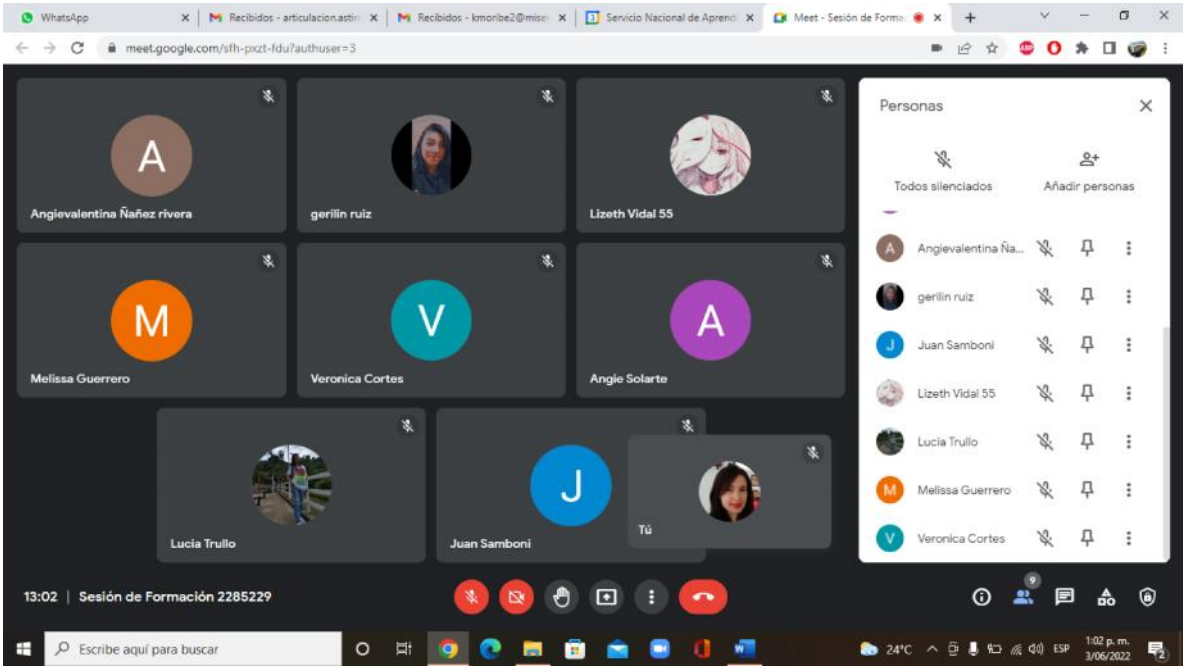
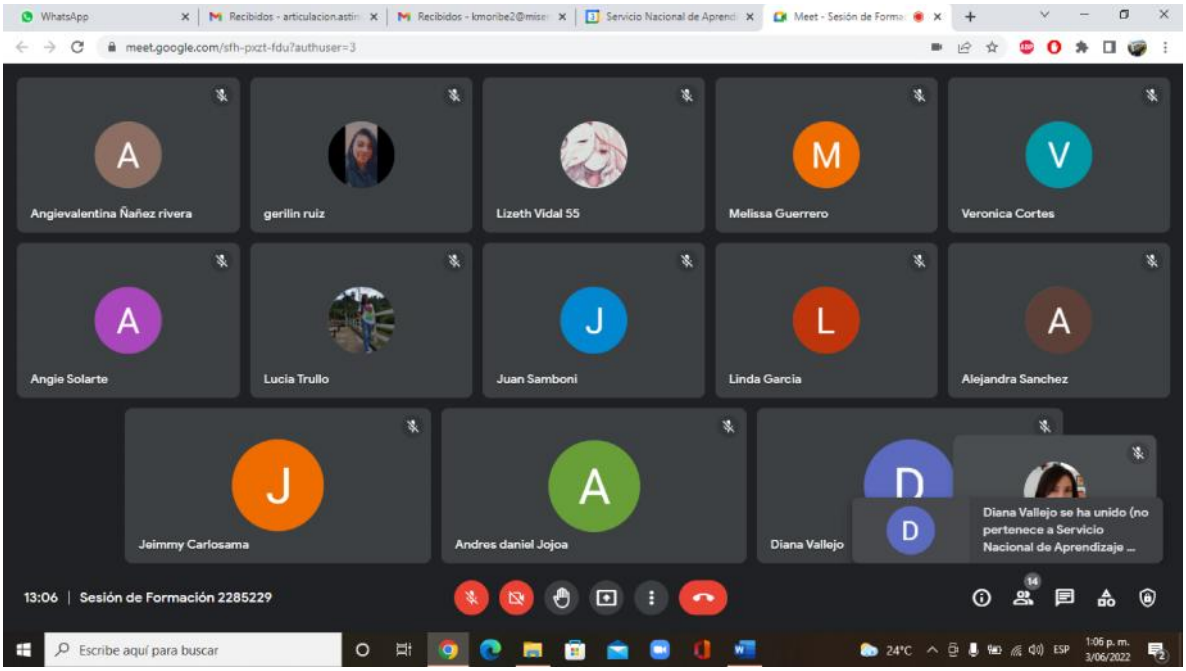
SESIÓN DE FORMACIÓN

