



EL PILAR



FORMULACIÓN INORGÁNICA 1º BAC B
2º TRIMESTRE 2023-24 (4 Mar 24)
FÍSICA Y QUÍMICA 1º BAC
X966
Página 1 de 2

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

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:

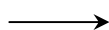
NOMBRE OXOÁCIDO EN NOMENCLATURA DE HIDRÓGENO:

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

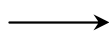
NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

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 B
2º TRIMESTRE 2023-24 (4 Mar 24)
FÍSICA Y QUÍMICA 1º BAC
X966
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 pirofosforoso

B.- dihidroxidodioxidoazufre

C.- Ácido clórico

D.- Sulfato ferroso

E.- Hidróxido de sodio

F.- Arsano

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

A.- Li_2CO_2

B.- HClO_3

C.- $\text{Cu}(\text{OH})_2$

D.- H_2SO_3