

Grado/Curso: 2º

Fecha de asignación: 13/ 03/2020

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

Nomenclatura de sales dobles con varios cationes

Se nombran igual que las sales neutras, colocando inmediatamente después del nombre del anión y entre paréntesis la palabra doble, triple... según el número de cationes distintos (metales) y colocando al final el nombre de los mismos en orden alfabético, con prefijos numerales, (di, tri, ... etc) antepuestos a los nombres de los cationes en la fórmula. En ésta, se escriben, en primero lugar los cationes en orden alfabético.

Ejemplos

$\text{KNa} (\text{SO}_4)$

Sistemática: tetraoxo sulfato (VI) de potasio y sodio

Tradicional: Sulfato (doble) de potasio y sodio

$\text{Rb Na}_3 \text{S}_2$

Sistemática: Disulfuro de rubidio y trisodio

Tradicional: fosfato (doble) de rubidio y sodio

$\text{Co Na} (\text{PO}_4)$

Sistemática: Tetraoxo fosfato (V) de cobalto y sodio

Tradicional Fosfato (doble) de cobalto (II) y sodio

Mg K Cl_3

Sistemática: tricloruro de magnesio y potasio

Tradicional: cloruro (doble) de magnesio y potasio

Ejercicios

Nombra según la nomenclatura correspondiente

- $\text{Ba} (\text{CrO}_4)_2$

Sistemática:

Tradicional:

- Ni Au Se_2

Sistemática:

Tradicional:

- $\text{Hg Co} (\text{P}_2\text{O}_7)$

Sistemática:

Tradicional:

- $\text{Sr Ag} (\text{Br O}_2)_3$

Sistemática:

Tradicional: