

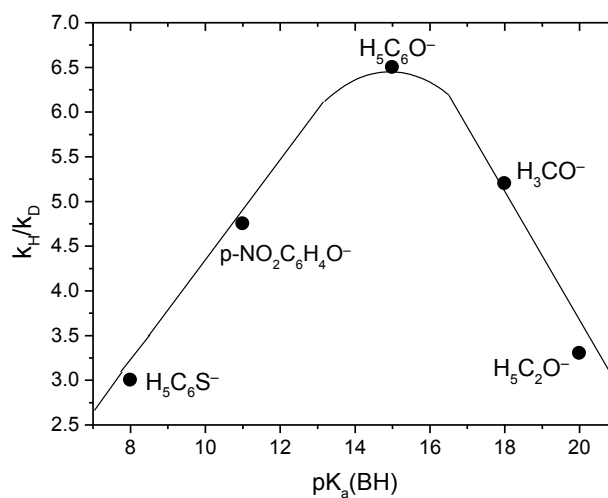
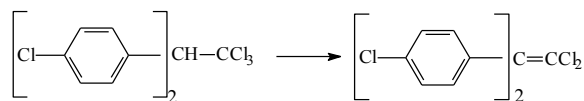
QFL 2345 Mecanismos de Reações Orgânicas - 2011
Prof. J. Wilhelm Baader
Exercícios 03

1. A reação de substituição com Br_2 de acetona, catalisada por ácido, mostra a seguinte equação cinética: $v = k [\text{acetona}] [\text{H}^+]$. Além disso, foi observado um efeito isotópico de $k_{\text{H}}/k_{\text{D}} = 7,2$.

- Formule um mecanismo para esta reação compatível com os resultados experimentais e indique a etapa lenta.
- Explique como se determina o efeito isotópico neste caso.
- Qual tipo de efeito isotópico se trata. Explique a origem do efeito observado.

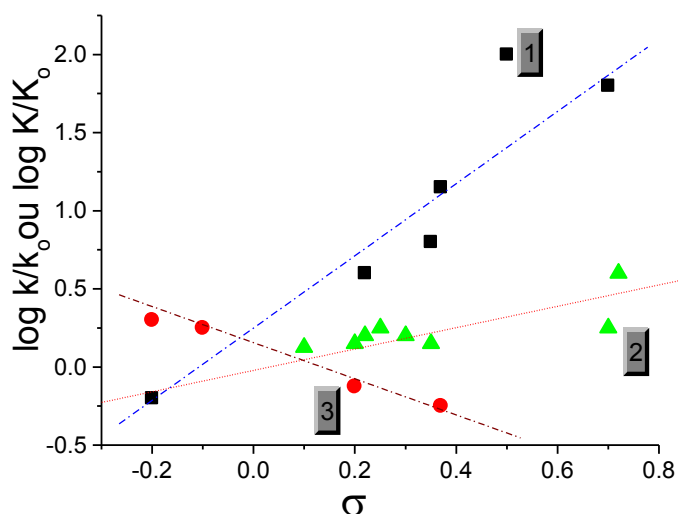
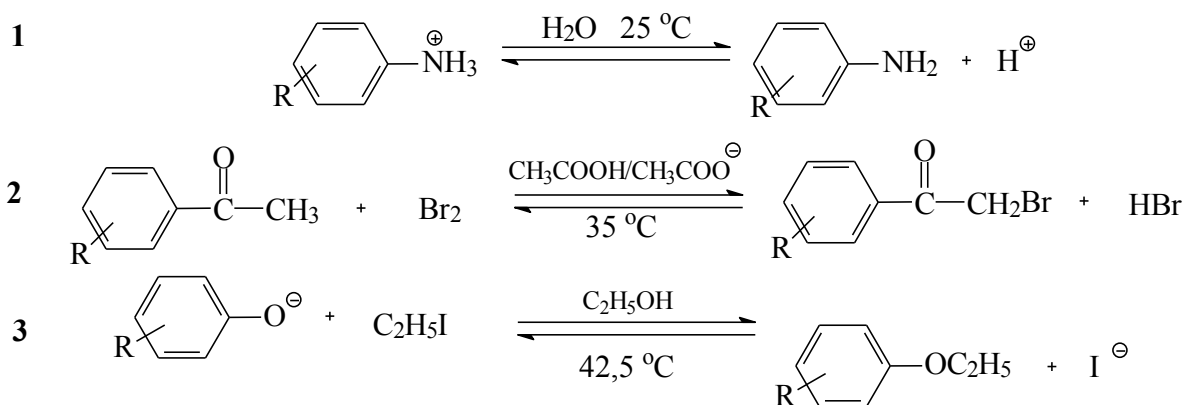
2. A reação de desidrohalogenação de **DDT***, catalisada por base, mostra um efeito isotópico que depende do pK_{a} da base (vide figura). Explique, mostrando o estado de transição para cada caso?

*Diclorodifeniltricloroetano ou 2,2-bis(4-clorofenil)-1,1,1-tricloroetano.