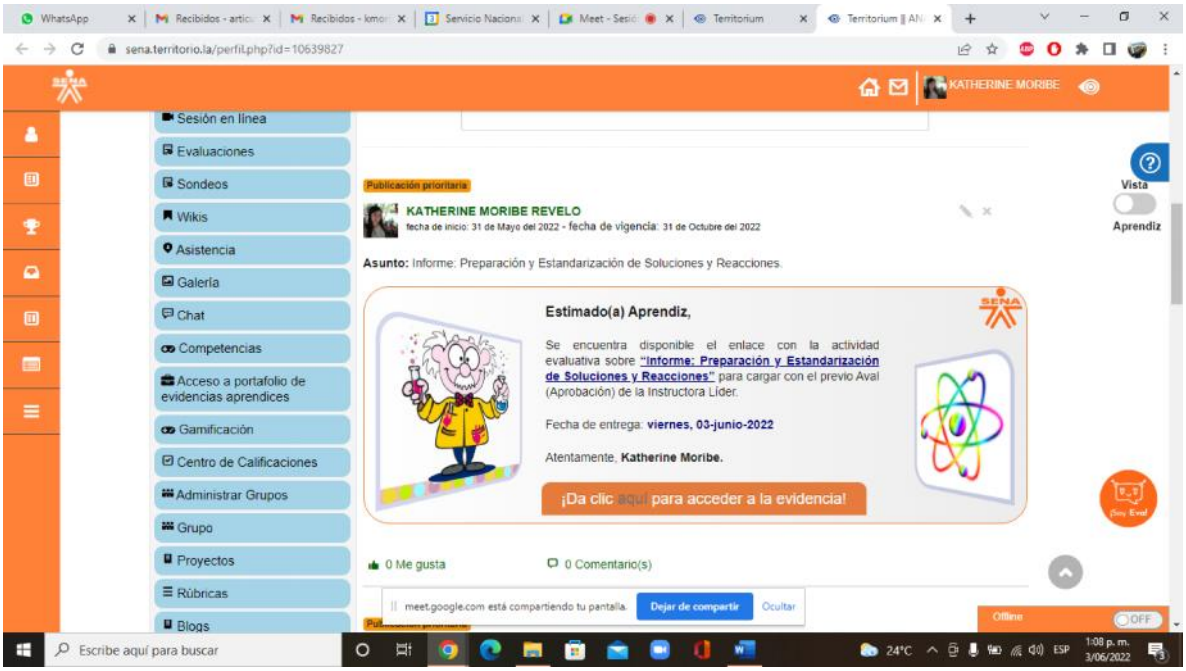
Ficha: 2285229

Fecha: viernes, 03-Junio-2022

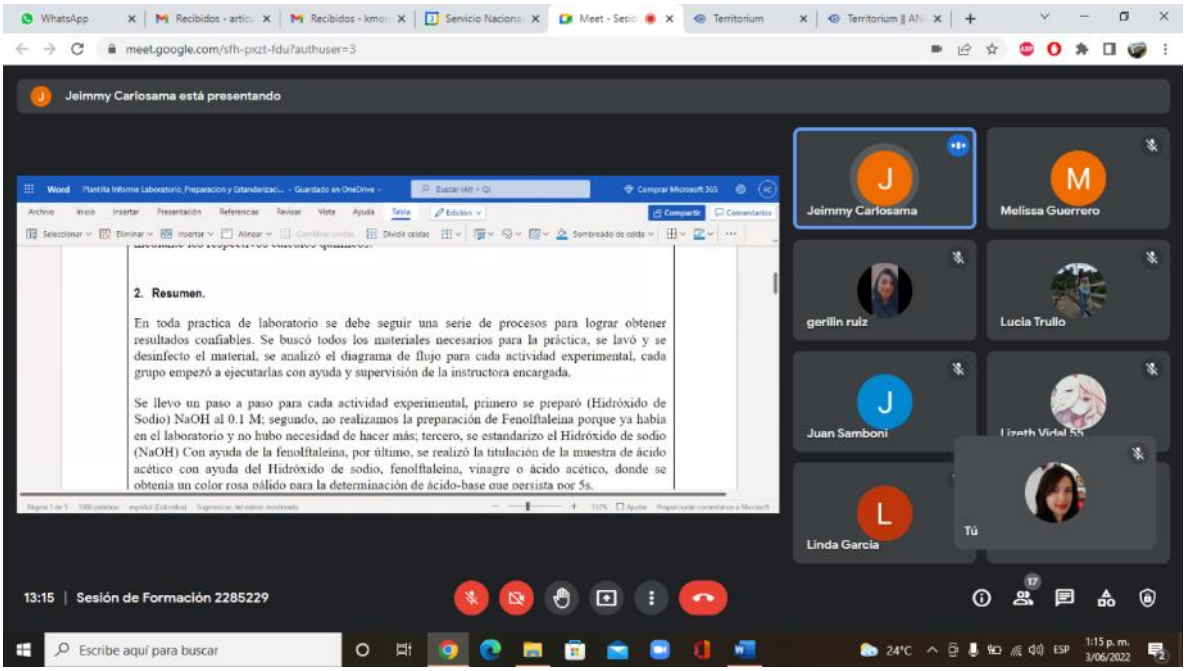
Horario: 1:00 pm a 6:00 pm

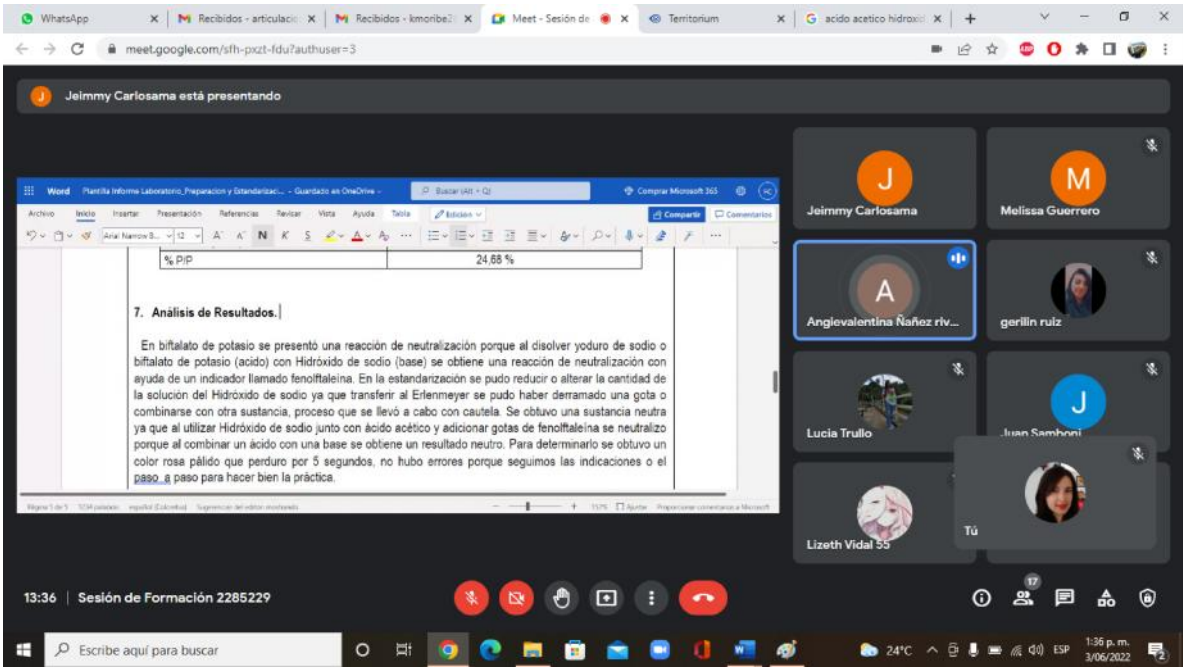


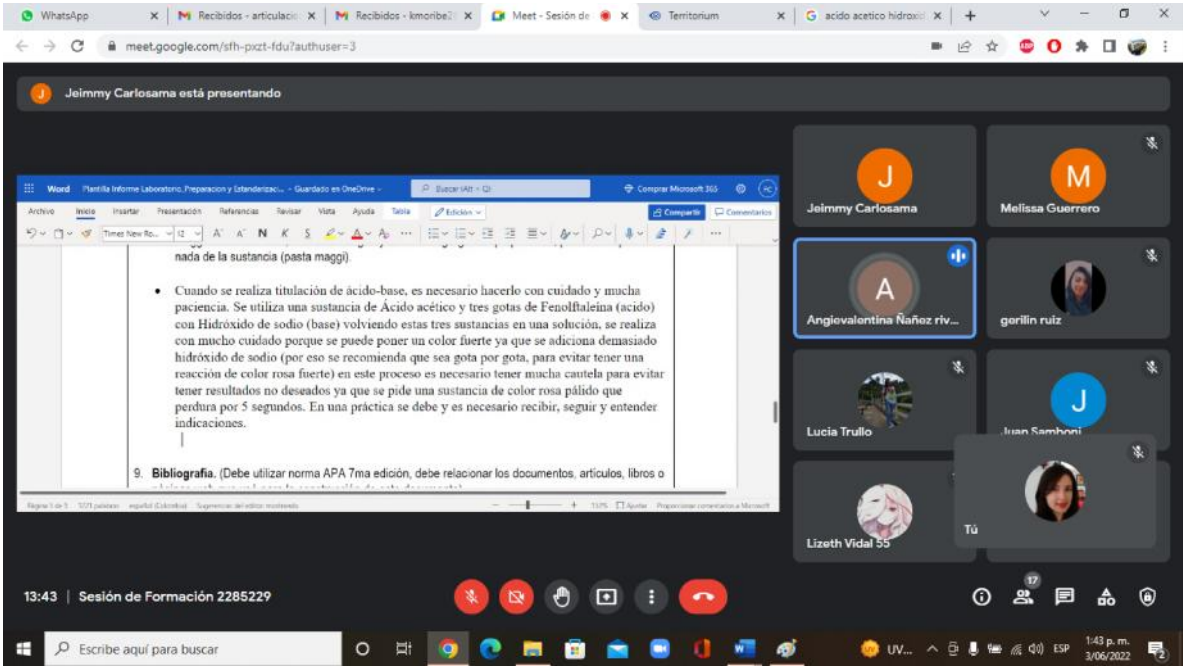


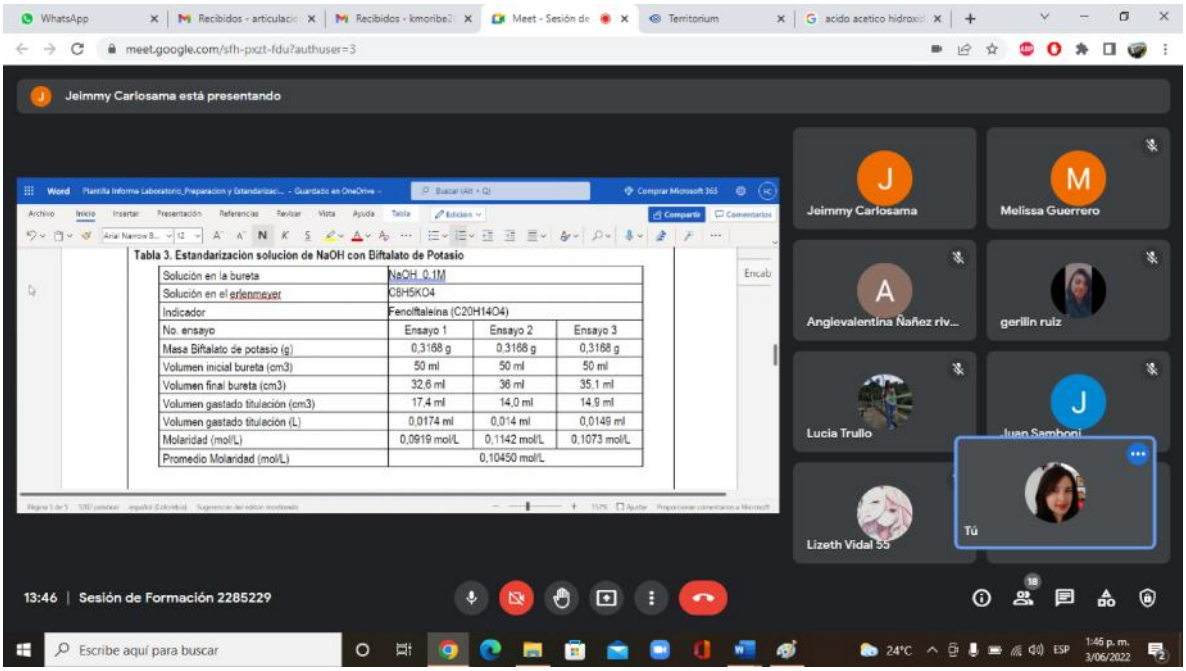


Equipo de Jeimmy Carlosama

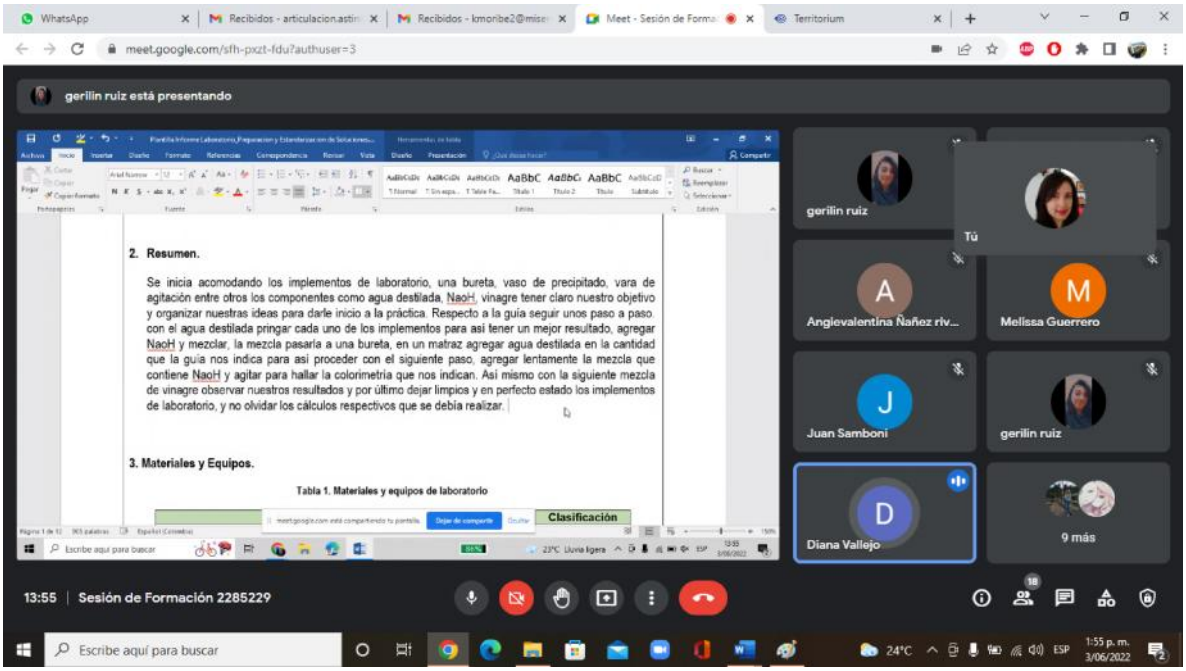


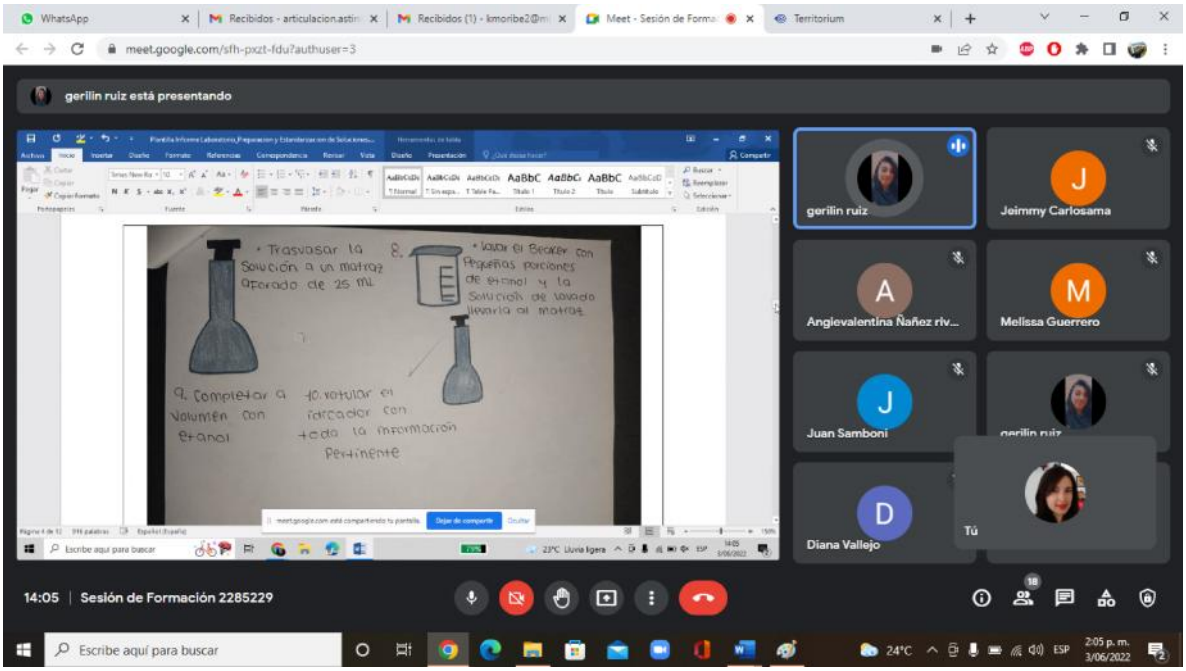

Jeimmy Carlosama está presentando
% PIP
24,68 %
7. Análisis de Resultados.
En biftalato de potasio se presentó una reacción de neutralización porque al disolver yoduro de sodio o biftalato de potasio (acido) con Hidróxido de sodio (base) se obtiene una reacción de neutralización con ayuda de un indicador llamado fenolftaleína. En la estandarización se pudo reducir o alterar la cantidad de la solución del Hidróxido de sodio ya que transferir al Erlenmeyer se pudo haber derramado una gota o combinarse con otra sustancia, proceso que se llevó a cabo con cautela. Se obtuvo una sustancia neutra ya que al utilizar Hidróxido de sodio junto con ácido acético y adicionar gotas de fenolftaleína se neutralizo porque al combinar un ácido con una base se obtiene un resultado neutro. Para determinarlo se obtuvo un color rosa pálido que perduro por 5 segundos, no hubo errores porque seguimos las indicaciones o el paso a paso para hacer bien la práctica.
Jeimmy Carlosama
Melissa Guerrero
Angievalentina Ñañez riv...
gerilin ruiz
Lucia Trullo
Juan Samboni
Lizeth Vidal 55
Tú
13:36 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
24°C
ESP
1:36 p. m.
3/06/2022

