## Área personal / Mis cursos / [1-2021] QMC100-YF / UNIDAD N° 2: SOLUCIONES / PRIMER EXAMEN DE LABORATORIO

Comenzado el Monday, 16 de August de 2021, 11:00

**Estado** Finalizado

Finalizado en Monday, 16 de August de 2021, 11:25

**Tiempo** 25 minutos 1 segundos

empleado

**Calificación 49,00** de 100,00

## Pregunta 1

Finalizado

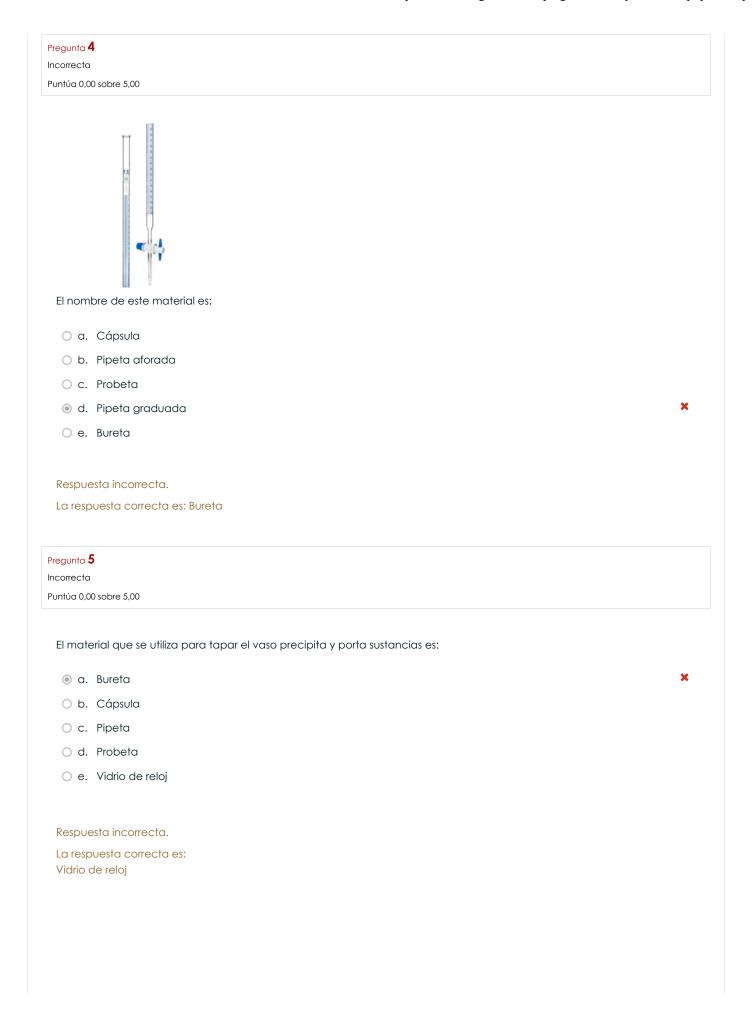
Puntúa 4,00 sobre 5,00

Indicar el uso que se le da a cada uno de los siguientes materiales

- a) Matraz kitazato
- b) Crisol
- c) Matraz aforado
- a) Se conecta al embudo para filtración al vacío. Sirve para realizar experimentos con agua, como destilación.
- b) Se utiliza para procesos de calcinación y fundición.
- c) Para preparar diluciones. Se emplea para medir un volúmen exacto de líquido con base.

Comentario:

ntúa 0,00 sobre 5	00				
Para la medic	ón de la masa de una sustanci	a, la balanza mas pre	ecisa es:		
O a. Mecá	nica				
<ul><li>b. Semic</li></ul>	nalitica				
O c. La ror	ana				
O d. Digita					
O e. Analít	ca				
Respuesta inc	prrecta				
_a respuesta (					
Analítica					
egunta <b>3</b>					
orrecta					
	na mezcla de dos sustancia só	lido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar	na mezcla de dos sustancia só ración	lido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
oa. Evapa b. Filtrac	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío	lido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
oa. Evapo b. Filtrac c. Filtrac	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple	lido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac a. Deca	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
oa. Evapo b. Filtrac c. Filtrac	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapo b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	iido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	lido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
Para separar  a. Evapa b. Filtrac c. Filtrac d. Deca e. Centr	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:
<ul><li>a. Evapo</li><li>b. Filtrac</li><li>c. Filtrac</li><li>d. Deca</li></ul>	na mezcla de dos sustancia só ración ón al vacío ón simple tación ugación	ido - líquido, el méto	do que se basa e	en la fuerza de gra	vedad es:



