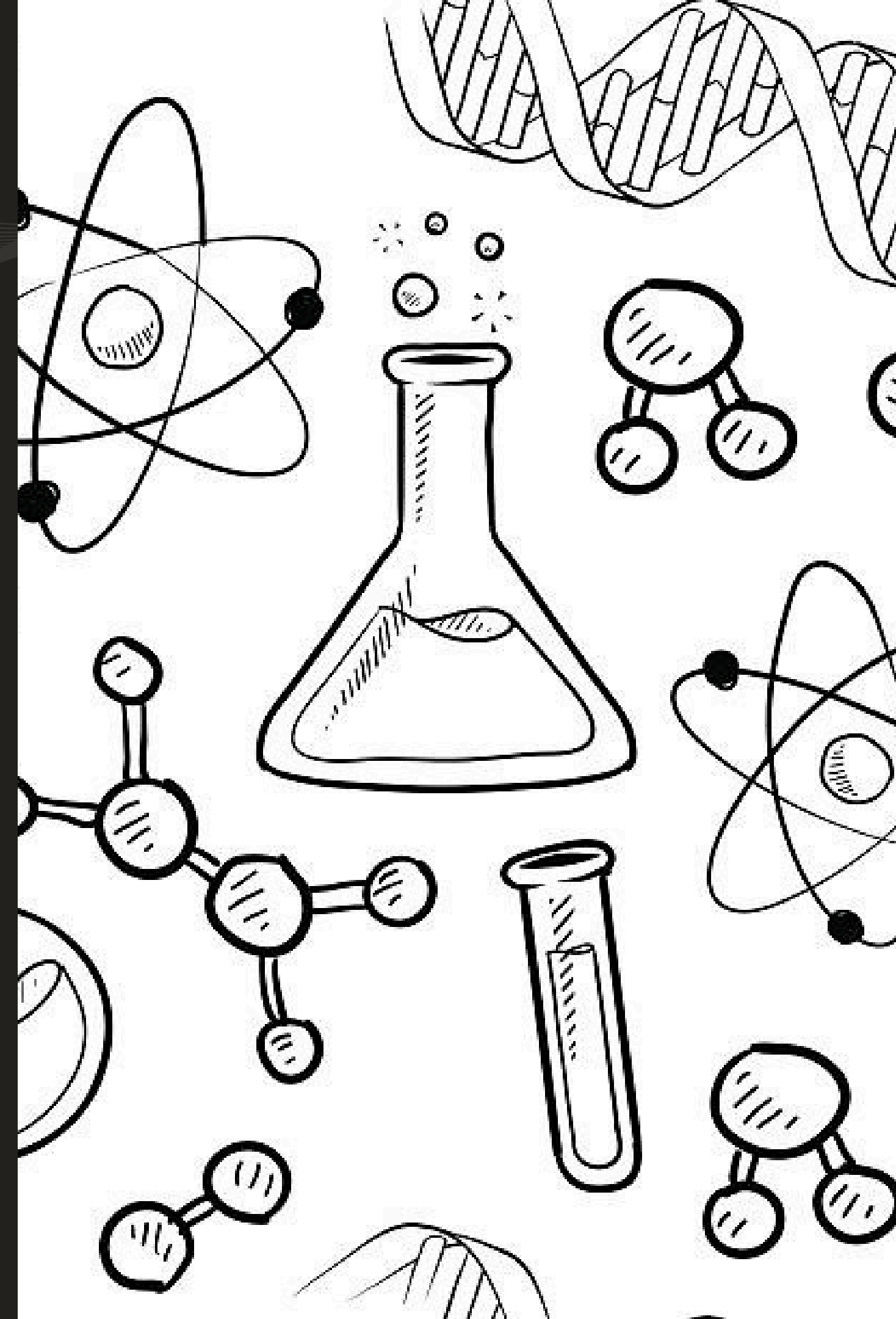




QUIMICA 3°B COLEGIO
21/5/2024 MODELO

INFORME DE LABORATORIO

integrantes: Agustín Barifusa,
Marcos Roses, Diego Martínez,
Octavio Álvarez, Gonzalo Castro
y Jorge Ontivero
Prof.: Jesica Berrotarán



Introducción

La práctica de laboratorio es como una herramienta en el aprendizaje para nosotros (los estudiantes), ya que brindan la posibilidad de entender cómo se construye el conocimiento dentro de la comunidad científica.

En este caso fuimos a aprender acerca de los sólidos, líquidos, gaseosos, etc y pudimos observar y presenciar como estos pasaban de sólido a líquido y de líquido a gaseoso. Pudimos observar también el comportamiento del yodo frente al calor.