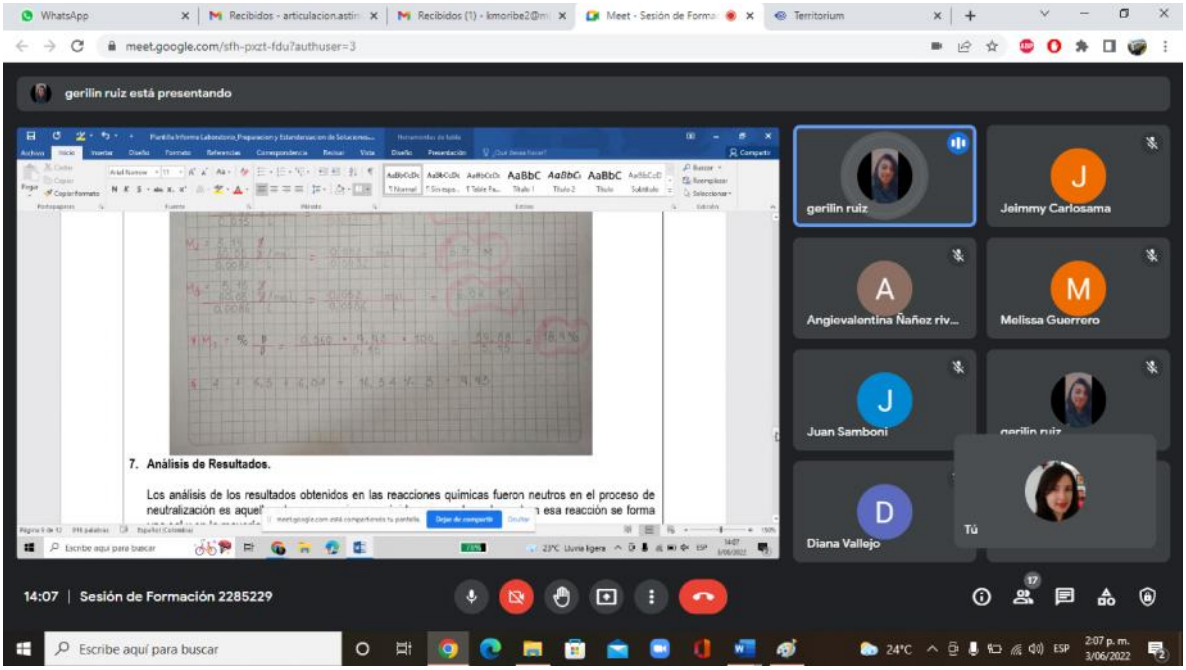

Jeimmy Carlosama está presentando
nada de la sustancia (pasta maggi).
Cuando se realiza titulación de ácido-base, es necesario hacerlo con cuidado y mucha paciencia. Se utiliza una sustancia de Ácido acético y tres gotas de Fenolftaleína (acido) con Hidróxido de sodio (base) volviendo estas tres sustancias en una solución, se realiza con mucho cuidado porque se puede poner un color fuerte ya que se adiciona demasiado hidróxido de sodio (por eso se recomienda que sea gota por gota, para evitar tener una reacción de color rosa fuerte) en este proceso es necesario tener mucha cautela para evitar tener resultados no deseados ya que se pide una sustancia de color rosa pálido que perdura por 5 segundos. En una práctica se debe y es necesario recibir, seguir y entender indicaciones.
9. Bibliografía. (Debe utilizar norma APA 7ma edición, debe relacionar los documentos, artículos, libros o
Jeimmy Carlosama
Melissa Guerrero
Angievalentina Ñañez riv...
gerilin ruiz
Lucia Trullo
Juan Samboni
Lizeth Vidal 55
Tú
13:43 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
ESP
1:43 p. m.
3/06/2022

