

PLAN DE MEJORAMIENTO Y PROFUNDIZACIÓN 2024

	ÁREA / ASIGNATURA	Ciencias naturales – Química			GRADO	Undécimo
	DOCENTE	Patrick Lancho			CURSOS	1101-1102-1103-1004
	SEDE	A	JORNADA	Mañana	PERIODO	1

1. PLAN DE MEJORAMIENTO	
PARA	ESTUDIANTES QUE REPROBARON LA ASIGNATURA
NOTA MÁXIMA	3.5

A. DESCRIPCIÓN DEL TRABAJO DE MEJORAMIENTO:

ACTIVIDADES	CRITERIOS PARA SU PRESENTACIÓN																									
<p>1. Escriba una ecuación balanceada para la reacción del elemento A (esferas rojas) con el elemento B (esferas azules), como se ilustra en seguida:</p> <p>2. Complete la siguiente tabla haciendo uso de los datos que ya se encuentran consignados. No olvide colocar todos los cálculos que realizó para hacer la tabla:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Sustancia</th> <th>Fórmula</th> <th>Masa molar (g/mol)</th> <th>N° de moles</th> <th>Masa en g</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Amoniaco</td> <td></td> <td>17.03</td> <td></td> <td>10.0 g</td> </tr> <tr> <td>Oxígeno (molecular)</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>3.0 g</td> </tr> <tr> <td></td> <td>N₂</td> <td>14.01</td> <td>0.3</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>C₁₂H₂₂O₁₁</td> <td></td> <td>5.0</td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>3. El cisplatino (Pt(NH₃)₂Cl₂), que es un agente anticancerígeno que se utiliza para tratar tumores sólidos, se prepara haciendo reaccionar al amoniaco (NH₃) con el tetracloroplatinato de potasio (K₂PtCl₄). Suponga que 10.0 g de K₂PtCl₄ reaccionan con 10.0 g de NH₃, de acuerdo con la siguiente ecuación:</p> $K_2PtCl_4 + NH_3 \longrightarrow Pt(NH_3)_2Cl_2 + KCl$ <p>a) ¿Cuál es el reactivo límite y cuál el exceso? b) ¿Cuántos gramos de reactivo exceso se consumen y cuántos sobran? c) ¿Cuántos gramos de cisplatino se forman? d) ¿Cuál es el rendimiento si se obtuvieron 3.5 g de cisplatino?</p>	Sustancia	Fórmula	Masa molar (g/mol)	N° de moles	Masa en g	Amoniaco		17.03		10.0 g	Oxígeno (molecular)				3.0 g		N ₂	14.01	0.3			C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁		5.0		<p>El trabajo debe ser:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Desarrollado en <u>hojas examen</u> para entregar. 2) Ordenado y completo. 3) Entregado en la fecha correspondiente.
Sustancia	Fórmula	Masa molar (g/mol)	N° de moles	Masa en g																						
Amoniaco		17.03		10.0 g																						
Oxígeno (molecular)				3.0 g																						
	N ₂	14.01	0.3																							
	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁		5.0																							

B. CRITERIOS PARA SU EVALUACIÓN:

COMPONENTE DEL PLAN	PORCENTAJE	FECHA DE ENTREGA
ACTIVIDADES	60	SEGÚN HORARIO ESPECIAL
SUSTENTACIÓN	40	



PLAN DE MEJORAMIENTO Y PROFUNDIZACIÓN 2024

2. PLAN DE PROFUNDIZACIÓN	
PARA	ESTUDIANTES QUE APROBARON LA ASIGNATURA
NOTA MÁXIMA	5.0

A. DESCRIPCIÓN DEL TRABAJO DE PROFUNDIZACIÓN:

ACTIVIDADES	CRITERIOS PARA SU PRESENTACIÓN
<ol style="list-style-type: none"> Resolver el plan de mejoramiento. Elaborar un mapa conceptual usando mínimo 20 conceptos vistos en el periodo. Del libro "Breve historia de la química" de Isaac Asimov, leer de la página 36 a la 42. Con base en la lectura elaborar un ensayo de 2 páginas señalando la importancia de la estequiometría para el desarrollo histórico de la química como ciencia (puede consultar el libro en el siguiente enlace: https://expedicionciencia.org.ar/wp-content/uploads/2019/03/Isaac-Asimov-Breve-Historia-de-la-Quimica.pdf). 	El trabajo debe ser: <ol style="list-style-type: none"> Desarrollado en <u>hojas examen para entregar</u>. Ordenado y completo. Entregado en la fecha correspondiente.

B. CRITERIOS PARA SU EVALUACIÓN:

COMPONENTE DEL PLAN	PORCENTAJE		FECHA DE ENTREGA
ACTIVIDADES	50	100%	SEGÚN HORARIO ESPECIAL
SUSTENTACIÓN	50		