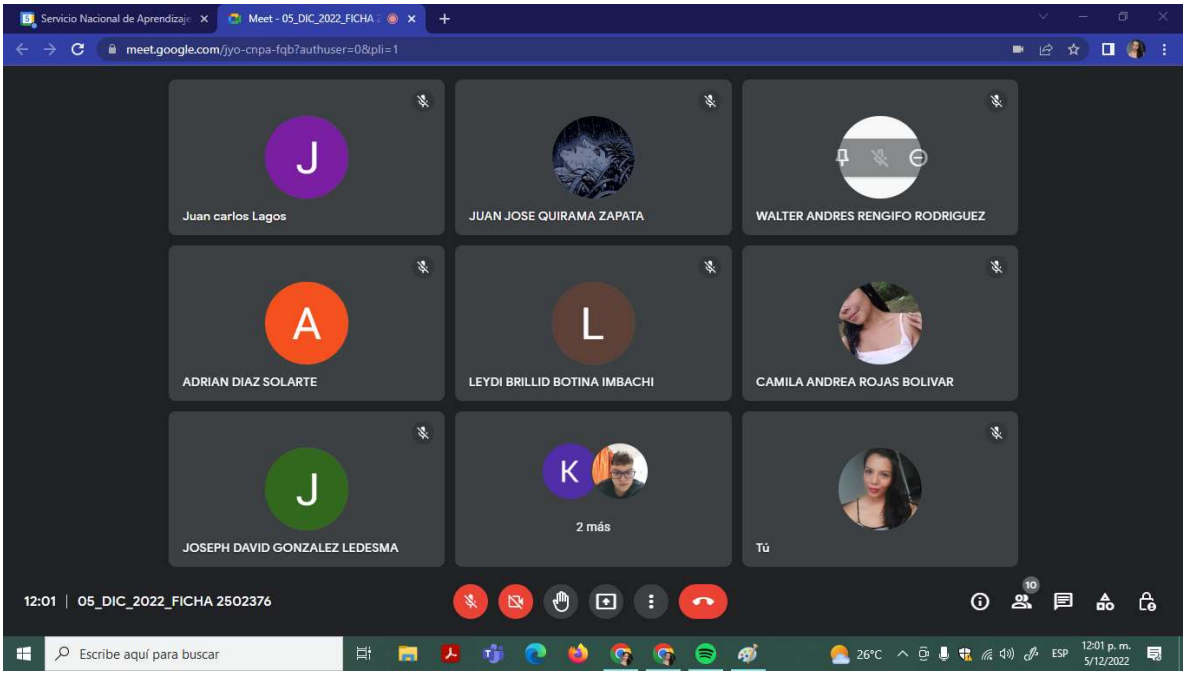
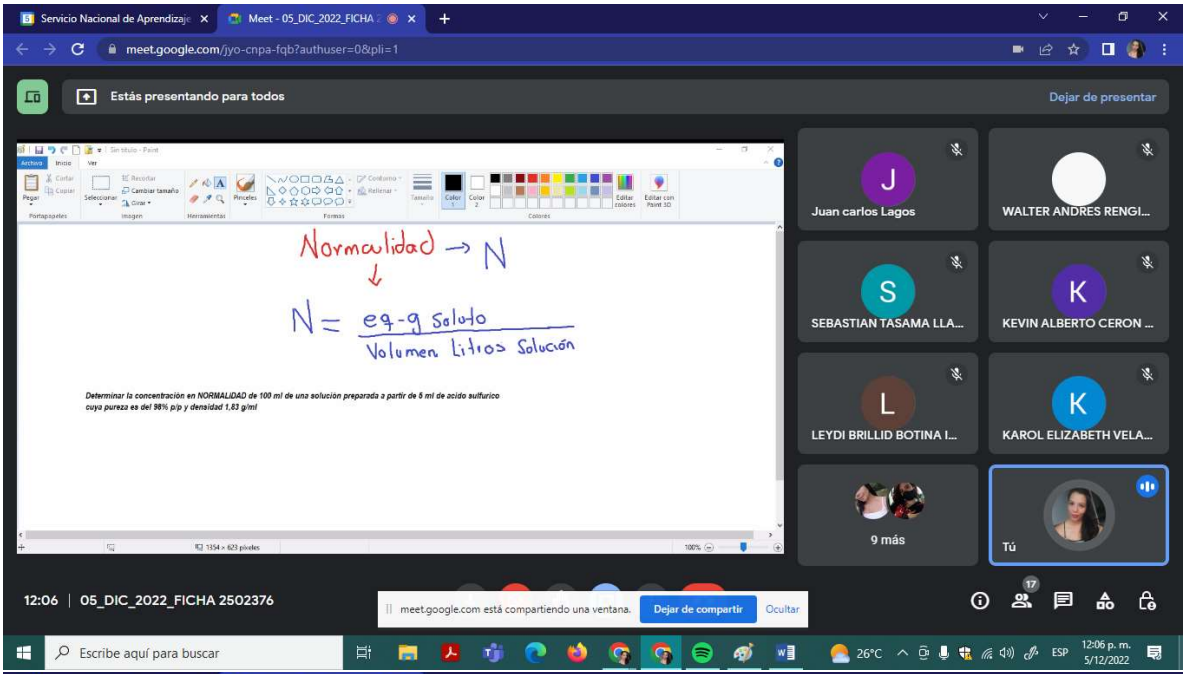
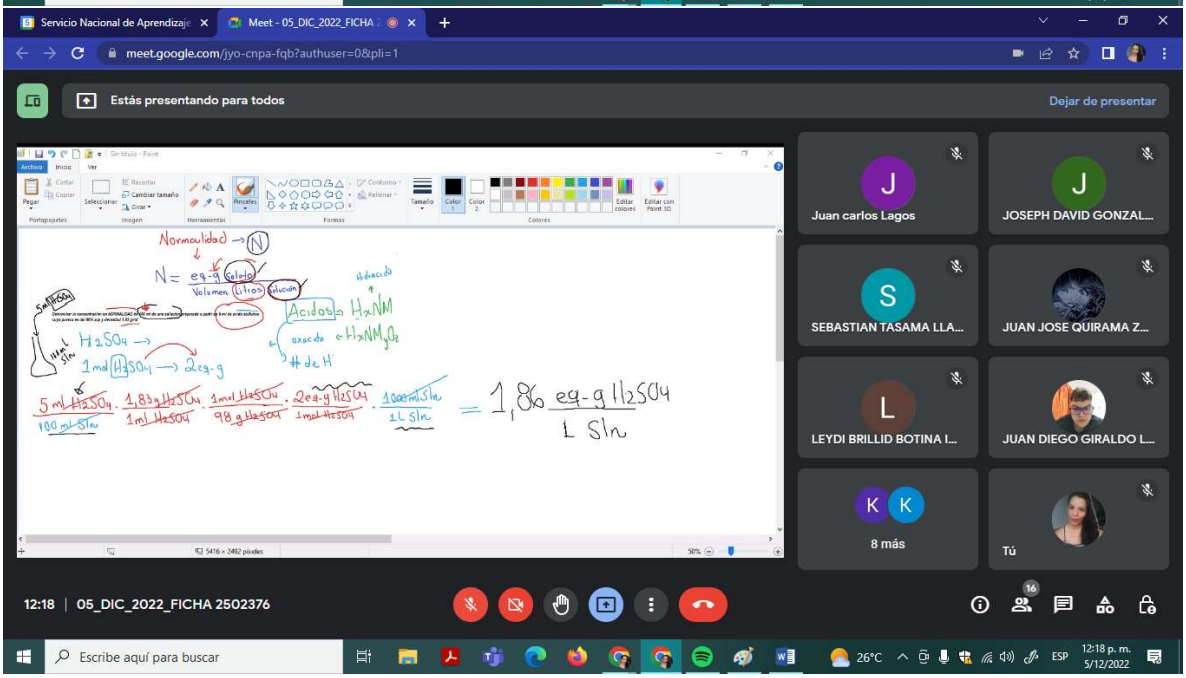
