



GIMNASIO SABIO CALDAS (IED)
Nuestra escuela: una opción para la vida
PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL

Código	PENP - 01
Versión	001
Fecha	18/03/2020
Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Once
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	18 de mayo 2021	Fecha de entrega	21 de mayo 2021
Tiempo de ejecución de la actividad	2 horas		
TEMA	Tipos de reacciones en química orgánica		
Contextualización			

Reacciones orgánicas por su mecanismo

No hay un límite al número de reacciones orgánicas y mecanismos posibles.⁶ Sin embargo, se observa ciertos patrones generales que pueden ser usados para describir muchas reacciones comunes o útiles. Cada reacción tiene un mecanismo de reacción por pasos que explica cómo sucede, aunque no siempre es clara una descripción detallada a partir sólo de una lista de reactantes. Las reacciones orgánicas pueden ser organizadas en algunos tipos básicos. Algunas reacciones encajan en más de una categoría. Por ejemplo, algunas reacciones de sustitución siguen una trayectoria de adición-eliminación. Esta apreciación general no pretende incluir cada reacción orgánica individual. Por el contrario, sólo pretende cubrir las reacciones básicas.

Tipo de reacción	Subtipo	Comentario
Reacciones de adición	adición electrofílica	incluye reacciones tales como la halogenación, hidrohalogenación e hidratación.
	adición nucleofílica	
	adición radicalaria	
Reacción de eliminación		incluye procesos tales como la deshidratación, y se observa que siguen mecanismos de reacción E1, E2, o E1cB
Reacciones de sustitución	sustitución nucleofílica alifática	con mecanismos de reacción S _N 1, S _N 2 y S _N i
	sustitución nucleofílica aromática	
	sustitución nucleofílica acílica	
	sustitución electrofílica	
	sustitución electrofílica aromática	
	sustitución radicalaria	
reacciones orgánicas redox		son reacciones redox específicas de los compuestos orgánicos y son muy comunes.
	Transposiciones 1,2	

Reacciones de transposición	Reacciones perícíclicas metátesis	
-----------------------------	--------------------------------------	--

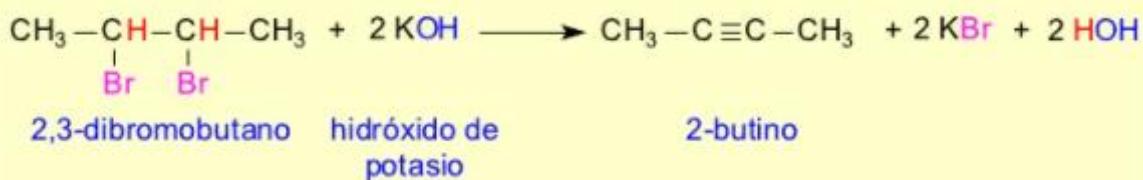
En las reacciones de condensación, se desprende una molécula pequeña, generalmente agua, cuando dos reactantes se combinan en una reacción química. La reacción opuesta, cuando se consume agua en una reacción, es denominada hidrólisis. Muchas reacciones de polimerización derivan de reacciones orgánicas. Están divididas en polimerización aditiva y policondensación.

En general, el curso paso a paso de los mecanismos de reacción puede ser representado usando técnicas de flujo de flechas, en las que se usan flechas curvadas para seguir el movimiento de los electrones como materiales de transición iniciales, hasta los intermediarios y productos.

https://es.wikipedia.org/wiki/Reacci%C3%B3n_org%C3%A1nica#:~:text=%E2%80%8B%20Los%20tipos%20b%C3%A1sicos%20de,construcci%C3%B3n%20de%20nuevas%20mol%C3%A9culas%20org%C3%A1nicas.

Descripción de la actividad sugerida

Teniendo en cuenta la siguiente imagen



Proponga las reacciones para la formación de:

- Pentino
- 2-hexino
- 3-heptino
- 3-octino

Todos los compuestos de la reacción deben ir con los nombres y con 1 radical

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

https://es.wikipedia.org/wiki/Reacci%C3%B3n_org%C3%A1nica#:~:text=%E2%80%8B%20Los%20tipos%20b%C3%A1sicos%20de,construcci%C3%B3n%20de%20nuevas%20mol%C3%A9culas%20org%C3%A1nicas.

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.