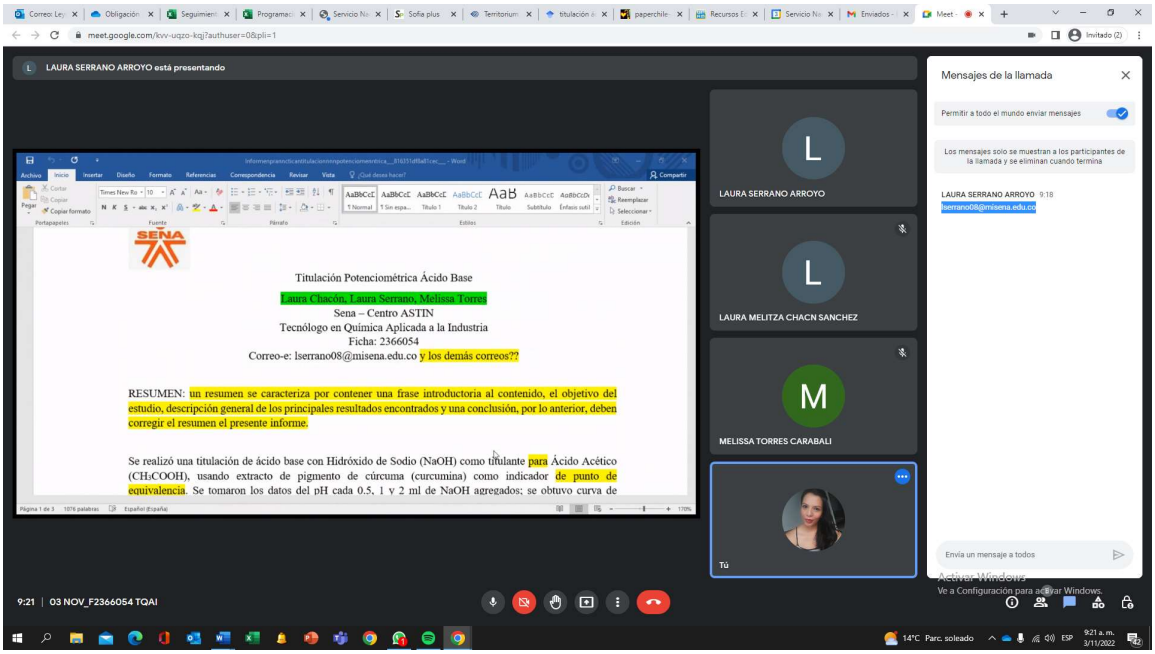
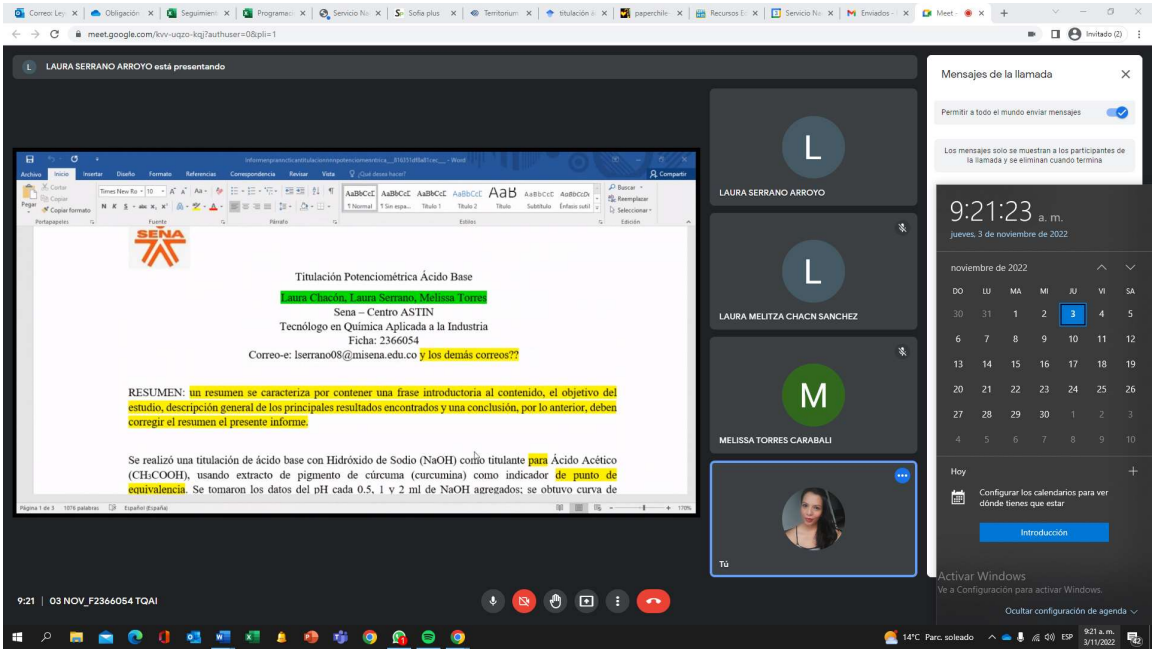
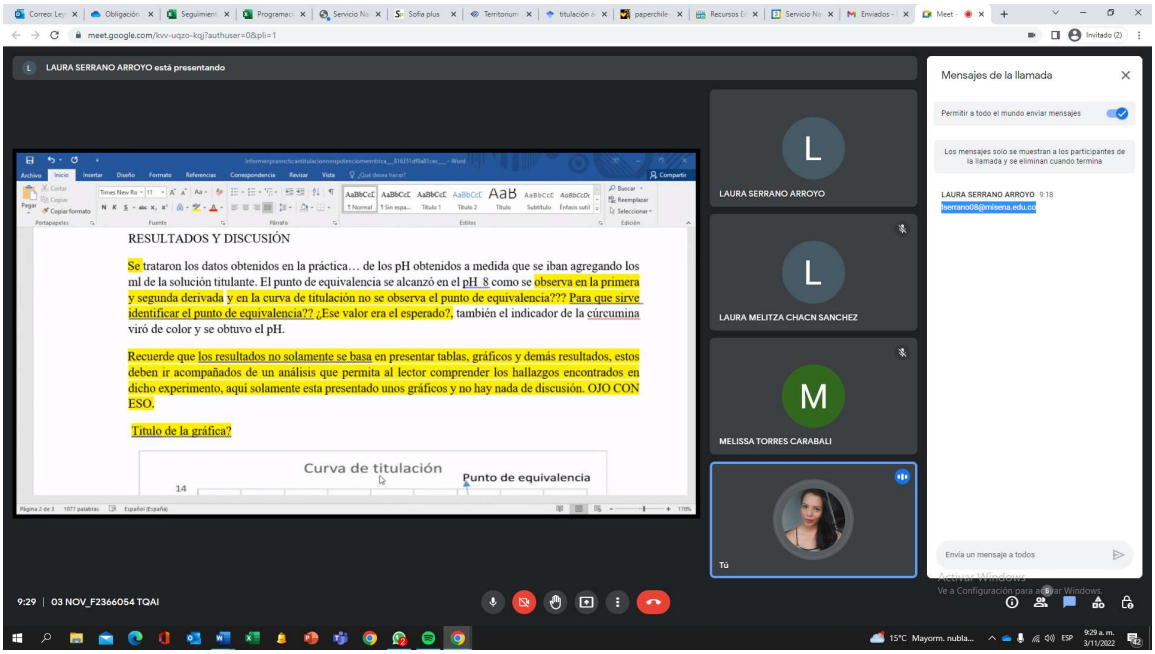
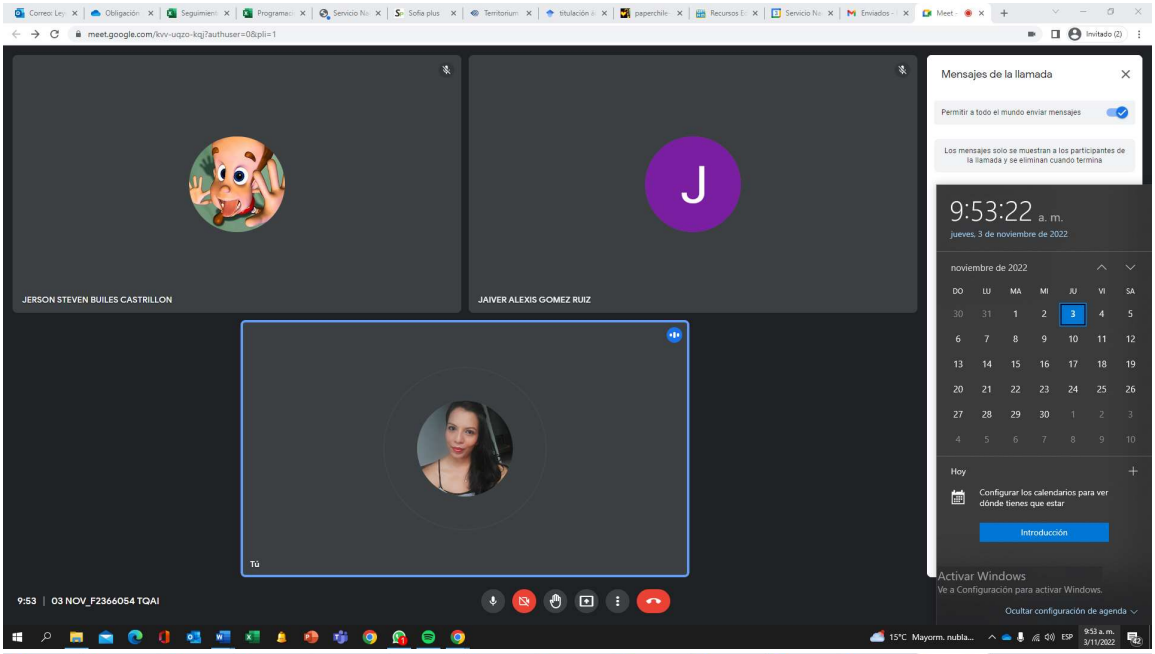
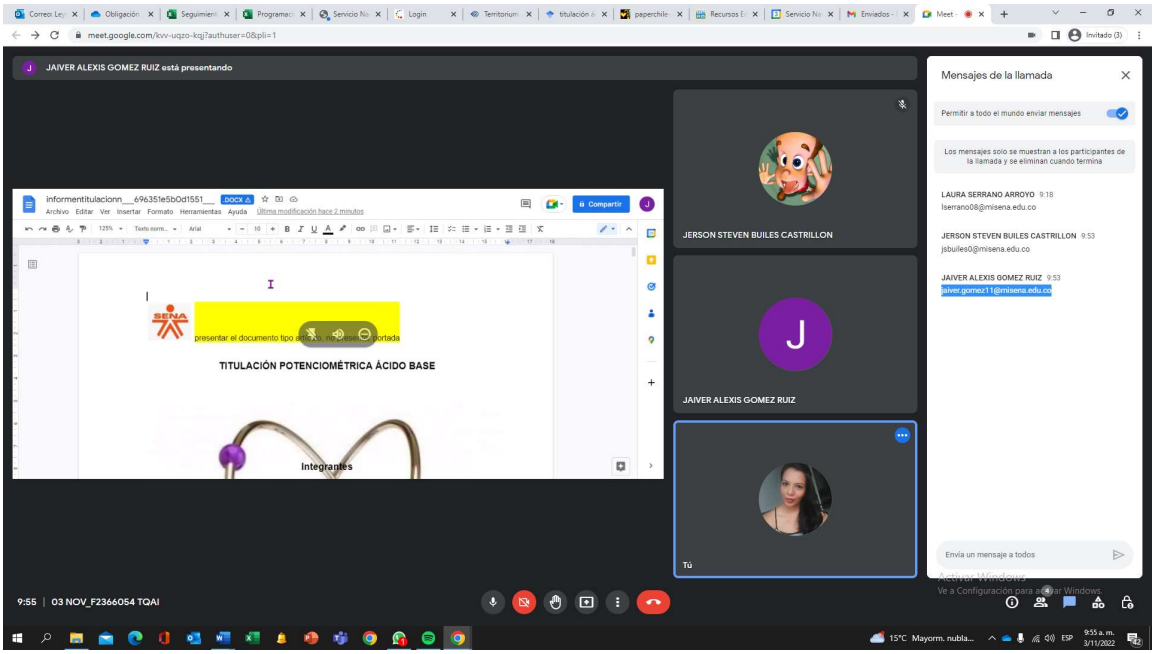
03 nov_ formación 2366054

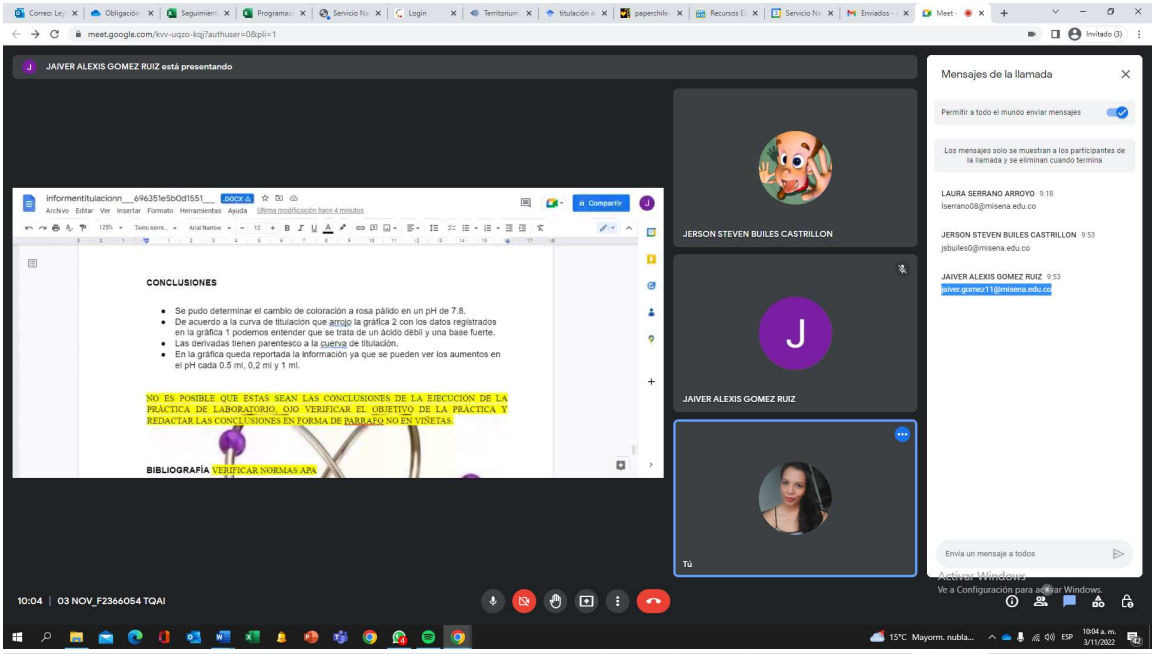


