

PROPÓSITO:

Comprender la importancia de la función química óxido y que dependiendo de la unión del oxígeno con un metal o no metal se clasifican en ácidos y bases.

MOTIVACIÓN:

Los **óxidos** se utilizan en la industria para elaborar colorantes como masillas, para producir fertilizantes que combatan problemas de acidez en los suelos como el **Oxido** de Calcio, **Oxido** de Magnesio. -**Oxido** de Hierro (II) - FeO - Empleado como material colorante. Los **óxidos** causan también grandes impactos ambientales al ambiente: El gas de mayor influencia es dióxido de carbono (CO₂) Forma parte natural del aire. Está en un 76%. Es fijado por la fotosíntesis de las plantas incorporándolo a la materia orgánica e inyectándolo al subsuelo.

EXPLICACIÓN:

El **Oxido** es un compuesto inorgánico que se forma al unir algún elemento químico con Oxígeno. Los **óxidos** se clasifican en dos grupos: **Óxidos** Básicos y **Óxidos** Ácidos. Los **óxidos** son compuestos binarios formados por la combinación del oxígeno con un elemento químico.

Los **óxidos básicos** se forman por la combinación de un metal y el oxígeno. Al agregarse agua, forman hidróxidos **básicos**. Los **óxidos ácidos** derivan de un no metal y el oxígeno. Con el agua, forman oxácidos o Hidróxidos.

clasificación de óxidos

CLASIFICACION DE OXIDOS

Los óxidos son compuestos binarios formados por elemento +oxígeno, ejemplo:

SO₃. Los óxidos se clasifican de la siguiente manera

Óxidos básicos y óxidos ácidos.

OXIDOS BASICOS: Son compuestos químicos donde el elemento es un metal acompañado de oxígeno

OXIDOS ACIDOS: Los óxidos ácidos son compuestos químicos donde el elemento es un no metal acompañado de oxígeno.

FORMULACION DE OXIDOS

Para la formulación de óxidos se realiza por medio de la REGLA DEL ASPA, esta regla consiste en que el número de oxidación del oxígeno pasa al elemento como número de átomo y viceversa ejemplo: tenemos el hierro con número de oxidación tres (FE³) y el oxígeno con número de oxidación dos

(O²) al aplicar la regla del aspa obtendremos lo siguiente (FE₂O₃).

NOMENCLATURA DE OXIDOS

NOMENCLATURA MODERNA: Para nombrar los óxidos se coloca la palabra OXIDOS seguido del nombre del elemento

y a continuación con números romanos el número de oxidación del elemento

Fe₂O₃=Oxido de hierro(III)

EJERCICIOS:

Retroalimentación de la función hidruro y ácido hidrácido según ejercicios planteados por la maestra en el aula virtual.

Definir que es la función óxido y sus clases, escribir la importancia en nuestro diario vivir, realizar 5 ejemplos de cada uno con su nomenclatura.

EVALUACIÓN:

Realizar el taller referente a la función óxido ácidos y básicos que la maestra le indica en el aula

virtual.

BIBLIOGRAFÍA: