



EL PILAR



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

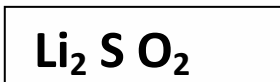
CALIFICACION:

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

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

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

FÓRMULA DE LA SAL:



NOMBRAR LA SAL

hiposulfato de litio

EN TRADICIONAL:

NOMBRARLA

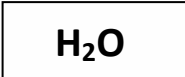
EN ADICIÓN:

dioxido sulfato (2-) de litio <sup>Litio (+)</sup>

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

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido

<sup>SO<sub>2</sub></sup>



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL:

anh. hiposulfuroso

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL:

ácido hiposulfuroso

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK:

ox. de azufre (II)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN:

dihidroácido azufre

NOMBRE ANHÍDRIDO EN EWENS-BASSET:

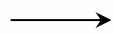
ox. de azufre (2+)

NOMBRE OXOÁCIDO EN NOMENCLATURA DE HIDRÓGENO:

dihidrogeno (dioxido sulfato)

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

ión hiposulfato

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

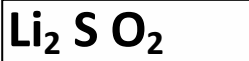
hidrogeno (+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

ión dioxido sulfato (2-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

Sal



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

ión litio

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

ión hiposulfato

NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

ión litio (+)  
ión litio

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

ión dioxido sulfato (2-)



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
$S_2O_2 \rightarrow SO$	Anh. hiposulfuroso	Ox de azufre (II)	Ox de azufre (2+)
$S_2O_4 \rightarrow SO_2$	" sulfuroso	Ox de azufre (IV)	" " " (4+)
$S_2O_6 \rightarrow SO_3$	" sulfúrico	Ox de azufre (VI)	" " " (6+)
—	—	—	—

**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
$Li_2O$	Oxido de litio	Ox. de litio	Ox. de litio (1+)
—	—	—	—

**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.-  $CaCO_2$

Carbonato de calcio

dioxido carbonato (2-) de calcio

B.-  $HClO_4$

ácido perclórico

hidroxido tetroxido cloro

C.-  $Be(OH)_2$

hidróxido de Berilio

hidroxido de berilio

D.-  $H_2SO_3$

ácido sulfuroso

dihidroxido oxido azufre