PROPÓSITO:

Comprender la importancia de la funcion quimica oxido y que dependiendo de la unión del oxigeno con un metal o no metal se clasifican en acidos 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 oxidos son compuestos binarios formados por elemento +oxigeno, 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 oxigeno
OXIDOS ACIDOS: Los óxidos ácidos son compuestos químicos donde el elemento es un no metal acompañado de oxigeno.
FORMULACION DE OXIDOS
Para la formulación de óxidos se realiza por medio de la REGLA DEL ASPA ,esta regla consiste en que el numero de oxidación del oxigeno pasa al elemento como numero de átomo y viceversa
ejemplo: tenemos el hierro con numero de oxidación tres (FE3) y el oxigeno con numero 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 numero de oxidación del elemento
Fe2O3=Oxido de hierro(III)

EJERCICIOS:

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

Definir que es la función oxido 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 funcion oxido acidos y basicos que la maestra le indica en el aula

virtual.

BIBLIOGRAFÍA: