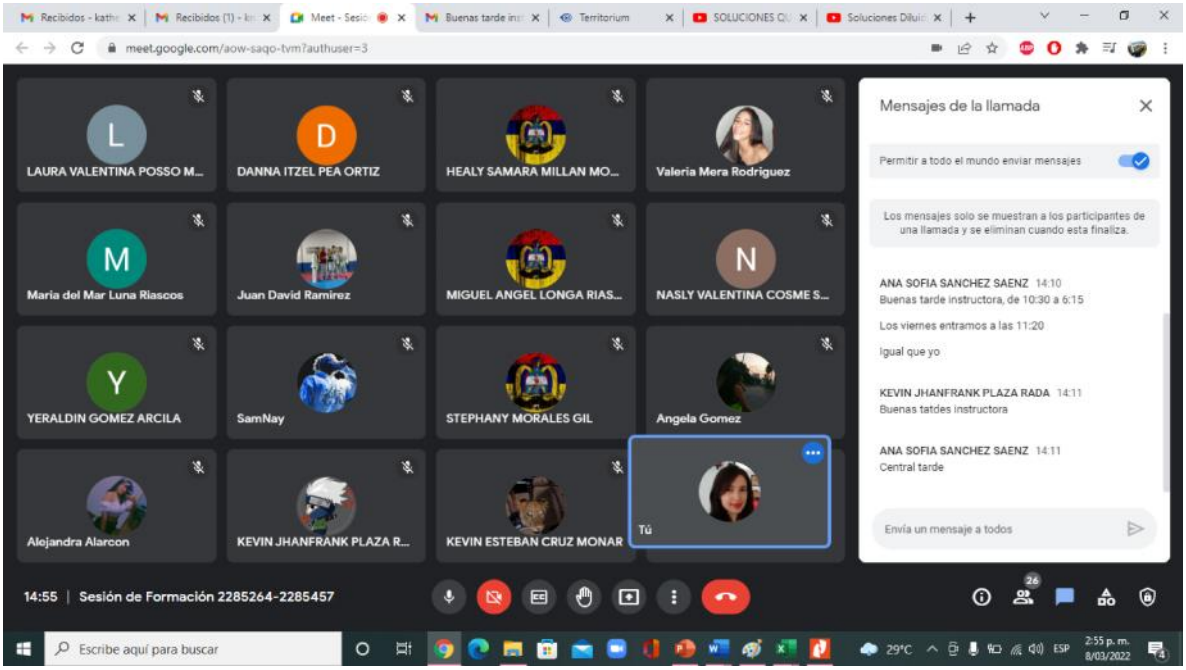
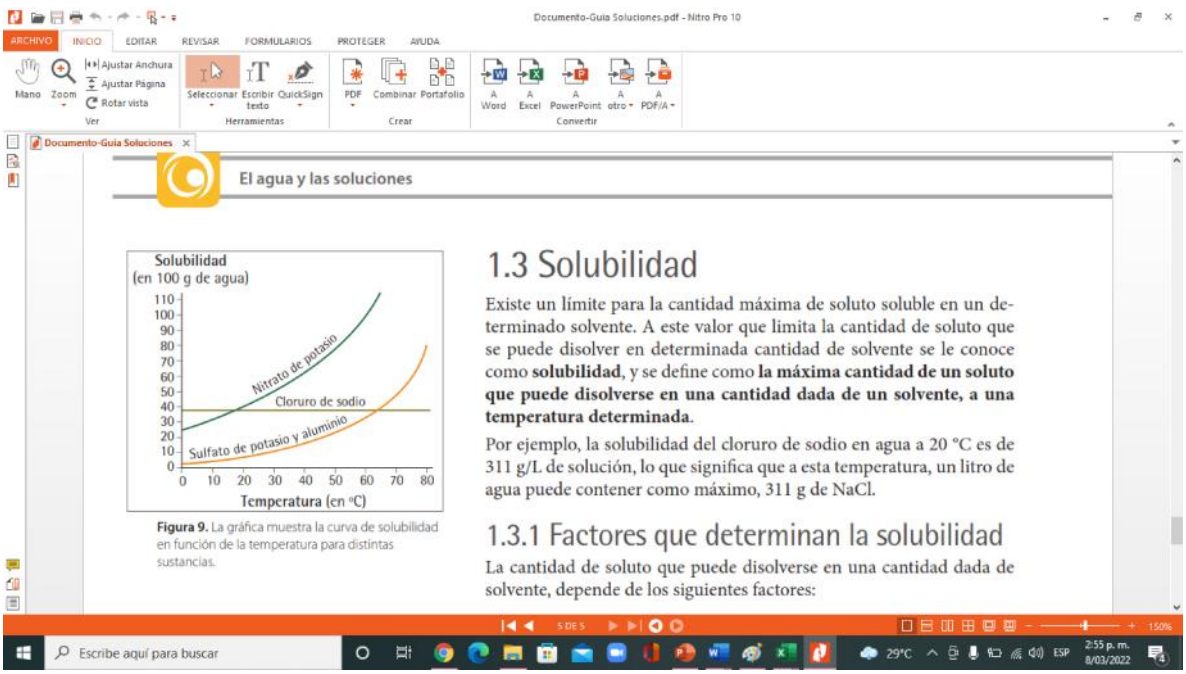
SESIÓN DE FORMACIÓN

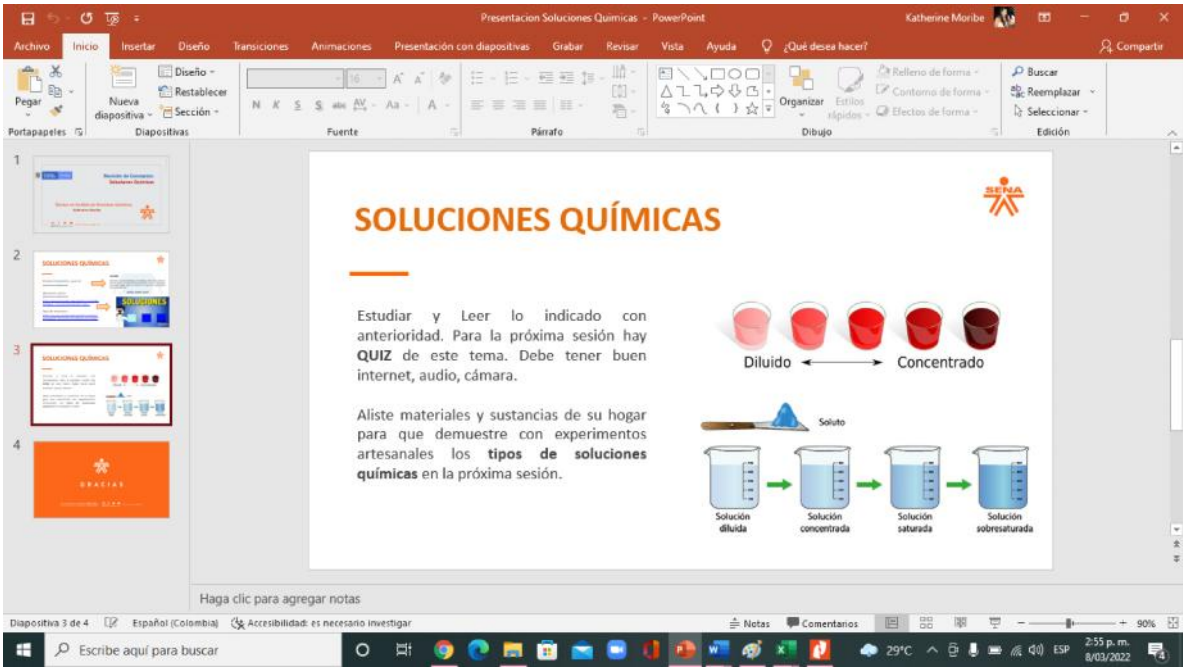
Ficha: 2285264 - 2285457

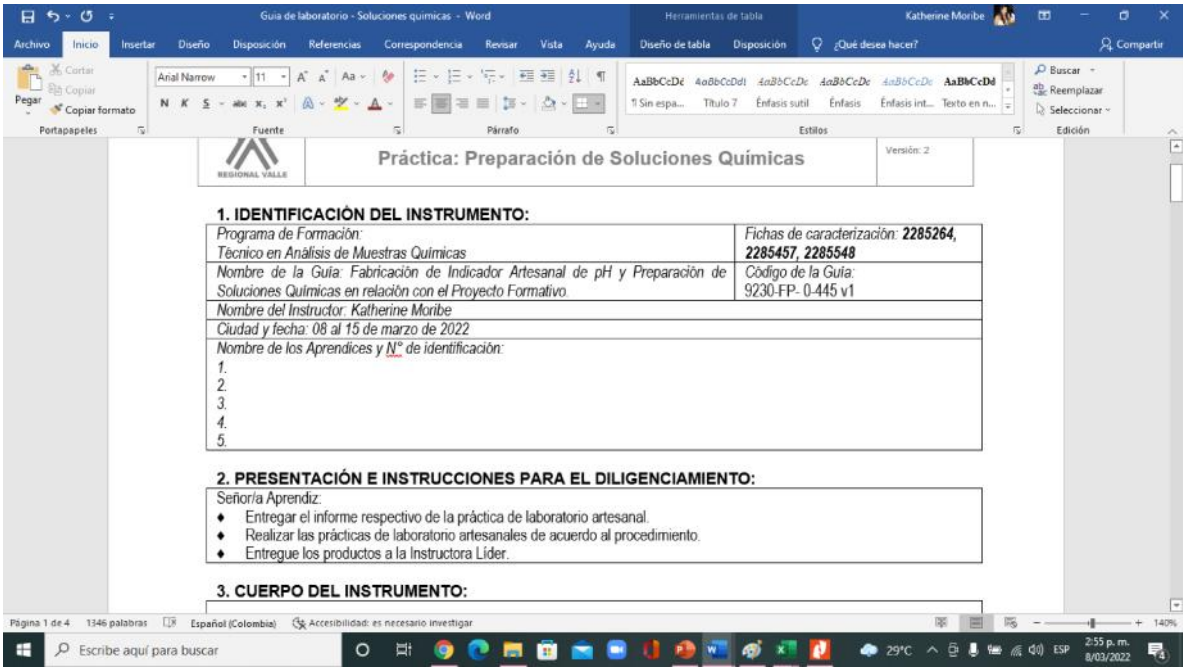
Fecha: 08-marzo-2022

Horario: 2:00 a 6:00 pm



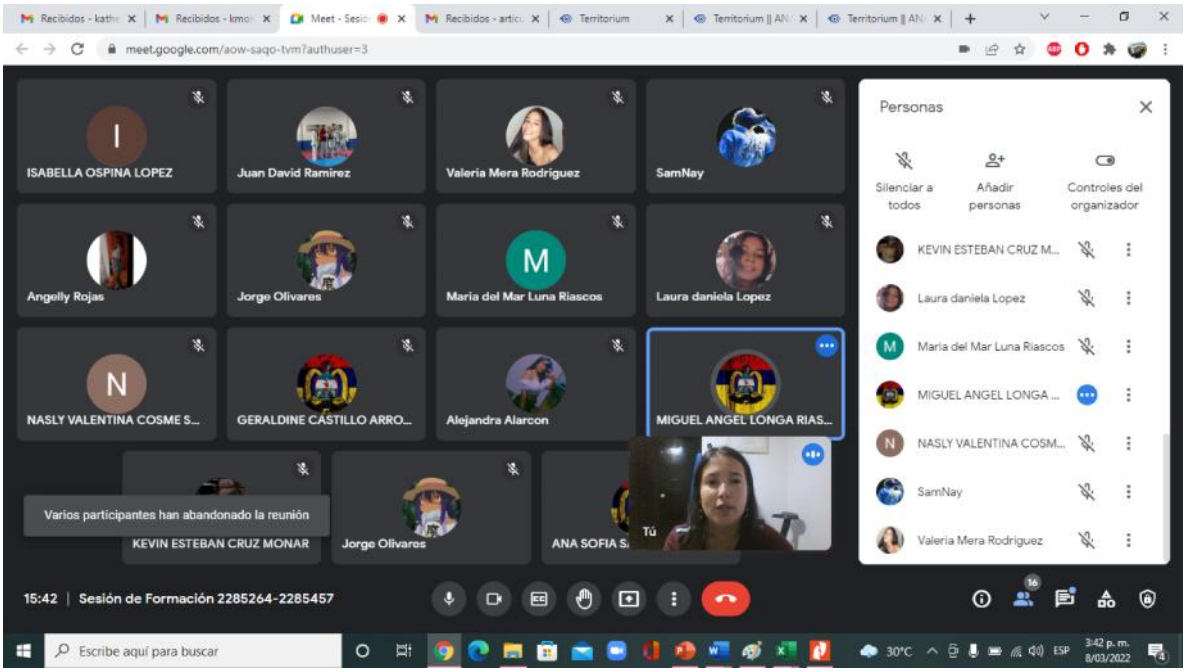


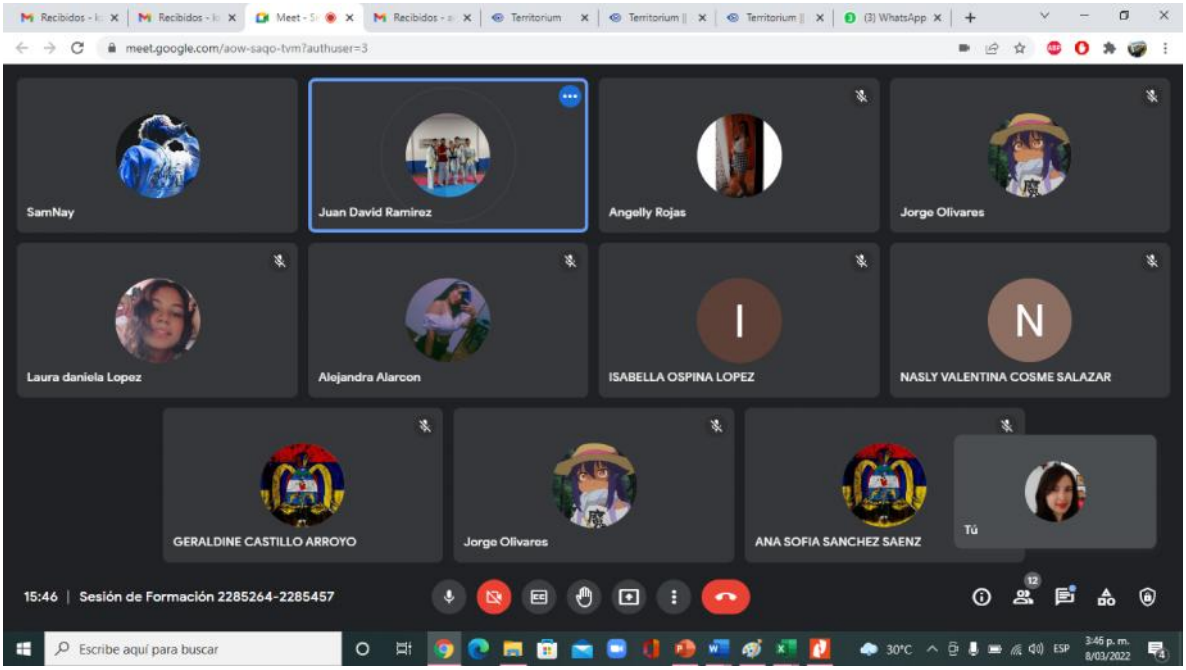

Presentacion Soluciones Quimicas - PowerPoint
Katherine Moribe
Archivo Inicio Insertar Diseño Transiciones Animaciones Presentación con diapositivas Grabar Revisar Vista Ayuda ¿Qué desea hacer?
Compartir
Pegar
Nueva diapositiva
Diseño
Restablecer
Sección
Portapapeles
Diapositivas
Fuente
Párrafo
Dibujo
Edición
Buscar
Reemplazar
Seleccionar
SOLUCIONES QUÍMICAS
Estudiar y Leer lo indicado con anterioridad. Para la próxima sesión hay QUIZ de este tema. Debe tener buen internet, audio, cámara.
Aliste materiales y sustancias de su hogar para que demuestre con experimentos artesanales los tipos de soluciones químicas en la próxima sesión.
Diluido
Concentrado
Soluto
Solución diluida
Solución concentrada
Solución saturada
Solución sobresaturada
Haga clic para agregar notas
Diapositiva 3 de 4
Español (Colombia)
Accesibilidad: es necesario investigar
Notas
Comentarios
90%
Escribe aquí para buscar
29°C
ESP
2:55 p. m.
8/03/2022