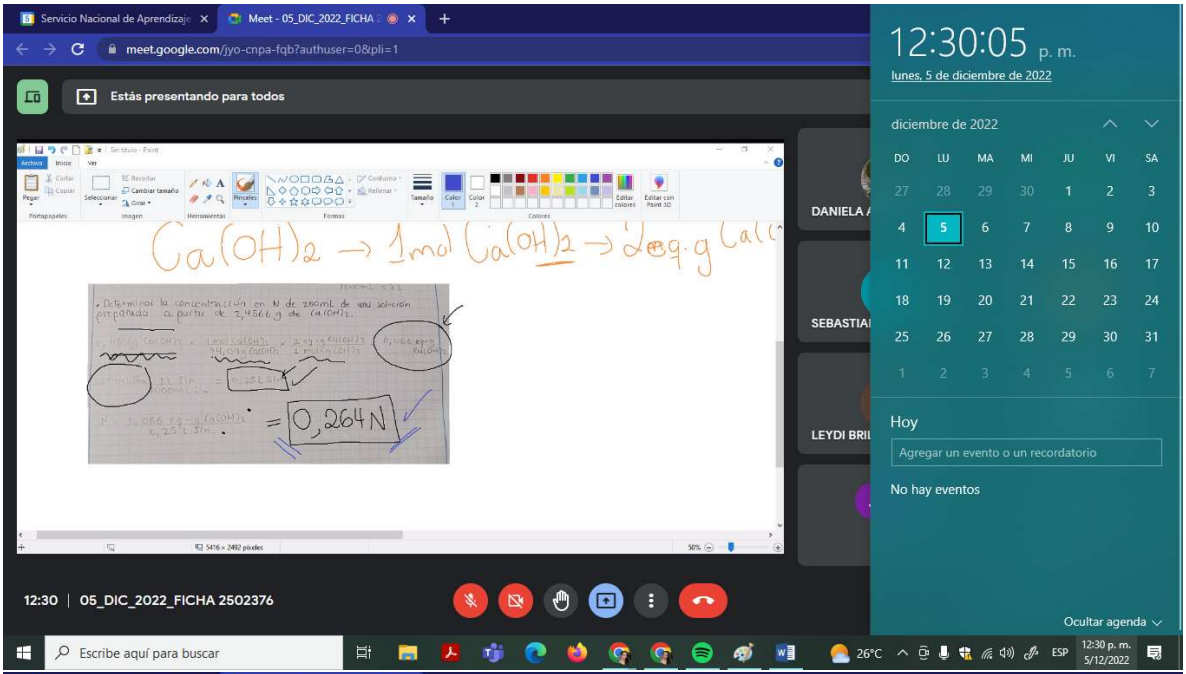
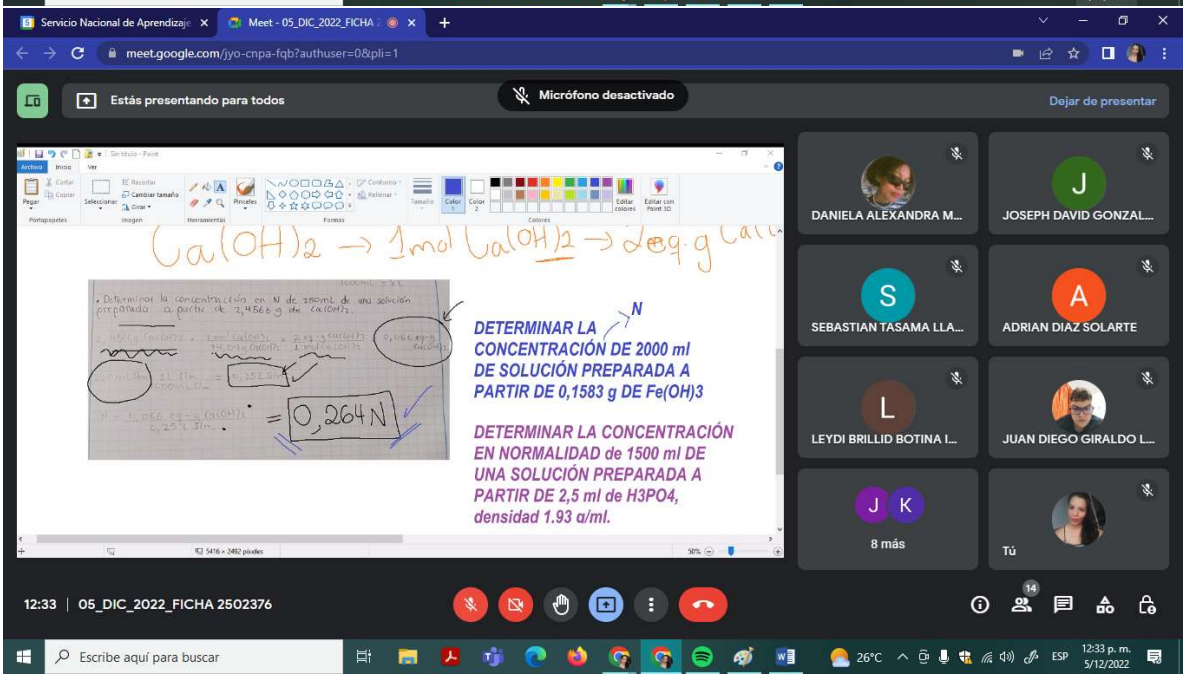
05_DIC_2022_FICHA 2502376

