ÓXIDOS Y PERÓXIDOS

NOMBRE Y APELLIDOS:

CURSO:

1.- LOS ÓXIDOS SON COMPUESTOS BINARIOS QUE RESULTAN DE LA COMBINACION DEL OXINEGO CON CUALQUIER ELEMENTO.

F o V

2.- ENCIERRA CUAL CREES QUE ES EL ESTADO DE OXIDACIÓN.

a) METAL + OXÍGENO

b) MENOR -OSO ; MAYOR –ICO

c) OXÍNENO + TERMINACIÓN

3.- ESCRIBE LA FORMULA CORRECTA

	Fórmula	Nomenclatura clásica	Nomenclatura stock	Nomenclatura IUPAC
$S^{2+}\ O^{2-} \rightarrow$		Óxido hiposulfuroso	Óxido de azufre (II)	Monóxido de azufre
$S^{4+}\ O^{2-} \rightarrow$		Óxido sulfuroso	Óxido de azufre (IV)	Dióxido de azufre
$S^{6+}\ O^{2-} \rightarrow$		Óxido sulfúrico	Óxido de azufre (VI)	Trióxido de azufre

4.-ESCRIBE LAS NOMENCLATURAS DONDE CORRESCPONDA

Nomenclatura

Se nombra con la palabra peróxido seguido del nombre del metal.

Ejemplos	Nomenclatura funcional
K_2O_2 o (K – O – O – K)	
H_2O_2 o (H – O – O – H) (agua oxigenada)	

5.- ESCRIBE EL NOMBRE A CADA ELEMENTO



LIVEWORKSHEETS

¿Cuál es la importancia de conocer la formulación y la nomenclatura de las combinaciones binarias oxigenadas?

¿Porque es importante conocer los símbolos y el número de oxidación de los diferentes elementos químicos?

I. Escribe la fórmula de los siguentes óxidos metálicos.

1. Trióxido de diníquel: .....
2. Óxido de plomo (IV): .....
3. Oxido mercurioso: .....
4. Óxido argentico: .....
5. Monóxido de de ditalio: .....
6. Óxido de magnesio (II): .....

LIVEWORKSHEETS