

## 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) 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 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