MARCO TEÓRICO

Nuestra teoría se basó en el conocimiento que ya teníamos, ya que sabíamos lo que pasaría en la práctica pero no sabíamos cómo se vería y cómo sería el comportamiento de los hielos frente al calor sin embargo sabíamos lo que podía ocasionar y gracias a esto pudimos tener una hipótesis de lo que podría llegar a verse en la práctica.

Teniendo esto en cuenta, según lo que sabemos en esta práctica haremos que un sólido (hielo) pase a gaseoso (vapor de agua)

MATERIALES Y EQUIPOS

Los elementos que usamos durante la Practica de Laboratorio fueron:hielo,agua,yodo,sal,jeringa y azucar Entre otros elementos como vasos de Laboratorio ya incluidos en este ultimo.





aqui pueden ver una imagen ilustrativa de como deberia verse:

PROCEDIMIENTO

LOS PASOS SON LOS SIGUIENTES(incluidos los elementos usados y la cantidad que se necesita de estos):

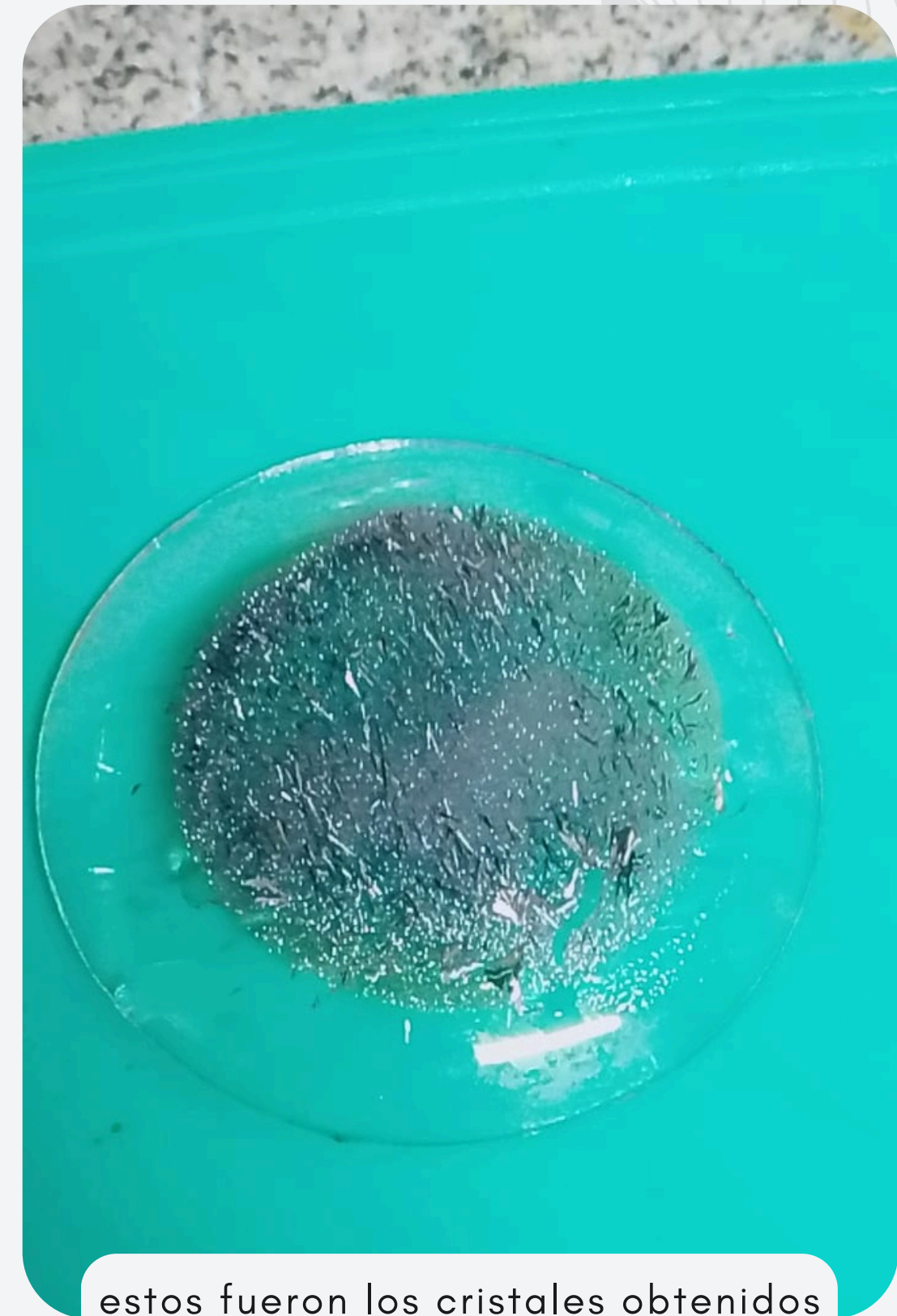
- primero llenaremos el vaso 1 con 100 mililitros de agua luego en el vaso 2 colocaremos un hielo, con las jeringas las utilizaran para comprobar si se puede llegar a sacar agua de esta poniendo el dedo en la boca de la misma y repetimos lo mismo pero llenandola de aire, luego pondremos el vaso 1 con el hielo a calentar y esperaremos a observar que pasa con este, despues pondremos yodo solido en forma de bolita dentro de un vaso y pondremos este a calentar no sin antes poner un plato que tape la entrada de el vaso y por arriba colocaremos hielo y esperaran a que este haga efecto, luego de un rato de que el yodo se evaporizara podran notar que este se cristalizó en la tapa donde se encontraba el hielo

