

Acetato de etilo

Reacción 1. Oxidación de Etanol



Condiciones:

- Alta presión
- Fase vapor
- Reacción sobre el catalizador
- Se necesita al menos 50% de N_2 en la alimentación como diluyente
- El acetato de etilo está prohibido en la alimentación
- Se permite la presencia de agua
- El oxígeno debe estar en exceso por 20% de la cantidad estequiométrica para consumir completamente el etanol.

Reacción 2. Esterificación



Condiciones:

- La reacción ocurre en solución a condiciones ambientales a una conversión del 60%.
- El oxígeno está prohibido en la alimentación.
- Se permite la presencia de agua y nitrógeno.

- **Materia Prima** Etanol: solución 70% molar en agua
Oxígeno: aire (80% nitrógeno, 20% oxígeno).
- **Productos** 1000 mol/hr acetato de etilo puro.
Restricción de control ambiental: no se permite que salgan del proceso etanol, ácido acético o acetato de etilo.

