

Grado/Curso: 2º

Fecha de asignación: 13/ 03/2020

Trabajo a distancia: Actividades en el marco del Decreto Presidencial N° 3442/Marzo 2020

Sales básicas

Son compuestos que resultan de una neutralización parcial de los hidroxilos (OH) con los hidrógenos de los ácidos, quedando radicales hidroxilos sin neutralizarse.

Notaciones

Se escribe la reacción de los componentes de dicha sal y se precede a escribir primero el símbolo del metal seguido de la cantidad de grupos hidroxilos (OH) entre paréntesis y luego el oxianión que deriva del ácido correspondiente más agua.

Ejemplos

- Carbonato básico de calcio
Acido carbónico + Hidróxido de calcio
 $H_2CO_3 + 2Ca(OH)_2 \rightarrow [Ca(OH)]_2CO_3 + 2H_2O$
- Hipoclorito bibásico de aluminio
Ac. Hipocloroso + Hidróxido de aluminio
 $HClO + Al(OH)_3 \rightarrow [Al(OH)_2]ClO + H_2O$
- Telurato tribásico plúmbico
Ac. Telúrico + Hidróxido plúmbico
 $H_2TeO_4 + 2Pb(OH)_4 \rightarrow [Pb(OH)_3]_2TeO_4 + 2H_2O$

Ejercicios

Obtiene las siguientes sales

- 1) Bromato básico de zinc
- 2) Borato bibásico de aluminio
- 3) Arsenito tribásico platínico
- 4) Seleniuro bibásico aúrico
- 5) Sulfito básico de zinc
- 6) Permanganato bibásico platínico

17/03/2020

Nomenclaturas de Sales básicas

Se nombra anteponiendo al nombre del anión (-) el término **hidroxi** precedido de uno de estos prefijos: mono (se omite), di, tri .. que indica el número de grupos OH que posee la fórmula.

Ejemplos

- $[Mg(OH)]NO_3$

Sistemática I: Hidroxitrioxo nitrato (V) de magnesio (II)

Sistemática II: Hidróxido nitrato de magnesio (II)

Tradicional: Nitrato básico de magnesio

- $[Ga(OH)_2]ClO_4$

Sistemática I: dihidroxitetraoxo clorato (VII) de galio

Sistemática II: Dihidróxido clorato (VII) de galio

Tradicional: Perclorato bibásico de galio

- $[Pb(OH)_3]PO_2$
- Sistemática I: Trihidroxidioxo fosfato (III) de plomo (IV)
- Sistemática II: Trihidroxido fosfato (III) de plomo (IV)
- Tradicional: Metafosfito tribásico plúmbico

Ejercicios

Nombra según la nomenclatura correspondiente

- 1) $[Hg(OH)]NO_3$

Sist. I

Sist. II

Trad.

- 2) $[Ca(OH)]Cl$

Sist. I

Sist. II

Trad.

- 3) $[Fe(OH)]CO_3$

Sist. I

Sist. II

Trad.

- 4) $[Fe(OH)_2]BrO_3$

Sist. I

Sist. II

Trad.

- 5) $[Sn(OH)]SiO_3$

Sist. I

Sist. II

Trad.

- 6) $[Ba(OH)]NO_2$

Sist. I

Sist. II

Trad.