

Bloque II. Formulación y nomenclatura de química inorgánica.

¿Qué debes saber de este bloque?

- Calcula el número de oxidación de un elemento determinado dentro de un compuesto binario o ternario.
- Distinguir entre compuestos binarios y ternarios.
- Distinguir los siguientes tipos de compuesto: óxidos (metálicos de no metálicos), hidruros metálicos, hidrácidos, sales binarias, hidróxidos, oxácidos, sales ternarias (sales de oxácidos).
- A partir de la fórmula identificar el tipo de sal por el resto aniónico (sulfato, nitrato, silicato, carbonato, etc.)
- A partir de la fórmula nombrar el compuesto binario o ternario estudiado¹ por cualquiera de los tres tipos de nomenclatura².
- A partir del nombre escribir la fórmula (tipos de compuestos inorgánicos estudiados).

¹ Los compuestos estudiados son los anteriormente enumerados y además: de los binarios del hidrógeno con no metales la lista de los nombres vulgares, binarios de dos elementos no metálicos. Se ha facilitado una lista de oxácidos a estudiar.

² La tradicional sólo para los compuestos cuyo resto catiónico (el menos electronegativo) tenga uno o dos números de oxidación.