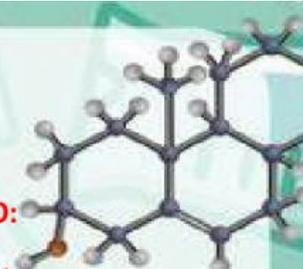




## FICHA EVALUATIVA

### "OXÁCIDOS SIMPLES Y POLIHIDRATADOS"



**NOMBRES Y APELLIDOS:**

**CURSO:**

**CORREO ELECTRÓNICO:**

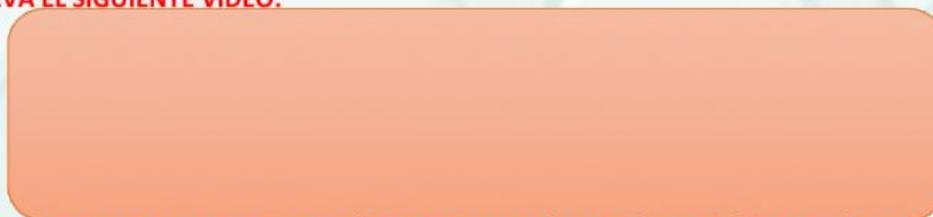
**FECHA:**

COMPLETA LAS PALABRAS QUE FALTAN EN EL SIGUIENTE TEXTO.

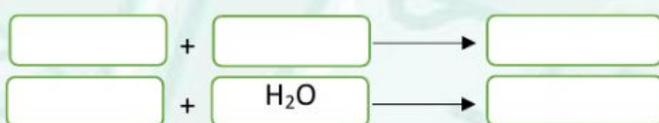
Los ácidos oxácidos son compuestos ternarios, formados por el  oxígeno y un . Presentan la fórmula general:  $H_nXO_m$ . En donde X es normalmente un , aunque a veces puede ser también un metal del , como ser Cr, Mn, V, Tc, Mb, etc. con un estado de oxidación elevado.

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



$N_2O_5$        $H_2O$

$H_2SO_4$

$2HNO_3$        $SO_3$

#### 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.

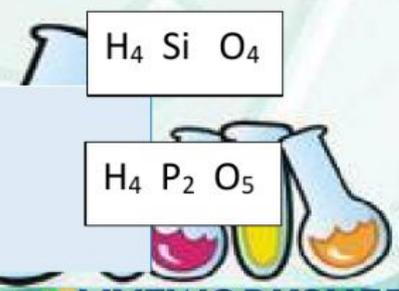
$H_2CO_3$

$H_2SO_4$

$HClO$

$H_4SiO_4$

$H_4P_2O_5$



### 3. ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES OXÁCIDOS

Nomenclatura Ácidos	TRADICIONAL	STOCK	I.U.P.A.C.
$H_4 P_2 O_7$			
$H_2 Se O_2$			
$H_6 Si_2 O_7$			
$H_4 As_2 O_5$			
$H Mn O_4$			

### 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+

