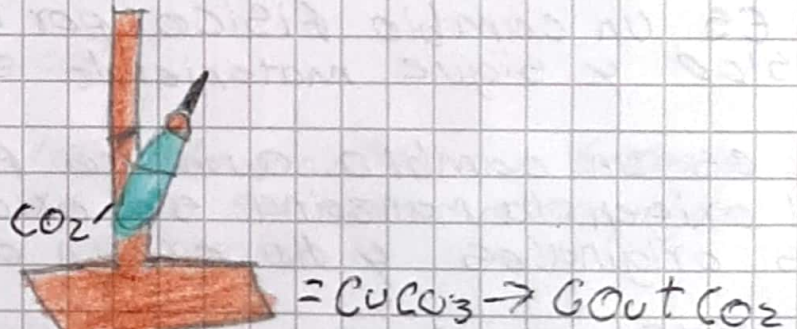
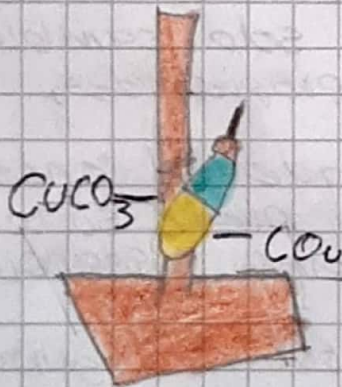
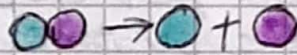
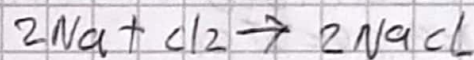
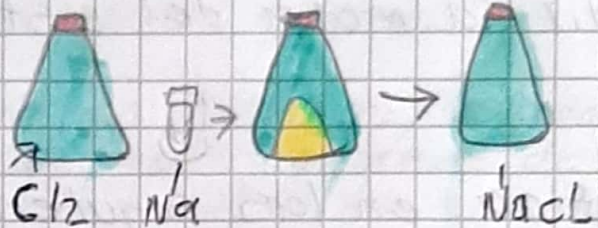
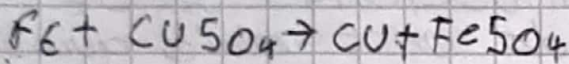
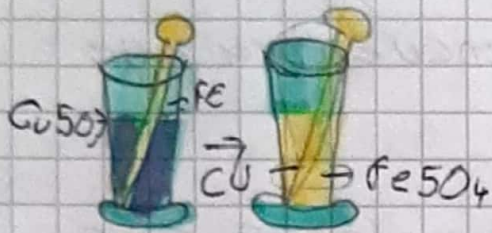


CLASIFICACION DE LAS REACCIONES QUIMICAS

EJERCICIOS: Realice una infografía de la clasificación de la reacciones químicas



Evaluación

1 Realice mediante un mapa conceptual los tipos de reacción químicas: síntesis, análisis, simple sustitución o desplazamiento y doble sustitución

LOS TIPOS DE REACCION QUIMICA

Sintesis

OCCURRE cuando dos o mas reactivos forman un solo producto; generalmente se libera calor. las reacciones de sintesis se producen compuesto quimicos a partir de sustancias mas simples o elementales

Analisis

Se clasifican por la energia que requieren o liberan. bien por el proceso a que se someten los reactivos. Si una reaccion libera energia se llama reaccion exotermica

Sustitucion Simple

ES una reaccion en la que un elemento se sustituye por otro dentro un compuesto

Doble situacion

En esta reaccion hay dos centros de reaccion que intercambian uno de sus sustituyentes. estas reacciones son frecuentes en la quimica de los hidruros y halogenuros

2 ¿Que es un oxido? como se forma el oxido de un clavo?

Un oxido es un compuesto quimico, formado por al menos un atomo de oxigeno y un atomo de algun otro elemento. El atomo de oxigeno normalmente presenta un estado de oxidacion

• Para formar oxido de hierro. Durante esta reaccion quimica los atomos de hierro pierden electrones a los atomos de oxigeno. A esa transferencia se le llama oxidacion. En el proceso los atomos estan unidos entre si

3 Explique la clasificacion de los compuestos quimicos inorganicos: oxido, hidruros, acidos y sales

Oxidos: Son compuestos formados por la union del oxigeno o con algun elemento metalico. Oxidos acidos de la tabla periodica

hidruros: son compuestos resultantes de la union de un elemento quimico

Acido: es un compuesto de hidrogen y uno o mas elementos que, cuando se disuelve en agua u otro disolvente, se rompe o disocia, produciendo iones hidrogeno

Sal: es un compuesto quimico formado por cationes enlazado a aniones mediante un enlace ionico. Son el producto tipico de una reaccion quimica entre una base y un acido, donde la base proporciona el cation y el acido el anion

4 En que consiste las reacciones de neutralizacion

Una Reaccion quimica o reacciones neutralizacio es una reaccion quimica que ocurre entre acido clorhidrico y una base, el hidroxido de sodio produciendo la sal, cloruro de sodio o sal comun

5 Como nombrar los compuestos químicos inorgánicos

Nombre genérico + "de" + nombre del elemento específico
+ el estado de oxidación