

Materia: Química 2



Practica 1 fuego, frio y explosión de color

Nombre del profe: Aldrin de Jesus Maldonado

Integrantes del equipo:

Estefany Yaquelin Espinoza Pérez

Camila Pérez García

Deysi Paola Alfaro zamorano

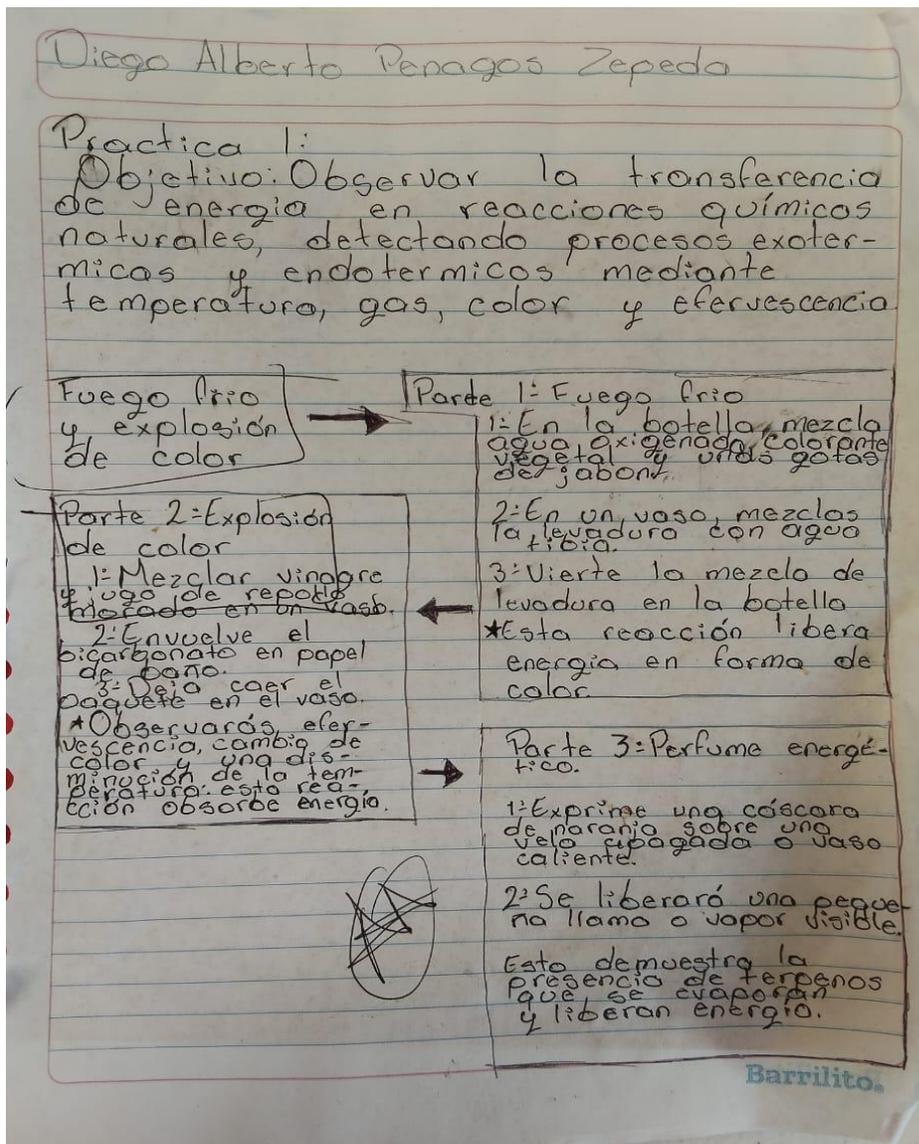
Henry Caleb Sánchez calvo

Objetivo.

Observar la transferencia de energía en reacciones químicas naturales, detectando procesos exotérmicos y endotérmicos mediante temperatura, gas, color y efervescencia.

Introducción

en esta practica vimos sobre tres tipos de reacciones en la cual la primera parte lleva el nombre de fuego frio en esta parte vimos una reacción de tipo exotérmica es reacción libera energía en forma de calor para llegar a esto utilizamos agua oxigenada y gotas de jabón se mezclo en una botella se introdujo levadura en la botella y se observó espuma caliente. En la segunda parte se observo una reacción endotérmica en la cual se utilizo estos materiales : vinagre y jugo de repollo morado en la cual se mezclo en un vaso después se envolvió en papel de baño bicarbonato y se dejo caer el paquete en el vaso donde ya estaba mezclada dicha sustancia donde se observo efervescencia, cambio de color y disminución de la temperatura esta reacción absorbió energía. En la parte 3 llamada perfume energético en la cual se utilizo lo siguiente cascara de naranja y una vela el experimento consto de exprimir una cascara de naranja sobre una vela apagada se observo un vapor visible o una pequeña llama y esto demostró la presencia de terpenos que se evaporan y liberan energía.



Discusión

- ¿Qué reacciones liberaron energía?

La exotérmica parte 1 fuego frio y parte 3 perfume energético

¿Cuáles la absorbieron

explosión de color reacción endotérmica

¿Cómo se identificaron los cambios de energía?-

Por la reacción que tuvo al combinar los elementos

¿Qué indicios visuales o térmicos se observaron?-

El cambio de color y el aumento de sustancia y cambio de temperatura

¿Cuál fue la más impactante para el equipo y por que?

El de fuego frio reacción exotérmica por la reacción que tuvo y como se formo espuma de color azul

Conclusión

Las reacciones químicas naturales pueden liberar o absorber energía de formas sorprendentes y visibles, lo que demuestra que la química está presente en elementos comunes de nuestro entorno cotidiano.

Anexos

Parte 1: fuego, frio reacción exotérmica



Parte 2: explosión de color reacción endotérmica



Parte 3: perfume energético



Referencia bibliografica

Practica _energía _reacciones_ uds