Actividad 1

Trim.3

Escuela Secundaria Técnica 100

" Juan Aldama"

Tema: Identificación de cambios químicos y el lenguaje de la química.

• Manifestaciones y representación de reacciones químicas (ecuación química).

Aprendizaje esperado:

Describe algunas manifestaciones de cambios químicos sencillos (efervescencia, emisión de luz o calor, precipitación, cambio de color).

Cambio físico y químico

Cambio físico: Sucede cuando las sustancias **no se transforman en otras distintas**, sino que mantienen su identidad. Por ejemplo: el movimiento de un balón, el calentamiento del agua, etc.

Cambio químico: Son procesos en los que **se forman nuevas sustancias a partir de otras**. Al finalizar el proceso hay por lo menos una sustancia distinta de la original. Por ejemplo: arder un cerillo en presencia del oxígeno se produce una flama y se obtiene ceniza y gas. (agua y dióxido de carbono), que son diferentes a los componentes del cerillo original.

(fuente: Esperanza y González, ciencias 3 *Química)* Santillana Secundaria, México, 2019, pág. 154)

1.- En relación con la información anterior, marca la casilla correcta de acuerdo con lo que ocurre: cambio físico o cambio químico.

	Cambio químico	Cambio físico

Reacción química

En el lenguaje de la química, los cambios químicos se denominan reacciones químicas; algunas manifestaciones que pueden indicar que estan ocurriendo son cambios bruscos de temperatura, efervecencia, emisión de la luz o de calor, cambio en el olor o en el color, y la formación repetina de un sólido insoluble a partir de una disolución (precipitación).

2.- Observa el siguiente video e identifica los tipos de cambio que ocurren en cada experimento.

https://www.youtube.com/watch?v=b2TeRPsDGI4

a) Marca la casilla correcta

	Experimentos							
	1	2	3	4	5	6	7	8
¿En cuál de los experimento vistos en el video ocurre cambio físicos?								
¿En cuál de los experimentos vistos en el video ocurre cambios químicos								

Marco con ✓ Logro identificar la diferencia entre cambio físico y químico	
Si	No