



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



CT 2ª EVAL FYQ 1BAC 2022-23 (X891)
TRUEQUE FORMULACIÓN INORGÁNICA
MODELO SALES OXOÁCIDAS EN TRADICIONAL Y ADICIÓN. DISOCIACIÓN Y IONES

CALIFICACION:

Página 1 de 1

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

Sulfato de Aluminio

EN TRADICIONAL:

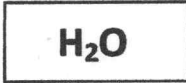
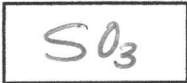
NOMBRARLA

EN ADICIÓN:

tetraóxido sulfato (2-) de aluminio

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

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL

Anhídrido sulfurico

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL

Acido sulfúrico

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK

Oxido de azufre (VI)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN

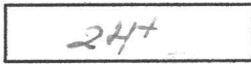
dihidroxido dioxido azufre

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

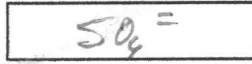
Ácido



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATION DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

Hidrógeno

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

Sulfato

NOMBRAR EL CATION DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

hidrogeno (1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

tetraóxido sulfato (2-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

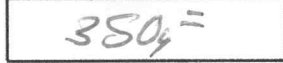
Sal



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATION DE LA SAL EN TRADICIONAL

Aluminio

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

Sulfato

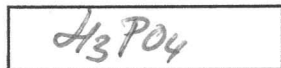
NOMBRAR EL CATION DE LA SAL EN ADICIÓN

Aluminio (3+)

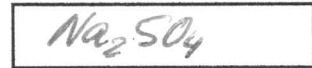
NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

tetraóxido sulfato (2-)

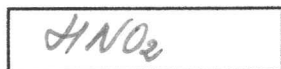
FORMULAR: A.- Ácido fosfórico



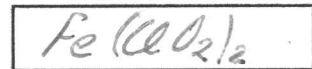
B.- Sulfato sódico



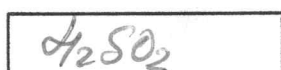
C.- Ácido nítrico



D.- Clorito ferroso



E.- Ácido hiposulfuroso



F.- Carbonato cálcico

