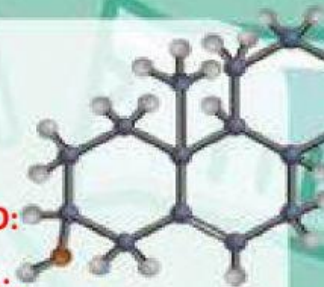




FICHA EVALUATIVA

"OXÁCIDOS SIMPLES Y POLIHIDRATADOS"



NOMBRES Y APELLIDOS:

CURSO:

CORREO ELECTRÓNICO:

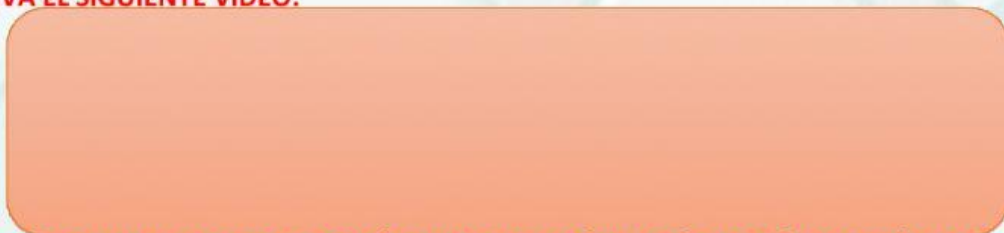
FECHA:

COMPLETA LAS PALABRAS QUE FALTAN EN EL SIGUIENTE TEXTO.

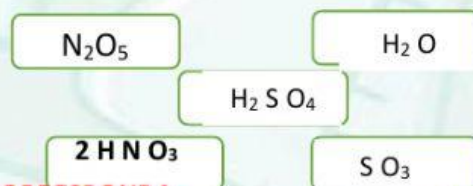
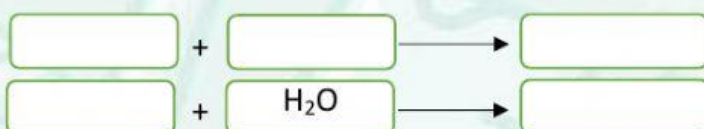
Los ácidos oxácidos son compuestos ternarios, formados por el y un . Presentan la fórmula general: H_nXO_m . En donde X es normalmente un aunque a veces puede ser también un metal del como ser Cr, Mn, W, Tc, Mb, etc. con un estado de oxidación elevado.

Los ácidos oxácidos se obtienen añadiendo a un una molécula de .

1. OBSERVA EL SIGUIENTE VIDEO.



ARRASTRA Y REPRESENTA LA ECUACIÓN DE FORMACIÓN DEL ÁCIDO NÍTRICO Y ÁCIDO SULFÚRICO



2. UNE CON LAS FLECHAS CADA TEXTO CON EL COMPUESTO QUE LE CORRESPONDA

Ácido ortosilícico, ácido débil, que se emplea como agente desecante o soporte.



Ácido hipocloroso, con funcionalidades que permiten activar un sistema de defensa, que repara con mayor velocidad los tejidos de la piel.



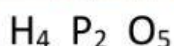
Ácido carbónico, ácido utilizado en forma gaseosa para la fabricación de bebidas carbónicas y en la industria química. En muchas ocasiones se convierte en dióxido de carbono.



Ácido pirofosforoso, se emplea como ingrediente de bebidas, pegamento de prótesis dentales, catalizador para reacciones químicas y en fosfatos que se utilizan como ablandadores de agua.



Ácido sulfúrico, presenta beneficios para múltiples industrias. Sin duda, donde más se utiliza es en la industria química, ya que es necesario para fabricar otros productos químicos industriales.



3. ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES OXÁCIDOS

Nomenclatura Ácidos	TRADICIONAL	STOCK	I.U.P.A.C.
$\text{H}_4 \text{P}_2 \text{O}_7$			
$\text{H}_2 \text{SeO}_2$			
$\text{H}_6 \text{Si}_2 \text{O}_7$			
$\text{H}_4 \text{As}_2 \text{O}_5$			
H MnO_4			

4. EN TU CUADERNO REALIZA LA FORMULACIÓN DESARROLLADA, EL BALANCE Y SUS NOMBRES EN LOS TRES SISTEMAS DE NOMENCLATURA.

CON LOS SIGUIENTES ELEMENTOS:

- a) Con Fósforo 5+ (caso orto)
- b) Con Yodo 1+

