

DETECTIVES QUÍMICOS

¿Mezcla o Reacción Química?

GRUPO:	Berta M, Ramón, Darío, Evelin, Melcy	FECHA: 5/02/26
--------	--------------------------------------	----------------

Objetivo

Identificar y distinguir entre mezclas y reacciones químicas mediante la observación de experimentos.

Recordad

MEZCLA: Las sustancias mantienen sus propiedades y pueden separarse por métodos físicos (filtración, decantación, imán...).

REACCIÓN QUÍMICA: Se forman sustancias nuevas con propiedades diferentes. Se observan cambios como: burbujas, cambio de color, desprendimiento de calor, imposibilidad de recuperar las sustancias originales.

Instrucciones

1. Realizad cada experimento siguiendo las indicaciones del profesor/a.
2. Observad atentamente lo que ocurre.
3. Completad la tabla con vuestras observaciones.
4. Decidid si se trata de una mezcla o una reacción química y justificad vuestra respuesta.

Experimento 1: Agua y arena

¿Qué observáis?	La arena se ha quedado en el fondo
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	Se puede separar

Experimento 2: Bicarbonato y vinagre

¿Qué observáis?	Ha salido espuma.
¿Mezcla o reacción?	Reacción
Justificación	Porque se ha creado una sustancia nueva.

Experimento 3: Arena y limaduras de hierro

¿Qué observáis?	No se han juntado
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	Porque se puede separar

Experimento 4: Leche y limón

¿Qué observáis?	Las proteínas se han separado
¿Mezcla o reacción?	Reacción
Justificación	Porque no se puede revertir

Experimento 5: Sal y pimienta

¿Qué observáis?	Se pueden diferenciar a simple vista
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	Porque se pueden separar.

Conclusión

Después de realizar todos los experimentos, ¿cuál es la principal diferencia entre una mezcla y una reacción química?

Las mezclas se pueden separar y las reacciones no.