



Colegio Ciudad Educativa
Educación Parvularia, básica y media
RBD 18028-9
Camino a Las Mariposas N° 4109
Fono: +56 9 961 920 32
Chillán

Guía de aprendizaje: Reacciones Químicas

Profesor(a):	Marcela Molina		
Correo:	mmolina@ccechillan.cl		
Instagram:	profe_marcela_cce		
Curso	1° medio	Fecha máxima de envío	<u>Viernes 19 de junio</u>
Objetivo de aprendizaje:	- Identificar las características para reconocer y de formación de una reacción química.		
Instrucciones:	Responda la siguiente guía con apoyo de su libro de química. Podrás encontrar la información para resolver la guía en las páginas 84 a 86 de tu libro . Puedes apoyar tu trabajo con el video explicativo que está disponible en los IGTV de mi instagram. <u>Si no puede imprimir la guía copie las preguntas en su cuaderno.</u> Envíe la actividad al correo o instagram antes mencionado. Puede enviar fotografías de la actividad, para que estas puedan ser revisadas y retroalimentadas por el mismo medio.		

CAMBIOS EN LA MATERIA

La materia está cambiando permanentemente a nuestro alrededor. Estos cambios pueden modificar las propiedades o estructura.

Existen dos cambios: Cambio Físico y Químico.

Cambios Físicos: Alteran la forma de la materia, pero no su composición química.	Cambios Químicos: Se altera la composición química, formando nuevas sustancias, diferentes a las iniciales. Es decir, cambia la forma y sus propiedades.
--	--

I. Indica si en las siguientes situaciones ocurren **cambios físicos o químicos**:

- El agua que hierve en un hervidor: _____
- Encender un fosforo: _____
- Quebrar un vidrio: _____
- Derretir un hielo al sol: _____
- Cuando una manzana se torna de color café al partirla: _____
- Tostar el pan: _____
- Cuando se oxida un metal: _____

REACCIONES QUÍMICAS

II. ¿Qué es una reacción química?

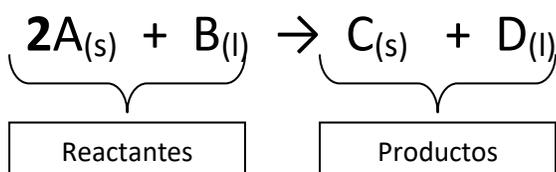


¿En qué consiste una reacción química?

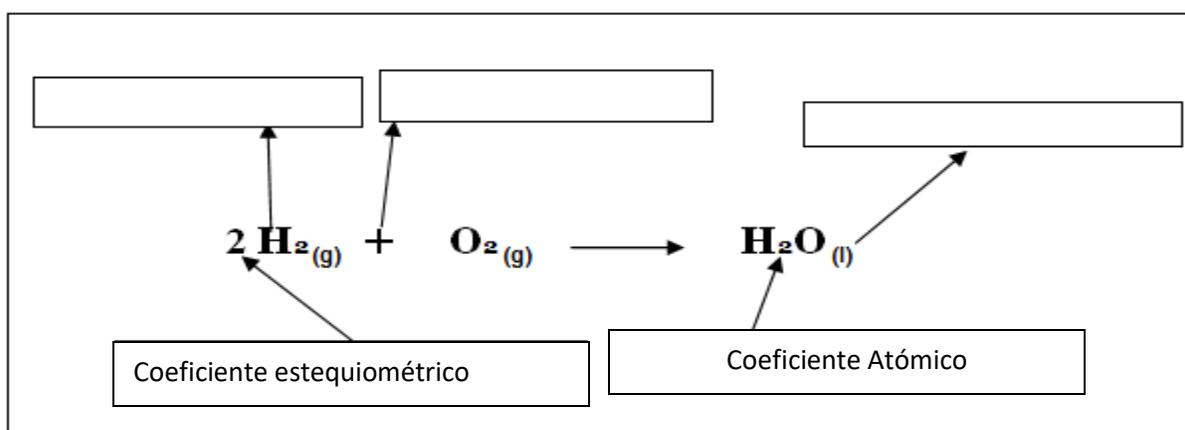
Una **reacción química** consiste en el cambio de una o más sustancias en otra(s). Se representa por medio de una ecuación química, la cual comprende tres elementos:

- ✓ Una **flecha central** (\rightarrow) que significa transformación.
- ✓ El número entero delante de los compuestos se llama coeficiente estequiométrico.
- ✓ Los **reactantes o reactivos** que son las sustancias involucradas al inicio de la reacción, se ubican a la izquierda de la flecha y están representados por sus fórmulas o unidades de fórmulas.
- ✓ Los **productos**, ubicados a la derecha de la flecha, que son las sustancias que se forman y que están simbolizadas de igual forma que los reactivos.

En una ecuación química se pueden indicar, además, los **estados físicos** de las sustancias involucradas de la manera siguiente: (s) para sólido, (l) para líquido, (g) para gaseoso y (ac) para soluciones acuosas.



III. Determina las partes de la ecuación química:



- a. Determine cuales son los reactivos: _____
- b. Determine cuales son los productos: _____

IV. ¿Cuáles son las señales para reconocer una reacción química? Nómbrelas, explíquelas y de un ejemplo.

Señal para reconocer una reacción química	Explicación	Ejemplo