ntúa 0,00 sobre 15,00				
i se evapora el solvente de	una solución, su concent	ración de la solución:		
○ a. Se mantiene				
O b. Aumenta				
O c. No se sabe				
od. Disminuye				×
O e. Se diluye				
Pespuesta incorrecta.				
a respuesta correcta es: Au	menta			
gunta <b>7</b>				
gunta <b>7</b> rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00				
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00				
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00	solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00 En la preparación de 50 g de	solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de ag	gua que se utilizó es:	
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00 En la preparación de 50 g de O a. 8 g	e solución al 4% m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	
rrecta	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	•
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00  in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	•
in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g  d. 2 g	e solución al 4% m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	•
in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g  d. 2 g	solución al 4% m/m en	NaCl, la cantidad de ag	gua que se utilizó es:	•
in la preparación de 50 g de a. 8 g b. 50 g c. 48 g d. 2 g e. 4 g	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de ag	gua que se utilizó es:	•
in la preparación de 50 g de a. 8 g b. 50 g c. 48 g d. 2 g e. 4 g	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	•
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00  in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g  d. 2 g  e. 4 g  Respuesta correcta a respuesta correcta es:	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	•
in la preparación de 50 g de a. 8 g b. 50 g c. 48 g d. 2 g e. 4 g	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de ag	gua que se utilizó es:	
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00  in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g  d. 2 g  e. 4 g  Respuesta correcta a respuesta correcta es:	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00  in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g  d. 2 g  e. 4 g  Respuesta correcta a respuesta correcta es:	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de ag	gua que se utilizó es:	
rrecta ntúa 10,00 sobre 10,00  in la preparación de 50 g de  a. 8 g  b. 50 g  c. 48 g  d. 2 g  e. 4 g  Respuesta correcta a respuesta correcta es:	e solución al 4 % m/m en	NaCl, la cantidad de aç	gua que se utilizó es:	

R
I
V
Ħ
Œ
₹
F
ζ.
A
N
Л
F
1
J
$\Gamma$
Œ
7
Ī.
Δ
١l
B
(
)]
?
A
П
٦(
)
R
1
(
)
•
R
e
ν
i
si
ó
n
de
e1
i
n
te
n
to
n

Correcta	
Puntúa 15,	00 sobre 15,00
En la p	reparación de 510 de solución 0,2 mo (molal) en $CaCO_3$ , la cantidad de $CaCO_3$ que se necesita es:
PA: Co	= 40, C = 12, O = 16
<ul><li>a.</li></ul>	10 g
O b.	5 g
O c.	15 g
O d.	20 g
O e.	25 g
Dospus	
	uesta correcta es:
10 g	uesta conecta es.
Correcta	00 sobre 15,00
Correcta Puntúa 15, En la p en áci PA: Cl	no sobre 15,00 reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1
En la p en áci PA: Cl La cor	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es:  = 35,5 H = 1  centración de la solución concentrada trabaje sin decimales
En la p en áci PA: Cl La cor	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 9 do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es:  = 35,5 H = 1  centración de la solución concentrada trabaje sin decimales
En la penácion PA: Cl La cor  a.  b.	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1 centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml 5 ml
En la pen áci PA: Cl La cor a. b. c.	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 9 do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es:  = 35,5 H = 1  centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml  5 ml
En la pen áci Partica cor En la pen áci PA: Cl La cor a. b.	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1 centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml 5 ml 12 ml 10 ml
En la p en áci PA: Cl La cor	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1 centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml 5 ml 12 ml 10 ml
En la pen áci PA: Cl La cor a. b. c. d.	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1 centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml 5 ml 12 ml 10 ml
En la pen áci PA: Cl La cor  a. b. c. d. e.	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 % do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1 centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml  5 ml  12 ml  10 ml  3 ml
En la pen áci PA: Cl La cor a. b. c. d.	reparación de 150 ml de solución 0,4 M en HCl, el volumen de solución concentrada que tiene una pureza de 37 9 do y una densidad de 1,19 g/ml que se necesita para preparar dicha solución es: = 35,5 H = 1 centración de la solución concentrada trabaje sin decimales  4 ml 5 ml 12 ml 10 ml 3 ml

Pro 1 (1) Incompared 1 (1) Incompared 2 (1) Incompared 2

DS DE RIA