

PROGRAMACIÓN DE LAS UNIDADES DIDÁCTICAS

	<u>CONTENIDOS</u>	<u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN</u>	<u>ESTÁNDARES DE APREDIZAJE</u>
BLOQUE I. La actividad científica	<ul style="list-style-type: none"> ➤ La investigación científica. ➤ Magnitudes escalares y vectoriales. ➤ Magnitudes fundamentales y derivadas. ➤ Ecuación de dimensiones. Errores en la medida. ➤ Expresión de resultados. Análisis de los datos experimentales. ➤ Tecnologías de la Información y la Comunicación en el trabajo científico. ➤ Proyecto de investigación. 	1. Reconocer que la investigación en ciencia es una labor colectiva e interdisciplinar en constante evolución e influida por el contexto económico y político.	1.1. Describe hechos históricos relevantes en los que ha sido definitiva la colaboración de científicos y científicas de diferentes áreas de conocimiento. 1.2. Argumenta con espíritu crítico el grado de rigor científico de un artículo o una noticia, analizando el método de trabajo e identificando las características del trabajo científico.
		2. Analizar el proceso que debe seguir una hipótesis desde que se formula hasta que es aprobada por la comunidad científica.	2.1. Distingue entre hipótesis, leyes y teorías, y explica los procesos que corroboran una hipótesis y la dotan de valor científico.
		3. Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes.	3.1. Identifica una determinada magnitud como escalar o vectorial y describe los elementos que definen a esta última
		4. Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de magnitudes.	4.1. Comprueba la homogeneidad de una fórmula aplicando la ecuación de dimensiones a los dos miembros.
		5. Comprender que no es posible realizar medidas sin cometer errores y distinguir entre error absoluto y relativo.	5.1. Calcula e interpreta el error absoluto y el error relativo de una medida conocido el valor real.
		6. Expresar el valor de una medida usando el redondeo y el número de cifras significativas correctas.	6.1. Calcula y expresa correctamente, partiendo de un conjunto de valores resultantes de la medida de una misma magnitud, el valor de la medida, utilizando las cifras significativas adecuadas.
		7. Realizar e interpretar representaciones gráficas de procesos físicos o químicos a partir de tablas de datos y de las leyes o principios involucrados.	7.1. Representa gráficamente los resultados obtenidos de la medida de dos magnitudes relacionadas infiriendo, en su caso, si se trata de una relación lineal, cuadrática o de proporcionalidad inversa, y deduciendo la fórmula.
		8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	8.1. Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.

	<u>CONTENIDOS</u>	<u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN</u>	<u>ESTÁNDARES DE APREDIZAJE</u>
BLOQUE II. La materia	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Modelos atómicos. ➤ Sistema Periódico y configuración electrónica. ➤ Enlace químico: iónico, covalente y metálico. ➤ Fuerzas intermoleculares. ➤ Formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos según las normas IUPAC. ➤ Introducción a la química orgánica. 	1. Reconocer la necesidad de usar modelos para interpretar la estructura de la materia utilizando aplicaciones virtuales interactivas para su representación e identificación.	1.1. Compara los diferentes modelos atómicos propuestos a lo largo de la historia para interpretar la naturaleza íntima de la materia, interpretando las evidencias que hicieron necesaria la evolución de los mismos.
		2. Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica.	2.1. Establece la configuración electrónica de los elementos representativos a partir de su número atómico para deducir su posición en la Tabla Periódica, sus electrones de valencia y su comportamiento químico. 2.2. Distingue entre metales, no metales, semimetales y gases nobles justificando esta clasificación en función de su configuración electrónica
		3. Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC.	3.1. Escribe el nombre y el símbolo de los elementos químicos y los sitúa en la Tabla Periódica.
		4. Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la Tabla Periódica.	4.1. Utiliza la regla del octeto y diagramas de Lewis para predecir la estructura y fórmula de los compuestos iónicos y covalentes. 4.2. Interpreta la diferente información que ofrecen los subíndices de la fórmula de un compuesto según se trate de moléculas o redes cristalinas.
		5. Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico.	5.1. Explica las propiedades de sustancias covalentes, iónicas y metálicas en función de las interacciones entre sus átomos o moléculas. 5.2. Explica la naturaleza del enlace metálico utilizando la teoría de los electrones libres y la relaciona con las propiedades características de los metales. 5.3. Diseña y realiza ensayos de laboratorio que permitan deducir el tipo de enlace presente en una sustancia desconocida
		6. <i>Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC.</i>	6.1. Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios, siguiendo las normas de la IUPAC.

