



NOMBRE: _____

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

FÓRMULA DE LA SAL:

NOMBRAR LA SAL

Nitrato cálcico

EN TRADICIONAL:



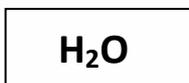
NOMBRARLA

Trióxido de nitrato (1-) de calcio

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:

Anh. nítrico

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL:

Ácido nítrico

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK:

Ox. de nitrógeno (5)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN:

hidroóxido dióxido de nitrógeno

NOMBRE ANHÍDRIDO EN EWENS-BASSET:

Ox. de nitrógeno (5+)

NOMBRE OXOÁCIDO EN NOMENCLATURA DE HIDRÓGENO:

hidrógeno (trioxido de nitrato)

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

Ion nitrato

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

hidrógeno (1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

Ion trióxido de nitrato (1-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

Sal

Cationes

Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

Ion calcio

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

Ion nitrato

NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

Ion calcio (2+)

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

Ion trióxido de nitrato (1-)



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
N_2O	Sub. hiposufuroso	Ox de nitrógeno(I)	Ox de nitrógeno(I)
N_2O_3	" nitroso	Ox de nitrógeno(III)	" " nitrógeno(III)
N_2O_5	" nítrico	Ox de nitrógeno(V)	" " nitrógeno(V)
—	—	—	—

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
CaO	Ox de calcio	Ox de calcio	Ox de calcio(II)
—	—	—	—

FORMULAR:

A.- Ácido pirofosforoso



B.- dihidroxidodioxidoazufre



C.- Ácido clórico



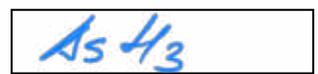
D.- Sulfato ferroso



E.- Hidróxido de sodio



F.- Arsano



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

A.- Li_2CO_3

Carbonato de litio

dioxido carbonato(2-) de litio

B.- $HClO_3$

Acido clórico

hidroxido dioxido cloro

C.- $Cu(OH)_2$

hidroxido cúprico

hidroxido de cobre(II)

D.- H_2SO_3

Acido sulfuroso

dihidroxido oxido azufre