QFL 2345 Mecanismos de Reações Orgânicas - 2011
Prof. J. Wilhelm Baader
Exercícios 03

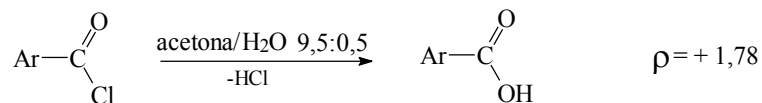
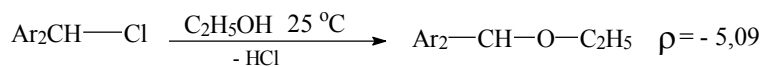
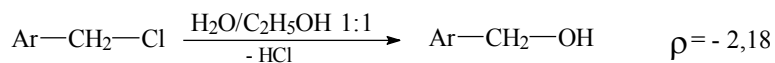
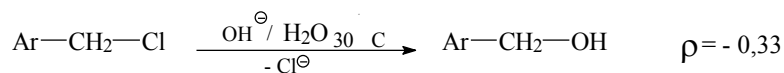
3. O gráfico abaixo mostra a relação de **Hammett** para as reações indicadas.



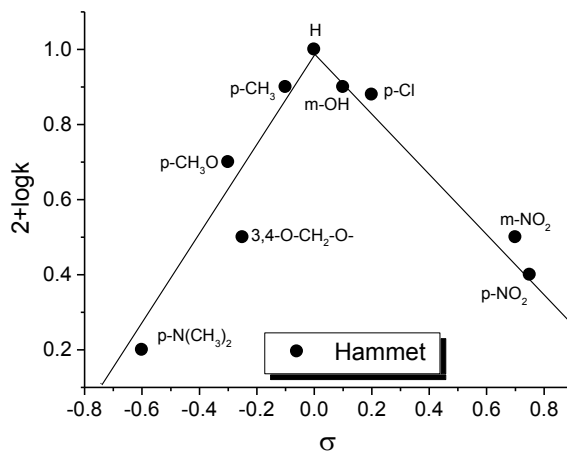
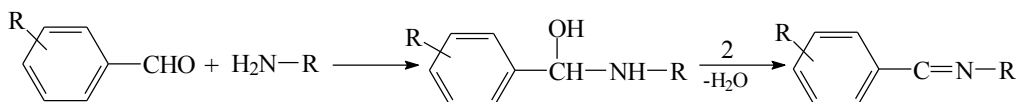
- A partir do gráfico, determinar os valores de ρ para cada reação. Comentar o sinal desta grandeza.
- Discuta em cada caso os valores de ρ obtidos no item **a** e as conclusões a respeito do mecanismo envolvido (estado de transição).
- Alem de σ de Hammett, existem ainda outras duas escalas, σ^+ e σ^- . Comentar o uso das três escalas.

QFL 2345 Mecanismos de Reações Orgânicas - 2011
Prof. J. Wilhelm Baader
Exercícios 03

4. Explique os valores de ρ obtidos nas reações abaixo, mostrando o estado de transição do passo lento em cada caso.

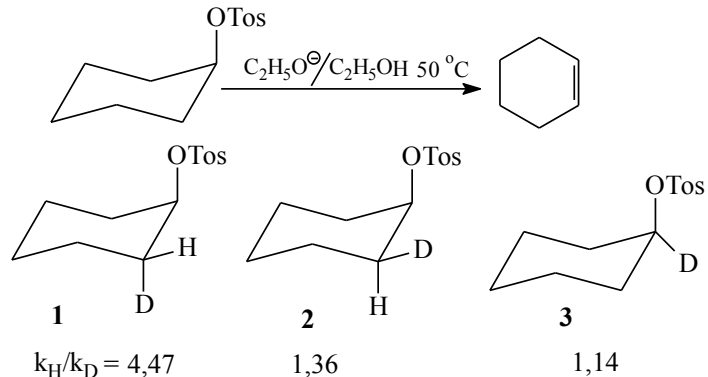


5. Discuta o gráfico de **Hammett** obtido para a reação abaixo e indique os estados de transição para ambos os passos.



Exercícios 03

6. Explique os efeitos isotópicos observados na eliminação β dos seguintes derivados de tosil-ciclohexano.



7. As reações de adição a *trans*-estilbeno ($\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHC}_6\text{H}_5$), com os reagentes abaixo, mostram os seguintes efeitos isotópicos:

Reagente	$\text{KMnO}_4/\text{acetona}$	$\text{OsO}_4/\text{éter}$	Perácido/ CHCl_3	O_3/etanol
$k_{\text{H}}/k_{\text{D}}$	0,82	0,88	0,89	0,93

- Formule as reações envolvidas e mostre o estado de transição.
- Explique o efeito isotópico observado e discuta a validade da sua proposta mecanística.
- Explique por que se pode observar este efeito isotópico e discuta a posição relativa do estado de transição nos quatro exemplos.

8. O rearranjo de **4**, catalisado, por ácido mostra um efeito isotópico intramolecular de 0,87. Com base no mecanismo exposto abaixo, mostre qual é a etapa lenta desta reação. Qual é o efeito isotópico esperado para cada etapa (**A**, **B**, **C**).

