

## Instituto de Educación Secundaria J. Ibáñez Martín



ANEXO III: PLAN DE RECUPERACIÓN DE MATERIA PENDIENTE

**DEPARTAMENTO: FÍSICA Y QUÍMICA** 

MATERIA: FÍSICA Y QUÍMICA CURSO: 1º de Bachiller

PROFESOR RESPONSABLE: Andrés Martínez Campiña

CLASES DE PENDIENTES EN HORARIO DE TARDE: X NO SI, lunes de\_\_\_\_a\_\_

## PROCEDIMIENTO PARA LA RECUPERACIÓN DE LA MATERIA

Se les enviarán tareas a través de Classroom, plataforma en la que tendrán las fichas sobre las que trabajaremos en el aula cuando se les planteen cuestiones que no puedan resolver y presentarán al profesor en papel antes de que finalice el plazo de entrega. Realizarán un examen trimestral y posteriormente realizarán una recuperación si no logran superar el trimestre.

	ACTIVIDADES	FECHA DE	FECHA DE
	ACTIVIDADES	ENTREGA	EXÁMENES
1ª EVALUACIÓN	<ol> <li>Tema 1: Leyes fundamentales de la química.</li> <li>Relaciones estequiométricas en las reacciones químicas y en la composición de los compuestos. Composición centesimal y determinación de fórmulas empíricas y moleculares. Resolución de cuestiones cuantitativas relacionadas con la química en la vida cotidiana.</li> <li>Nomenclatura: participación de un lenguaje científico común y universal formulando y nombrando sustancias simples, iones monoatómicos y compuestos binarios y ternarios mediante las reglas de nomenclatura de la IUPAC.</li> <li>Cálculo de cantidades de materia en sistemas fisicoquímicos concretos, como gases ideales o disoluciones y sus propiedades: variables mesurables propias del estado de los mismos en situaciones de la vida cotidiana</li> </ol>	A determinar	A determinar
	Tema 2: Reacciones químicas.		
	Estequiometría de las reacciones químicas incluyendo cálculos con reactivo limitante,		
	rendimiento y pureza de los reactivos. Aplicaciones en los procesos industriales más significativos de la ingeniería química.		

	2 Clasificación de les manaiones de Colore	T	
	2. Clasificación de las reacciones químicas:		
	relaciones que existen entre la química y aspectos importantes de la sociedad actual		
	como, por ejemplo, la conservación del		
	medioambiente o el desarrollo de fármacos.		
	Tema 3: Estructura de la materia. Enlace químico.	A determinar	A determinar
	Estructura electrónica de los átomos tras el		
	análisis de su interacción con la radiación		
	electromagnética: explicación de la posición		
	de un elemento en la tabla periódica y de la		
	similitud en las propiedades de los		
	elementos químicos de cada grupo.		
	Desarrollo de la tabla periódica:		
	contribuciones históricas a su elaboración		
	actual e importancia como herramienta		
	predictiva de las propiedades de los		
	elementos		
	3. Teorías sobre la estabilidad de los átomos e		
	iones: predicción de la formación de enlaces		
	entre los elementos, representación de		
2ª EVALUACIÓN	estos y deducción de cuáles son las		
2" EVALUACION	propiedades de las sustancias químicas.		
	Comprobación a través de la observación y		
	la experimentación.		
	is experimentation.		
	Tema 4: Química orgánica		
	<ol> <li>Propiedades físicas y químicas generales de</li> </ol>		
	los compuestos orgánicos a partir de las		
	estructuras químicas de sus grupos		
	funcionales: generalidades en las diferentes		
	series homólogas y aplicaciones en el mundo		
	real		
	2. Reglas de la IUPAC para formular y nombrar		
	correctamente algunos compuestos		
	orgánicos mono y polifuncionales		
	(hidrocarburos, compuestos oxigenados y		
	compuestos nitrogenados)		
	Tema 5: Cinemática	A determinar	A determinar
	1. Variables cinemáticas en función del tiempo,		
3ª EVALUACIÓN	incluyendo componentes intrínsecas de la		
	aceleración, en los distintos movimientos		
	que puede tener un objeto, con o sin fuerzas		
	externas: resolución de situaciones reales		
	relacionadas con la física y el entorno		
	cotidiano.		
	2. Variables que influyen en un movimiento		
	rectilíneo y circular: magnitudes y unidades		
	empleadas. Movimientos cotidianos que		
	presentan estos tipos de trayectoria.	A determinar	A determinar
	3. Relación de la trayectoria de un movimiento		
	compuesto con las magnitudes que lo		
	describen: movimientos en el plano.		
	Tema 6: Estática y dinámica		
	1. Predicción, a partir de la composición		
	vectorial, del comportamiento estático o		
	dinámico de una partícula y un sólido rígido		
	bajo la acción de un par de fuerzas.		
	paio la acción de un par de fuerzas.	1	

- Relación de la mecánica vectorial aplicada sobre una partícula con su estado de reposo o de movimiento: aplicaciones estáticas o dinámicas de la física en otros campos, como la ingeniería o el deporte.
- 3. Interpretación de las leyes de la dinámica en términos de magnitudes como el momento lineal y el impulso mecánico: aplicaciones en el mundo real como planos inclinados, cuerpos enlazados y otras situaciones.

## CRITERIOS DE CALIFICACIÓN (instrumentos utilizados para la calificación del alumno)

Con el fin de detectar el grado de adquisición de saberes básicos y competencias en los alumnos utilizaremos los siguientes instrumentos para la calificación del alumno:

- Entrega de tareas resueltas (20% de la nota) Son un pilar importante ya que ayudan a los estudiantes a desarrollar la autonomía, así como a repasar la materia de la evaluación
- Prueba escrita (80% de la nota): A través de ella recolectamos las evidencias acerca del aprendizaje de los estudiantes. participación en las actividades en el aula.

En Lorca, a 4 de Octubre de 2025.

Fdo.: Andrés Martínez Campiña