

# MECANISMOS DE REACCIÓN

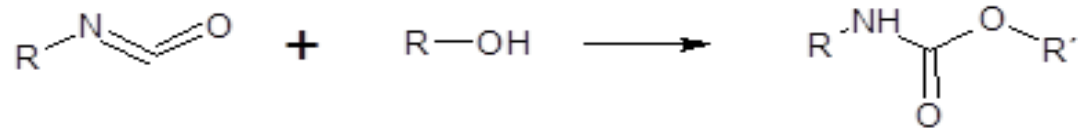
## POLÍMEROS

José Francisco Cortés Ruíz velasco  
CCH Azcapotzalco UNAM

- REACCIONES DE ADICIÓN



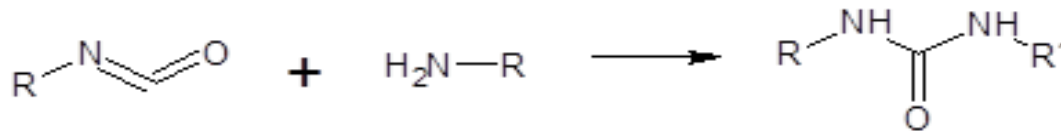
# SÍTESIS DE POLIURETANO



isocianato

alcohol

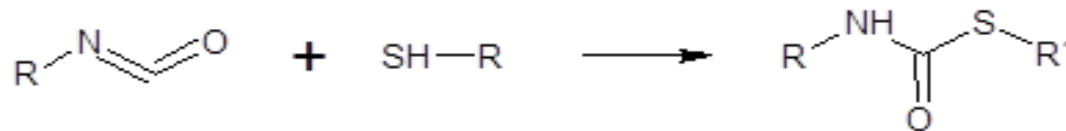
uretano



isocianato

amina

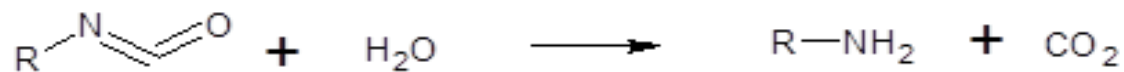
urea



isocianato

Tiol

tiocarbamato



isocianato

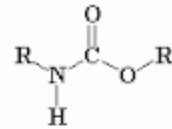
agua

amina

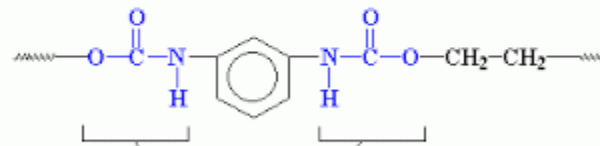
dióxido de carbono



- Los poliuretanos son los polímeros mejor conocidos para hacer espumas.



un uretano



enlaces uretano en un poliuretano

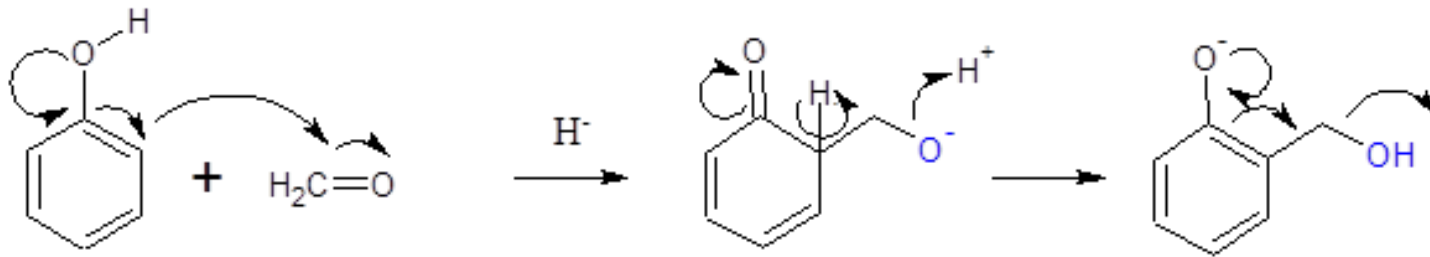
- Un poliuretano puede ser cualquier polímero que contenga un enlace uretano en su cadena principal.



