



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



CT 2ª EVAL FYQ 4ESO 2022-23 (X882)
FORMULACIÓN INORGÁNICA

MODELO SALES OXOÁCIDAS EN TRADICIONAL Y ADICIÓN. DISOCIACIÓN Y IONES

Página 1 de 1

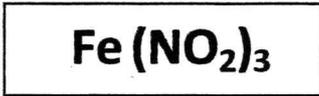
CALIFICACION:

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, que son 26.

FÓRMULA DE LA SAL:



NOMBRAR LA SAL

nitrito férrico

EN TRADICIONAL:

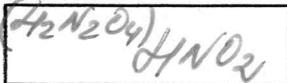
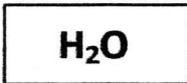
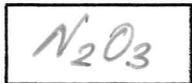
NOMBRARLA

EN ADICIÓN:

dioxido nitrato (1-) de hierro (3+)

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

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL

anhídrido nítrico

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL

ácido nítrico

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK

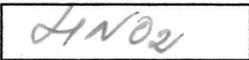
óxido de nitrógeno (III)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN

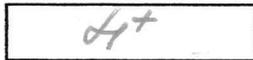
hidróxido óxido nítrico

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

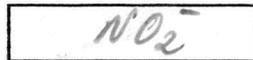
Ácido



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

Hidrógeno

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

nitrito

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

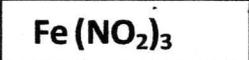
hidrógeno (1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

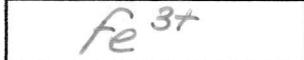
dioxido nitrato (1-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

Sal



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

férrico

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

nitrito

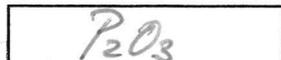
NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

hierro (3+)

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

dioxido nitrato (1-)

FORMULAR: A.- Anhídrido fosforoso



B.- Clorato ferroso



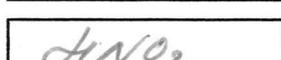
C.- Óxido cuproso



D.- Óxido de cobre(II)



E.- Ácido nítrico



F.- Óxido cálcico

