

C.P.E.S. Ntra. Sra. del Pilar



NOMBRE:

PUNTUACIÓN: SE REPARTE POR IGUAL ENTRE CADA UNA DE LAS CELDAS QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR, que son 27.

FÓRMULA DE LA SAL:

NOMBRAR LA SAL



EN TRADICIONAL:

SULFITO DE LITIO

NOMBRARLA

EN ADICIÓN:

hidruro de sulfato (2-) de litio (1+)

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

2,4,6

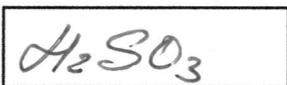
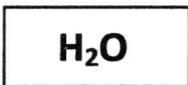
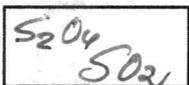
Anhídrido

+

Agua

=

Ácido oxoácido



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL

anh. sulfuroso

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL

ácido sulfuroso

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK

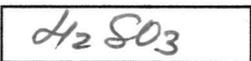
óxido de azufre (iv)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN

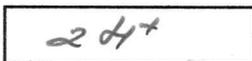
dihidruro de óxido de azufre

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

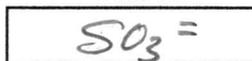
Ácido



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

hidrógeno

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

SULFITO

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

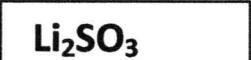
hidrógeno (1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

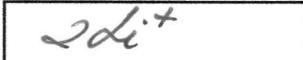
hidruro de sulfato (2-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

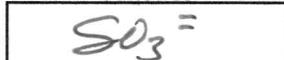
Sal



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

litio

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

SULFITO

NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

litio (1+)

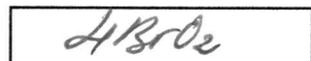
NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

hidruro de sulfato (2-)

FORMULAR: A.- Ácido hipobromoso



B.- Ácido bromoso



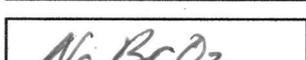
C.- Ácido brómico



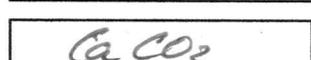
D.- Ácido perbrómico



E.- Bromito de sodio



F.- Carbonato de calcio



H_2CO_3
 $\text{Ca}_2(\text{CO}_3)_2$