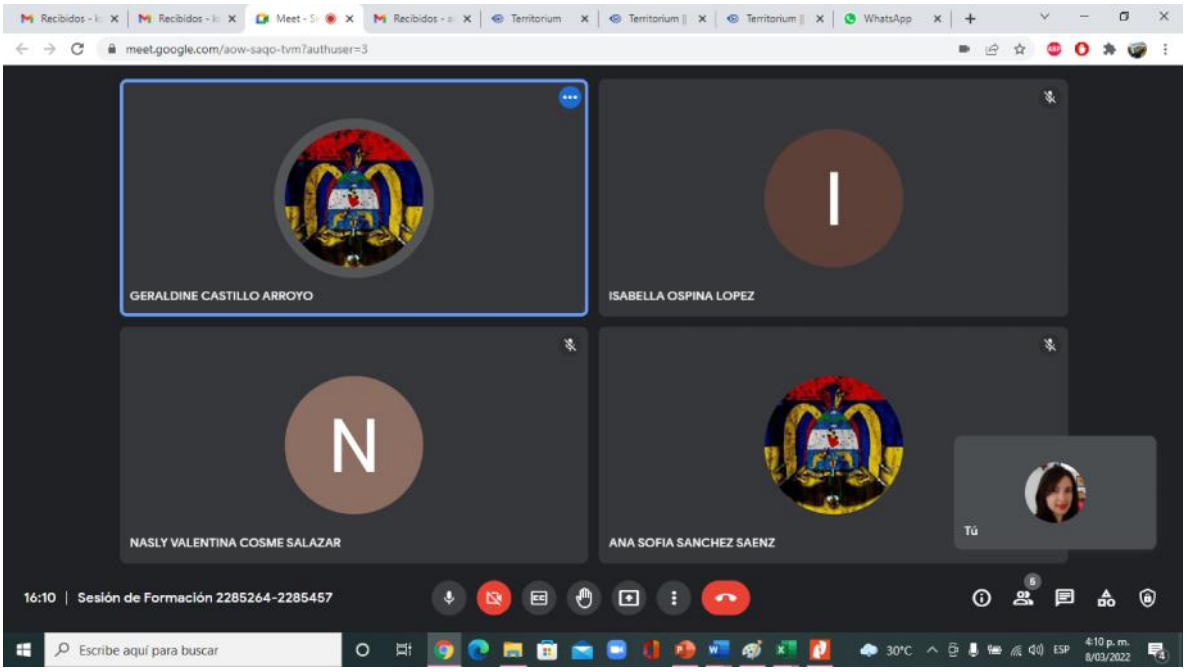

Guia de laboratorio - Soluciones quimicas - Word
Herramientas de tabla
Katherine Moribe
Archivo Inicio Insertar Diseño Disposición Referencias Correspondencia Revisar Vista Ayuda Diseño de tabla Disposición ¿Qué desea hacer?
Compartir
Pegar
Cortar
Copiar
Copiar formato
Arial Narrow
11
Portapapeles
Fuente
Párrafo
Estilos
Edición
Buscar
Reemplazar
Seleccionar
REGIONAL VALLE
Práctica: Preparación de Soluciones Químicas
Versión: 2
1. IDENTIFICACIÓN DEL INSTRUMENTO:
Programa de Formación: Técnico en Análisis de Muestras Químicas
Fichas de caracterización: 2285264, 2285457, 2285548
Nombre de la Guía: Fabricación de Indicador Artesanal de pH y Preparación de Soluciones Químicas en relación con el Proyecto Formativo
Código de la Guía: 9230-FP- 0-445 v1
Nombre del Instructor: Katherine Moribe
Ciudad y fecha: 08 al 15 de marzo de 2022
Nombre de los Aprendices y N° de identificación:
1.
2.
3.
4.
5.
2. PRESENTACIÓN E INSTRUCCIONES PARA EL DILIGENCIAMIENTO:
Señor/a Aprendiz:
Entregar el informe respectivo de la práctica de laboratorio artesanal.
Realizar las prácticas de laboratorio artesanales de acuerdo al procedimiento.
Entregue los productos a la Instructora Líder.
3. CUERPO DEL INSTRUMENTO:
Página 1 de 4
1346 palabras
Español (Colombia)
Accesibilidad: es necesario investigar
140%
Escribe aquí para buscar
29°C
ESP
2:55 p. m.
8/03/2022

