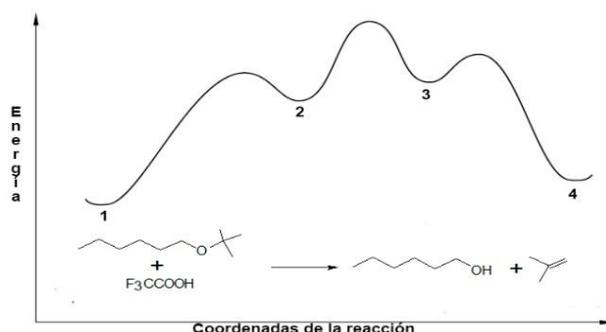


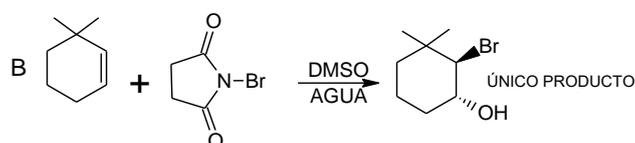
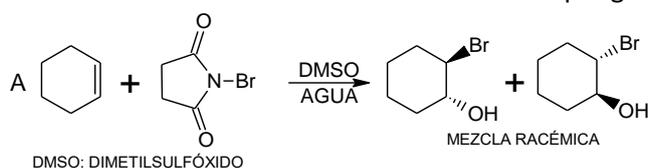
QUÍMICA ORGÁNICA II – 2do turno, julio de 2021.

Examen TP

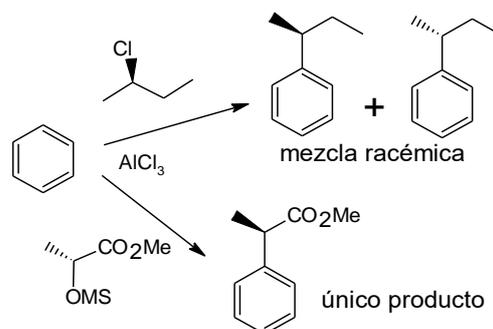
- 1) Dado el siguiente diagrama de energía, que corresponde a la reacción allí expuesta, indique las especies que se encuentran en cada una de las posiciones numeradas en el diagrama. ¿De qué tipo de reacción se trata?



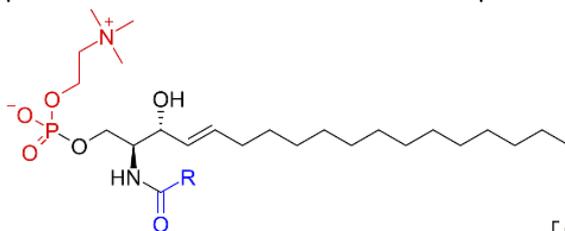
- 2) Las dos reacciones siguientes tienen lugar en el mismo solvente (DMSO/AGUA) y ambas tienen lugar con NBS como reactivo de bromación. ¿Por qué los resultados obtenidos son tan diferentes? Proponga un mecanismo que lo explique.



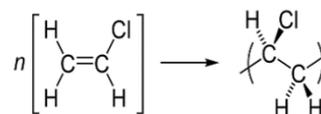
- 3) Las siguientes reacciones que puede ocurrir en el benceno requieren del tricloruro de aluminio para ser catalizadas. Sin embargo, la estereoquímica de los productos obtenidos en uno y otro caso, difieren notablemente. Dé una explicación a estos resultados.



- 4) La siguiente molécula fue extraída con hexano, de tejido vegetal ¿A qué tipo de sustancias naturales pertenece? Escriba todos los derivados posibles de su hidrólisis ácida.



- 5) Desarrolle un mecanismo para obtención del PVC. Explique que tipo de polimerización es.



- 6) La velocidad de las reacciones SN2 depende no sólo del sustrato sino también del nucleófilo. Observando la siguiente tabla, ¿qué conclusiones puede obtener de los datos que se brindan?

Nu oxigenado	pKa del ácido conjugado	Velocidad en SN2
HO ⁻	15,7 (H ₂ O)	Rápida
R-COO ⁻	5 (RCOOH)	Razonable
H ₂ O	-1,7 (H ₃ O ⁺)	Lenta
R-SO ₃ ⁻	0 (RSO ₃ H)	lenta