

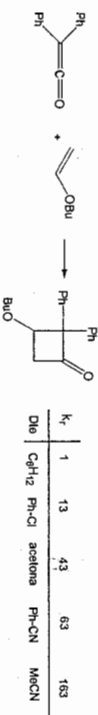
$$\begin{array}{c}
 \text{H} \\
 | \\
 \text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{Br} \\
 | \\
 \text{Br}
 \end{array}
 + \text{NR}_3 \xrightarrow{k_3} \text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{NR}_3^+ + \text{Br}^-$$
[illegible]
$$\begin{array}{c}
 \text{H} \\
 | \\
 \text{O}=\text{C}-\text{N}^+=\text{N}:\text{O} \\
 \downarrow -\text{N}_2 \\
 \left[\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{O}=\text{C}-\text{N}^+=\text{N}:\text{O} \\ \text{H}_2\text{O} \end{array} \right] \xrightleftharpoons[\text{B}]{\text{A}} \text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{O}
 \end{array}$$

unifica mecanicament els següents fets experimentals: quan l'àcid (*R*)-2-bromopropiònic es tracta amb una dissolució aquosa diluïda de NaOH s'obté la sal sòlica de l'àcid (*R*)-2-hidroxipropiònic, mentre que si es parteix de (*R*)-2-bromopropiònat d'etil (en les mateixes condicions de reacció) s'obté l'(*S*)-2-hidroxipropiònat d'etil. a reacció d'eliminació del 2-iodobutà en medi bàsic (*t*-BuONa / *i*-BuOH) condueix a dos estereoisòmers del 2-buté en diferent proporció. Identifica el producte majoritari i el minoritari i dona una explicació mecanística del resultat. reposat.

-

-

K_f	1	0.8	1	1.1	2.8
Die	fase gas	fase liquida	benzè	CCl_4	EtOH



- $$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CO}_2\text{Me} + \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}(\text{CO}_2\text{Me})-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{Me} \xrightarrow[110^\circ]{\text{toluene}}$$

- 




- $$\text{Ph}-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}(\text{Ph})-\text{Ph} \xrightarrow{h\nu} \text{Ph}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{Ph})-\text{Ph} + \text{Ph}-\text{CH}(\text{Ph})-\text{CH}(\text{Ph})-\text{Ph}$$