

## SELECTIVIDAD - JUNIO 2003 - QUÍMICA

### BLOQUE A

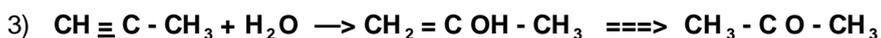
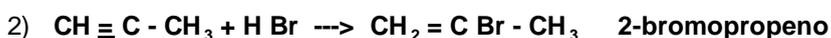
5.- a) Indicar la reacción que tiene lugar cuando a un mol de propino se le adiciona un mol de los siguientes compuestos:  $\text{Br}_2$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ . b) Nombrar los productos obtenidos.

#### RESOLUCIÓN

Una de las reacciones más características de los compuestos orgánicos insaturados son las REACCIONES DE ADICIÓN. En ellas el enlace múltiple "se abre" y los dos átomos de carbono que conformaban ese enlace completan su valencia libre uniéndose cada uno a una de las partes del compuesto adicionado.

Si el compuesto adicionado tiene dos partes con electronegatividad distinta ( $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O} \Rightarrow \text{H}(\text{OH})$ , etc) y de acuerdo con la regla de Markownikoff, la parte más electronegativa se adiciona al carbono más sustituido.

Para el caso que nos ocupa, las reacciones que tienen lugar son:



En este último caso, el compuesto inicialmente formado: **2-hidroxiopropeno**, es la forma enólica de la **propanona**, formándose uno u otro compuesto debido a una reacción de trasposición según el pH del medio en el cual se encuentre.