

Optimización del proceso de despolimerización y recuperación de monómeros de poliamidas

PROBLEMA

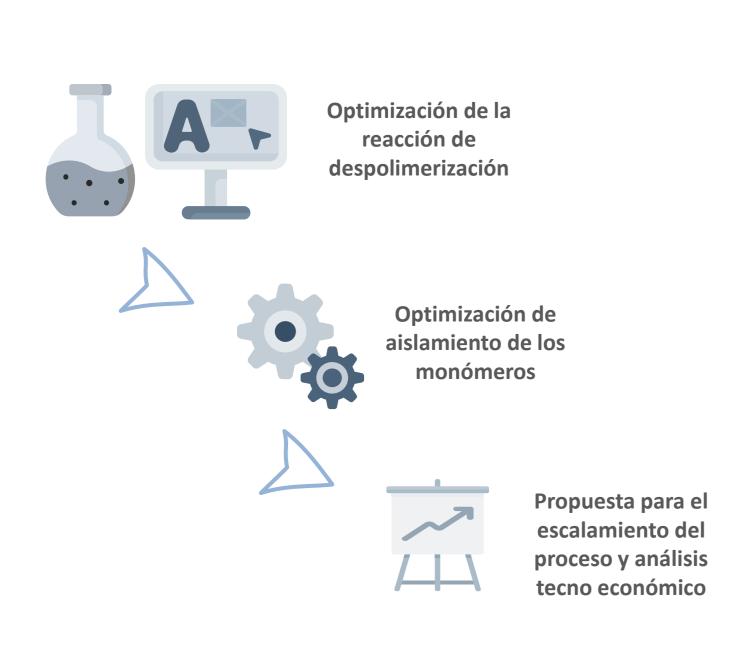
Los pasivos ambientales generan un gran impacto en el medio ambiente, afectando la salud y bienestar de las personas. Gran parte de estos residuos son generados por productos de la vida cotidiana que contienen poliamidas, las cuales están presentes en los plásticos utilizados día a día, en la ropa y también en los aditivos de los neumáticos. Sin embargo, no se ha implementando un óptimo tratamiento para el reciclaje de los residuos generados por las poliamidas.