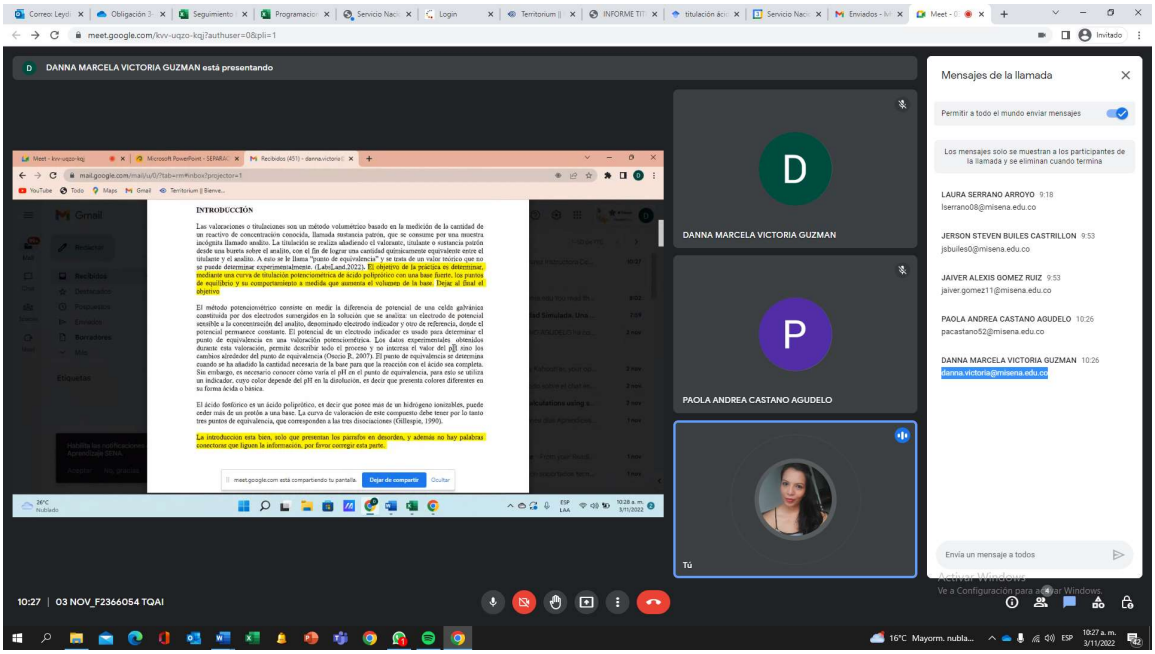

LAURA SERRANO ARROYO está presentando
Titulación Potenciométrica Ácido Base
Laura Chacón, Laura Serrano, Melissa Torres
Sena – Centro ASTIN
Tecnólogo en Química Aplicada a la Industria
Ficha: 2366054
Correo-e: lserrano08@misena.edu.co y los demás correos??
