

	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	Noveno
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío		Fecha de entrega	En los horarios de clase
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Retroalimentación sobre reacciones		

Contextualización

¿Qué es una reacción química?

Las reacciones químicas (también llamadas cambios químicos o fenómenos químicos) **son procesos termodinámicos de transformación de la materia**. En estas reacciones intervienen dos o más sustancias (reactivos o reactantes), que cambian significativamente en el proceso, y pueden consumir o liberar energía para generar dos o más sustancias llamadas productos.

Toda reacción química somete a la materia a una transformación química, alterando su estructura y composición molecular (a diferencia de los cambios físicos que sólo afectan su forma o estado de agregación). Los cambios químicos **generalmente producen sustancias nuevas**, distintas de las que teníamos al principio.

Las reacciones químicas pueden darse de manera espontánea en la naturaleza (sin que intervenga el ser humano), o también pueden ser generadas por el ser humano en un laboratorio bajo condiciones controladas.

Muchos de los materiales que empleamos a diario son obtenidos industrialmente a partir de sustancias más simples combinadas mediante una o diversas reacciones químicas.

Síntesis o Combinación	$A + B \rightarrow AB$
Descomposición	$AB \rightarrow A + B$
Desplazamiento o Sustitución	$AB + C \rightarrow AC + B$
Intercambio	$AB + CD \rightarrow AC + BD$
Ácido – Base (Neutralización)	$\text{Ácido} + \text{Base} \rightarrow \text{Sal} + \text{Agua}$
Precipitación	$A(ac) + B(ac) \rightarrow AB(s) \downarrow$
Oxidación	$A^+ + e^- \rightarrow A$
Reducción	$A \rightarrow A^+ + e^-$
Combustión	$A + O_2 \rightarrow B + \text{Energía}$



Descripción de la actividad sugerida

Indique el tipo de reacción y los tipos de compuestos presentes en reactivos y productos

The screenshot shows a web browser window with the Quizizz search results for 'tipos de reacciones'. The search results are filtered for 'Spanish; Castilian'. Three results are visible:

- EXAMEN TIPOS DE REACCIONES QUÍMICAS**: 20 Qs, Universidad, Jugado 786 veces, 1 Me gusta. Created by ma_belen_19_sjs_92243, 9 months ago.
- EXAMEN Tipos de reacciones quimicas**: 14 Qs, 1st - 10th curso, Jugado 432 veces, 1 Me gusta. Created by luisaresgo2615_00712, 9 months ago.
- EXAMEN SUPER Tipos de danza**: 10 Qs, KG, Jugado 605 veces, 1 Me gusta. Created by claudiaelisa_inclan_87816, 9 months ago.

The interface includes a sidebar with navigation options like 'Explorar', 'Mi biblioteca', 'Informes', 'Clases', 'Ajustes', and 'Más'. A search bar at the top shows 'tipos de reacciones' and 'Biblioteca Quizi...'. A filter dropdown shows 'Spanish; Castilian' and 'filtro aplicado'. A tooltip on the right says 'Pasa el puntero del ratón por encima de un cuestionario para ver un avance aquí.'

Consultar 7 reacciones diferentes a las vistas en clase y señalar para reactivos y productos el tiempo de compuesto

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

Fuente: <https://concepto.de/reaccion-quimica/#ixzz6m1zTFrWq>

<https://ecologico-o-no-ecologico.webnode.es/copia-de-tarea-6-reacciones-quimicas/>

https://proyectodescartes.org/uudd/materiales_didacticos/Reacciones_quimicas-JS/reaccionesaula.pdf

<https://quizizz.com/admin/search/tipos%20de%20reacciones>

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.