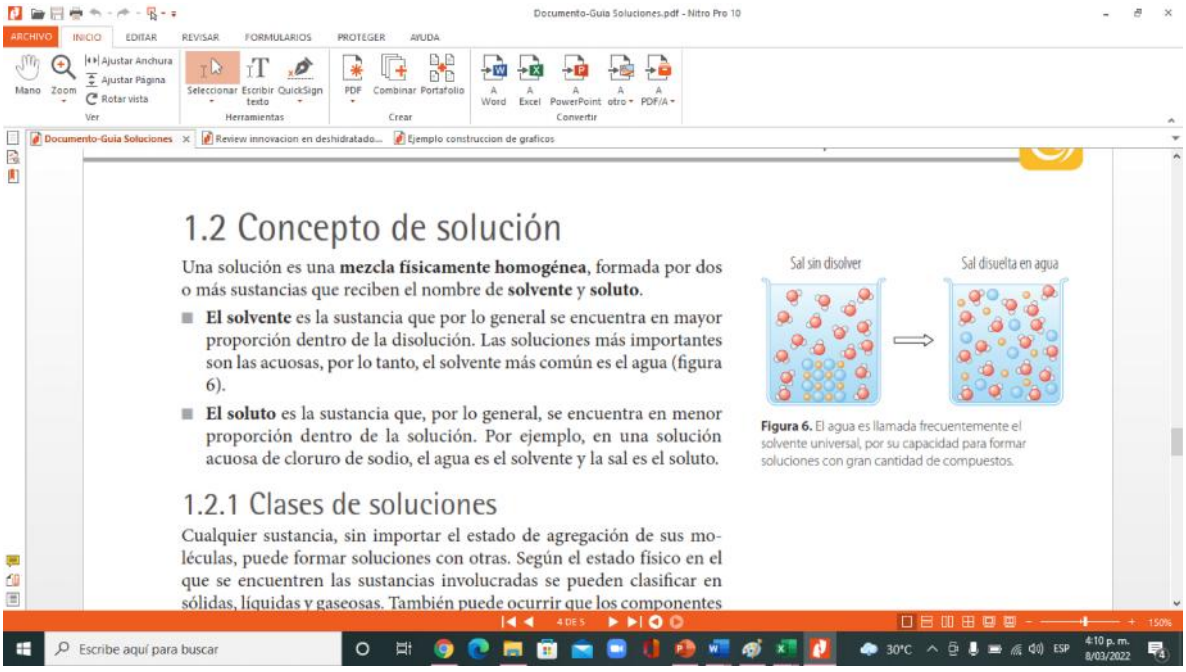
Espinoza, J. (2016). Innovación en el deshidratado solar. Revista chilena de ingeniería, vol. 24. Número Especial, 2016, pp. 72-80. Material de apoyo del programa técnico en análisis de muestras químicas.

Beltrán, V. y Moribe, K. (2021). Ejemplo de construcción de gráficos. Material de apoyo del programa técnico en análisis de muestras químicas.






meet.google.com/aow-saqo-tvm?authuser=3
GERALDINE CASTILLO ARROYO
I
ISABELLA OSPINA LOPEZ
N
NASLY VALENTINA COSME SALAZAR
ANA SOFIA SANCHEZ SAENZ
Tú
16:10 | Sesión de Formación 2285264-2285457
Escribe aquí para buscar
30°C
ESP
4:10 p. m.
8/03/2022


Documento-Guia Soluciones.pdf - Nitro Pro 10
ARCHIVO
INICIO
EDITAR
REVISAR
FORMULARIOS
PROTEGER
AYUDA
Documento-Guia Soluciones
Review innovacion en deshidratado...
Ejemplo construccion de graficos
1.2 Concepto de solución
Una solución es una mezcla físicamente homogénea, formada por dos o más sustancias que reciben el nombre de solvente y soluto.
El solvente es la sustancia que por lo general se encuentra en mayor proporción dentro de la disolución. Las soluciones más importantes son las acuosas, por lo tanto, el solvente más común es el agua (figura 6).
El soluto es la sustancia que, por lo general, se encuentra en menor proporción dentro de la solución. Por ejemplo, en una solución acuosa de cloruro de sodio, el agua es el solvente y la sal es el soluto.
Sal sin disolver
Sal disuelta en agua
Figura 6. El agua es llamada frecuentemente el solvente universal, por su capacidad para formar soluciones con gran cantidad de compuestos.
1.2.1 Clases de soluciones
Cualquier sustancia, sin importar el estado de agregación de sus moléculas, puede formar soluciones con otras. Según el estado físico en el que se encuentren las sustancias involucradas se pueden clasificar en sólidas, líquidas y gaseosas. También puede ocurrir que los componentes
Escribe aquí para buscar
30°C
ESP
4:10 p. m.
8/03/2022