RESUMEN: un resumen se caracteriza por contener una frase introductoria al contenido, el objetivo del estudio, descripción general de los principales resultados encontrados y una conclusión, por lo anterior, deben corregir el resumen el presente informe.
Se realizó una titulación de ácido base con Hidróxido de Sodio (NaOH) como titulante para Ácido Acético (CH3COOH), usando extracto de pigmento de cúrcuma (curcumina) como indicador de punto de equivalencia. Se tomaron los datos del pH cada 0.5, 1 y 2 ml de NaOH agregados; se obtuvo curva de
LAURA SERRANO ARROYO
LAURA MELITZA CHACN SANCHEZ
MELISSA TORRES CARABALI
Tú
Mensajes de la llamada
Permitir a todo el mundo enviar mensajes
Los mensajes solo se muestran a los participantes de la llamada y se eliminan cuando termina
9:21:23 a. m.
jueves, 3 de noviembre de 2022
noviembre de 2022
Hoy
Configurar los calendarios para ver dónde tienes que estar
Introducción
Activar Windows
Ve a Configuración para activar Windows.
Ocultar configuración de agenda
9:21 | 03 NOV_F2366054 TQAI

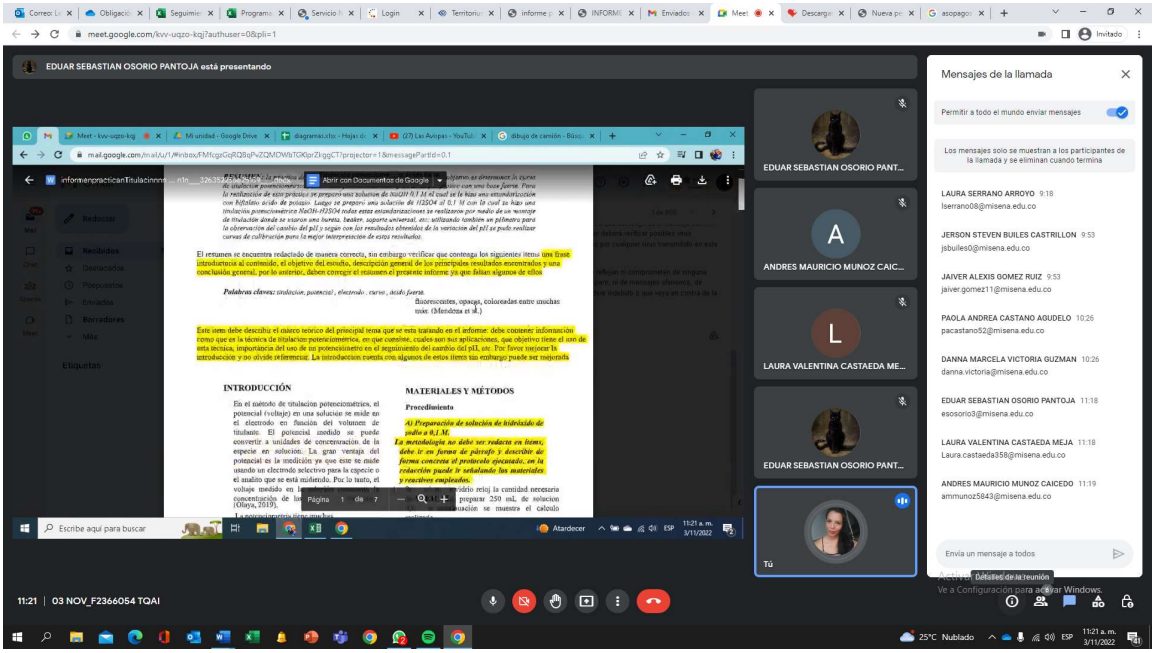

LAURA SERRANO ARROYO está presentando
RESULTADOS Y DISCUSIÓN
Se trataron los datos obtenidos en la práctica… de los pH obtenidos a medida que se iban agregando los ml de la solución titulante. El punto de equivalencia se alcanzó en el pH_8 como se observa en la primera y segunda derivada y en la curva de titulación no se observa el punto de equivalencia??? Para que sirve identificar el punto de equivalencia?? ¿Ese valor era el esperado?, también el indicador de la cúrcumina viró de color y se obtuvo el pH.
Recuerde que los resultados no solamente se basa en presentar tablas, gráficos y demás resultados, estos deben ir acompañados de un análisis que permita al lector comprender los hallazgos encontrados en dicho experimento, aquí solamente esta presentado unos gráficos y no hay nada de discusión. OJO CON ESO.
Titulo de la gráfica?
