SENA REGIONAL VALLE	Centro Nacional de Asistencia Técnica a la Industria – ASTIN **Rúbrica**	Código: 9230-FP-F-xxx Versión:1

1. IDENTIFICACIÓN DEL INSTRUMENTO:

Programa de Formación: Tecnología en química aplicada a la industria	*Ficha de caracterización: 2694201*
Nombre de la Guía:	*Código:*
Ejecute la práctica de laboratorio sobre preparación y estandarización de soluciones "acidas y basicas", determinación de la ácidez de un vinagre	
Resultado de aprendizaje a evaluar: Determinar analitos mediante métodos matemáticos según el ensayo a realizar	
Nombre del Aprendiz: KAREN YULIANA POLANIA	*D.I. No.:*
Nombre del Instructor: ÁNGELA DELGADO	
Duración de la evaluación: 5 horas	

2. PRESENTACIÓN E INSTRUCCIONES PARA EL DILIGENCIAMIENTO:

Señor/a Instructor:

- Observe en detalle el proceso y/o valore el producto. Evalúe con objetividad según criterios de puntuación.
- Comparta con el aprendiz los resultados obtenidos y acuerde, si es necesario, un nuevo momento de evaluación.

3. CUERPO DEL INSTRUMENTO:

Indicador	Puntuación			Total	Observaciones
	3	2	1		
Determina cantidades de reactivos para preparar disoluciones segun metodos numéricos.	Realiza los cálculos para establecer la cantidad de reactivo requerido, teniendo en cuenta la concentración, el volumen de la solución a preparar y las propiedades fisicas del soluto	Realiza los cálculos para establecer la cantidad de reactivo requerido, teniendo en cuenta la concentración, el volumen de la solución a preparar, sin considerar las propiedades fisicas del soluto	Realiza los cálculos para establecer la cantidad de reactivo requerido sin tener en cuenta la concentración y/o el volumen de la solución a preparar.	3	
Selecciona el material de laboratorio para la preparación y estandarización de soluciones químicas	Selecciona todos los materiales de laboratorio necesarios para la preparación y estandarización de soluciones químicas de acuerdo con el uso y exactitud requeridos.	Selecciona algunos de los materiales de laboratorio necesarios para la preparación y estandarización de soluciones químicas de acuerdo con el uso y exactitud requeridos.	Selecciona los materiales de laboratorio necesarios para la preparación y estandarización de soluciones químicas sin tener en cuenta el uso y exactitud requeridos.	2	
Lava y rotula el material de laboratorio.	Lava todo el material de laboratorio previo a su uso y lo rotula de acuerdo a su necesidad.	Lava el material de laboratorio previo a su uso, pero no lo rotula de acuerdo a su necesidad.	No lava el material de laboratorio previo a su uso, y no lo rotula de acuerdo a su necesidad.	2	
Verifica las condiciones de la balanza previo a su uso.	Revisa que la balanza esté limpia y nivelada.	Revisa que la balanza está limpia, mas no revisa que esté nivelada.	No revisa que la balanza esté limpia y nivelada.	3	
Usa adecuadamente la balanza	Pesa los reactivos y patrones tarando la balanza, controlando las corrientes de aire y evitando derrames.	Pesa los reactivos y patrones tarando la balanza, controlando corrientes de aire y derrames.	Pesa los reactivos y patrones sin tarar la balanza o controlando las corrientes de aire o derrames.	2	
Manipula los reactivos de acuerdo con su peligrosidad	Manipula los reactivos usando todos los EPP y teniendo en cuenta las indicaciones de la ficha de seguridad.	Manipula los reactivos usando todos los EPP sin tener en cuenta las indicaciones de la ficha de seguridad	Manipula los reactivos sin usar todos los EPP y sin tener en cuenta las indicaciones de la ficha de seguridad	2	
Manipula los reactivos evitando su contaminación	No toma el reactivo directamente del envase original, utiliza espátulas y/o pipetas limpias, deja las tapas boca arriba y no devuelve reactivo al envase.	No toma el reactivo directamente del envase original, utiliza espátulas y/o pipetas limpias, deja las tapas boca abajo y no devuelve reactivo al envase.	Toma el reactivo directamente del envase original, o no utiliza espátulas y/o pipetas limpias, o deja las tapas boca abajo o devuelve reactivo al envase.	2	
Disuelve los reactivos y/o patrones	Disuelve completamente los reactivos y/o patrones teniendo en cuenta el orden de adición de soluto y solvente.	Disuelve completamente los reactivos y/o patrones sin tener en cuenta el orden de adición de soluto y solvente.	No disuelve completamente los reactivos y/o patrones y no tiene en cuenta el orden de adición de soluto y solvente.	3	
Transfiere cuantitativamente reactivos y/o patrones	Transfiere completamente los reactivos y/o patrones haciendo como mínimo 3 lavados.	Transfiere completamente los reactivos y/o patrones haciendo menos de 3 lavados.	Transfiere completamente los reactivos y/o patrones sin realizar lavados.	3	
Afora material volumétrico	Afora balones, pipetas y buretas teniendo en cuenta el enrase evitando la presencia de burbujas.	No Aplica	No afora balones, pipetas y buretas teniendo en cuenta el enrase y/o no elimina burbujas.	2	
Prepara la solución química	Selecciona el balón de acuerdo con el volumen de solución a preparar, enrasa teniendo en cuenta el aforo, no retira solución en caso de sobrepasar la línea de aforo y homogeniza la solución posterior a la lectura de aforo.	No Aplica	No selecciona el balón de acuerdo con el volumen de solución a preparar, o no enrasa teniendo en cuenta el aforo, o retira solución en caso de sobrepasar la línea de aforo y/o no homogeniza la solución posterior a la lectura de aforo.	1	
Realiza el montaje de titulación	El montaje está firme y recto, usa contraste blanco en el título y utiliza erlenmeyer	El montaje está firme y recto, utiliza erlenmeyer, pero no usa contraste blanco en el título.	El montaje no está firme o recto, no utiliza erlenmeyer, y no usa contraste blanco en el título.	3	
Estandariza la solución de hidróxido de sodio	Dispone la solución de hidróxido de sodio en la bureta y la solución del patrón primario en el erlemeyer, la adición del titulante y la agitación de la mezcla es simultanea, identifica el punto final de la titulación con el viraje del indicador a rosa palido, realiza el procedimiento por triplicado	Dispone la solución de hidróxido de sodio en la bureta y la solución del patrón primario en el erlemeyer, la adición del titulante y la agitación de la mezcla no son simultaneas, identifica el punto final de la titulación con el viraje del indicador a rosa palido, realiza el procedimiento por triplicado	Dispone la solución de hidróxido de sodio en la bureta y la solución del patrón primario en el erlemeyer, o la adición del titulante y la agitación de la mezcla no son simultaneas, o identifica el punto final de la titulación con el viraje del indicador a fucsia o no realiza el procedimiento por triplicado	2	
Titula la muestra	Mide el volumen de la muestra con pipeta aforada y lo trasnfiere al erlemeyer, titula la muestra con la solución hidroxido de sodio, la adición del titulante y la agitación de la mezcla es simultanea, identifica el punto final de la titulación con el viraje del indicador a rosa palido, realiza el procedimiento por triplicado	Mide el volumen de la muestra con **pipeta graduada** y lo transfiere al erlemeyer, titula la muestra con la solución hidroxido de sodio, la adición del titulante y la agitación de la mezcla es simultanea, identifica el punto final de la titulación con el viraje del indicador a rosa palido, realiza el procedimiento por triplicado	Mide el volumen de la muestra con material **diferente** a una pipeta y lo trasnfiere al erlemeyer, o **no** titula la muestra con la solución hidroxido de sodio, o la adición del titulante y la agitación de la mezcla **no es simultane**a, o identifica el punto final de la titulación con el viraje del indicador **a fucsia o no realiza** el procedimiento por triplicado	0	

