

# PLAN DE MEJORAMIENTO Y PROFUNDIZACIÓN 2024

	ÁREA / ASIGNATURA	Ciencias Naturales – Química			GRADO	Décimo
	DOCENTE	Patrick Lancho			CURSOS	1001-1002-1003
	SEDE	A	JORNADA	Mañana	PERIODO	<b>1</b>

1. PLAN DE MEJORAMIENTO	
PARA	ESTUDIANTES QUE <b>REPROBARON</b> LA ASIGNATURA
NOTA MÁXIMA	<b>3.5</b>

## A. DESCRIPCIÓN DEL TRABAJO DE MEJORAMIENTO:

ACTIVIDADES	CRITERIOS PARA SU PRESENTACIÓN
1. Solucione el plan de mejoramiento que se encuentra en el <b>anexo 1</b> al final del presente documento.	El trabajo debe ser: 1) Desarrollado en <u>hojas examen para entregar</u> . 2) <b>Ordenado y completo</b> . 3) Entregado en la <b>fecha correspondiente</b> .

## B. CRITERIOS PARA SU EVALUACIÓN:

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

2. PLAN DE PROFUNDIZACIÓN	
PARA	ESTUDIANTES QUE <b>APROBARON</b> LA ASIGNATURA
NOTA MÁXIMA	<b>5.0</b>

## A. DESCRIPCIÓN DEL TRABAJO DE PROFUNDIZACIÓN:

ACTIVIDADES	CRITERIOS PARA SU PRESENTACIÓN
1. Resolver el plan de mejoramiento.  2. Elaborar un mapa conceptual usando mínimo 20 conceptos vistos en el periodo.  2. Del libro "Breve historia de la química" de Isaac Asimov, leer de la página 43 a la página 54. Con base en la lectura elaborar un ensayo sobre la importancia que tuvo el desarrollo histórico del concepto de átomo (puede consultar el libro en el siguiente enlace: <a href="https://expedicionciencia.org.ar/wp-content/uploads/2019/03/Isaac-Asimov-Breve-Historia-de-la-Quimica.pdf">https://expedicionciencia.org.ar/wp-content/uploads/2019/03/Isaac-Asimov-Breve-Historia-de-la-Quimica.pdf</a> )	El trabajo debe ser: 1) Desarrollado en <u>hojas examen para entregar</u> . 2) <b>Ordenado y completo</b> . 3) Entregado en la <b>fecha correspondiente</b> .

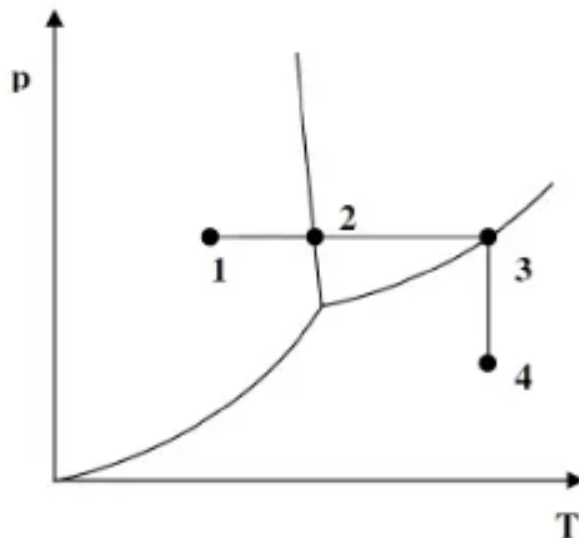
## B. CRITERIOS PARA SU EVALUACIÓN:

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

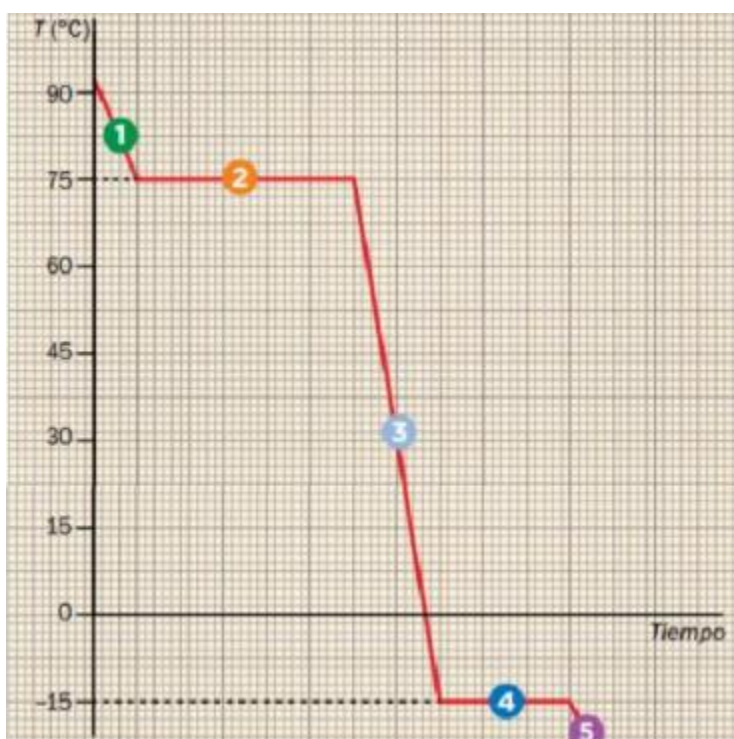
# PLAN DE MEJORAMIENTO Y PROFUNDIZACIÓN 2024

## Anexo 1 : Plan de mejoramiento Química I periodo

- 1) Usando como ejemplo un implemento de uso de su taller, describa con valores (de ser posible) 10 propiedades físicas y 10 propiedades químicas.
- 2) Dibujar 5 cambios físicos y 5 cambios químicos que se presenten en al interior del colegio.
- 3) Proponga 5 ejercicios sobre densidad y resuélvalos.
- 4) Proponga 5 ejercicios sobre conversión de temperatura entre cada una de las escalas vistas en clase
- 5) En el siguiente diagrama de fases marque:
  - a) Las distintas fases presentes.
  - b) La temperatura crítica.
  - c) El punto triple
  - d) Los estados y cambios de estado en el recorrido 1->2->3->4



6. Describir que ocurre con los cambios de estado que presenta una sustancia desconocida y que son representados en el siguiente diagrama de enfriamiento. Para ello mencione la característica (estado físico o cambio de estado) que corresponde a cada número resaltado en el diagrama:



7. Elabore la configuración electrónica del Litio, carbono, cloro, azufre, manganeso, hierro, oro y plomo