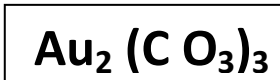




NOMBRE: \_\_\_\_\_

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

FÓRMULA DE LA SAL:



NOMBRAR LA SAL

Carbonato aurico

EN TRADICIONAL:

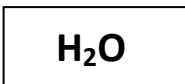
NOMBRARLA

Trióxido de carbono (2-) de oro (3+)

EN ADICIÓN:

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

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL:

Anh. carbónico

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL:

ácido carbónico

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK:

Oxido de carbono (iv)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN:

dihidroxido de carbono

NOMBRE ANHÍDRIDO EN EWENS-BASSET:

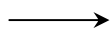
Oxido de carbono (4+)

NOMBRE OXOÁCIDO EN NOMENCLATURA DE HIDRÓGENO:

dihidrogeno (trioxido de carbono)

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

ión carbonato

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

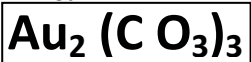
hidrogeno (1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

ión trióxido de carbono (2-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

Sal



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

ión aurico

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

ión carbonato

NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

ión oro (3+)

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

ión trióxido de carbono (2-)



EL PILAR



FORMULACIÓN INORGÁNICA 1º BAC  
2º TRIMESTRE 2023-24  
FÍSICA Y QUÍMICA 1º BAC  
X962  
Página 2 de 2

CALIFICACION:

Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO

**FORMULAR Y NOMBRAR TODOS LOS ANHÍDRIDOS QUE FORMA EL ELEMENTO CENTRAL DEL OXOÁCIDO (PESO MITAD CADA CELDA QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR):**

| FÓRMULA | TRADICIONAL    | STOCK                 | EWENS-BASSET        |
|---------|----------------|-----------------------|---------------------|
| $CO$    | Sub. carbonoso | Oxido de Carbono (II) | Ox. de Carbono (2+) |
| $CO_2$  | Sub. carbónico | Oxido de Carbono (IV) | Ox. de Carbono (4+) |
| /       | /              | /                     | /                   |
| /       | /              | /                     | /                   |

**FORMULAR Y NOMBRAR TODOS LOS ÓXIDOS QUE FORMA EL METAL DE LA OXOSAL (PESO MITAD CADA CELDA QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR):**

| FÓRMULA   | TRADICIONAL  | STOCK            | EWENS-BASSET    |
|-----------|--------------|------------------|-----------------|
| $Au_2O$   | Ox. aurífero | Ox. de Oro (I)   | Ox. de Oro (1+) |
| $Au_2O_3$ | Ox. aurífero | Ox. de Oro (III) | Ox. de Oro (3+) |

**FORMULAR:**

|                                       |            |                            |            |
|---------------------------------------|------------|----------------------------|------------|
| A.- Ácido fosfórico <sup>(orto)</sup> | $H_3PO_4$  | B.- dihidroxidooxidoazufre | $H_2SO_3$  |
| C.- Ácido perclórico                  | $HClO_4$   | D.- Sulfato sódico         | $Na_2SO_4$ |
| E.- Hidróxido de cobalto(3+)          | $Co(OH)_3$ | F.- Estibano               | $SbH_3$    |

**NOMBRAR (EN DOS NOMENCLATURAS, distintas a la de COMPOSICIÓN):**

|                |                                      |   |
|----------------|--------------------------------------|---|
| A.- $K_2CO_3$  | Carbonato de Potasio <sup>TRAD</sup> | trioxocarbonato (2-) de potasio <sup>ANIC</sup> |
| B.- $HClO_2$   | ácido cloroso <sup>TRAD</sup>        | dihidroxidooxido cloro <sup>ANIC</sup>          |
| C.- $Ca(OH)_2$ | hidróxido de calcio <sup>TRAD</sup>  | hidroóxido de calcio (2+) <sup>EW</sup>         |
| D.- $H_2SO_2$  | ácido hiposufuroso <sup>TRAD</sup>   | bihidroxido azufre <sup>ANIC</sup>              |