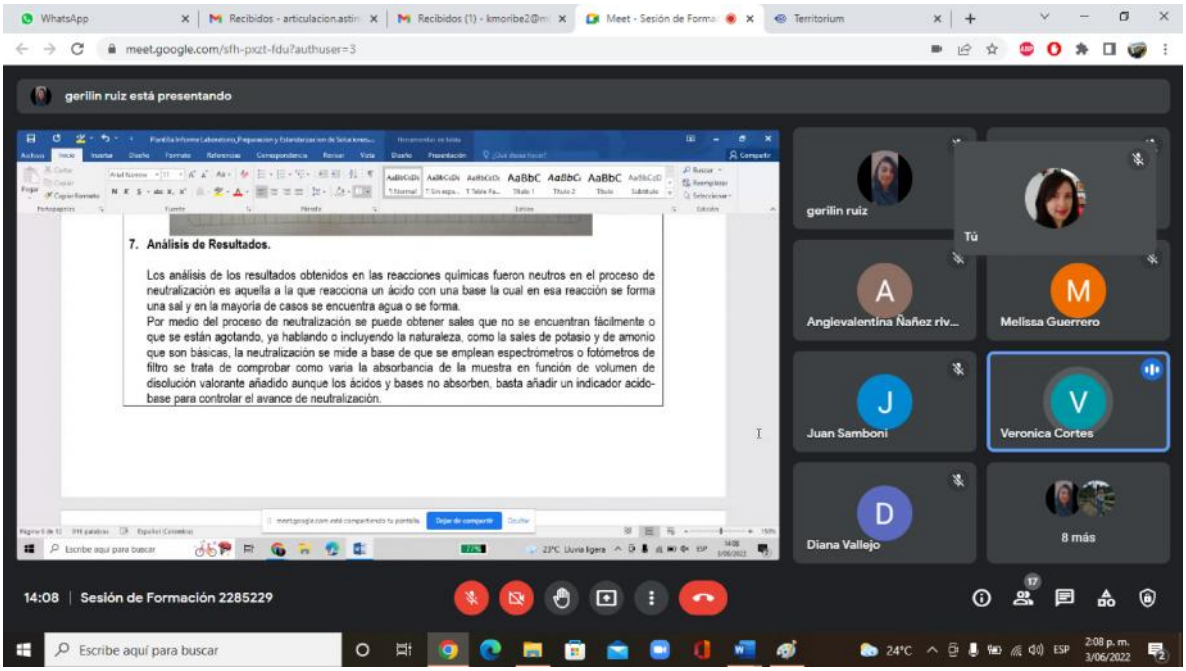


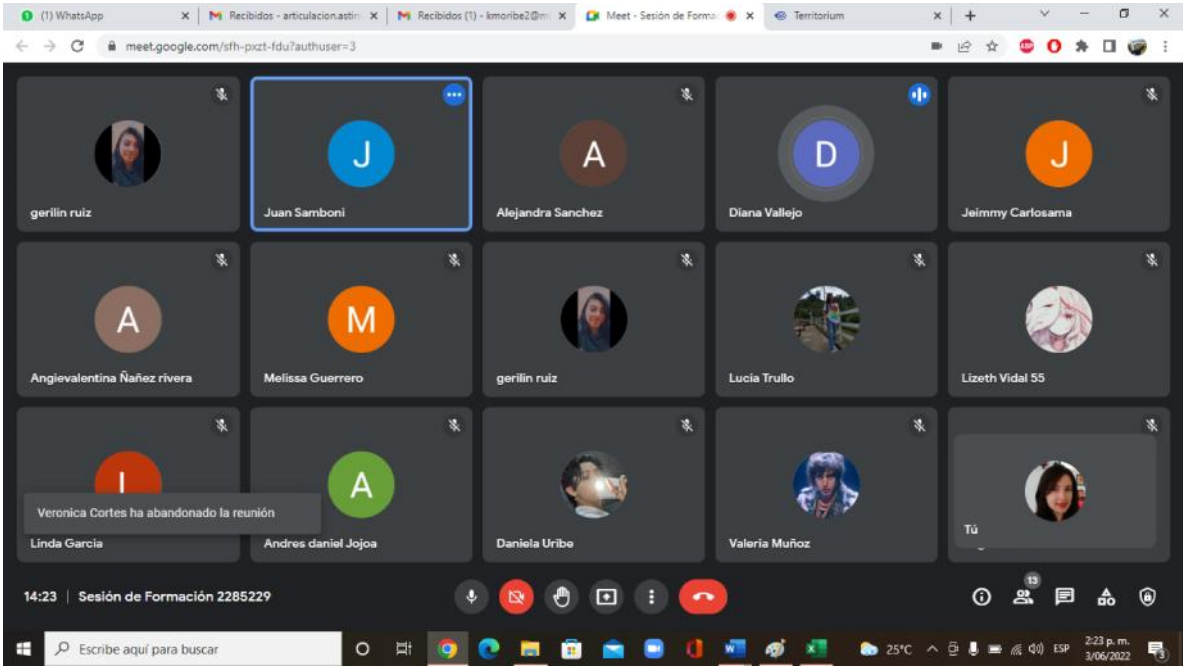
Equipo de Gerilin Ruiz

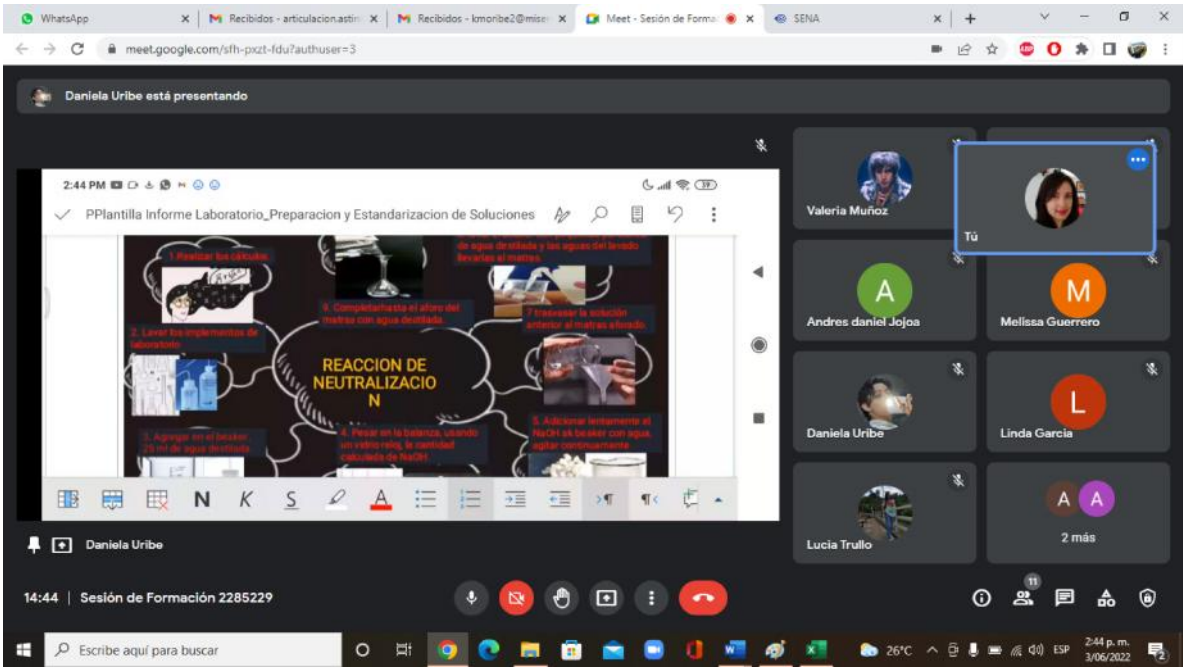


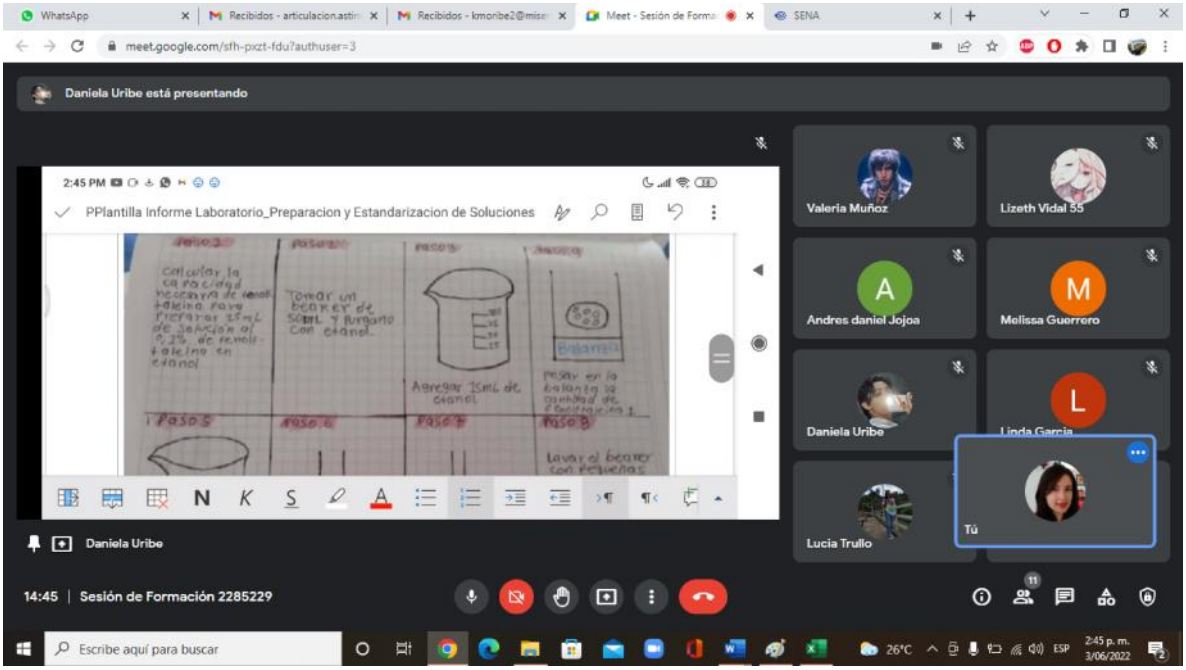

gerilin ruiz está presentando
• Trasvasar la Solución a un matraz aforado de 25 ml
• lavar el Beaker con pequeñas porciones de etanol y la solución de lavado llevarla al matraz
9. Completar a Volumen con Etanol
10. rotular el frasco con toda la información pertinente
gerilin ruiz
Jeimmy Carlosama
Angievalentina Ñañez riv...
Melissa Guerrero
Juan Samboni
Diana Vallejo
Tú
14:05 | Sesión de Formación 2285229

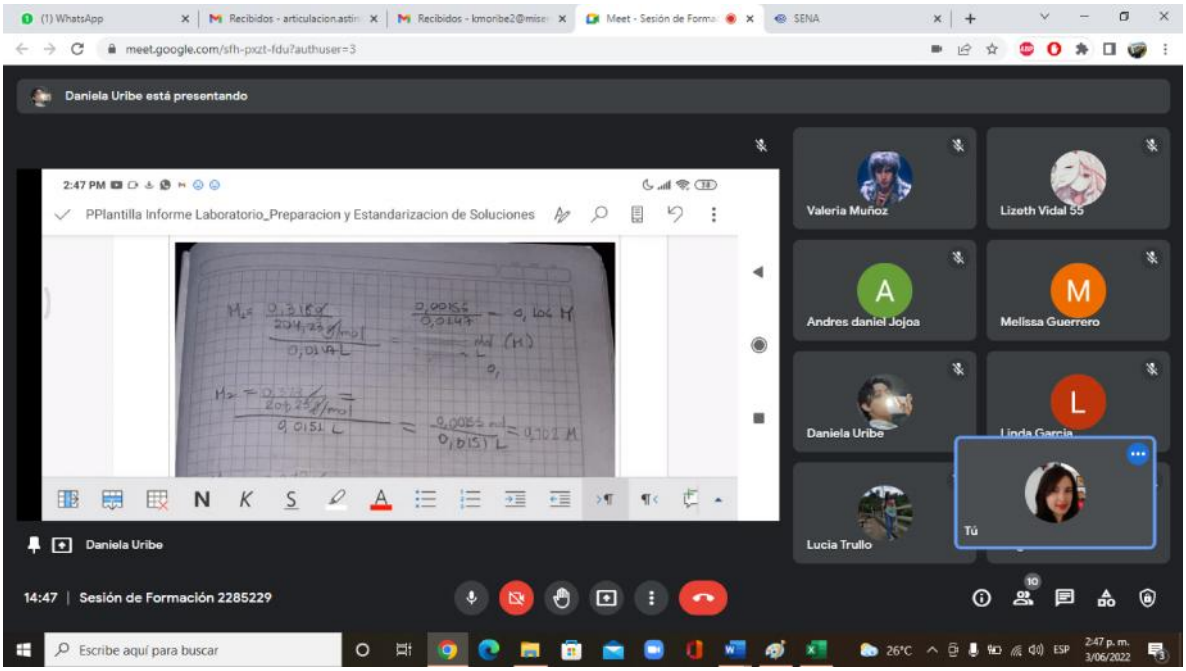

gerilin ruiz está presentando
7. Análisis de Resultados.
Los análisis de los resultados obtenidos en las reacciones químicas fueron neutros en el proceso de neutralización es aquel
esa reacción se forma
gerilin ruiz
Jeimmy Carlosama
Angievalentina Ñañez riv...
Melissa Guerrero
Juan Samboni
Diana Vallejo
Tú
14:07 | Sesión de Formación 2285229

