



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



43710

CT 2ª EVAL FYQ 1BAC 2022-23 (X881)

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**

sulfito plumbico

**EN TRADICIONAL:**

**NOMBRARLA**

**EN ADICIÓN:**

trioxido sulfato (2-) de plomo (4+)

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

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido



**NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL**

Anh. Sulfuroso

**NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL**

ácido sulfuroso

**NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK**

Oxido de azufre (IV)

**NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN**

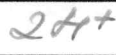
dihidrooxido oxido azufre

**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**

sulfito

**NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN**

hidrogeno (1+)

**NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN**

trioxido sulfato (2-)

**INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:**

Sal



Cationes



Aniones



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

plumbico

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

sulfito

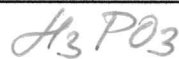
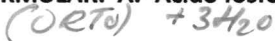
**NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN**

plomo (4+)

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

trioxido sulfato (2-)

**FORMULAR: A.- Ácido fosforoso**



**B.- Iodato cúprico**



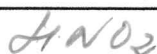
**C.- Ácido nítrico**



**D.- Nitrito sódico**



**E.- Ácido nitroso**



**F.- Carbonito ferroso**

