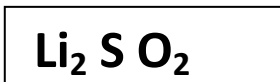




**NOMBRE:** \_\_\_\_\_

**PUNTUACIÓN: SE REPARTE POR IGUAL ENTRE CADA UNA DE LAS CELDAS QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR**

**FÓRMULA DE LA SAL:**



**NOMBRAR LA SAL**

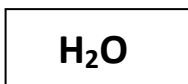
**EN TRADICIONAL:**

**NOMBRARLA**

**EN ADICIÓN:**

**OBTENER LA FÓRMULA DEL ÁCIDO OXOÁCIDO DEL QUE PARTE LA SAL, COMO ANHÍDRIDO CORRESPONDIENTE + AGUA:**

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido




**NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL:**

**NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL:**

**NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK:**

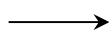
**NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN:**

**NOMBRE ANHÍDRIDO EN EWENS-BASSET:**

**NOMBRE OXOÁCIDO EN NOMENCLATURA DE HIDRÓGENO:**

**INDICAR LA DISOCIACIÓN DEL ÁCIDO DEL QUE PARTE LA SAL QUE SE MUESTRA:**

Ácido



Cationes



Aniones

**NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL**

Hidrógeno

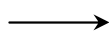
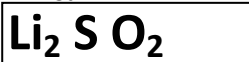
**NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL**

**NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN**

**NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN**

**INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:**

Sal



Cationes

Aniones

**NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL**

**NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL**

**NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN**

**NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN**



**EL PILAR**



FORMULACIÓN INORGÁNICA 1º BAC A  
2º TRIMESTRE 2023-24 (6 Mar 24)  
FÍSICA Y QUÍMICA 1º BAC  
X967  
Página 2 de 2

CALIFICACION:

Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO

**FORMULAR Y NOMBRAR TODOS LOS ANHÍDRIDOS QUE FORMA EL ELEMENTO CENTRAL DEL OXOÁCIDO (PESO MITAD CADA CELDA QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR):**

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	EWENS-BASSET

**FORMULAR Y NOMBRAR TODOS LOS ÓXIDOS QUE FORMA EL METAL DE LA OXOSAL (PESO MITAD CADA CELDA QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR):**

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	EWENS-BASSET

**FORMULAR:**

A.- Ácido pirofosfórico

B.- hidroxidooxidocloro

C.- Ácido perbrómico

D.- Sulfito cobaltoso

E.- Hidróxido cuproso

F.- Borano

**NOMBRAR (EN DOS NOMENCLATURAS, distintas a la de COMPOSICIÓN):**

A.- CaCO<sub>2</sub>

B.- HClO<sub>4</sub>

C.- Be(OH)<sub>2</sub>

D.- H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>