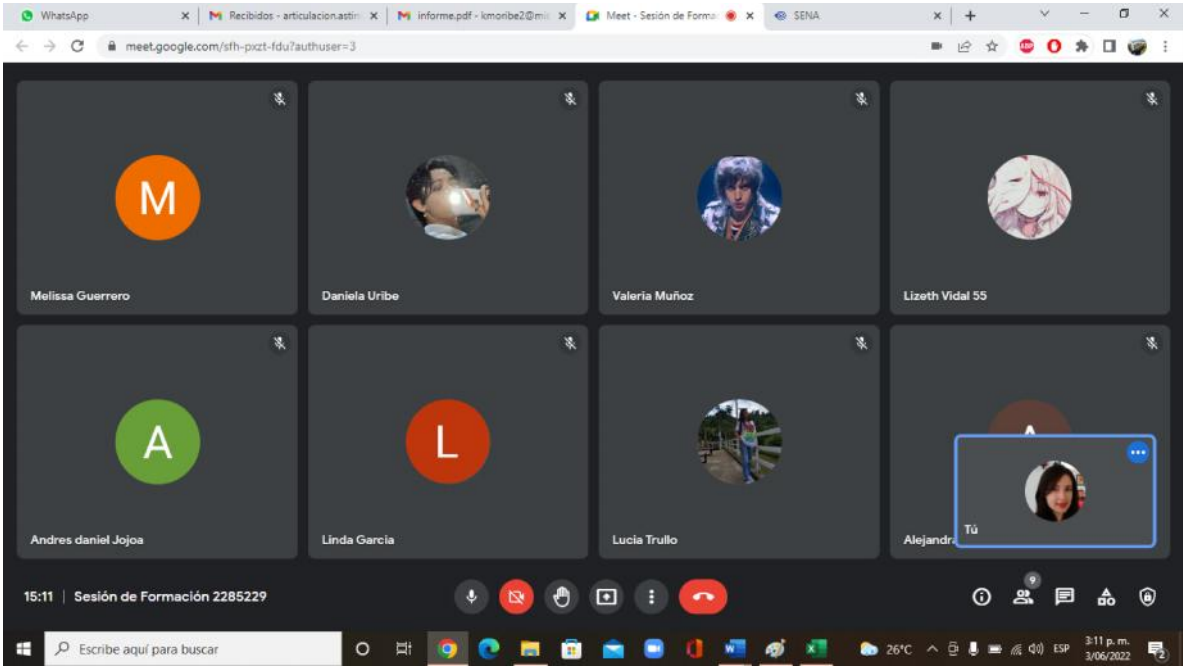

gerilin ruiz está presentando
7. Análisis de Resultados.
Los análisis de los resultados obtenidos en las reacciones químicas fueron neutros en el proceso de neutralización es aquella a la que reacciona un ácido con una base la cual en esa reacción se forma una sal y en la mayoría de casos se encuentra agua o se forma.
Por medio del proceso de neutralización se puede obtener sales que no se encuentran fácilmente o que se están agotando, ya hablando o incluyendo la naturaleza, como la sales de potasio y de amonio que son básicas, la neutralización se mide a base de que se emplean espectrómetros o fotómetros de filtro se trata de comprobar como varia la absorbancia de la muestra en función de volumen de disolución valorante añadido aunque los ácidos y bases no absorben, basta añadir un indicador acido-base para controlar el avance de neutralización.
gerilin ruiz
Tú
Angievalentina Ñañez riv...
Melissa Guerrero
Juan Samboni
Veronica Cortes
Diana Vallejo
8 más
14:08 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
24°C
ESP
2:08 p. m.
3/06/2022


gerilin ruiz
Juan Samboni
Alejandra Sanchez
Diana Vallejo
Jeimmy Carlosama
Angievalentina Ñañez rivera
Melissa Guerrero
gerilin ruiz
Lucia Trullo
Lizeth Vidal 55
Veronica Cortes ha abandonado la reunión
Linda Garcia
Andres daniel Jojoa
Daniela Uribe
Valeria Muñoz
Tú
14:23 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
25°C
ESP
2:23 p. m.
3/06/2022

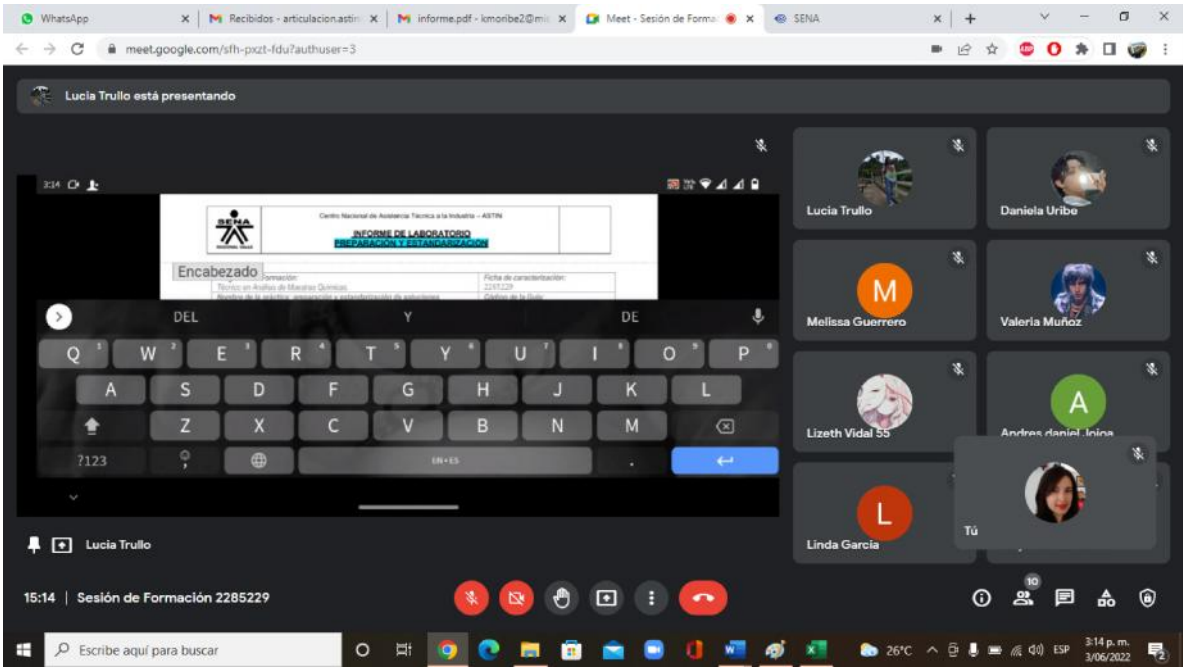

Daniela Uribe está presentando
PPlantilla Informe Laboratorio_Preparacion y Estandarizacion de Soluciones
REACCION DE NEUTRALIZACIO N
Valeria Muñoz
Tú
Andres daniel Jojoa
Melissa Guerrero
Daniela Uribe
Linda Garcia
Lucia Trullo
2 más
Daniela Uribe
14:44 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
2:44 p. m.
3/06/2022

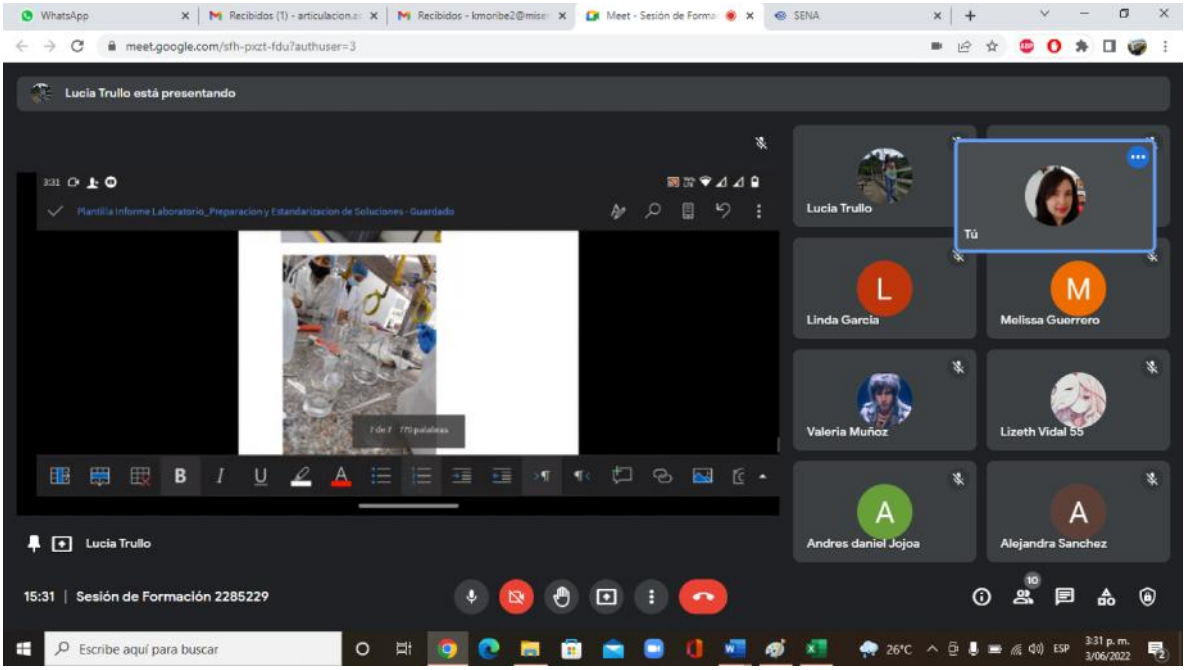

Daniela Uribe está presentando
PPlantilla Informe Laboratorio_Preparacion y Estandarizacion de Soluciones
Valeria Muñoz
Lizeth Vidal 55
Andres daniel Jojoa
Melissa Guerrero
Daniela Uribe
Linda Garcia
Lucia Trullo
Tú
Daniela Uribe
14:45 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
2:45 p. m.
3/06/2022

