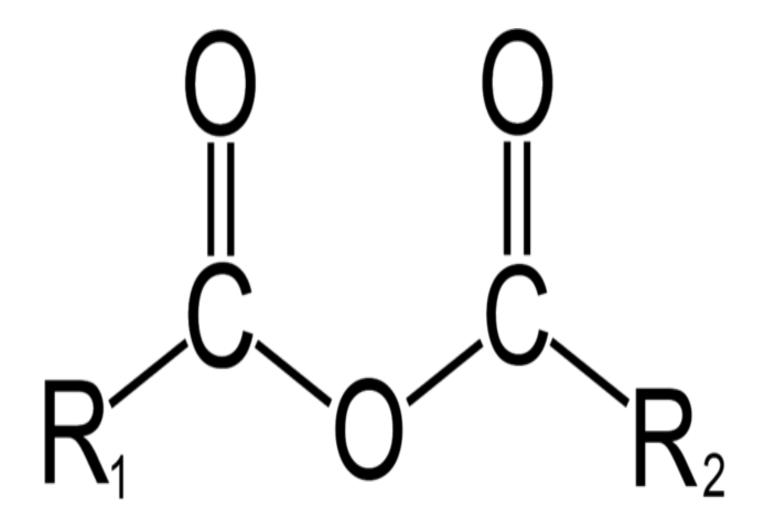
Curso: 3\* Medio Profesor: Emerson González

## GUIA QUIMICA ELECTIVO 3° MEDIO

<u>INSTRUCCIONES GENERALES:</u>	<u>CONTENIDOS:</u>
• Realizar en el cuaderno de asignatura la clase teórica de	• Anhídridos
anhídridos, en donde se le indican los pasos detallados para	
construir ejercicios que posteriormente se les enviaran.	



## Anhídridos

Los anhídridos son compuestos formados por un elemento **no metálico** más oxígeno. La fórmula de los anhídridos es del tipo  $X_2O_n$  (donde X es un elemento no metálico y O es oxígeno). En estos compuestos el oxígeno también presenta **un estado de oxidación -2**.

Nomenclatura tradicional: se nombra con la palabra anhídrido seguida del elemento metálico (teniendo en cuenta la valencia del elemento metálico).

Número de valencias*	Sufijos y prefijos (Ejemplos)	
Una valencia	"Anhídridoico"; SiO <sub>2</sub> , Anhídrido silícico (el O tiene estado de oxidación -2 y el Si +4).	
Dos valencias	"Anhídridooso" CO, Anhídrido carbonoso (el C tiene estado de oxidación +2) "Anhídridoico" CO <sub>2</sub> , Anhídrido carbónico (el C tiene estado de oxidación +4)	
Tres valencias	"Anhídrido hipooso" SO, Anhídrido hiposulfuroso (el S tiene estado de oxidación +2) "Anhídridooso" SO <sub>2</sub> , Anhídrido sulfuroso (el S tiene estado de oxidación +4) "Anhídridoico" SO <sub>3</sub> , Anhídrido sulfúrico (el S tiene estado de oxidación +6)	
"Anhídrido hipooso" I <sub>2</sub> O, Anhídrido hipoyodo (el I tiene estado de oxidación +1) "Anhídridoos I <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , Anhídrido yódico (el I tiene estado de oxidació +3) "Anhídridoico" I <sub>2</sub> O <sub>5</sub> , óxido mangánico (el tiene estado de oxidación +5) "Anhídrido perico I <sub>2</sub> O <sub>7</sub> , Anhídrido peryódico (el I tiene estado de oxidación +7)		

Nomenclatura de stock: indicando el estado de oxidación del elemento metálico en número romanos (entre paréntesis) y siempre determinado por la expresión "óxido de" + elemento metálico.

**Nomenclatura sistemática:** se indica mediante un prefijo el número de átomos de cada elemento.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido clórico	Óxido de cloro (V)	Pentaóxido de dicloro
Cl <sub>2</sub> O	Anhídrido hipocloroso	Óxido de cloro (I)	Monóxido de dicloro
$Cl_2O_7$	Anhídrido perclórico	Óxido de cloro (VII)	Heptaóxido de dicloro