

	CBT No. 2 DR. MAXIMILIANO RUIZ C., NEZAHUALCÓYOTL		<b>Elaborado por:</b> <b>Juan Manuel González Hernández</b>	
	<b>Química II</b>			
	Semestre: <b>Dos</b>	Turno: <b>Vespertino</b>		
	Tema: <b>Las reacciones químicas y el equilibrio químico</b>			
	Subtema: <b>Reacciones de descomposición</b>			
	Aprendizaje esperado esencial: <b>Realiza el balance de ecuaciones y el principio de conservación de la materia en algunas reacciones del entorno para valorar la importancia de tomar en cuenta todos sus componentes relacionados con sus impactos ambientales.</b>			
Link del material:				

## INTRODUCCIÓN

Las reacciones químicas se representan a través de ecuaciones químicas, constituidas por formulas, símbolos y cantidades estequiométricas a los que se les llama coeficientes.

Para equilibrar reacciones químicas, se ponen delante de las fórmulas unos números llamados coeficientes, que indican el numero de átomos y/o moléculas que intervienen en la reacción.

En las reacciones de descomposición una sola especie produce 2 o más productos:



## ACTIVIDAD

Balancea las siguientes ecuaciones, colocando los coeficientes correspondientes.

1.  $\underline{\hspace{1cm}}H_2O \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}H_2 + \underline{\hspace{1cm}}O_2$
2.  $\underline{\hspace{1cm}}HI \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}H_2 + \underline{\hspace{1cm}}I_2$
3.  $\underline{\hspace{1cm}}HgO \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}Hg + \underline{\hspace{1cm}}O_2$
4.  $\underline{\hspace{1cm}}KClO_3 \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}KCl + \underline{\hspace{1cm}}O_2$
5.  $\underline{\hspace{1cm}}NaHCO_3 \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}Na_2CO_3 + \underline{\hspace{1cm}}CO_2 + \underline{\hspace{1cm}}H_2O$

## BIBLIOGRAFIA

- Navarro Dolores. (2019). Química II. México: Esfinge.
- Castillo Ximena. (2019). Química II. México: Excelencia Educativa.
- Villarmet Christine. (2018). Química II. México: Bookmart.

