

Edición: 1
Autor: Dirección
Fecha: 5-4-2019

**CONVOCATORIA
CONCURSO OPOSICIÓN
PLAZA
PERSONAL LABORAL**



**CONVOCATORIA DE PLAZA
TÉCNICO ESPECIALISTA DE LABORATORIO
GRUPO III – NIVEL B**

De acuerdo con lo establecido en las bases de esta Convocatoria, la Dirección del Centro Asociado de la Universidad Nacional de Educación a Distancia en Pamplona, en su condición de Presidenta del Tribunal Calificador, procede a hacer públicos los resultados del ejercicio teórico de carácter eliminatorio, que tuvo lugar el pasado 3 de abril de 2019 a las 10 de la mañana en el Aula Magna del Centro Asociado.

La calificación mínima para pasar a la Fase de Concurso es de 31,5 / 70 puntos

**Resultados obtenidos en el ejercicio teórico eliminatorio
(Por orden alfabético)**

Apellidos y nombre	D.N.I.	Puntuación	Resultado
Álvarez López, María	16074406M	41,3	APTO
Antón Blasco, Guillermo Eneko	72813327L	28	NO APTO
Arriaga Izu, Lorena	16591424Y	40,6	APTO
Barroso González, Ana Isabel	09296324T	22,4	NO APTO
Belsue Urquizu, Virginia	44617883E	40,6	APTO
De Cía Arpón, Leticia	18207254V	No presentado	NO APTO
Escudero Cinca, Fernando Manuel	72780197D	37,1	APTO
Galarreta Vallés, M ^a Elena	78742863V	29,4	NO APTO
Gutiérrez Castillejo, Marta	72685731G	35	APTO
Huarte-Mendicoa Izu, José	33421029M	35,7	APTO
Ilincheta Lizarraga, Saioa	44610295R	No presentado	NO APTO
Irigoyen Iriarte, Laura	44639220S	33,6	APTO
Irisarri Tanco, María	72694789T	29,4	NO APTO
Jiménez Jiménez, Ruth	72801854T	17,5	NO APTO
Laparte Catalán, Marta	16022369V	25,9	NO APTO
Lizarraga Echeverría, Iulen	72693102S	33,6	APTO
Lusar Ciriza, Junkal	33443564T	37,1	APTO



Edición: 1
Autor: Dirección
Fecha: 5-4-2019

**CONVOCATORIA
CONCURSO OPOSICIÓN
PLAZA
PERSONAL LABORAL**



Mendinueta Resano, Miren Maite	44644377C	28	NO APTO
Moreno López, Maite	72706918P	9,1	NO APTO
Ochoa Galdeano, Laura	72821051S	18,2	NO APTO
Ochoa Sagüés, Carmen	72816588Z	28,7	NO APTO
Pueyo González, Ainara	72676244Q	34,3	APTO
Razquin Caballero, María	72684897K	30,1	NO APTO
Ruiz Iturri, Lydia	72817675C	23,1	NO APTO
Yebra Méndez, Neftalí	71511650G	33,6	APTO

Contra la publicación de los resultados obtenidos en la prueba objetiva, y de conformidad con lo establecido en la base novena de la convocatoria, los candidatos podrán interponer reclamación en el plazo de los cinco días naturales siguientes a esta publicación que tiene lugar en la página web y en el Tablón de Anuncios del Centro Asociado.

Una vez finalizado el plazo de reclamaciones, se harán públicos los resultados definitivos de la prueba objetiva con fecha 11 de abril de 2019. Asimismo, a través de dicha comunicación se harán públicos los días señalados para la realización de la entrevista personal que deberán realizar aquellos candidatos que han superado la fase de oposición.

Por último, en aras a la política de transparencia y para mayor información de los candidatos, se anexan las preguntas del ejercicio teórico realizado con las respuestas dadas por válidas por parte del tribunal a cada una de las preguntas formuladas.

