

DETECTIVES QUÍMICOS

¿Mezcla o Reacción Química?

GRUPO:	Iker, Lupe, Daniela y Juan.	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?	Se han mezclado
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	Porque 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 de la leche se han separado
¿Mezcla o reacción?	Reacción
Justificación	Se ha creado una nueva sustancia.

Experimento 5: Sal y pimienta

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

Conclusión

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

En una mezcla se mantienen todas sus propiedades y en una reacción química se crea una nueva sustancia.