Curva de titulación
Punto de equivalencia
14
LAURA SERRANO ARROYO
LAURA MELITZA CHACN SANCHEZ
MELISSA TORRES CARABALI
Tú
Mensajes de la llamada
Permitir a todo el mundo enviar mensajes
Los mensajes solo se muestran a los participantes de la llamada y se eliminan cuando termina
LAURA SERRANO ARROYO 9:18
lserrano08@misena.edu.co
Envía un mensaje a todos
Activar Windows
Ve a Configuración para activar Windows.
9:29 | 03 NOV_F2366054 TQAI

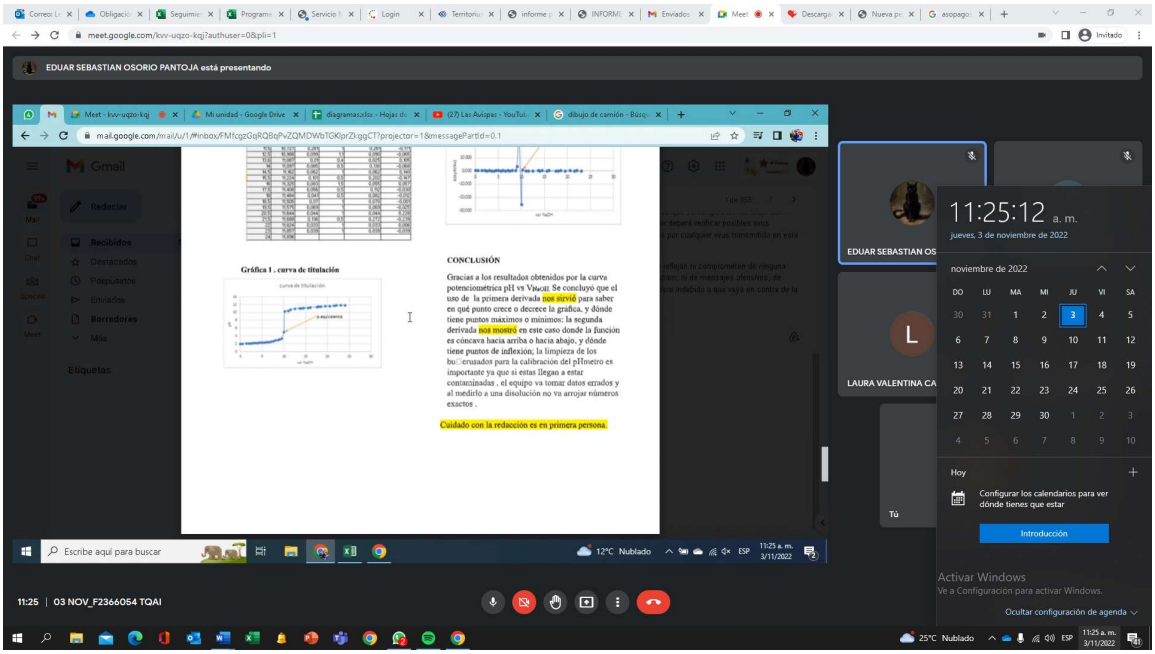

JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ
Tú
Mensajes de la llamada
Permitir a todo el mundo enviar mensajes
Los mensajes solo se muestran a los participantes de la llamada y se eliminan cuando termina
9:53:22 a. m.
jueves, 3 de noviembre de 2022
noviembre de 2022
Hoy
Configurar los calendarios para ver dónde tienes que estar
Introducción
Activar Windows
Ve a Configuración para activar Windows.
