



# 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