

	CBT No. 2 ISAAC GUZMAN VALDIVIA, CHIMALHUACAN		Elaborado por: Juan Manuel González Hernández
	<u>Química II</u>		
	Semestre: Dos	Turno: Matutino	
	Tema: Las reacciones químicas y el equilibrio químico	Subtema: Reacciones de descomposición	
	Aprendizaje esperado esencial: 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.		
	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.

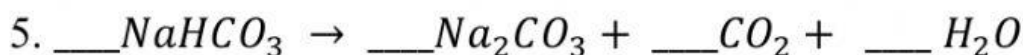
Para equilibrar reacciones químicas, se ponen delante de las fórmulas unos números llamados coeficientes, que indican el numero de átomos y/o moléculas que intervienen en la reacción.

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



ACTIVIDAD

Balancea las siguientes ecuaciones, colocando los coeficientes correspondientes.



BIBLIOGRAFIA

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