Ocultar configuración de agenda
9:53 | 03 NOV_F2366054 TQAI

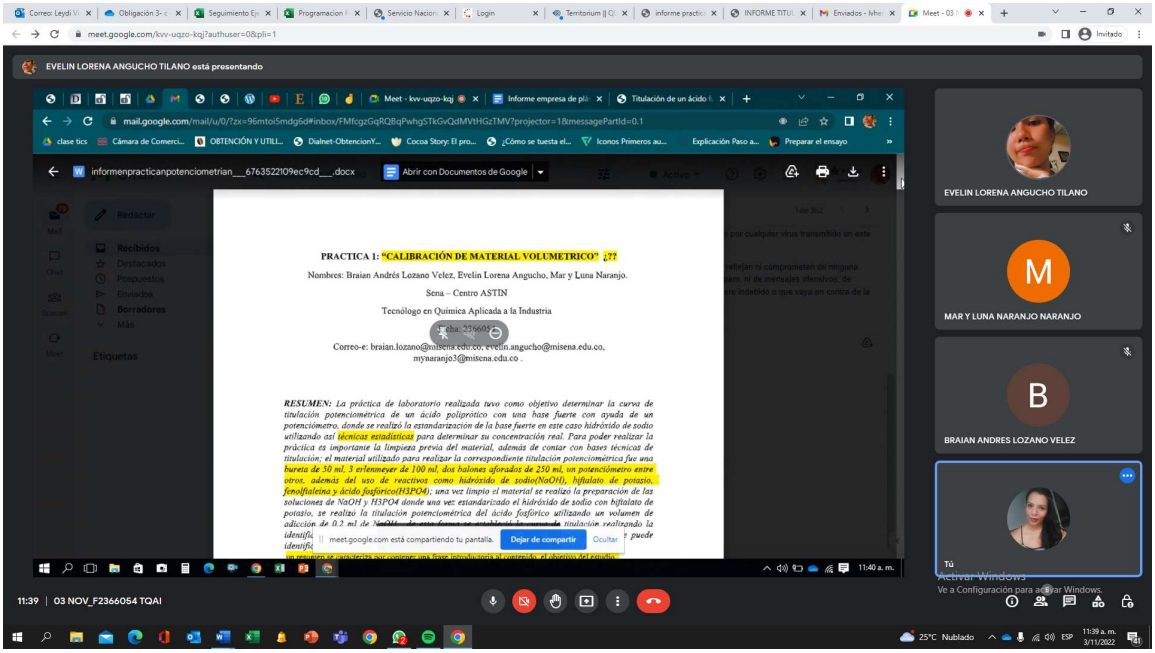

JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ está presentando
TITULACIÓN POTENCIOMÉTRICA ÁCIDO BASE
Integrantes
JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ
Tú
Mensajes de la llamada
LAURA SERRANO ARROYO 9:18
lserrano08@misena.edu.co
JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON 9:53
jsbuiles0@misena.edu.co
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ 9:53
jaiver.gomez11@misena.edu.co
Envía un mensaje a todos
9:55 | 03 NOV_F2366054 TQAI


JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ está presentando
CONCLUSIONES
Se pudo determinar el cambio de coloración a rosa pálido en un pH de 7.8.
De acuerdo a la curva de titulación que arrojo la grafica 2 con los datos registrados en la gráfica 1 podemos entender que se trata de un ácido débil y una base fuerte.
Las derivadas tienen parentesco a la cuerva de titulación.
En la gráfica queda reportada la información ya que se pueden ver los aumentos en el pH cada 0.5 ml, 0.2 ml y 1 ml.
NO ES POSIBLE QUE ESTAS SEAN LAS CONCLUSIONES DE LA EJECUCIÓN DE LA PRACTICA DE LABORATORIO. OJO VERIFICAR EL OBJETIVO DE LA PRÁCTICA Y REDACTAR LAS CONCLUSIONES EN FORMA DE PARRAFO NO EN VIÑETAS.
BIBLIOGRAFÍA VERIFICAR NORMAS APA
JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ
Tú
Mensajes de la llamada
Permitir a todo el mundo enviar mensajes
Los mensajes solo se muestran a los participantes de la llamada y se eliminan cuando termina
LAURA SERRANO ARROYO 9:18
lserrano08@misena.edu.co
JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON 9:53
jsbuiles0@misena.edu.co
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ 9:53
jaiver.gomez11@misena.edu.co
Envía un mensaje a todos
10:04 | 03 NOV_F2366054 TQAI


DANNA MARCELA VICTORIA GUZMAN está presentando
INTRODUCCIÓN
La introducción esta bien, solo que presentan los parrafos en desorden, y además no hay palabras conectores que liguen la información, por favor corregir esta parte.
