



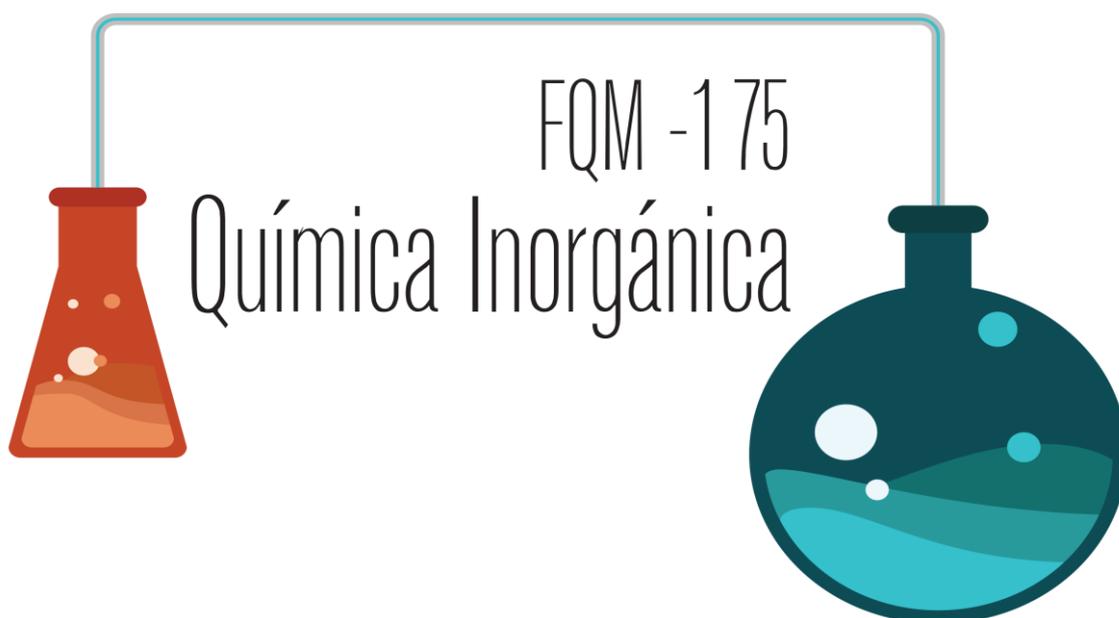
Victor Hugo Acosta Sanmiguel

QUIMICA II

Actividad 3

Parcial 3

## **QUIMICA INORGANICA**



<b>Nomenclaturas</b>	<b>Ejemplos</b>
<p><b>Nomenclatura sistemática- Basada en nominar a las sustancias mediante la utilización de prefijos con números griegos. Dichos prefijos nos indican la atomicidad que posea la molécula, o lo que es lo mismo, el número de átomos del mismo elemento que se encuentren en la molécula.</b></p>	<p>CO = monóxido de carbono</p>
<p><b>Nomenclatura de Stock- Se nombran los compuestos finalizándolos con la valencia indicada en números romanos, colocados generalmente como subíndices.</b></p>	<p>Sulfuro de hierro (III) = Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub></p>
<p><b>Nomenclatura tradicional- se emplea indicando la valencia del elemento a través de prefijos y sufijos que acompañan al nombre del elemento.</b></p>	<p>Óxido permangánico = Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub></p>

La química inorgánica es la sección del mundo de la química que se encarga del estudio en cuanto a estructura, nomenclatura, composición y reacciones químicas en la que estén involucrados compuestos inorgánicos, es decir, compuestos que dentro de sus moléculas no se encuentren enlaces entre carbonos o hidrógenos, en caso tal de que exista dicho tipo de unión será estudiado por la química orgánica. Mayormente los compuestos que son estudiados por la química inorgánica son sales, ácidos, bases y óxidos donde no se comprometa el carbono, dividiéndose a su vez en óxidos metálicos y no metálicos; los compuestos inorgánicos poseen menor variedad y cantidad con respecto a los orgánicos.