

Q&A

Adição Eletrofílica

Q) Lista Exercícios de revisão questão 3, não entendi o que é esse α_D , não encontrei em nenhuma literatura e não lembro de ter visto anteriormente, logo não consegui responder a questão.

A) O α_D é a unidade padrão para o desvio da luz polarizada, assim um composto enantiomericamente puro desviará a luz com uma determinada proporção se for racêmico terá desvio 0. Procure nos capítulos de Estéreo química sobre o tópico lá terá a fórmula etc.

Q) Lista Exercícios de Alcenos questão 7c, em "HB" B significa Butil? tentei realizar as reações de adição levando em consideração o butil, porém não consegui chegar nesses 2 produtos, gostaria que me explicasse esse mecanismo que ocorreu nessa questão.

A) Não é só um doador de prótons genérico, sua base conjugada não importa

Q) Questão 9, de acordo com os meus estudos sobre rearranjo, o rearranjo sempre ocorre para a formação de uma estrutura mais estável (geralmente do carbocátion secundário para a formação de um carbocátion terciário), porém nesse exercício ocorre o oposto, é possível ocorrer esse rearranjo? por que? qual seria a vantagem desse rearranjo "inverso" para essa reação?

A ideia é essa, sempre vai formar o mais estável. Contudo, existem umas condições que precisam ser respeitadas. Qual a forma do espaço de um carbocátion, para ele se formar terá de assumir essa conformação no espaço. Como a molécula em questão é cíclica vej se é possível a formação do carbocátion terciário

Questão 10

Não dúvida pode ser mais específica? São reações de alcenos, a primeira reação é com ácido sulfúrico concentrado, depois um aquecimento em água procure essas reações. Primeira coisa procure a estrutura do alceno inicial que foi dada

Q) Questão 12, o que seria esse modo de adição? Após pesquisar encontrei os termos sin e anti, porém não os entendi muito bem o que significam e como posso relacioná-los às estruturas.

A) Está relacionado à estereoquímica dos produtos, pense no mecanismo de adição primeiro entra o eletrófilo, forma-se o carbocátion e após o nucleófilo. Está relacionado com a estrutura do carbocátion, quando se forma ele é planar adição Sin ou Syn seria no mesmo plano, ou pelo mesmo lado do eletrófilo e anti pelo lado oposto. Assim, após a entrada do nucleófilo o carbono volta a ser tetraédrico o que vai conferir uma estereoquímica a esse carbono dependendo do lado que entre.

Q) Lista de reação eletrofílica, na última questão dessa lista há uma reação de adição com sódio, como ela ocorre? não consegui encontrar reação igual.

A) O sódio não se adiciona é uma base muito forte retira elétrons, nessa reação você tem o sódio dissolvido em amônia NH_3 que vai doar um ter um transferir um próton para o sódio formando Amideto (NH_2^-) que também é uma base forte mas mais fraca que o sódio metálico. É uma reação clássica de alcinos. Eu creio que está nos slides, mas pode procurar no capítulo de alcenos