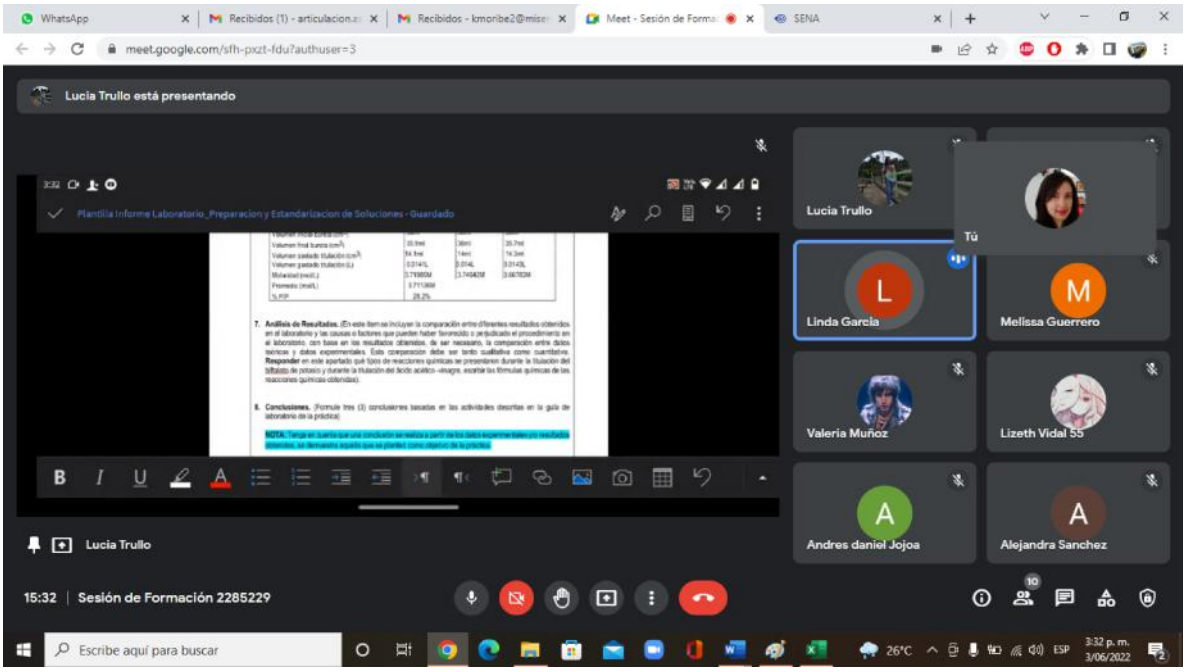


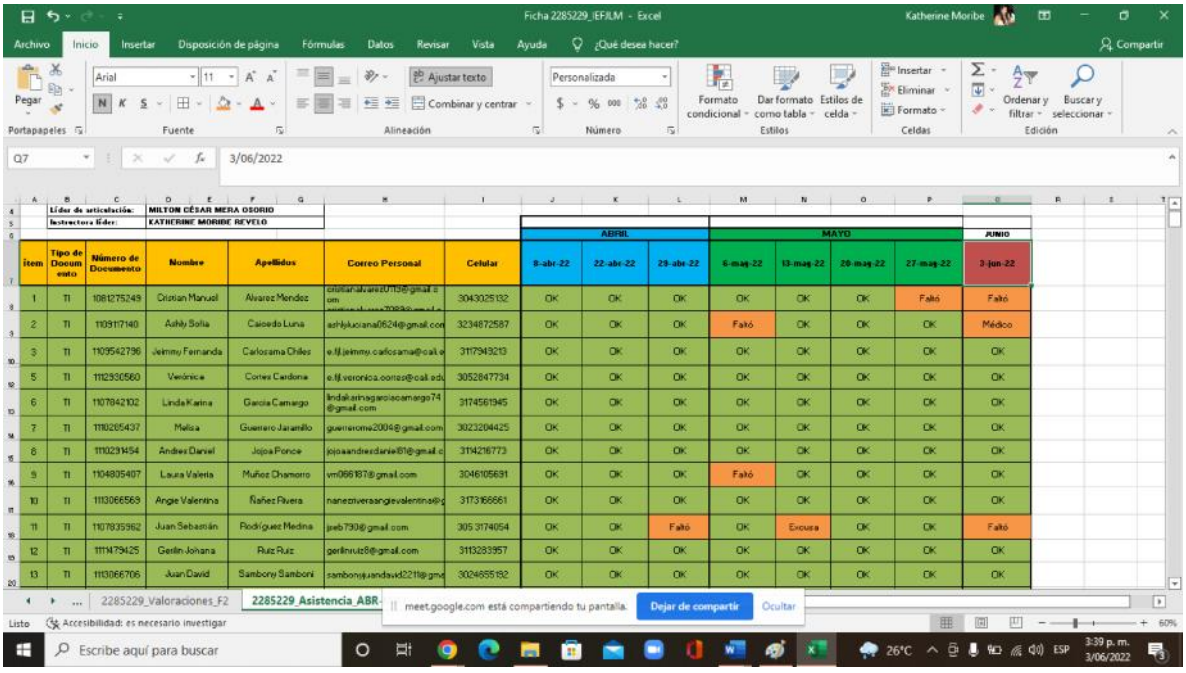


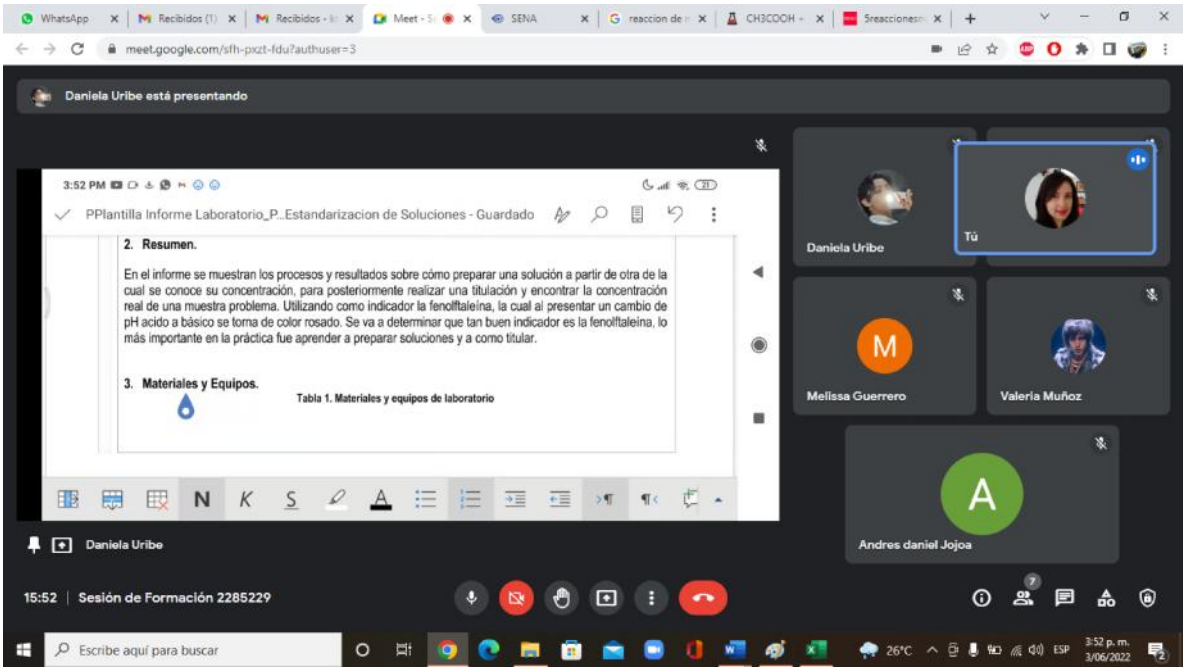
Equipo de Lucia Trullo

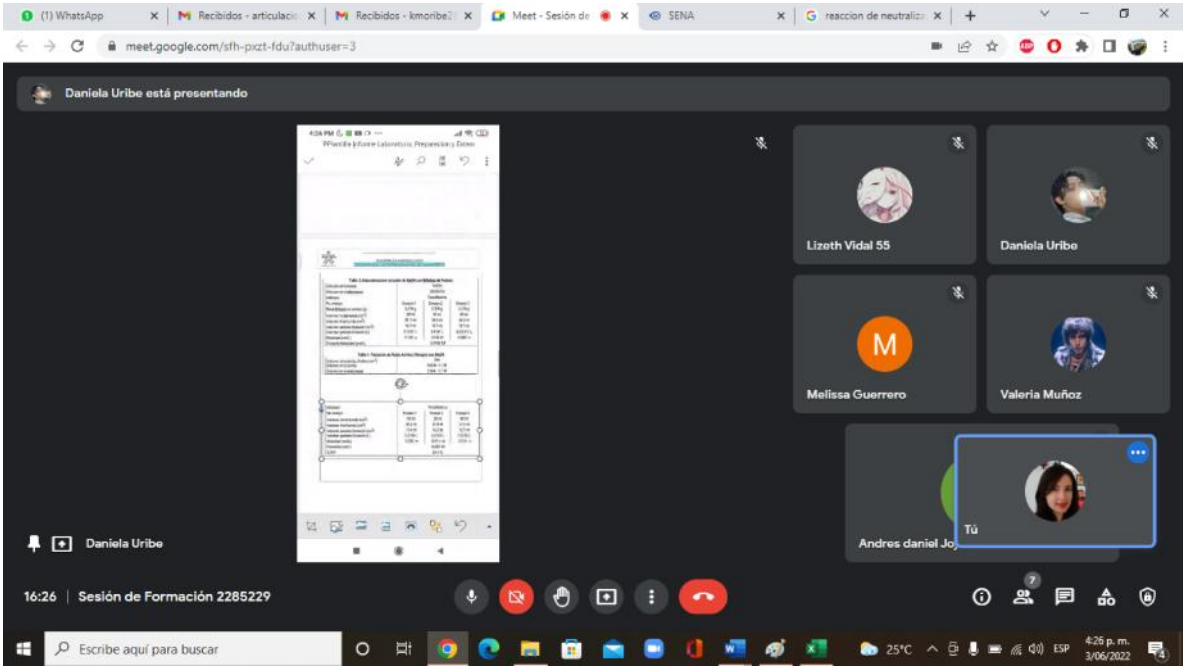

Lucia Trullo está presentando
INFORME DE LABORATORIO
PREPARACIÓN Y ESTANDARIZACIÓN
Encabezado
Lucia Trullo
Daniela Uribe
Melissa Guerrero
Valeria Muñoz
Lizeth Vidal 55
Linda Garcia
Tú
Lucia Trullo
15:14 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar

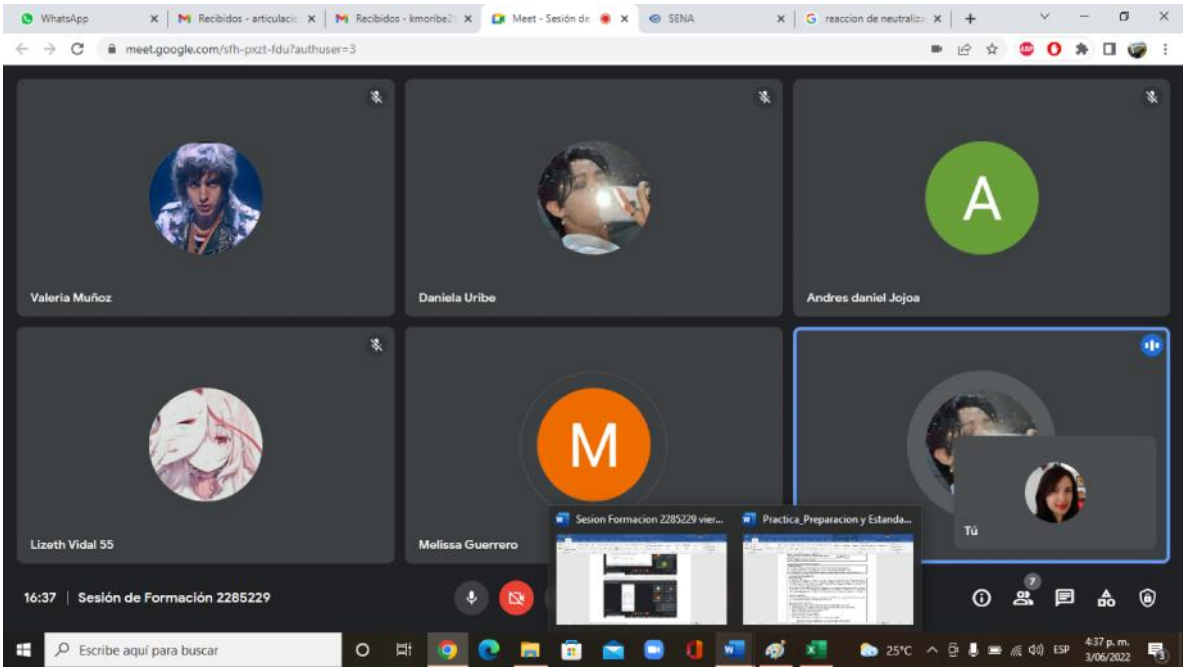

Lucia Trullo está presentando
Plantilla Informe Laboratorio_Preparacion y Estandarizacion de Soluciones - Guardado
Lucia Trullo
Tú
Linda Garcia
Melissa Guerrero
Valeria Muñoz
Lizeth Vidal 55
Andres daniel Jojoa
Alejandra Sanchez
Lucia Trullo
15:31 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar


Lucia Trullo está presentando
Lucia Trullo
Tú
Linda Garcia
Melissa Guerrero
Valeria Muñoz
Lizeth Vidal 55
Andres daniel Jojoa
Alejandra Sanchez
15:32 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar


Ficha 2285229_IEFILM - Excel
Katherine Moribe
Líder de articulación: MILTON CÉSAR MERA OSORIO
Instructora líder: KATHERINE MORIBE REVELO
ABRIL
MAYO
JUNIO
Ítem | Tipo de Documento | Número de Documento | Nombre | Apellidos | Correo Personal | Celular | 8-abr-22 | 22-abr-22 | 29-abr-22 | 6-may-22 | 13-may-22 | 20-may-22 | 27-may-22 | 3-jun-22
1 | TI | 1081275249 | Cristian Manuel | Alvarez Mendez | 3043025132 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | Falló | Falló
2 | TI | 1109117140 | Ashly Sofia | Caicedo Luna | 3234872587 | OK | OK | OK | Falló | OK | OK | OK | Médico
3 | TI | 1109542796 | Jeimmy Fernanda | Carlosama Chiles | 3117943213 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
5 | TI | 1112930560 | Verónica | Cortes Cardona | 3052847734 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
6 | TI | 1107842102 | Linda Karina | Garcia Camargo | 3174561945 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
7 | TI | 1110265437 | Melisa | Guerrero Jaramillo | 3023204425 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
8 | TI | 1110231454 | Andres Darvel | Jojoa Ponce | 3114216773 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
