

Grado/Curso: 2º

Fecha de asignación: 13/ 03/2020

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

Sales de amonio

Resultan de la reacción de un ácido ya sea oxácido o hidrácido, con el hidróxido de amonio. Al reaccionar con un ácido, el radical hidroxilo neutraliza al hidrogeno del acido y el radical amonio se une al resto del acido para formar el sal de amonio.

Notación

Se escribe la reacción de los componentes de la sal y se procede a escribir primero el símbolo del radical amonio (NH₄)⁺ seguido del oxianion que deriva del ácido correspondiente más el agua.

Ejemplos:

- Carbonato de amonio
Ac. Carbónico + Hidróxido de amonio
 $H_2CO_3 + 2 NH_4 (OH) \rightarrow (NH_4)_2 CO_3 + 2H_2O$
- Nitrito de amonio
Ac. Nitroso + Hidróxido de amonio
 $HNO_2 + NH_4 (OH) \rightarrow (NH_4) NO_2 + H_2O$
- Metaborato de amonio
Ac. Metaborico + hidróxido de amonio
 $HBO_2 + NH_4(OH) \rightarrow (NH_4) BO_2 + H_2O$
- Antimonito de amonio
Ac. Antimonioso + hidróxido de amonio
 $H_3SbO_3 + 3NH_4(OH) \rightarrow (NH_4)_3 SbO_3 + 3H_2O$

Ejercicios

Realiza la ecuación para obtener las siguientes sales

- Iodato de amonio
- Bromito de amonio
- Ipclorito de amonio
- Sulfuro de amonio
- Borato de amonio