En Pamplona, a 5 de abril de 2019
La Directora del Centro Asociado




Fdo.: D^a. Carmen Jusué Simonena

Edición: 1
Autor: Dirección
Fecha: 5-4-2019

**CONVOCATORIA
CONCURSO OPOSICIÓN
PLAZA
PERSONAL LABORAL**



**Anexo I
EJERCICIO TEÓRICO con RESULTADOS**

1.	En un proceso de recristalización, rascar las paredes interiores del cristizador con una varilla de vidrio favorece la formación de cristales de mayor tamaño.	F	
2.	En un proceso de sublimación a presión atmosférica empleado para separar una mezcla de 1,4-diclorobenceno y arena no es conveniente seguir calentando la muestra después de observar que ya no se forman más cristales sobre el vidrio de reloj, ya que la arena podría sublimar.	F	
3.	En una cromatografía en capa fina, antes de sembrar las muestras en la placa, hay que comprobar que la fase móvil no vaya a tocar las muestras cuando se introduzca la placa en ella.	V	
4.	La concentración de los distintos componentes de una mezcla no influye en la cantidad de manchas que se observarán en la CCF. Sin embargo, si influye en la forma de las manchas, que serán más compactas cuanto mayor sea la concentración.	F	
5.	La yodometría se suele emplear para realizar una valoración indirecta de los iones Cu^{2+} .	V	
6.	Se denomina homogeneización al proceso de enjuagar y vaciar las superficies interiores con agua.	F	
7.	La precipitación de ácido benzoico a partir de benzoato sódico y ácido clorhídrico genera unos residuos que deben eliminarse en el depósito de residuos halogenados.	F	
8.	La siguiente imagen corresponde a un matraz aforado		F
9.	Cuanto más potente sea el calentamiento en un único proceso de destilación sencilla de una mezcla acetona/agua, mayor será la cantidad de acetona (fracción I; 56 – 65 °C) que se recuperará.	F	
10.	Hay que tener cuidado al calentar el erlenmeyer durante un proceso de recristalización de un sólido, ya que parte del sólido a recristalizar se puede evaporar con el disolvente.	F	
11.	El rotavapor sólo permite eliminar disolventes con puntos de ebullición inferior a 100°C, ya que no se puede superar dicha temperatura en su baño de agua.	F	
12.	En una purificación por cristalización, el sólido a purificar debe de ser disuelto en la menor cantidad de disolvente hirviendo.	V	
13.	El factor de relación frontal (R_f) para una determinada fase estacionaria es siempre un valor constante.	F	
14.	El rendimiento de una extracción líquido-líquido es mayor haciendo dos extracciones consecutivas con 25 mL de disolvente cada vez que haciendo una única extracción con 50 mL de dicho disolvente.	V	



