## Física y Química 4º ESO. Tabla 2.

Bloques de Contenidos	Criterios de evaluación	Ponderación	Instrumentos de
		objetivos	evaluación
Bloque 1. La actividad científica.  La investigación científica. Magnitudes escalares y vectoriales. Magnitudes fundamentales y derivadas. Ecuación de dimensiones. Errores en la nedida. Expresión de resultados. Análisis de los datos experimentales. Tecnologías de la nformación y la Comunicación en el trabajo científico. Proyecto de investigación.	Reconocer que la investigación en ciencia es una labor colectiva e interdisciplinar en constante evolución e influida por el contexto económico y político. CAA, CSC.  Analizar el proceso que debe seguir una hipótesis desde que se formula hasta que es aprobada por la comunidad científica. CMCT, CAA, CSC.  Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes. CMCT.  Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de magnitudes. CMCT.  Comprender que no es posible realizar medidas sin cometer errores y distinguir entre error absoluto y relativo. CMCT, CAA.  Expresar el valor de una medida usando el redondeo, el número de cifras significativas correctas y las unidades adecuadas. CMCT, CAA.  Realizar e interpretar representaciones gráficas de procesos físicos o químicos a partir de tablas de datos y de las leyes o principios involucrados. CMCT, CAA.  Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC. CCL, CD, CAA, SIEP.	10%	- Interacción en el aula (25%): Participación en clase y observación directa Trabajo en casa (25%): Fichas de texto científico Pruebas de Evaluación (50%): Tratamiento de datos y expresión de resultados en todos los exámenes.
Bloque 2. La materia.  Modelos atómicos. Sistema Periódico y configuración electrónica. Enlace químico: iónico, covalente y metálico. Fuerzas intermoleculares.  Formulación y nomenclatura de compuestos norgánicos según las normas IUPAC. ntroducción a la química orgánica.	<ul> <li>Reconocer la necesidad de usar modelos para interpretar la estructura de la materia utilizando aplicaciones virtuales interactivas para su representación e identificación. CMCT, CD, CAA.</li> <li>Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica. CMCT, CAA.</li> <li>Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC. CMCT, CAA.</li> <li>Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la Tabla Periódica. CMCT, CAA.</li> <li>Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico. CMCT, CCL, CAA.</li> <li>Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC. CCL, CMCT, CAA.</li> <li>Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y propiedades de sustancias de interés. CMCT, CAA, CSC.</li> <li>Establecer las razones de la singularidad del carbono y valorar su importancia en la constitución de un elevado número de compuestos naturales y sintéticos. CMCT, CAA, CSC.</li> <li>Identificar y representar hidrocarburos sencillos mediante las distintas fórmulas, relacionarlas con modelos moleculares físicos o generados por ordenador, y conocer algunas aplicaciones de especial interés. CMCT, CD, CAA, CSC.</li> <li>Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés. CMCT, CAA, CSC.</li> </ul>	25%	- Interacción en el aula (20%): Participación en clase y observación directa Trabajo en casa (30%): Actividades de la clasificación de los elementos en la T.P. en función a su configuración electrónica y propiedades. Actividades relacionadas con el tipo de enlace que pueden formar las sustancias y sus propiedades, Fichas de formulación inorgánica y orgánica Pruebas de Evaluación (50%): Pruebas de formulación y nomenclatura inorgánica y orgánica. Prueba sobre estructura de la materia ( elementos: configuración electrónica, propiedades y compuestos: tipos de enlaces, propiedades)
3loque 3. Los cambios.	- Comprender el mecanismo de una reacción química y deducir la ley de conservación de la masa a partir del concepto de la reorganización atómica	20%	- Interacción en el aula (20%): Participación en clase y

