	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	13 julio de 2020	Fecha de entrega	17 julio de 2020
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Tipos de reacciones en química orgánica		

Contextualización

Reacciones de adición

Ejemplos:

$$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{Br}-\text{Br} \longrightarrow \text{CH}_3-\overset{\text{Br}}{\text{C}}\text{H}-\overset{\text{Br}}{\text{C}}\text{H}_2$$


propeno bromo 1,2-dibromopropano

$$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3 + \text{Br}-\text{Br} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{Br} \quad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad / \\ \text{C}=\text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \quad \text{Br} \end{array}$$

2-butino bromo 2,3-dibromo-2-buteno

$$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3 + 2 \text{Br}-\text{Br} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{Br} \quad \text{Br} \\ | \quad | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{Br} \quad \text{Br} \end{array}$$

2-butino bromo 2,2,3,3-tetrabromobutano



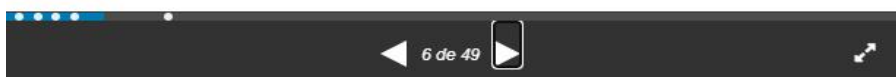
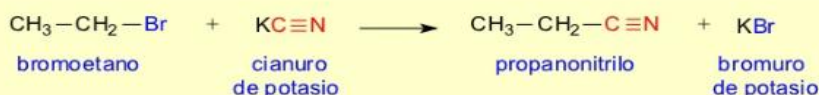
Reacciones de sustitución

Son aquéllas en las que un átomo o grupo de átomos del sustrato son sustituidos por un átomo o grupo de átomos del reactivo.



Reacciones de sustitución

Ejemplos:



Descripción de la actividad sugerida

Ejercicio n° 1

Completa las siguientes reacciones químicas e indica de qué tipo son:

- $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow$
- $\text{C}_6\text{H}_6(\text{benceno}) + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow$

Ejercicio n° 2

Completa las siguientes reacciones químicas e indica de qué tipo son:

- $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{Luz}}$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow$

Ejercicio n° 3

Completa las siguientes reacciones químicas e indica de qué tipo son:

- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{Luz}}$
- $\text{CH}\equiv\text{CH} + 2\text{H}_2 \rightarrow$

Ejercicio n° 4

Completa las siguientes reacciones químicas e indica de qué tipo son:

- $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ácido sulfúrico}}$
- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow$

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<https://es.slideshare.net/velcia/reacciones-organicas-12167595>

http://mestreacasa.gva.es/c/document_library/get_file?folderId=500005501939&name=DLFE-285482.pdf

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.