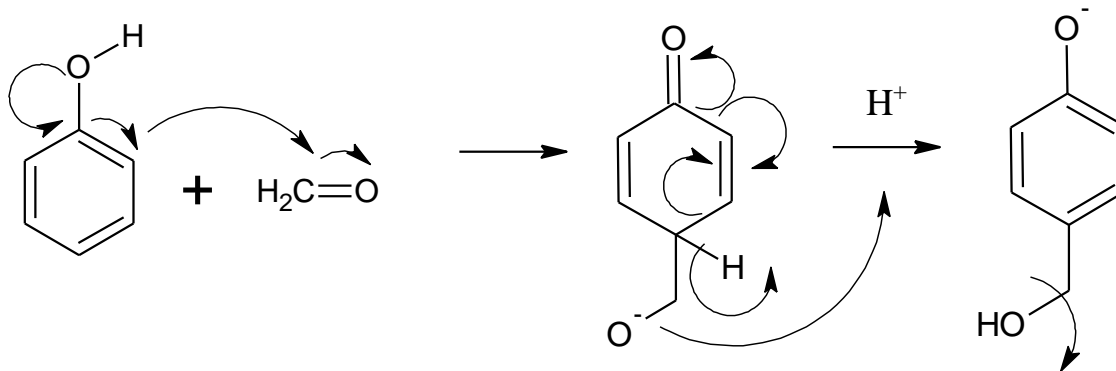
- REACCIONES DE CONDENSACIÓN



# SÍNTESIS DE LA BAQUELITA

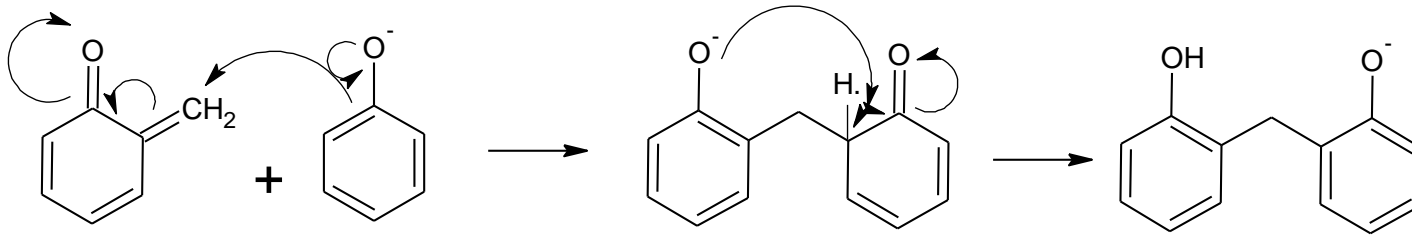


Formación del grupo hidroximetil en posición orto.

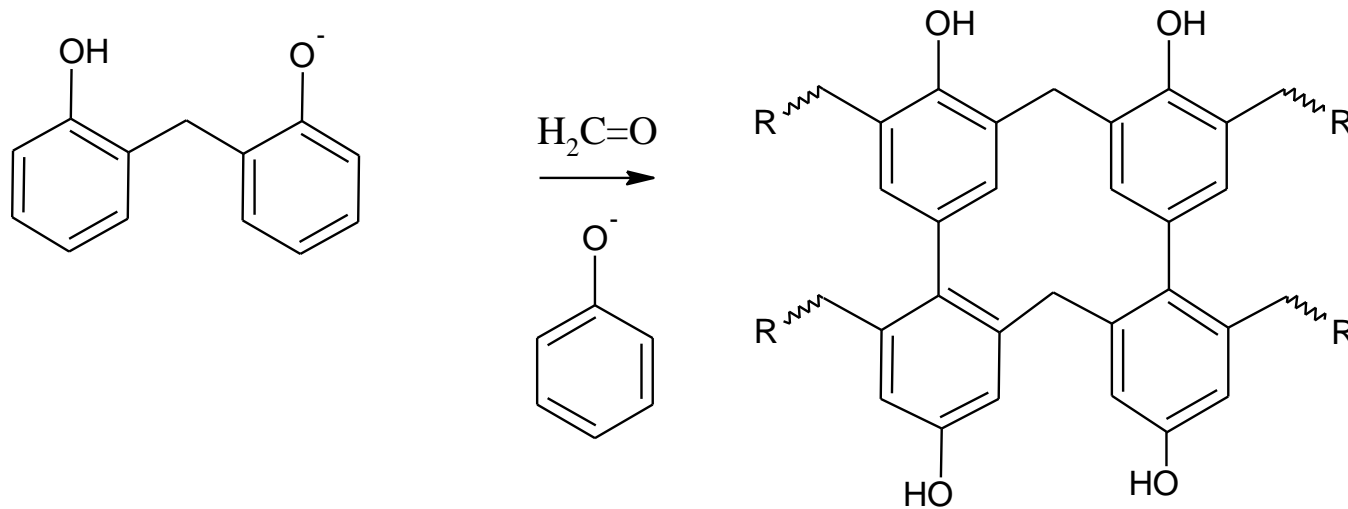


Formación del grupo hidroximetil en posición para.





Unión de grupo metilo con carbono en posición orto.

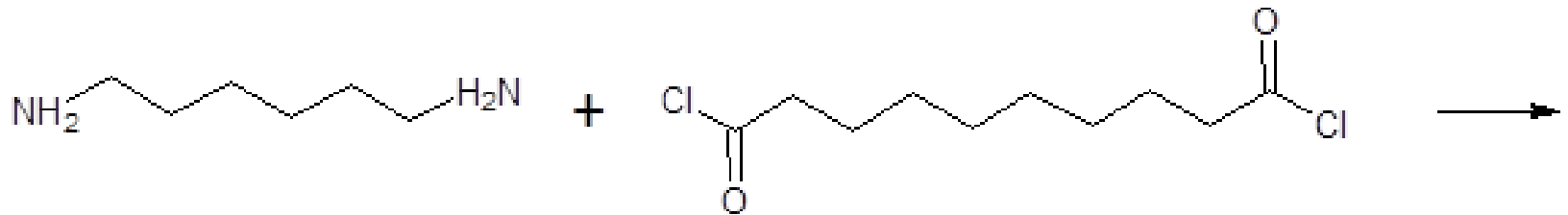


Ramificación: unión de grupos metilo con carbono en posición para.



# SÍNTESIS DEL NYLON 6-10

- El nylon 6,10 puede ser sintetizado por la reacción de una diamina (1,6-hexanodiamina) y un dihaluro de ácido (cloruro de sebacoilo o 1,10 - dicloruro de decanodioilo).



Hexanmetilediamina (1,6 hexanodiamina)

cloruro de sebacoilo (1,10 dicloruro de decanodioilo)

