

## Q&A

### Adição Eletrofílica

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

A) O  $\alpha_D$  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  $\text{NH}_3$  que vai doar um ter um transferir um próton para o sódio formando Amideto ( $\text{NH}_2^-$ ) 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