9 | TI | 1104805407 | Laura Valeria | Muñoz Chamorro | 3046105631 | OK | OK | OK | Falló | OK | OK | OK | OK
10 | TI | 1113066569 | Angie Valentina | Ñañez Rivera | 3173166661 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
11 | TI | 1107835562 | Juan Sebastián | Rodríguez Medina | 305 3174054 | OK | OK | Falló | OK | Excusa | OK | OK | Falló
12 | TI | 1111479425 | Gerlin Johana | Ruiz Ruiz | 3113283957 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
13 | TI | 1113066706 | Juan David | Sambony Samboni | 3024655192 | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK | OK
2285229_Valoraciones_F2
2285229_Asistencia_ABR
meet.google.com está compartiendo tu pantalla.
Dejar de compartir
Ocultar
Escribe aquí para buscar


meet.google.com/sfh-pxzt-fdu?authuser=3
Daniela Uribe está presentando
3:52 PM
PPlantilla Informe Laboratorio_P..Estandarizacion de Soluciones - Guardado
2. Resumen.
En el informe se muestran los procesos y resultados sobre cómo preparar una solución a partir de otra de la cual se conoce su concentración, para posteriormente realizar una titulación y encontrar la concentración real de una muestra problema. Utilizando como indicador la fenolftaleína, la cual al presentar un cambio de pH acido a básico se torna de color rosado. Se va a determinar que tan buen indicador es la fenolftaleína, lo más importante en la práctica fue aprender a preparar soluciones y a como titular.
3. Materiales y Equipos.
Tabla 1. Materiales y equipos de laboratorio
Daniela Uribe
Tú
Melissa Guerrero
Valeria Muñoz
Andres daniel Jojoa
Daniela Uribe
15:52 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
3:52 p. m.
3/06/2022


meet.google.com/sfh-pxzt-fdu?authuser=3
Daniela Uribe está presentando
Lizeth Vidal 55
Daniela Uribe
Melissa Guerrero
Valeria Muñoz
Tú
Daniela Uribe
16:26 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
25°C
ESP
4:26 p. m.
3/06/2022


meet.google.com/sfh-pxzt-fdu?authuser=3
Valeria Muñoz
Daniela Uribe
A
Andres daniel Jojoa
Lizeth Vidal 55
M
Melissa Guerrero
Tú
Sesion Formacion 2285229 vier...
Practica_Preparacion y Estanda...
16:37 | Sesión de Formación 2285229
Escribe aquí para buscar
25°C
ESP
4:37 p. m.
3/06/2022