

	CBT No. 2 ISAAC GUZMAN VALDIVIA, CHIMALHUACAN		Elaborado por: Juan Manuel González Hernández	
	Química II			
	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.

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

BIBLIOGRAFIA

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