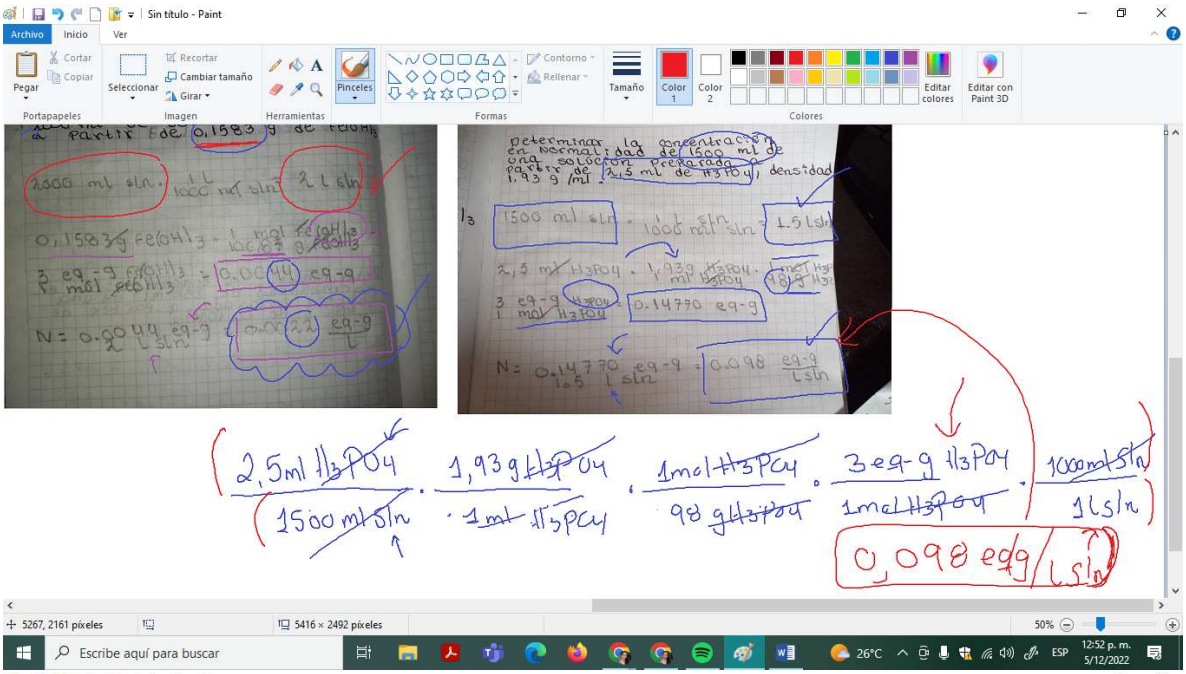


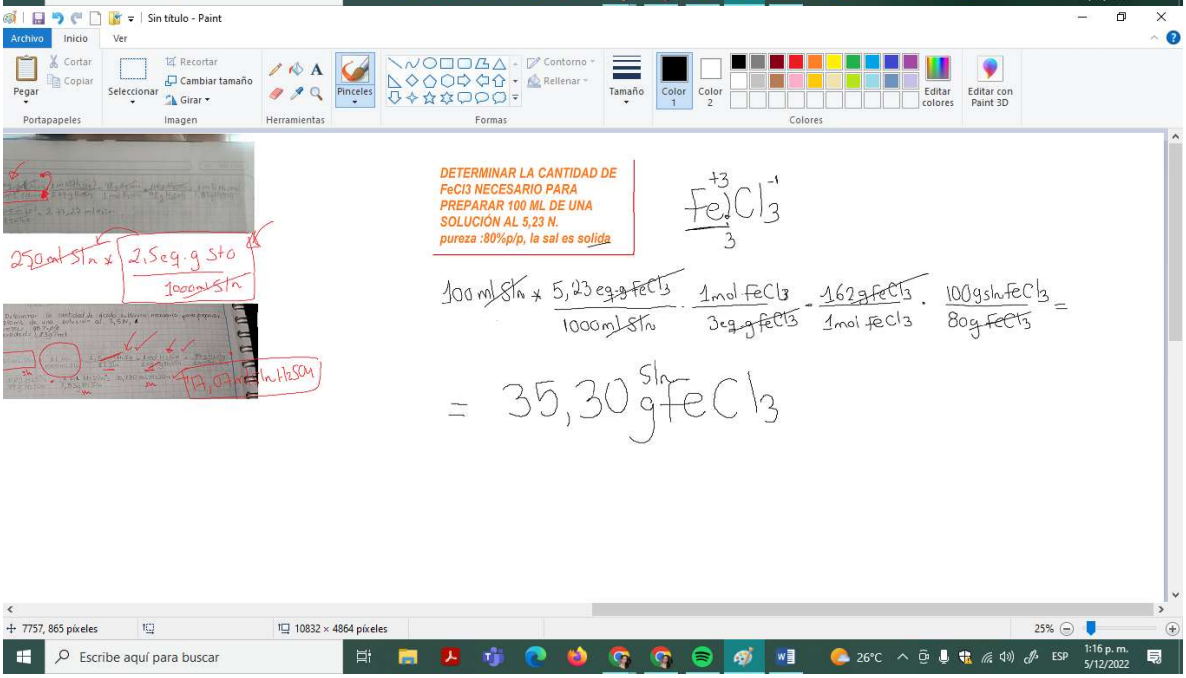

Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
Dejar de presentar
Normalidad → N
N = eq-g Soluto / Volumen Litros Solución
Determinar la concentración en NORMALIDAD de 100 ml de una solución preparada a partir de 5 ml de acido sulfurico cuya pureza es del 98% p/p y densidad 1,83 g/ml
Juan carlos Lagos
WALTER ANDRES RENGI...
SEBASTIAN TASAMA LLA...
KEVIN ALBERTO CERON ...
LEYDI BRILLID BOTINA I...
KAROL ELIZABETH VELA...
9 más
Tú
12:06 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
meet.google.com está compartiendo una ventana.
Dejar de compartir
Ocultar
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
12:06 p. m.
5/12/2022

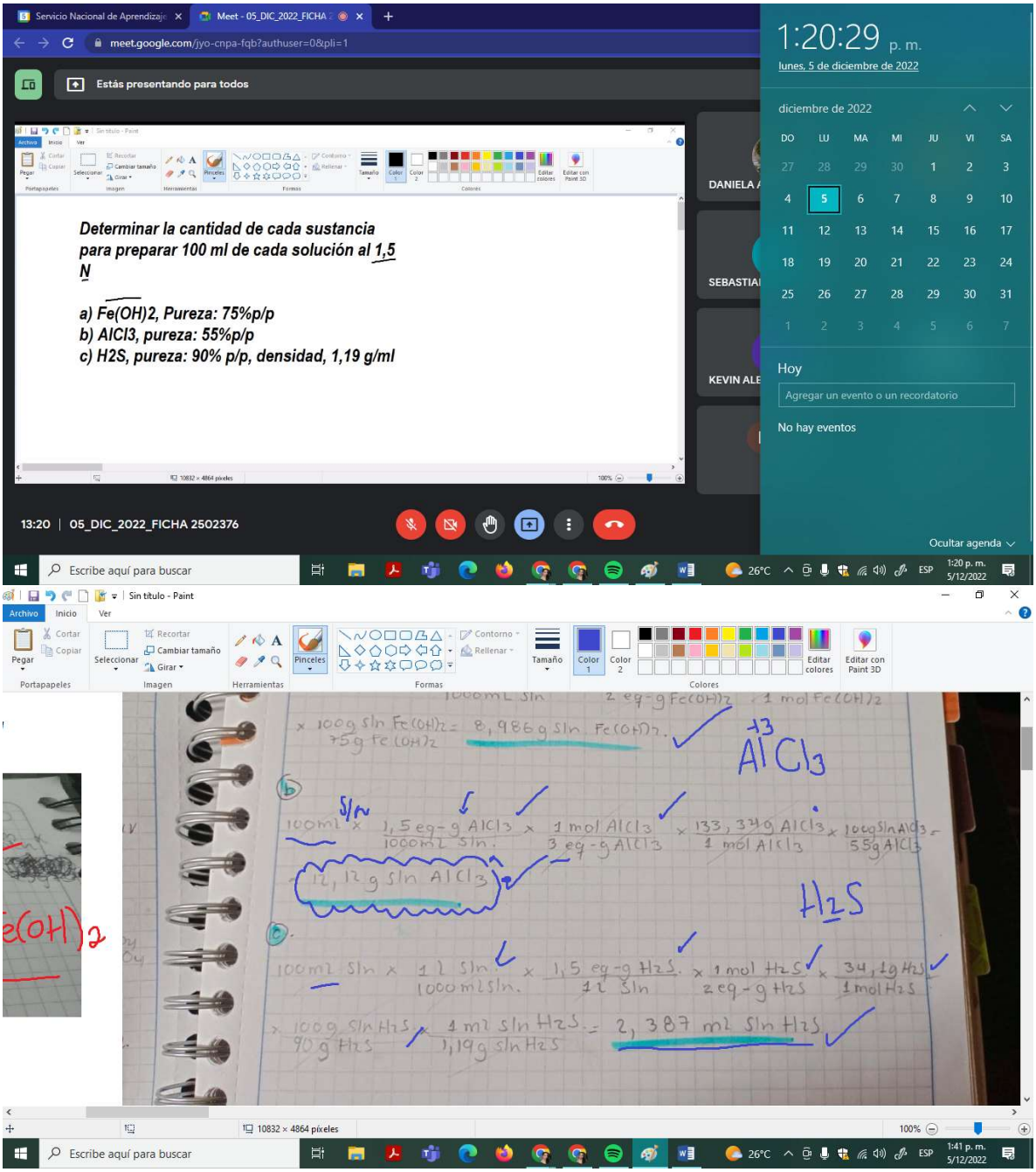

Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
Dejar de presentar
Normalidad → N
N = eq-g Soluto / Volumen Litros Solución
Acidos
H2SO4 → 2 eq-g
5 ml H2SO4 . 1,83 g H2SO4 / 1 ml H2SO4 . 1 mol H2SO4 / 98 g H2SO4 . 2 eq-g H2SO4 / 1 mol H2SO4 . 1000 ml Sln / 1 L Sln = 1,86 eq-g H2SO4 / L Sln
Juan carlos Lagos
JOSEPH DAVID GONZAL...
SEBASTIAN TASAMA LLA...
JUAN JOSE QUIRAMA Z...
LEYDI BRILLID BOTINA I...
JUAN DIEGO GIRALDO L...
8 más
Tú
12:18 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
12:18 p. m.
5/12/2022

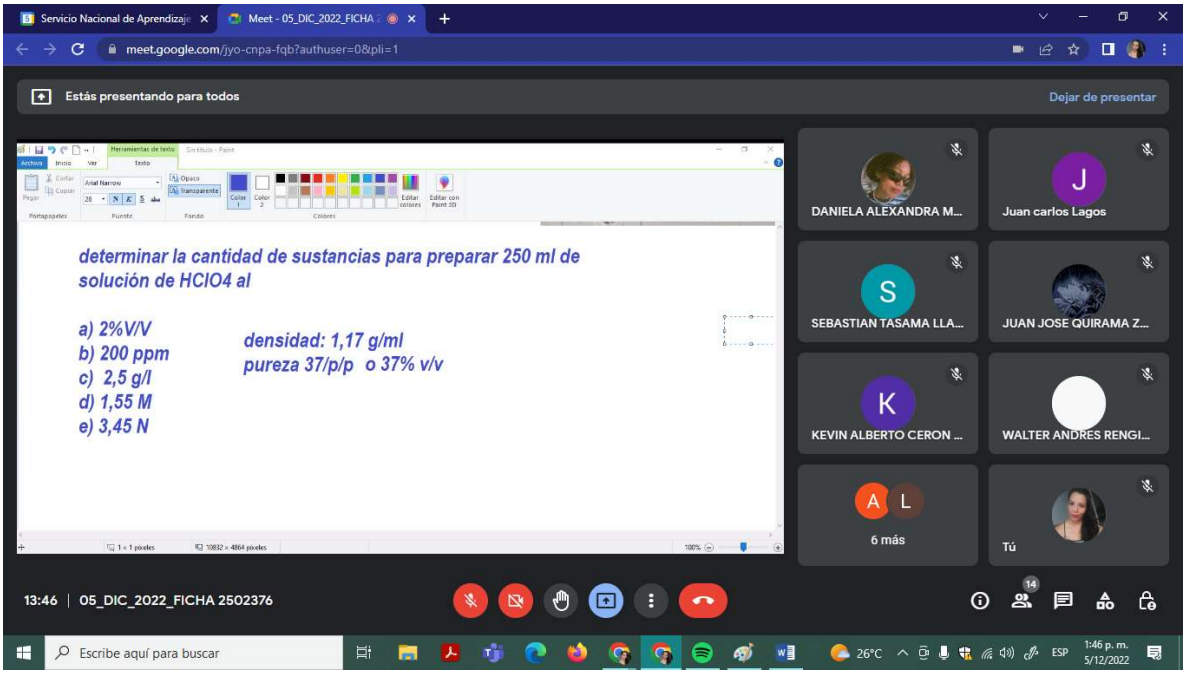

Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
12:30:05 p. m.
lunes, 5 de diciembre de 2022
diciembre de 2022
DO LU MA MI JU VI SA
Hoy
Agregar un evento o un recordatorio
No hay eventos
Ocultar agenda
12:30 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
12:30 p. m.
5/12/2022

