



## Guía 5 de ejercicios GEOMETRÍA MOLECULAR

**Alumno**

**Curso**

**Fecha entrega 24 agosto**

**Actividad I**

**Completar los siguientes cuadros de acuerdo a los ejemplos**

Molécula	CH <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	PCl <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>
Lewis				
Kekulé				
Cant. Y tipo de enlaces	4 enl. Covalentes simples	4 enl. Cov. Simples 2 enl. Cov. coordinados		
Expresión geométrica	AX <sub>4</sub>	AX <sub>4</sub> - AX <sub>2</sub> E <sub>2</sub>		
Tipo de geometría	Tetraédrica	Tetraédrica. angular		
Ángulo de enlace	109,5°	109,5° - 109,5°		
Dibujo de estructura				
Polaridad	apolar	polar		
Solubilidad En agua	Insoluble en agua	Soluble en agua		



Molécula	<b>SF<sub>6</sub></b>	<b>H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b>	<b>COCl<sub>2</sub></b>	<b>HCN</b>
Lewis				
Kekulé				
Cant. Y tipo de enlaces				
Expresión geométrica				
Tipo de geometría				
Ángulo de enlace				
Dibujo de estructura				
Polaridad				
Solubilidad En agua				



Molécula	<b>PCl<sub>5</sub></b>	<b>HNO<sub>3</sub></b>	<b>H<sub>2</sub>O</b>	<b>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>
Lewis				
Kekulé				
Cant. Y tipo de enlaces				
Expresión geométrica				
Tipo de geometría				
Ángulo de enlace				
Dibujo de estructura				
Polaridad				
Solubilidad En agua				