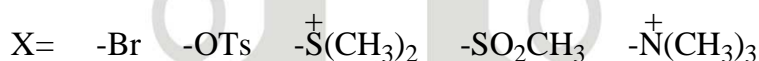
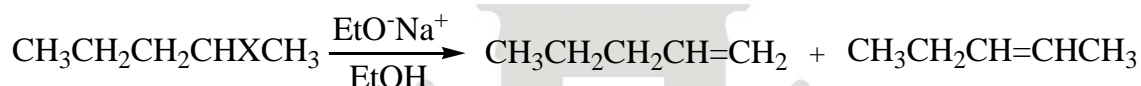


**PROBLEMAS DE QUÍMICA ORGÁNICA AVANZADA**  
**TEMA IV – ELIMINACIÓN**

- 1.- El isómero treo-1-cloro-1,2-difenilpropano experimenta eliminación a una velocidad más rápida que el isómero eritro, en presencia de  $\text{EtO}^-\text{Na}^+ / \text{EtOH}$ . 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  $\text{EtO}^-\text{Na}^+ / \text{EtOH}$  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.



$$1\text{-eno}/2\text{-eno} = \quad 0,45 \quad 0,97 \quad 6,7 \quad 7,7 \quad 50$$

- 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.



$$1\text{-eno}/2\text{-eno} = \quad 0,25 \quad 2,7 \quad 4,3 \quad 11,4$$

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