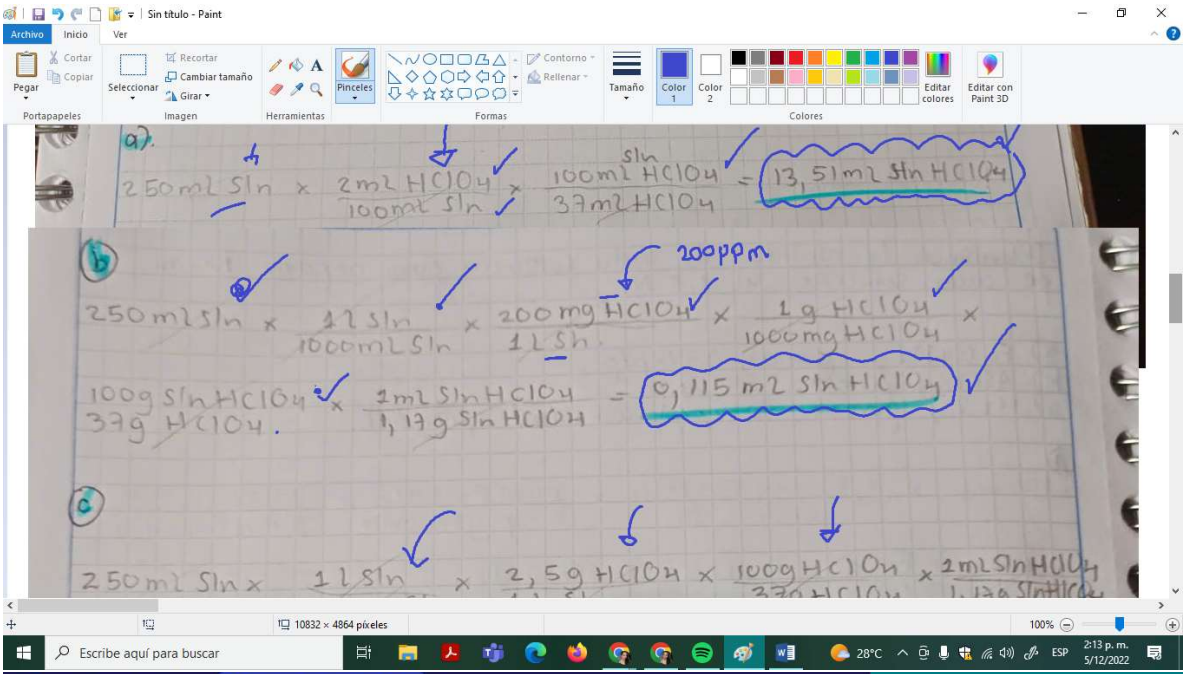

Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
Micrófono desactivado
Dejar de presentar
DETERMINAR LA CONCENTRACIÓN DE 2000 ml DE SOLUCIÓN PREPARADA A PARTIR DE 0,1583 g DE Fe(OH)3
N
DETERMINAR LA CONCENTRACIÓN EN NORMALIDAD de 1500 ml DE UNA SOLUCIÓN PREPARADA A PARTIR DE 2,5 ml de H3PO4, densidad 1.93 g/ml.
DANIELA ALEXANDRA M...
JOSEPH DAVID GONZAL...
SEBASTIAN TASAMA LLA...
ADRIAN DIAZ SOLARTE
LEYDI BRILLID BOTINA I...
JUAN DIEGO GIRALDO L...
8 más
Tú
12:33 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
12:33 p. m.
5/12/2022

