

	<b>CBT No. 2 ISAAC GUZMAN VALDIVIA, CHIMALHUACAN</b>		<b>Elaborado por:</b> <b>Juan Manuel González Hernández</b>
	<u><b>Química II</b></u>		
	Semestre: <b>Dos</b>	Turno: <b>Matutino</b>	
	Tema: <b>Cuantificación en las reacciones químicas: ¿Cómo contamos lo que no podemos ver?</b>	Subtema: <b>Peso molecular</b>	
	Aprendizaje esperado esencial: <b>Comprende el significado de la cantidad de sustancia y su unidad el mol.</b>		
	Link del material:		

### INTRODUCCIÓN

El peso molecular es igual a la suma de los pesos atómicos de los elementos que forman una molécula. Se expresa en g/mol.

### ACTIVIDAD

Determine el peso molecular de los siguientes compuestos.

COMPUESTO	PESO MOLECULAR (g/mol)
<b>H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b>	
<b>C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub></b>	
<b>K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub></b>	
<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	
<b>HNO<sub>3</sub></b>	

### BIBLIOGRAFIA

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

