

DETECTIVES QUÍMICOS

¿Mezcla o Reacción Química?

GRUPO:	1	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?	Que el agua y la arena se han mezclado
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	como se pueden separar el agua de la arena, es una mezcla.

Experimento 2: Bicarbonato y vinagre

¿Qué observáis?	que al echar el vinagre ha habido una reacción ya que ha subido la espuma
¿Mezcla o reacción?	Reacción
Justificación	porque ha habido un cambio cuando ha subido la espuma y no se puede separar.

Experimento 3: Arena y limaduras de hierro

¿Qué observáis?	Que la arena y las limaduras de hierro se han mezclado.
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	Porque lo podemos separar.

Experimento 4: Leche y limón

¿Qué observáis?	Que la leche se ha cortado con el limón.
¿Mezcla o reacción?	Reacción
Justificación	Al cortarse la leche y porque no se puede separar

Experimento 5: Sal y pimienta

¿Qué observáis?	Se han mezclado un poco.
¿Mezcla o reacción?	Mezcla
Justificación	Porque se puede separar mediante un colador.

Conclusión

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

Una mezcla se puede separar y la reacción no.