

NOMBRE:

Leer detenidamente los enunciados. Respetar las pautas de presentación habituales: ORTOGRAFÍA (cada falta descuenta 0,1p, HASTA UN MÁXIMO DE UN PUNTO), orden, limpieza, caligrafía, márgenes. Utilizar exclusivamente bolígrafo azul o negro. Dejar constancia de los pasos y las operaciones efectuadas, dando las explicaciones oportunas, así como comentarios a las leyes utilizadas, obteniendo las fórmulas que se apliquen en el ejercicio. No cometer errores graves en este nivel: Uso correcto de Unidades en S.I., despejar correctamente magnitudes.
 En la corrección de cada pregunta y/o apartado se tendrán en cuenta los siguientes criterios de calificación en forma de % sobre la puntuación asignada e indicada: Muy bien=B=100%; Bien=R↑=75%; Regular=R=50%; Poco adecuado=R↓=25%.

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

PARA ESTA SAL:



NOMBRAR LA SAL

carbonato de potasio

EN TRADICIONAL:

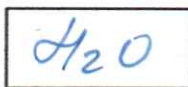
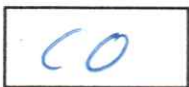
NOMBRARLA

EN ADICIÓN:

dióxido de carbono (2-) de potasio

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

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL

anhídrido carbonoso

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL

ácido carbonoso

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK

óxido de carbono(II)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN

dióxido de carbono

INDICAR LA DISOCIACIÓN DEL ÁCIDO:

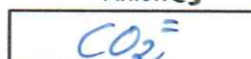
Ácido



Catiónes



Aniónes



NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

hidrógeno

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

carbonato

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

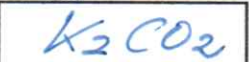
hidrógeno(1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

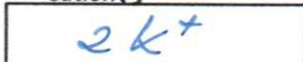
dióxido de carbono (2-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

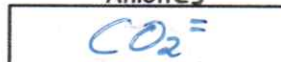
Sal



Catiónes



Aniónes



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

potasio

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

carbonato

NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

potasio(1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

dióxido de carbono (2-)