo para cada uma das seguintes reações:



c)



6. A partir da oxidação dos seguintes alcoóis, identifique o produto formado:

a) ciclopentanol

b) 2-metil-1-propanol

c) 1-feniletanol

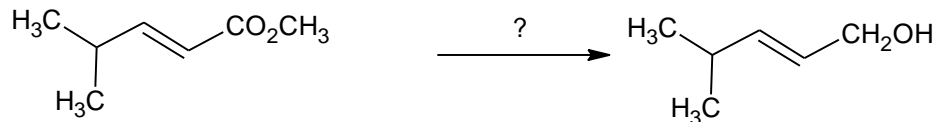
7. Mostre a formação do cis-2,3-epóxibutano a partir da reação do cis-2-buteno com o ácido m-cloroperoxibenzóico.

8. Complete as seguintes reações:

a)



b)



c)

