

ÓXIDOS Y PERÓXIDOS

NOMBRE Y APELLIDOS:

CURSO:

1.- LOS ÓXIDOS SON COMPUESTOS BINARIOS QUE RESULTAN DE LA COMBINACION DEL OXÍGENO 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) OXÍGENO + 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 CORRESPONDA

Nomenclatura

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

Ejemplos

K_2O_2 o (K – O – O – K)

H_2O_2 o (H – O – O – H)

(agua oxigenada)

Nomenclatura funcional

5.- ESCRIBE EL NOMBRE A CADA ELEMENTO



¿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 siguientes óxidos metálicos.

1. Trióxido de diníquel:

2. Óxido de plomo (IV):

3. Óxido mercurioso:

4. Óxido argéntico:

5. Monóxido de de ditalio:

6. Óxido de magnesio (II):