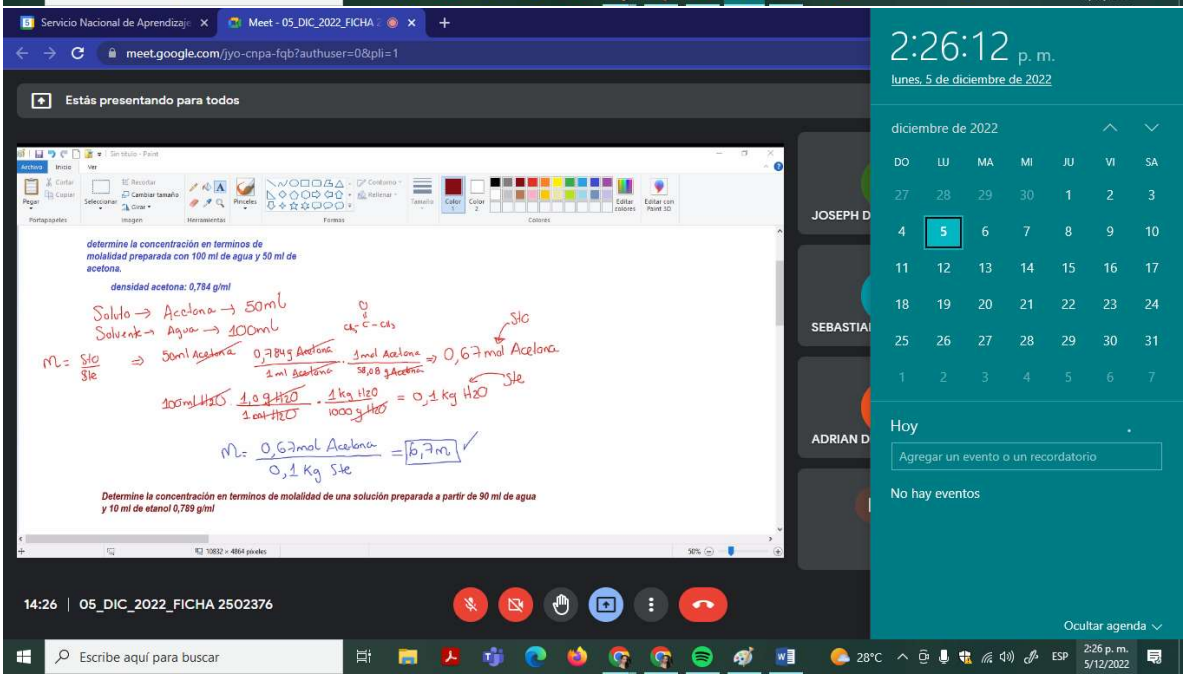

Sin título - Paint
Archivo
Inicio
Ver
Pegar
Cortar
Copiar
Seleccionar
Recortar
Cambiar tamaño
Girar
Pinceles
Contorno
Rellenar
Tamaño
Color 1
Color 2
Editar colores
Editar con Paint 3D
Portapapeles
Imagen
Herramientas
Formas
Colores
Determinar la concentración en normalidad de 1500 ml de una solución preparada a partir de 2,5 ml de H3PO4, densidad 1,93 g/ml
1500 ml sln
1 L sln
1,5 L sln
2,5 ml H3PO4
1,93 g H3PO4
3 eq-g H3PO4
1 mol H3PO4
0.14770 eq-g
N = 0.14770 eq-g / 1.5 L sln = 0.098 eq-g / L sln
2,5 ml H3PO4 · 1,93 g H3PO4 / 1500 ml sln · 1 mol H3PO4 / 98 g H3PO4 · 3 eq-g H3PO4 / 1 mol H3PO4 · 1000 ml sln / 1 L sln
0,098 eq-g / L sln
5267, 2161 píxeles
5416 × 2492 píxeles
50%
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