Edición: 1
Autor: Dirección
Fecha: 5-4-2019

**CONVOCATORIA
CONCURSO OPOSICIÓN
PLAZA
PERSONAL LABORAL**



15.	Analizando la siguiente CCF, se puede afirmar que la muestra B es más pura que la muestra A.		F
16.	Al terminar una filtración a vacío, la goma que conecta el kitasato a la toma de vacío debe ser desconectada antes de cerrar la llave del vacío.		V
17.	Las cifras significativas (o dígitos significativos) de un número son aquellas que tienen un significado real o aportan alguna información.		V
18.	La función del refrigerante en una reacción a reflujo es condensar el disolvente, evitando así su evaporación.		V
19.	En la purificación por cristalización las impurezas muy solubles siempre quedan retenidas en la filtración por gravedad junto al carbón activo.		F
20.	La única diferencia entre el montaje de una destilación sencilla y la fraccionada es la incorporación de una columna de rectificación o fraccionamiento entre la cabeza de destilación y el matraz en el caso de la destilación fraccionada.		V
21.	Una disolución de ácido benzoico en acetato de etilo debe eliminarse en la garrafa de residuos etiquetada como residuos no halogenados.		V
22.	Una forma muy útil y rápida de secar el material de vidrio en un laboratorio químico es utilizando diclorometano para arrastrar el agua y luego utilizar un secador para evaporar la acetona.		F
23.	Un multímetro en un circuito para medir la corriente total se coloca en serie con todo el circuito usando su mínima escala como amperímetro.		F
24.	Aquellos componentes de una mezcla que suben más en cromatografía en capa fina, son aquellos que luego eluyen primero al realizar una cromatografía en columna, siempre que se utilice la misma fase móvil.		V
25.	Si en lugar de utilizar HCl en el proceso de aislamiento de un ácido a partir de su sal sódica se utilizara H ₂ SO ₄ , se conseguiría recuperar la misma cantidad del ácido correspondiente.		V
26.	El error relativo se define como el cociente entre el error absoluto y el valor verdadero.		V
27.	Si en lugar de 5 – 10 gotas de un indicador en un proceso de valoración se añadiesen 15 gotas, se necesitaría un volumen de reactivo valorante mayor para alcanzar el punto final de la valoración.		F
28.	La cromatografía de exclusión molecular permite la separación de los componentes de una muestra de acuerdo a su polaridad.		F
29.	En una cromatografía en columna, se denomina sembrado a la operación de colocar la muestra en la superficie de la columna.		V
30.	Para extraer un compuesto orgánico ácido e insoluble en agua desde un disolvente orgánico se debe utilizar como disolvente extractor una disolución acuosa ácida.		F
31.	Cuanto mayor sea el flujo de agua fría que circula por el dedo frío, más puros serán los cristales de naftaleno formados en un proceso de purificación por sublimación a vacío.		F
32.	La precisión de una medida indica la proximidad del valor medido al valor real.		F
33.	En una reacción a reflujo, el agua entra siempre al refrigerante por el tubo superior (el que		F



Edición: 1
Autor: Dirección
Fecha: 5-4-2019

**CONVOCATORIA
CONCURSO OPOSICIÓN
PLAZA
PERSONAL LABORAL**



	está más alejado al matraz)	
34.	La exactitud de una pipeta aforada es apreciablemente mejor que la de una pipeta graduada.	V
35.	Considerando la siguiente CCF podemos afirmar que la reacción tuvo lugar completamente, aunque el producto obtenido no está puro. La muestra A corresponde a uno de los reactivos utilizados y la muestra B a una muestra de la reacción.	V
36.	Para separar dos líquidos miscibles se empleará la técnica de la decantación.	F
37.	Al preparar una columna de cromatografía, primero se disuelve la fase estacionaria en la fase móvil.	F
38.	El NaOH es un patrón primario comúnmente utilizado en las volumetrías.	F
39.	Para recoger las diferentes fracciones en una destilación hay que apagar necesariamente la calefacción para evitar pérdidas al cambiar el Erlenmeyer.	F
40.	La precisión implica, normalmente, exactitud.	F
41.	Un Büchner es el recipiente en el que se recogen las aguas madres de una filtración a vacío.	F
42.	En la recristalización de un sólido es imprescindible disolver el carbón activo antes de filtrar la disolución.	F
43.	En una reacción química el reactivo limitante es aquel del que menos gramos se han puesto.	F
44.	Para realizar la transformación de unidades de masa a unidades de volumen o viceversa se utiliza la densidad.	V
45.	El sulfato sódico anhidro se utiliza para eliminar trazas orgánicas de la fase acuosa.	V
46.	En el sistema de destilación, el termómetro se acopla en el macho guía, de forma que el bulbo de mercurio coincida con la bifurcación de la cabeza de destilación.	V
47.	Un disolvente se considera adecuado para recristalizar un sólido cuando lo solubiliza en frío pero no (o poco) en caliente.	F
48.	Para realizar espectros en un intervalo de longitudes de onda entre 200 y 380 nm lo más indicado es utilizar cubetas de vidrio.	F
49.	Cuando se desea determinar el contenido Fe (III) en una muestra mediante formación de un complejo coloreado por espectrofotometría UV-Visible se emplea como fuente de radiación una lámpara cuyo cátodo sea de hierro.	F
50.	Mediante la técnica de adición de patrón interno, para la calibración, se consiguen compensar los errores en la preparación de muestras o las debidas a fluctuaciones instrumentales.	F