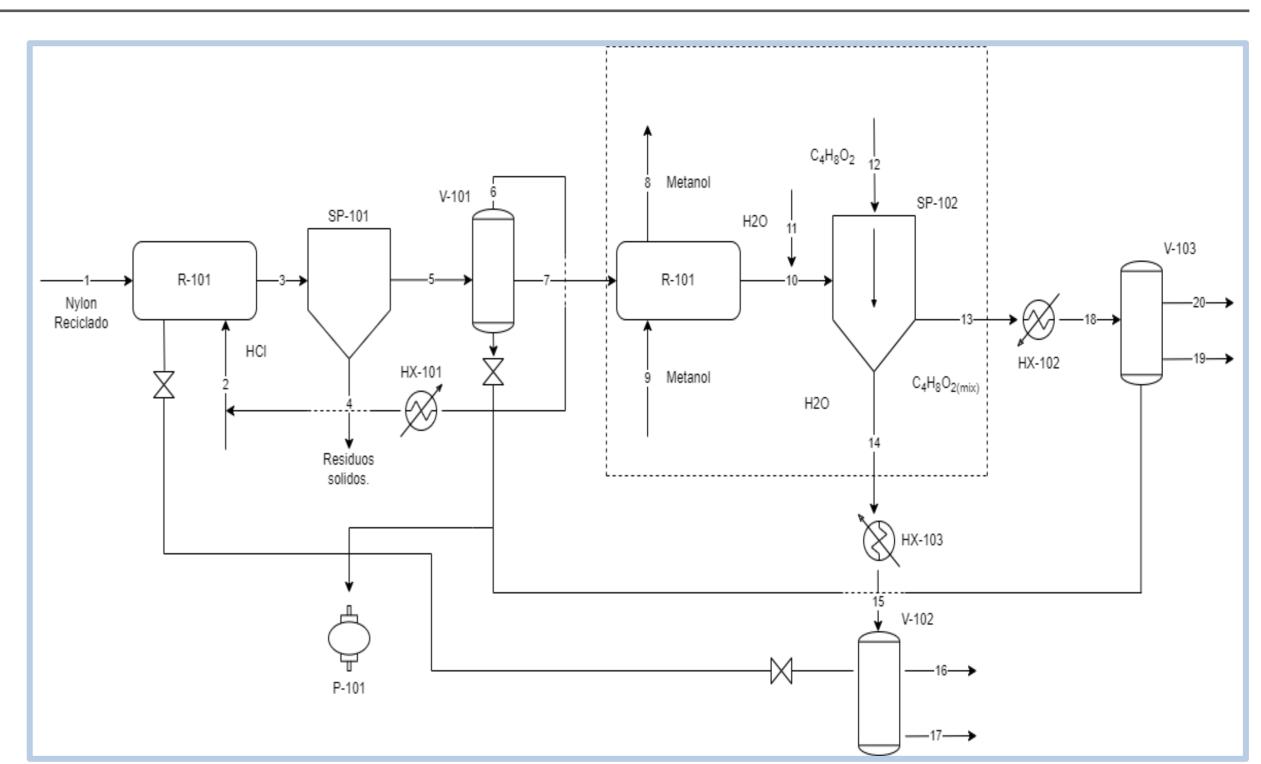
OBJETIVO GENERAL

una estrategia de despolimerización Implementar empleando criterios basados en el diseño experimental para el aprovechamiento de poliamidas residuales.



PROPUESTA





Se propone en base al diseño experimental una estrategia para el proceso de despolimerización de nylon y la recuperación sus monómeros.

Las variables optimizadas para la reacción de despolimerización son: temperatura, tiempo, concentración del ácido clorhídrico y relación de masa de nylon – volumen de ácido.

Para el aislamiento de los monómeros las propiedades físico – químicas analizadas para la modificación de las interacciones intermoleculares son: variación de pH, polaridad, reactividad.

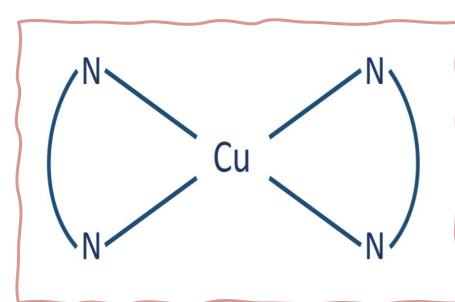
RESULTADOS

Se logró identificar y optimizar los parámetros para la reacción de la optimización de la reacción de despolimerización.

٠

Temperatur	Tiempo	Concentraci	Relación	Conversión
a		ón HCl	Nylon-HCl	Obtenida
140 C	6h	6N	1:40	75%

Se obtuvo adipato de dimetilo y se evidenció la presencia de hexametilendiamina mediante la formación de un complejo de cobre.



CONCLUSIONES

- Se identificó una estrategia para la despolimerización y recuperación de monómeros considerando los parámetros de optimización del proceso mediante ensayos en base al diseño experimental.
- Se logró determinar las condiciones de operación óptimas para la reacción de despolimerización para los cuales se obtuvo una conversión del 75%.
- **CARACTERIZACIÓN FTIR** Tensión C=C ebullición teórico 130°C Punto de ebullición experimental Porcentaje de error Número de Ondas (cm-1) Espectrom: parte de acetato de etilo sin metanol 3999,64-449,33 Tipo de búsqueda: Correlación 67,87 Adipic acid monomethyl ester, 99% HR Aldrich FT-IR Collection Edition II
- Se evidenció que la presencia de la zeolita en las reacciones de despolimerización incrementa el porcentaje de conversión en aproximadamente 15% y además que un factor influyente en los resultados es el tamaño del reactor ya que para los reactores grandes el porcentaje de conversión aumentó en un 20%
- Se obtuvo una propuesta para el escalamiento del proceso con un costo de inversión de \$1.424.063,65 y una ganancia acumulada en 5 años de \$4.706.444,48