

## Actividad N 1: OXÁCIDOS

5mo año B

17/04/2020

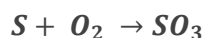
Alumno:

Asignatura: Química Analítica General e Instrumental

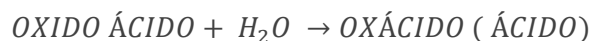
Fecha de entrega: 27/04/2020 hasta 10:35 h

**Actividad 2: ¿Qué oxácido se forma a partir del anhídrido sulfúrico? ¿Qué tipo de enlaces mantiene unida a la molécula del oxácido (ácido) formado?**

**Recuperamos los conceptos trabajados en el TP: óxidos**



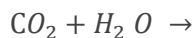
Reacción de síntesis de un oxácido o ácido. Fórmula general de un oxácido



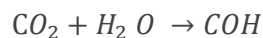
$nM_xO_yH_z$  En donde  $n$  es el estado de oxidación del metal

Por ejemplo, veremos la reacción de síntesis para el ácido carbónico y para el ácido nítrico.

- a) Se escribe la molécula del óxido ácido de igual nombre y se le suma agua



- b) Se escribe a la derecha de la ecuación, los símbolos de los elementos a los cuales pertenecen los átomos que intervienen en la reacción

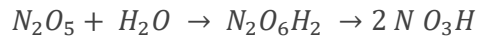


- c) Se les coloca como subíndice el número de átomos que figuran a la izquierda de la reacción de síntesis.



- d) En el caso de que los subíndices puedan simplificarse se lo hace. El número por el cual se simplifica se coloca como coeficiente en la fórmula del ácido, esto permite mantener igualada a la ecuación.

Tarea: siguiendo los pasos dados obtenga la fórmula del ácido nítrico.



Responder

1. ¿Qué compuesto formará el óxido de azufre (VI) obtenido en el laboratorio, al añadirle agua?
2. Escriba la reacción de síntesis y la fórmula general de dicho compuesto.
3. Obtenga las configuraciones electrónicas de los átomos que constituyen a la molécula del oxácido formado. ¿Con que estado de oxidación está actuando el no metal?
4. ¿Cómo se enlazan dichos átomos? Preste atención a la fórmula para detectar que átomo se unen a cuál.
5. Represente mediante estructura de Lewis dichos enlaces.
6. Al disolverse en agua, ¿qué enlaces son los que se rompen? ¿Cómo se descompondría la molécula, entonces en agua?

