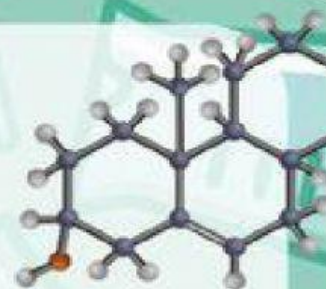


FICHA REPASO "OXACIDOS"



NOMBRES:

APELLIDOS:

CURSO:

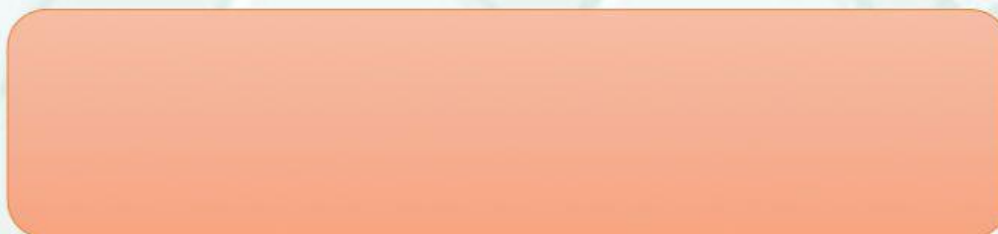
Ten cuidado con el uso de mayúsculas y tildes en las respuestas.

1. COMPLETA LAS PALABRAS QUE FALTAN EN EL SIGUIENTE TEXTO.

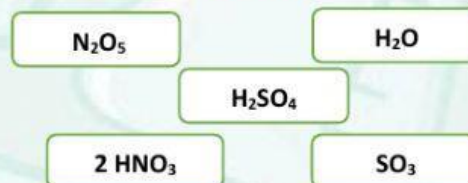
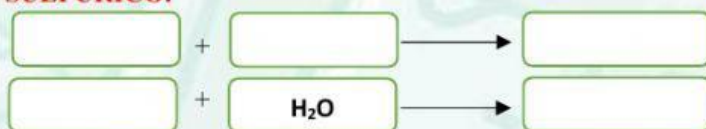
Los ácidos oxácidos son compuestos ternarios, formados por el , oxígeno y un . Presentan la fórmula general: $H_aX_bO_c$. En donde X es normalmente un , aunque a veces puede ser también un metal de cómo ser Cr, Mn, W, Tc, Mb, etc. con un estado de oxidación elevado.

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

2. OBSERVA EL SIGUIENTE VIDEO.



ARRASTRA Y REPRESENTA LA ECUACIÓN DE FORMACIÓN DEL ACIDO NÍTRICO Y ACIDO SULFÚRICO.



3. UNE CON 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 dicrómico. Presente en las mezclas de ácido crómico usado para limpieza del vidrio, junto con la mezcla de ácido crómico y sulfúrico.

H_2CO_3

$H_2Cr_2O_7$

$HClO$

H_4SiO_4

4. Escribir el nombre de los siguientes oxácidos:

Fórmula	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
H_2SO_3			
HNO_2			