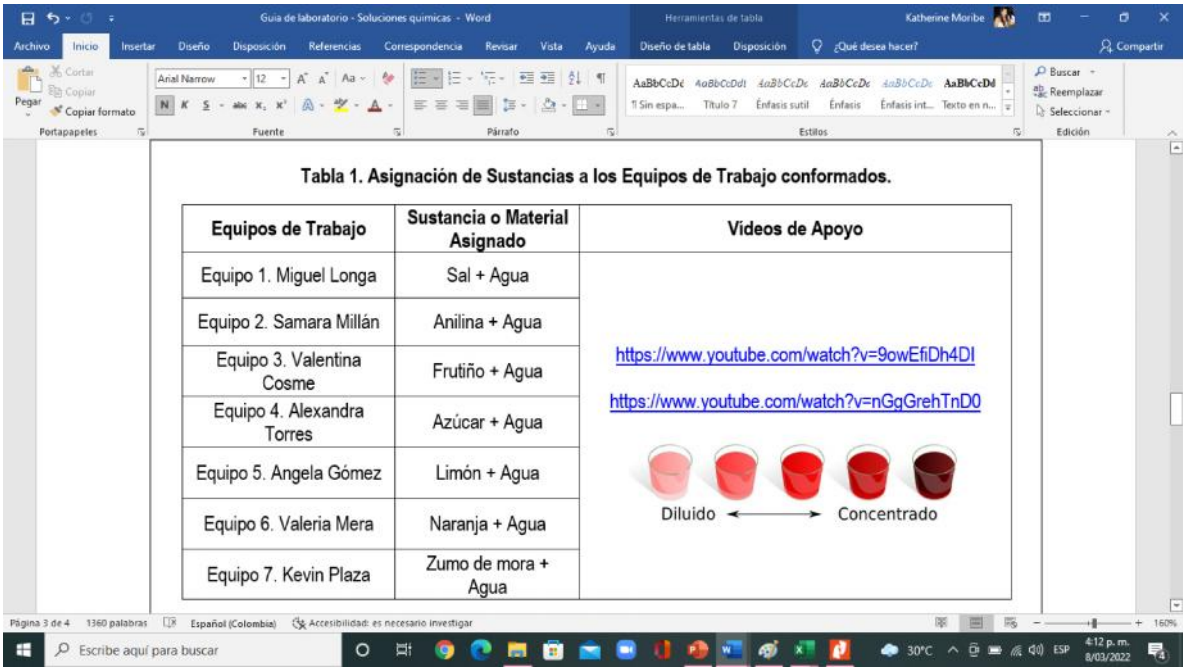
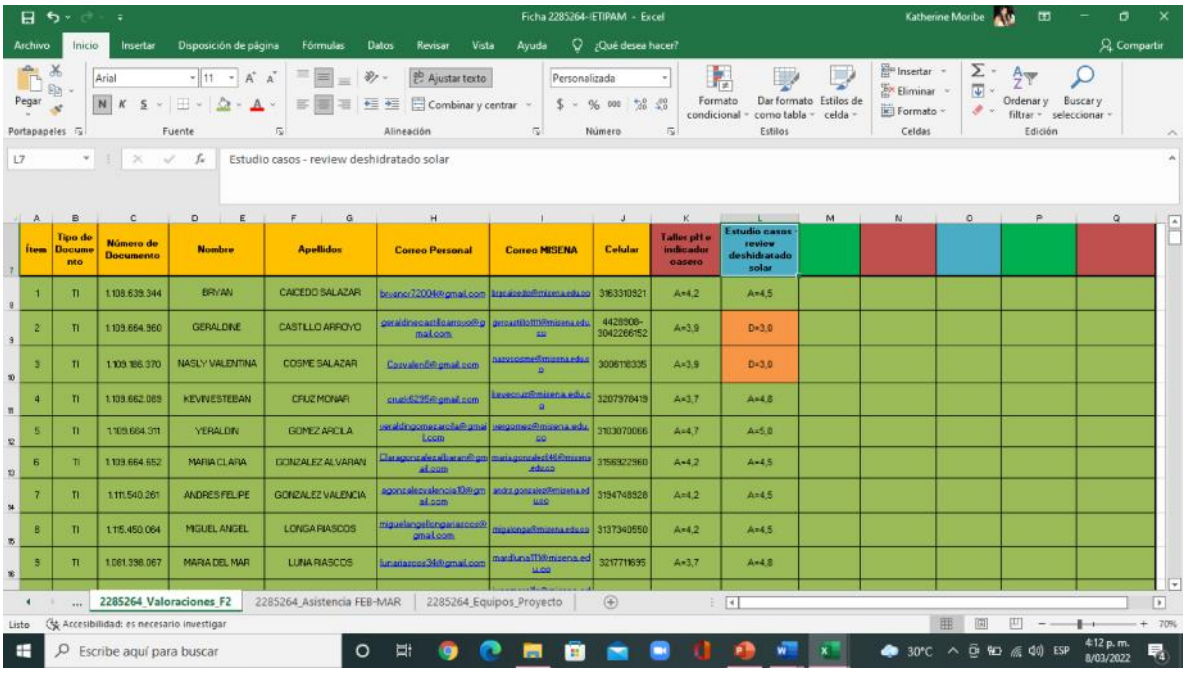