Dispone los residuos	Dispone los residuos ácidos y básicos de acuerdo con la ficha de seguridad	No aplica	No dispone los residuos ácidos y básicos de acuerdo con la ficha de seguridad	3	
Realiza procedimientos matemáticos para calcular concentraciones.	Realiza los cálculos matemáticos para determinar la concentración del titulante y de la muestra, los reporta en las unidades solicitadas y con las cifras significativas de acuerdo con los instrumentos utilizados	Realiza los cálculos matemáticos para determinar la concentración del titulante y de la muestra, los reporta en las unidades solicitadas sin tener en cuenta las cifras significativas	No realiza los cálculos matemáticos para determinar la concentración del titulante y de la muestra y no los reporta en las unidades solicitadas y con las cifras significativas	2	
Calidad de los resultados	El coeficiente de variación de la concentración del titulante y la muestra es menor o igual al 5%.	El coeficiente de variación de la concentración del titulante o la muestra es mayor a 5 y menor a 10%.	El coeficiente de variación de la concentración del titulante o la muestra es mayor al 10%.	2	
Registra los datos y resultados	Utiliza el formato establecido, lo diligencia completamente con lapicero y reporta los datos y resultados con las cifras solicitadas	Utiliza el formato establecido, lo diligencia completamente con lapiz y reporta los datos y resultados con las cifras solicitadas	No utiliza el formato establecido, o no lo diligencia completamente con lapicero o no reporta los datos y resultados con las cifras solicitadas	2	
Buenas prácticas de laboratorio	Mantiene el sitio de trabajo limpio y ordenado, usa racionalmente los recursos del laboratorio, usa siempre los EPP	Mantiene el sitio de trabajo limpio y ordenado, usa siempre los EPP, no usa racionalmente los recursos del laboratorio,	No mantiene el sitio de trabajo limpio y ordenado o no usa racionalmente los recursos del laboratorio o no usa siempre los EPP	3	

4. RESULTADO: NO APROBADO

APROBADO: PUNTAJE MAYOR O IGUAL 45	42	**NO APROBADO: PUNTAJE MENOR A 45**	

Observaciones y/o recomendaciones:
•La evaluación Aprobada corresponde a la finalización completa de la práctica, incluídos cálculos y a una puntuación mayor o igual a 45

5. CIUDAD Y FECHA:

Santiago de cali, 21 marzo 2024

Firma del Aprendiz:	
Firma del Instructor:	