## Física y Química 4º ESO. Tabla 2.

Reacciones y ecuaciones químicas. Mecanismo, relocidad y energía de las reacciones. Cantidad de sustancia: el mol. Concentración molar. Cálculos estequiométricos. Reacciones de especial interés.	que tiene lugar. CMCT, CAA.  - Caracterizar las reacciones químicas como cambios de unas sustancias en otras. CMCT.  - Describir a nivel molecular el proceso por el cual los reactivos se transforman en productos en términos de la teoría de colisiones. CCL, CMCT, CAA.  - Deducir la ley de conservación de la masa y reconocer reactivos y productos a través de experiencias sencillas en el laboratorio y/o de simulaciones por ordenador. CMCT, CD, CAA.  - Comprobar mediante experiencias sencillas de laboratorio la influencia de determinados factores en la velocidad de las reacciones químicas. CMCT, CAA.  - Reconocer la importancia de la química en la obtención de nuevas sustancias y su importancia en la mejora de la calidad de vida de las personas. CCL, CAA, CSC.  - Valorar la importancia de la industria química en la sociedad y su influencia en el medio ambiente. CCL, CAA, CSC.		observación directa Trabajo en casa (30%): Fichas de ajustes de reacciones y cálculos estequiométricos. Actividades de formación de productos a partir de reactivos por teoría de colisiones y comprobación de la ley de conservación de la masa. Trabajo de investigación sobre causas y consecuencias de la contaminación atmosférica Pruebas de Evaluación (50%): Examen de reacciones químicas.
El movimiento. Movimientos rectilíneo uniforme, rectilíneo uniformemente acelerado y circular uniforme. Naturaleza vectorial de las fuerzas. Leyes de Newton. Fuerzas de especial interés: Deso, normal, rozamiento, centrípeta. Ley de la gravitación universal. Presión. Principios de la nidrostática. Física de la atmósfera.	- Justificar el carácter relativo del movimiento y la necesidad de un sistema de referencia y de vectores para describirlo adecuadamente, aplicando lo anterior a la representación de distintos tipos de desplazamiento. CMCT, CAA.  - Distinguir los conceptos de velocidad media y velocidad instantánea justificando su necesidad según el tipo de movimiento. CMCT, CAA.  - Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen los movimientos rectilíneos y circulares. CMCT.  - Resolver problemas de movimientos rectilíneos y circulares, utilizando una representación esquemática con las magnitudes vectoriales implicadas, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional. CMCT, CAA.  - Elaborar e interpretar gráficas que relacionen las variables del movimiento partiendo de experiencias de laboratorio o de aplicaciones virtuales interactivas y relacionar los resultados obtenidos con las ecuaciones matemáticas que vinculan estas variables. CMCT, CD, CAA.  - Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en la velocidad de los cuerpos y representarlas vectorialmente. CMCT, CAA.  - Utilizar el principio fundamental de la Dinámica en la resolución de problemas en los que intervienen varias fuerzas. CMCT, CAA.  - Aplicar las leyes de Newton para la interpretación de fenómenos cotidianos. CCL, CMCT, CAA, CSC.  - Valorar la relevancia histórica y científica que la ley de la gravitación universal supuso para la unificación de la mecánica terrestre y celeste, e interpretar su expresión matemática. CCL, CMCT, CEC.  - Comprender que la caída libre de los cuerpos y el movimiento orbital son dos manifestaciones de la ley de la gravitación universal. CMCT, CAA.  - Identíficar las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática planteada por la basura espacial que generan. CAA, CSC.  - Reconocer que el efecto de una fuerza no solo depende de su intensidad sino también de la superficie sobre la que actúa. CMCT, CAA, CSC.	25%	- Interacción en el aula (20%): Participación en clase y observación directa Trabajo en casa (30%): Fichas de ejercicios de cinemática, dinámica, gravitación e hidrostática Pruebas de Evaluación (50%): Examen de cinemática. Examen de dinámica. Examen de dinámica de fluidos.

## Física y Química 4º ESO. Tabla 2.

	los principios de la hidrostática, y resolver problemas aplicando las expresiones matemáticas de los mismos. CCL, CMCT, CAA, CSC.  - Diseñar y presentar experiencias o dispositivos que ilustren el comportamiento de los fluidos y que pongan de manifiesto los conocimientos adquiridos, así como la iniciativa y la imaginación. CCL, CAA, SIEP.  - Aplicar los conocimientos sobre la presión atmosférica a la descripción de fenómenos meteorológicos y a la interpretación de mapas del tiempo, reconociendo términos y símbolos específicos de la meteorología. CCL, CAA, CSC.		
Bloque 5. Energía.  Energías cinética y potencial. Energía mecánica.  Principio de conservación. Formas de intercambio de energía: el trabajo y el calor. Trabajo y potencia. Efectos del calor sobre los cuerpos. Máquinas térmicas.	<ul> <li>Analizar las transformaciones entre energía cinética y energía potencial, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica cuando se desprecia la fuerza de rozamiento, y el principio general de conservación de la energía cuando existe disipación de la misma debida al rozamiento. CMCT, CAA.</li> <li>Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen. CMCT, CAA.</li> <li>Relacionar los conceptos de trabajo y potencia en la resolución de problemas, expresando los resultados en unidades del Sistema Internacional, así como otras de uso común. CMCT, CAA.</li> <li>Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación. CMCT, CAA.</li> <li>Valorar la relevancia histórica de las máquinas térmicas como desencadenantes de la revolución industrial, así como su importancia actual en la industria y el transporte. CCL, CMCT, CSC, CEC.</li> <li>Comprender la limitación que el fenómeno de la degradación de la energía supone para la optimización de los procesos de obtención de energía útil en las máquinas térmicas, y el reto tecnológico que supone la mejora del rendimiento de estas para la investigación, la innovación y la empresa. CMCT, CAA, CSC, SIEP.</li> </ul>	20%	- Interacción en el aula (20%): Participación en clase y observación directa Trabajo en casa (30%): Fichas de ejercicios de trabajo, potencia, energía, calor y ondas Pruebas de Evaluación (50%): Examen de trabajo y energía. Examen de calor y ondas.