



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



413710

CT 2ª EVAL FYQ 1BAC 2022-23 (X898) RESERVA

FORMULACIÓN INORGÁNICA

MODELO ÁCIDOS Y SALES OXOÁCIDAS. 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**



EN TRADICIONAL:

NOMBRARLA

EN ADICIÓN:

Carbonato de cobalto

dioxiso carbonato (2-) de cobalto (2+)

**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**

anh. carbonoso

ácido carbonoso

**NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK**

**NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN**

óxido de carbono(II)

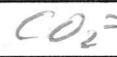
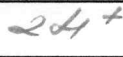
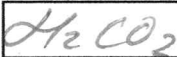
dioxiso ácido carbono

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

Ácido

Cationes

Aniones



**NOMBRAR EL CATION DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL**

**NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL**

Hidrógeno

Carbonato

**NOMBRAR EL CATION DEL ÁCIDO EN ADICIÓN**

**NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN**

hidrógeno (1+)

dioxiso carbonato (2-)

**INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:**

Sal

Cationes

Aniones



**NOMBRAR EL CATION DE LA SAL EN TRADICIONAL**

**NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL**

Cobalto

Carbonato

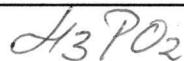
**NOMBRAR EL CATION DE LA SAL EN ADICIÓN**

**NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN**

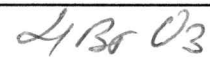
Cobalto (2+)

dioxiso carbonato (2-)

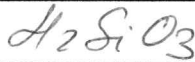
**FORMULAR: A.- Ácido hipofosforoso**



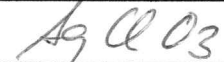
- hidróxidodioxidobromo



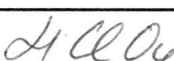
C.- Ácido silícico



Clorito argéntico



E.- Ácido perclórico



Ácido hiposulfuroso