Tabla 1. Asignación de Sustancias a los Equipos de Trabajo conformados.

Equipos de Trabajo	Sustancia o Material Asignado	Videos de Apoyo
Equipo 1. Miguel Longa	Sal + Agua	https://www.youtube.com/watch?v=9owEfiDh4DI https://www.youtube.com/watch?v=nGgGrehTnD0
Equipo 2. Samara Millán	Anilina + Agua	
Equipo 3. Valentina Cosme	Frutiño + Agua	
Equipo 4. Alexandra Torres	Azúcar + Agua	
Equipo 5. Angela Gómez	Limón + Agua	
Equipo 6. Valeria Mera	Naranja + Agua	
Equipo 7. Kevin Plaza	Zumo de mora + Agua	



Ítem	Tipo de Documento	Número de Documento	Nombre	Apellidos	Correo Personal	Correo MISENA	Celular	Tallos pH e indicador casero	Estudio casos - review deshidratado solar
1	TI	1.108.639.344	BRYAN	CAICEDO SALAZAR	bryancr72004@gmail.com	bracaicedo@misena.edu.co	3163310521	A=4,2	A=4,5
2	TI	1.109.664.960	GERALDINE	CASTILLO ARROYO	geraldinecastilloarroyo@gmail.com	geracastillo111@misena.edu.co	4428908-3042266152	A=3,9	D=3,0
3	TI	1.109.186.370	NASLY VALENTINA	COSME SALAZAR	Cosvalen5@gmail.com	nasvcosme@misena.edu.co	3006116335	A=3,9	D=3,0
4	TI	1.109.662.089	KEVIN ESTEBAN	CRUZ MONAR	cruz62954@gmail.com	kevecruz@misena.edu.co	3207378419	A=3,7	A=4,8
5	TI	1.109.664.311	YERALDIN	GOMEZ ARCILA	yeraldingomezarcila@gmail.com	yergomez@misena.edu.co	3103070066	A=4,7	A=5,0
6	TI	1.109.664.652	MARIA CLARA	GONZALEZ ALVARAN	Claragonzalezalbaran@gmail.com	mariagonzalez946@misena.edu.co	3156922560	A=4,2	A=4,5
7	TI	1.111.540.261	ANDRES FELIPE	GONZALEZ VALENCIA	agonzalezvalencia10@gmail.com	andrz.gonzalez@misena.edu.co	3194748926	A=4,2	A=4,5
8	TI	1.115.450.064	MIGUEL ANGEL	LONGA RIASCOS	miguelangellongariascos@gmail.com	miguelonga@misena.edu.co	3137340550	A=4,2	A=4,5
9	TI	1.061.398.067	MARIA DEL MAR	LUNA RIASCOS	lunariascos34@gmail.com	mardiluna11@misena.edu.co	3217711695	A=3,7	A=4,8