

Tengo el final que tomaron el 5/7/01

1- Para ácidos carboxílicos de su elección escriba las ecuaciones y breve texto cuando corresponda para reacciones de:

a) Salificación b) Esterificación c) Hidrólisis ácida y alcalina de ésteres

2- Completar las siguientes ecuaciones con fórmulas desarrolladas y nombres, indicando si se trata de reacciones de adición, sustitución, ácido-base, redox, etc. (las reacciones vienen con el nombre del compuesto, no la fórmula)

a) Benceno + 3 HNO<sub>3</sub> ----- (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) ---→

b) Aldohexosa (de su elección) + reactivo de Tollens ---→

c) 1-propanol + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (ac) ---→

d) etil-metilamina + HCl (ac) ---→

e) Cloruro de benzoílo + 2-propanol ---->

f) 1 buteno + Br<sub>2</sub> ---→ (explicar por qué este tipo de reacciones permite detectar la presencia de dobles enlaces)

3- A Escribir con fórmulas desarrolladas la reacción entre los ácidos: alfa-aminopropanoico (ala), alfa-amino-4,4-dimetilbutanoico (val) y alfa-amino-beta-hidroxipropanoico (sec) e indicar el tipo de unión que se establece entre ellos.

B Explicar mediante breve texto y ecuaciones ¿qué son "topping" y "cracking"?

4- Para una reacción cuyo perfil de ecuaciones es  
(perdon por el dibujo, lo hice con el paint)



Y cuyo hipotético mecanismo de reacción es

i) 2 Z ----- G + H

ii) G + Y ----- R

iii) H + R ----- V + Y

- Deducir si la reacción es exo o endotérmica
- escribir la ecuación cinética de la etapa de control
- decir si hay un catalizador presente en el sistema.