



Nomenclatura de compuestos inorgánicos

Parte teórica de nomenclatura de compuestos

Lee cada enunciado y marque si es verdadero o falso

1. Un compuesto binario está formado por dos átomos.

V F

2. Un compuesto ternario está compuesto por tres tipos de elementos

V F

3. Un hidruro es un compuesto ternario

V F

4. La valencia es la capacidad de combinación de un elemento y permite conocer la cantidad de enlaces químicos que forma un elemento

V F

5. Las valencias pueden ser positivas o negativas

V F

6. El número de oxidación se refiere a la carga de un ion o que toma un átomo en una molécula

V F

7. Un elemento no combinado siempre tiene número de oxidación 0 (cero)

V F

8. El hidrógeno siempre trabaja con un número de oxidación de -1

V F

9. Los peróxidos son compuestos ternarios

V F

10. Los subíndices en una fórmula química indican la cantidad de átomos de cada elemento en un compuesto.

V F



Nomenclatura

Nomenclatura de compuestos inorgánicos

Lee cada enunciado y selecciona la respuesta correcta.

1. El número de oxidación del oxígeno en un peróxido es...

- a. -1
- b. +1
- c. -2

1. La suma de los números de oxidación en un ion poliatómico es...

- a. 0
- b. Depende la carga del ion
- c. Siempre positivo

1. Familia de la tabla periódica que siempre tiene número de oxidación +1

- a. Halógenos
- b. Metales alcalinotérreos
- c. Metales alcalinos
- d. Metales de transición

1. Familia de la tabla periódica que siempre tiene número de oxidación -1

- a. Metales alcalinos
- b. Metales alcalinotérreos
- c. Halógenos
- d. Metales de transición



Nomenclatura

Nomenclatura de compuestos inorgánicos

1. Resultan de reaccionar un ácido y una base o hidróxido

- a. Oxisales
- b. Sales binarias
- c. Peróxidos
- d. Anhídridos

1. Resultan de reaccionar un metal con hidrógeno

- a. Hidrácidos
- b. Hidruros
- c. Hidróxidos

1. Compuestos binarios caracterizados por el grupo (-O-O-) u O_2^{-2}

- a. Óxidos
- b. Oxisales
- c. Peróxidos
- d. Oxoácidos

1. Grupo característico de los hidróxidos

- a. $(HO)^{-2}$
- b. Oxidrilo
- c. Hidroxilo
- d. a y c son correctas
- e. b y c son correctas



Nomenclatura

Nomenclatura de compuestos inorgánicos

1. Al escribir una fórmula química primero se escribe...

- a. El elemento más electronegativo
- b. El elemento más electropositivo
- c. No importa el orden
- d. El elemento más pequeño

1. Si se utiliza la terminación **-oso** en la nomenclatura tradicional en un elemento con 4 números de oxidación, indica que se usa

- a. El número de oxidación más chico
- b. El número de oxidación más grande
- c. El segundo número de oxidación más chico
- d. El segundo número de oxidación más grande

1. Grupos de elementos que forman bases fuertes según Arrhenius

- a. Grupos II y III
- b. Grupos IV y VI
- c. Grupos I y III
- d. Grupos I y II