

Introducción a los compuestos inorgánicos



1. Enlace con una línea la palabra con la definición correcta

Valencia	Sustancia que está constituida por un solo tipo de átomos, por lo que no pueden descomponerse por simples medios químicos
Compuestos	Indica el número de electrones que un átomo de un elemento determinado posee en su último nivel de energía
Elemento	Sustancias formados por la unión de átomos de diferentes elementos químicos en proporciones definidas

2. Complete lo siguiente, según corresponda:

- El número de _ _ _ _ _ _ _ _ _ de todos los elementos en estado libre es _ _ _
- El número de oxidación del hidrógeno es de __ excepto en los hidruros que es de __.
- El número de oxidación del Oxigeno es de ___, excepto en los PEROXIDOS que es de __
- En la nomenclatura inorgánica existen _ _ _ sistemas distintos para nombrar los _ _ _ _ _ _ _ _ _ aplicando las reglas que establece cada uno de los sistemas.

3. Arrastre las palabras para rellenar el recuadro.

Nomenclatura Iupac		
	Este sistema aplica nombres particulares según la cantidad de estados de oxidación (valencias) que el catión posee.	

Nomenclatura Tradicional

Nomenclatura Stock

Se debe indicar el estado de oxidación (valencia) del catión presente en la fórmula y se coloca con números romanos entre paréntesis al final del nombre del compuesto

Este sistema exige que se coloquen prefijos al nombre del compuesto para indicar el número de átomos presentes en la fórmula química del compuesto

LIVEWORKSHEETS

4. Escoja la respuesta correcta.

4.1. Escoja la opción que haga referencia a las familias de los no metales.

a. Alcalinos, Alcalinos térreos, metales de transición.
b. Monovalentes, divalentes, trivalentes
c. Halógenos, Anfígenos, Nitrogenoides, Carbonoides.

Opción correcta

4.2. El estado de oxidación de los alcalinos térreos es:

a. 1
b. 2
c. 3

Opción correcta

4.3. El estado de oxidación 3+ y 4+ corresponde a los metales de valencia variable:

a. Pb,Sn,Pd,Pt
b. Ce, Pr,Bk,Tb
c. Cu, He,Ni

Opción correcta

4.4. El Manganeso (Mn) cuando trabaja con estados de oxidación _____ actúa como metal. Pero cuando trabaja con estados de oxidación _____actúa como no metal.

a. +2, +3 / +4, +6, +7
b. +2 y +4 / +5, +6
c. +1 y +2 / +6, +7

Opción correcta

5. Complete el siguiente crucigrama.

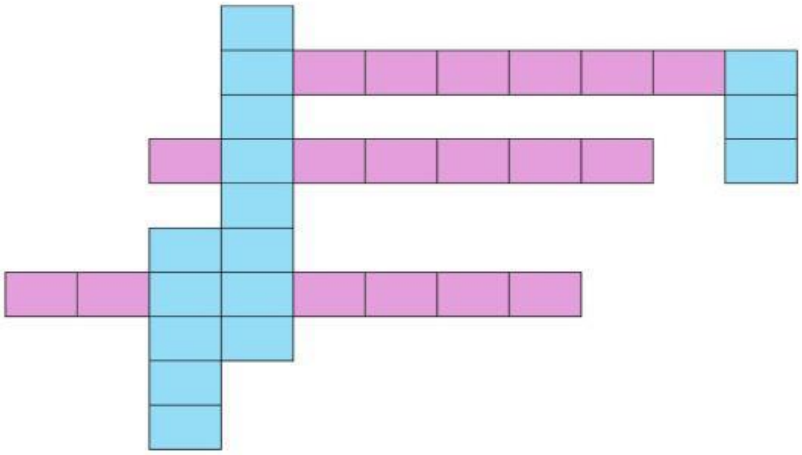
Horizontal:

1. Es el tercer elemento más abundante en la corteza terrestre, pertenece a la familia de los metales trivalentes.
2. Notación de una o dos letras que representa un elemento químico específico en la tabla periódica.
3. Indica el número de electrones que un átomo de un elemento determinado posee en su último nivel de energía

LIVEWORKSHEETS

Vertical:

1. Los metales tienen valencias positivas, por lo tanto, actúan como
2. Elemento químico que pertenece a las no metales, específicamente a los halógenos, es un gas diatómico de color amarillo verdoso.
3. Elemento químico que pertenece a los metales de valencia variable, su color es amarillo brillante en su estado puro.





LIVEWORKSHEETS