DANNA MARCELA VICTORIA GUZMAN
PAOLA ANDREA CASTANO AGUDELO
Tú
Mensajes de la llamada
Permitir a todo el mundo enviar mensajes
Los mensajes solo se muestran a los participantes de la llamada y se eliminan cuando termina
LAURA SERRANO ARROYO 9:18
lserrano08@misena.edu.co
JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON 9:53
jsbuiles0@misena.edu.co
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ 9:53
jaiver.gomez11@misena.edu.co
PAOLA ANDREA CASTANO AGUDELO 10:26
pacastano52@misena.edu.co
DANNA MARCELA VICTORIA GUZMAN 10:26
danna.victoria@misena.edu.co
Envía un mensaje a todos
10:27 | 03 NOV_F2366054 TQAI


EDUAR SEBASTIAN OSORIO PANTOJA está presentando
Mensajes de la llamada
Permitir a todo el mundo enviar mensajes
Los mensajes solo se muestran a los participantes de la llamada y se eliminan cuando termina
LAURA SERRANO ARROYO 9:18
lserrano08@misena.edu.co
JERSON STEVEN BUILES CASTRILLON 9:53
jsbuiles0@misena.edu.co
JAIVER ALEXIS GOMEZ RUIZ 9:53
jaiver.gomez11@misena.edu.co
PAOLA ANDREA CASTANO AGUDELO 10:26
pacastano52@misena.edu.co
DANNA MARCELA VICTORIA GUZMAN 10:26
danna.victoria@misena.edu.co
EDUAR SEBASTIAN OSORIO PANTOJA 11:18
esosorio3@misena.edu.co
LAURA VALENTINA CASTAEDA MEJA 11:18
Laura.castaeda838@misena.edu.co
ANDRES MAURICIO MUNOZ CAICEDO 11:19
amnunoz5843@misena.edu.co
Envía un mensaje a todos
Detalles de la reunión
EDUAR SEBASTIAN OSORIO PANT...
ANDRES MAURICIO MUNOZ CAIC...
LAURA VALENTINA CASTAEDA ME...
EDUAR SEBASTIAN OSORIO PANT...
Tú
INTRODUCCIÓN
MATERIALES Y MÉTODOS
Procedimiento
11:21 | 03 NOV_F2366054 TQAI


EDUAR SEBASTIAN OSORIO PANTOJA está presentando
Gráfica 1 . curva de titulación
CONCLUSIÓN
Gracias a los resultados obtenidos por la curva potenciométrica pH vs VNaOH Se concluyó que el uso de la primera derivada nos sirvió para saber en qué punto crece o decrece la grafica, y dónde tiene puntos máximos o mínimos; la segunda derivada nos mostró en este caso donde la función es cóncava hacia arriba o hacia abajo, y dónde tiene puntos de inflexión; la limpieza de los buretas usados para la calibración del pHmetro es importante ya que si estas llegan a estar contaminadas , el equipo va tomar datos errados y al medirlo a una disolución no va arrojar números exactos .
Cuidado con la redacción es en primera persona.
11:25:12 a. m.
jueves, 3 de noviembre de 2022
noviembre de 2022
Hoy
Configurar los calendarios para ver dónde tienes que estar
Introducción
Ocultar configuración de agenda
Tú
11:25 | 03 NOV_F2366054 TQAI


EVELIN LORENA ANGUCHO TILANO está presentando
PRACTICA 1: "CALIBRACIÓN DE MATERIAL VOLUMETRICO" ¿??
Nombres: Braian Andrés Lozano Velez, Evelin Lorena Angucho, Mar y Luna Naranjo.
Sena – Centro ASTIN
Tecnólogo en Quimica Aplicada a la Industria
Correo-e: braian.lozano@misena.edu.co, evelin.angucho@misena.edu.co, mynaranjo3@misena.edu.co .
RESUMEN: La práctica de laboratorio realizada tuvo como objetivo determinar la curva de titulación potenciométrica de un ácido poliprótico con una base fuerte con ayuda de un potenciómetro, donde se realizó la estandarización de la base fuerte en este caso hidróxido de sodio utilizando asi técnicas estadísticas para determinar su concentración real. Para poder realizar la práctica es importante la limpieza previa del material, además de contar con bases técnicas de titulación; el material utilizado para realizar la correspondiente titulación potenciométrica fue una bureta de 50 ml, 3 erlenmeyer de 100 ml, dos balones aforados de 250 ml, un potenciómetro entre otros, además del uso de reactivos como hidróxido de sodio(NaOH), biftalato de potasio, fenolftaleina y ácido fosfórico(H3PO4); una vez limpio el material se realizo la preparación de las soluciones de NaOH y H3PO4 donde una vez estandarizado el hidróxido de sodio con biftalato de potasio, se realizó la titulación potenciométrica del ácido fosfórico utilizando un volumen de adicción de 0.2 ml de
titulación realizando la
identifi
puede
identifi
meet.google.com está compartiendo tu pantalla.
Dejar de compartir
Ocultar
EVELIN LORENA ANGUCHO TILANO
MAR Y LUNA NARANJO NARANJO
BRAIAN ANDRES LOZANO VELEZ
Tú
11:39 | 03 NOV_F2366054 TQAI
Activar Windows
Ve a Configuración para activar Windows.
25°C Nublado
ESP
11:39 a. m.
3/11/2022