12:52 p. m.
5/12/2022

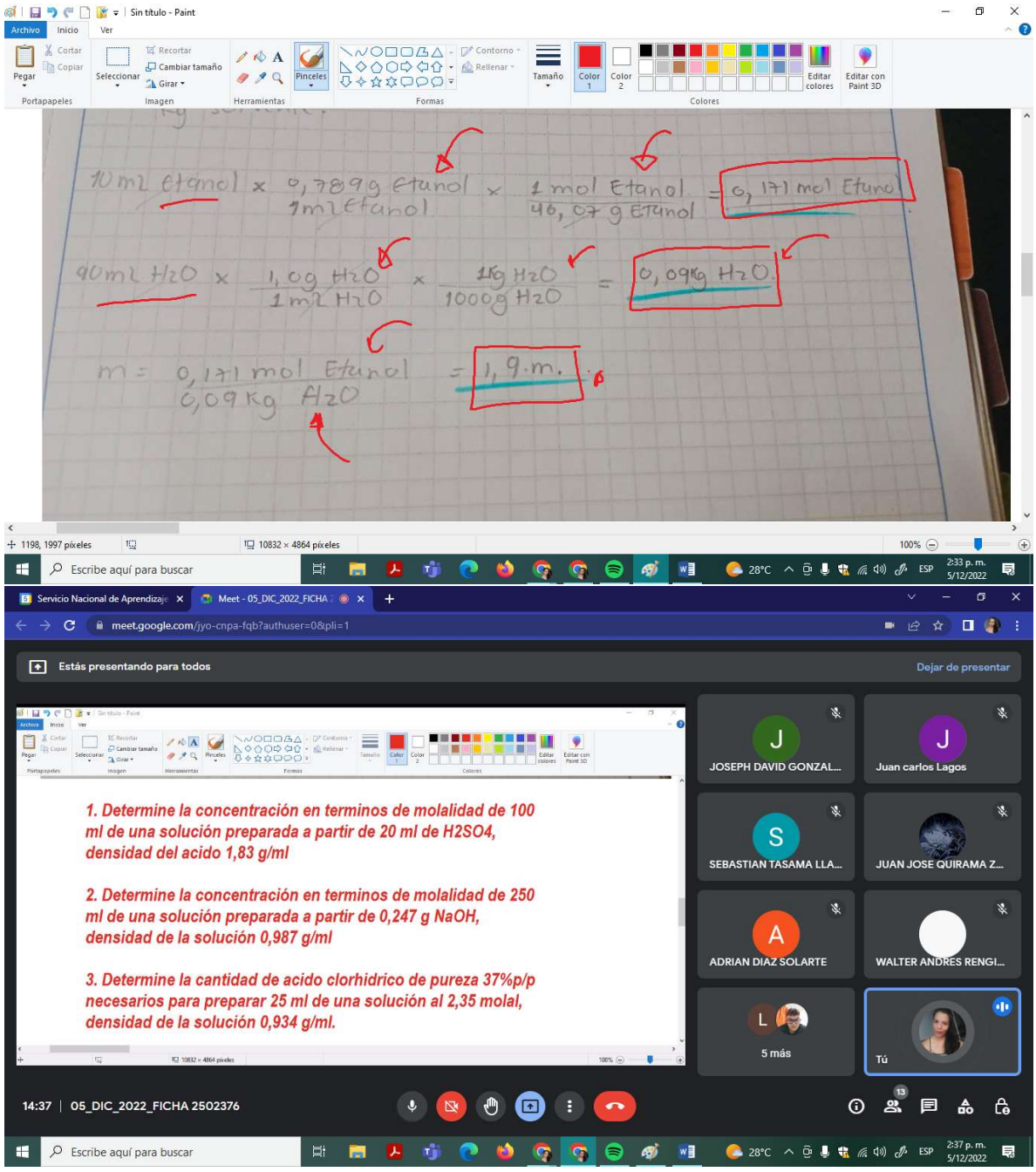

Sin título - Paint
Archivo
Inicio
Ver
Pegar
Cortar
Copiar
Seleccionar
Recortar
Cambiar tamaño
Girar
Pinceles
Contorno
Rellenar
Tamaño
Color 1
Color 2
Editar colores
Editar con Paint 3D
Portapapeles
Imagen
Herramientas
Formas
Colores
DETERMINAR LA CANTIDAD DE FeCl3 NECESARIO PARA PREPARAR 100 ML DE UNA SOLUCIÓN AL 5,23 N.
pureza :80%p/p, la sal es solida
Fe Cl3
+3
-1
3
250 ml Sln × 2,5 eq-g sto / 1000 ml Sln
100 ml Sln × 5,23 eq-g FeCl3 / 1000 ml Sln · 1 mol FeCl3 / 3 eq-g FeCl3 · 162 g FeCl3 / 1 mol FeCl3 · 100 g Sln FeCl3 / 80 g FeCl3 =
= 35,30 g Sln FeCl3
7757, 865 píxeles
10832 × 4864 píxeles
25%
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
1:16 p. m.
5/12/2022


Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
Determinar la cantidad de cada sustancia para preparar 100 ml de cada solución al 1,5 N
a) Fe(OH)2, Pureza: 75%p/p
b) AlCl3, pureza: 55%p/p
c) H2S, pureza: 90% p/p, densidad, 1,19 g/ml
13:20 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
1:20:29 p. m.
lunes, 5 de diciembre de 2022
diciembre de 2022
Hoy
Agregar un evento o un recordatorio
No hay eventos
Ocultar agenda
Escribe aquí para buscar
Sin título - Paint
Archivo
Inicio
Ver
Pegar
Cortar
Copiar
Seleccionar
Recortar
Cambiar tamaño
Girar
Pinceles
Contorno
Rellenar
Tamaño
Color 1
Color 2
Editar colores
Editar con Paint 3D
Portapapeles
Imagen
Herramientas
Formas
Colores
AlCl3
H2S
10832 × 4864 píxeles
100%


Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
Dejar de presentar
determinar la cantidad de sustancias para preparar 250 ml de solución de HClO4 al
a) 2%V/V
b) 200 ppm
c) 2,5 g/l
d) 1,55 M
e) 3,45 N
densidad: 1,17 g/ml
pureza 37/p/p o 37% v/v
DANIELA ALEXANDRA M...
Juan carlos Lagos
SEBASTIAN TASAMA LLA...
JUAN JOSE QUIRAMA Z...
KEVIN ALBERTO CERON ...
WALTER ANDRES RENGI...
6 más
Tú
13:46 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
Escribe aquí para buscar
26°C
ESP
1:46 p. m.
5/12/2022


Sin título - Paint
Archivo
Inicio
Ver
a)
250 ml Sln x 2 ml HClO4 / 100 ml Sln x 100 ml Sln HClO4 / 37 ml HClO4 = 13,51 ml Sln HClO4
b)
250 ml Sln x 1 l Sln / 1000 ml Sln x 200 mg HClO4 / 1 l Sln x 1 g HClO4 / 1000 mg HClO4 x 1 ml Sln HClO4 / 1,17 g Sln HClO4 = 0,115 ml Sln HClO4
200ppm
37g HClO4.
c)
250 ml Sln x 1 l Sln x 2,5 g HClO4 x 100 g HClO4 x 2 ml Sln HClO4
10832 × 4864 píxeles
100%
Escribe aquí para buscar
28°C
ESP
2:13 p. m.
5/12/2022


Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
determine la concentración en terminos de molalidad preparada con 100 ml de agua y 50 ml de acetona.
densidad acetona: 0,784 g/ml
Soluto → Acetona → 50ml
Solvente → Agua → 100ml
m = Sto / Ste ⇒ 50ml Acetona x 0,784 g Acetona / 1 ml Acetona x 1 mol Acetona / 58,08 g Acetona ⇒ 0,67 mol Acetona
100 ml H2O x 1,0 g H2O / 1 ml H2O x 1 kg H2O / 1000 g H2O = 0,1 kg H2O
m = 0,67 mol Acetona / 0,1 kg Ste = 6,7 m
Determine la concentración en terminos de molalidad de una solución preparada a partir de 90 ml de agua y 10 ml de etanol 0,789 g/ml
JOSEPH D
SEBASTIA
ADRIAN D
2:26:12 p. m.
lunes, 5 de diciembre de 2022
diciembre de 2022
DO LU MA MI JU VI SA
Hoy
Agregar un evento o un recordatorio
No hay eventos
14:26 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
Ocultar agenda
Escribe aquí para buscar
28°C
ESP
2:26 p. m.
5/12/2022


Sin título - Paint
10 mL Etanol x 0,789 g Etanol / 1 mL Etanol x 1 mol Etanol / 46,07 g Etanol = 0,171 mol Etanol
90 mL H2O x 1,0 g H2O / 1 mL H2O x 1 Kg H2O / 1000 g H2O = 0,09 Kg H2O
m = 0,171 mol Etanol / 0,09 Kg H2O = 1,9 m.
1198, 1997 píxeles
10832 × 4864 píxeles
100%
Escribe aquí para buscar
28°C
ESP
2:33 p. m.
5/12/2022

Servicio Nacional de Aprendizaje
Meet - 05_DIC_2022_FICHA
meet.google.com/jyo-cnpa-fqb?authuser=0&pli=1
Estás presentando para todos
Dejar de presentar
1. Determine la concentración en terminos de molalidad de 100 ml de una solución preparada a partir de 20 ml de H2SO4, densidad del acido 1,83 g/ml
2. Determine la concentración en terminos de molalidad de 250 ml de una solución preparada a partir de 0,247 g NaOH, densidad de la solución 0,987 g/ml
3. Determine la cantidad de acido clorhidrico de pureza 37%p/p necesarios para preparar 25 ml de una solución al 2,35 molal, densidad de la solución 0,934 g/ml.
JOSEPH DAVID GONZAL...
Juan carlos Lagos
SEBASTIAN TASAMA LLA...
JUAN JOSE QUIRAMA Z...
ADRIAN DIAZ SOLARTE
WALTER ANDRES RENGI...
5 más
Tú
14:37 | 05_DIC_2022_FICHA 2502376
Escribe aquí para buscar
28°C
ESP
2:37 p. m.
5/12/2022