QFL 1322 – Reatividade de Compostos Orgânicos – 2020 Lista 02 – Reações de Eliminação-β

1. Qual dos haletos é mais reativo em se tratando de eliminações E2? Explique!

a)
$$\longrightarrow$$
 Br ou \longrightarrow Br ou \longrightarrow CI ou \longrightarrow

2. Explique a regiosseletividade das reações de eliminação abaixo. Qual o mecanismo em cada reação?

a)
$$CI$$
 $CH_3O^ CH_3OH$
 $Produto majoritário$
 $(Mistura de E e Z)$
 $Produto minoritário$
 $Produto minoritário$

CI
 CI
 $OH^ Produto majoritário$
 $Produto minoritário$
 $Produto minoritário$

- 3. Sabendo-se que a reação de eliminação do tosilato* de 3-fenil-2-butila (1) é um processo anti estereoespecífico, dê os produtos formados a partir dos estereoisômeros 2S, 3R e 2R, 3R de 1, respectivamente. Desenhe as projeções de Fischer dos dois estereoisômeros e mostre o curso estereoquímico da reação através de projeções de Newman ou de cavalete.
- (* 4-metilbenzenosulfonato)

QFL 1322 LISTA 02

4. Dados os resultados experimentais expostos abaixo e sabendo-se que ambas as reações mostram cinéticas de 2ª ordem:

- a) Explique os produtos obtidos nos dois casos, mostrando o mecanismo detalhado da reação para a formação de cada produto, utilizando-se fórmulas estereoquímicas.
- b) Explique porque a primeira reação ocorre de maneira regiosseletiva e a segunda não.
- c) Qual das reações deve ocorrer mais rapidamente, justifique.
- 5. Que produto(s) seria(m) esperado(s) em cada uma das seguintes reações? Indique o produto principal esperado para cada reação e o mecanismo (S_N1, S_N2, E1 ou E2) através do qual cada produto seria formado.

a)
$$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2Br + CH_3CH_2O^- \xrightarrow{50^{\circ}C} CH_3CH_2OH$$

b)
$$CH_3CH_2CH_2CH_2Br + (CH_3)_3CO^{-} \xrightarrow{50^{\circ}C} (CH_3)_3COH$$

C)
$$(CH_3)_3CBr + CH_3O^- \xrightarrow{50^{\circ}C} CH_3OH$$

6. Que produto(s) seria(m) esperado(s) em cada uma das seguintes reações? Indique o produto principal esperado para cada reação e o mecanismo (S_N1, S_N2, E1 ou E2) através do qual cada produto seria formado. Explique!

a)
$$(H_3C)_3C$$
 $+$ $I^ \xrightarrow{50^{\circ}C}$ acetona

QFL 1322 LISTA 02

7. Quando o composto ao lado reage com o íon metóxido (MeO⁻) em condição que favorece S_N2/E2, qual produto é formado? Caso mude-se o solvente para que favoreça S_N1/E1, qual produto agora é formado?

3

8. Justifique as seguintes observações experimentais:

9. Justifique as seguintes observações experimentais:

10. Proponha uma explicação mecanística para a seguinte transformação: (proponha o mecanismo de formação dos seguintes produtos)

- 11. Dê o produto de eliminação E2 dos isômeros halogenados: (1R,2R)-1-bromo-1,2-difenilpropano e (1R,2S)-1-bromo-1,2-difenilpropano. A eliminação em um destes compostos é 50 vezes mais rápida do que no outro. Qual deles reage mais rapidamente? Explique.
- 12. Na reação abaixo, feita com *terc*-butóxido em 2-metil-2-propanol, formam-se os produtos A e B na razão de 23:77. Quando se usa etóxido em etanol, a razão muda para 82:18. Quais são os produtos A e B e como você explica a diferença observada nas razões obtidas nos dois experimentos?