

	CBT No. 2 DR. MAXIMILIANO RUIZ C., NEZAHUALCÓYOTL		<p><b>Elaborado por:</b> <b>Juan Manuel González Hernández</b></p>	
	<b>Química II</b>			
	Semestre: <b>Dos</b>	Turno: <b>Vespertino</b>		
	Tema: <b>Cuantificación en las reacciones químicas: ¿Cómo contamos lo que no podemos ver?</b>			
	Aprendizaje esperado esencial: <b>Comprende el significado de la cantidad de sustancia y su unidad el mol.</b>			
	Subtema: <b>Peso molecular</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)
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub>	
K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
HNO <sub>3</sub>	

### 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.

