	CBT No. 2 DR. MAXIMILIANO RUIZ C., NEZAHUALCÓYOTL	
	Química II	**Elaborado por:** **Juan Manuel González Hernández**
	Semestre: **Dos** — Turno: **Vespertino**	
	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:

$$AB \longrightarrow A + B$$

ACTIVIDAD

Balancea las siguientes ecuaciones, colocando los coeficientes correspondientes.

1. $___H_2O \rightarrow ___H_2 + ___O_2$
2. $___HI \rightarrow ___H_2 + ___I_2$
3. $___HgO \rightarrow ___Hg + ___O_2$
4. $___KClO_3 \rightarrow ___KCl + ___O_2$
5. $___NaHCO_3 \rightarrow ___Na_2CO_3 + ___CO_2 + ___H_2O$

BIBLIOGRAFIA

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

LIVEWORKSHEETS