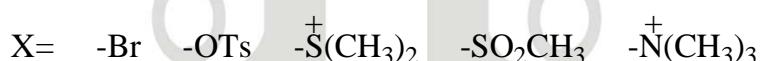
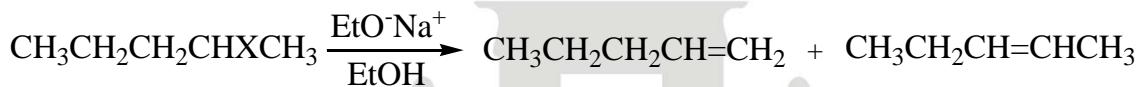


**PROBLEMAS DE QUÍMICA ORGÁNICA AVANZADA**  
**TEMA IV – ELIMINACIÓN**

- 1.- El isómero treo-1-cloro-1,2-difenilpropano experimenta eliminación a una velocidad más rápida que el isómero eritro, en presencia de  $\text{EtO}^-\text{Na}^+$  / EtOH. De una explicación para esta variación.
- 2.- Explicar el hecho de que el Tosilato de cis-2-fenilciclohexilo experimenta la eliminación del ácido p-toluensulfónico (TsOH) unas diez mil veces más deprisa que el isómero trans.
- 3.- Dar una explicación al hecho de que la reacción del 2-bromo-1-fenil-propano con  $\text{EtO}^-\text{Na}^+$  / EtOH conduzca sólo al 1-fenilpropeno, y no al 3-fenilpropeno.
- 4.- Justificar el siguiente cambio en la relación de 1-penteno a 2-penteno, productos de la reacción, al modificarse el grupo saliente.



|               |      |      |     |     |    |
|---------------|------|------|-----|-----|----|
| 1-eno/2-eno = | 0,45 | 0,97 | 6,7 | 7,7 | 50 |
|---------------|------|------|-----|-----|----|

- 5.- Justificar el siguiente cambio en la relación del 1-alqueno al 2-alqueno producidos en la reacción al modificar la base en la deshidrobromación del 2-bromo-2,3-dimetilbutano.



|               |      |     |     |      |
|---------------|------|-----|-----|------|
| 1-eno/2-eno = | 0,25 | 2,7 | 4,3 | 11,4 |
|---------------|------|-----|-----|------|

- 6.- Dar una explicación para las diferentes mezclas de productos obtenidas al tratar el 2-bromo-3-metilbutano con cloruro o acetato en acetona.