•

RESULTADOS

el agua del vaso 2 se evaporo dejando asi el vaso sin absolutamente nada (sin embargo mientras esto pasaba se podia observar una especie de humo saliendo del vaso, y por ultimo el vaso que contenia el yodo luego de mucho tiempo pudimos observar como resultado estos cristales.

Para terminar: pudimos aprender acerca de como se ven los solidos, gaseosos y liquidos cambiando su materia por ejemplo:el hielo convirtiendose en agua evaporizada



estos fueron los cristales obtenidos
luego de la practica

PRE-LABORATORIO

2_ los riesgos pueden ser: romper algun elemento de cristal y quemarnos

3_ las tareas de escritura seran echas por Marcos roses, y las investigaciones/observaciones seran echas por Agustin, Gonzalo, Diego, Jorge y Octavio

QUÍMICA





PRACTICA DE LABORATORIO

5-en el vaso 1 hay hielo, en el vaso 2 hay 100 ml de agua. El vaso 1 se encuentra en estado solido y en el 2 vaso se encuentra en estado liquido

6_ No es un liquido porque las moléculas de la sal y el azúcar están juntas.

8_ Una está llena de agua y el otro de aire. Ambas son transparentes

9_ Jeringa llena de aire: Se vuelve más duro y sientes algo que te empuja el dedo y se devuelve a su lugar por la presión de aire.

10_ Si, fluyen con facilidad. Porque sus moléculas al estar separadas no siguen un orden por lo que se deslizan.

13_

a)_En la primera de la conclusión hicimos experimentos con sal, agua, hielo y después hicimos un experimento con el yodo

14_

1)_Los solidos al estar las particulas que lo forman juntas;debido a su fuerza de atraccion fuertes, tiene forma y volumen propio, por ello dentro de un recipiente no fluyen, observandose espacios. Por lo contrario los liquidos fluyen y los gases se expanden ocupando la forma del recipiente

a)_Helio con globo:"gaseoso" se adapta a la forma del globo y se expande

b)_Mercurio en un termometro:"liquido" Se adapta a la forma del interior del termometro y fluye

c)_ Palomitas de maiz dentro de su bolsa: "solido" no se adapta al recipiente porque tiene forma propia y deja espacios libres

d)_ Leche de una taza: "liquido" se adapta a la forma de la taza

2)_

a)_ El aire del curso: "gaseoso" ocupa todo el espacio fisico

b)_ Tabletas de vitaminas en un recipiente: "solido" puede tener la forma del recipiente pero entre ellas y las paredes del recipiente deja espacios libre

c)_ Azucar en un sobre: "solido". En este caso los solidos de menor tamaño logran acomodarse o ocupar mayor parte del recipiente pero sigue quedando espacios libres

3): Cuando comienza a aumentar la temperatura en un sólido, comienza a adquirir fuerza cinética, por lo tanto, las fuerzas de atracción comienzan a ser menores logrando que se dilaten

4)_ Los gases tienen la propiedad de expandirse y comprimir debido a sus fuerzas de atracción son muy débiles y por lo tanto, hay mayor energía cinética y sus partículas tienen un movimiento desordenado

BIBLIOGRAFIA

IMAGENES

Las imagenes fueron sacadas de Google de la famosa pagina "Pinterest".

INFORMACION

La informacion en su mayoria fue sacada de las guias proporcionadas por la profesora "Jesica Berrotarán" como SISTEMAS MATERIALES, LABORATORIO DE QUIMICA y tambien informacion de google.