		7. Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y propiedades de sustancias de interés	7.1. Justifica la importancia de las fuerzas intermoleculares en sustancias de interés biológico. 7.2. Relaciona la intensidad y el tipo de las fuerzas intermoleculares con el estado físico y los puntos de fusión y ebullición de las sustancias covalentes moleculares, interpretando gráficos o tablas que contengan los datos necesarios.
		8. Establecer las razones de la singularidad del carbono y valorar su importancia en la constitución de un elevado número de compuestos naturales y sintéticos.	8.1. Explica los motivos por los que el carbono es el elemento que forma mayor número de compuestos. 8.2. Analiza las distintas formas alotrópicas del carbono, relacionando la estructura con las propiedades.
		9. 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	9.1. Identifica y representa hidrocarburos sencillos mediante su fórmula molecular, semidesarrollada y desarrollada. 9.2. Deduce, a partir de modelos moleculares, las distintas fórmulas usadas en la representación de hidrocarburos. 9.3. Describe las aplicaciones de hidrocarburos sencillos de especial interés.
		10. Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés.	10.1. Reconoce el grupo funcional y la familia orgánica a partir de la fórmula de alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres y aminas.

	<u>CONTENIDOS</u>	<u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN</u>	<u>ESTÁNDARES DE APREDIZAJE</u>
BLOQUE III. Los cambios	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Reacciones y ecuaciones químicas. ➤ Mecanismo, velocidad y energía de las reacciones. ➤ Cantidad de sustancia: el mol. ➤ Concentración molar. ➤ Cálculos estequiométricos. ➤ Reacciones de especial interés. 	1. Comprender el mecanismo de una reacción química y deducir la ley de conservación de la masa a partir del concepto de la reorganización atómica que tiene lugar.	1.1. Interpreta reacciones químicas sencillas utilizando la teoría de colisiones y deduce la ley de conservación de la masa.
		2. Razonar cómo se altera la velocidad de una reacción al modificar alguno de los factores que influyen sobre la misma, utilizando el modelo cinético-molecular y la teoría de colisiones para justificar esta predicción.	2.1. Predice el efecto que sobre la velocidad de reacción tienen: la concentración de los reactivos, la temperatura, el grado de división de los reactivos sólidos y los catalizadores. 2.2. Analiza el efecto de los distintos factores que afectan a la velocidad de una reacción química ya sea a través de experiencias de laboratorio o mediante aplicaciones virtuales interactivas en las que la manipulación de las distintas variables permita extraer conclusiones.
		3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas	3.1. Determina el carácter endotérmico o exotérmico de una reacción química analizando el signo del calor de reacción asociado.
		4. Reconocer la cantidad de sustancia como magnitud fundamental y el mol como su unidad en el Sistema Internacional de Unidades.	4.1. Realiza cálculos que relacionen la cantidad de sustancia, la masa atómica o molecular y la constante del número de Avogadro.
		5. Realizar cálculos estequiométricos con reactivos puros suponiendo un rendimiento completo de la reacción, partiendo del ajuste de la ecuación química correspondiente.	5.1. Interpreta los coeficientes de una ecuación química en términos de partículas, moles y, en el caso de reacciones entre gases, en términos de volúmenes. 5.2. Resuelve problemas, realizando cálculos estequiométricos, con reactivos puros y suponiendo un rendimiento completo de la reacción, tanto si los reactivos están en estado sólido como en disolución.
		6. Identificar ácidos y bases, conocer su comportamiento químico y medir su fortaleza utilizando indicadores y el pH-metro digital.	6.1. Utiliza la teoría de Arrhenius para describir el comportamiento químico de ácidos y bases. 6.2. Establece el carácter ácido, básico o neutro de una disolución utilizando la escala de pH.

		<p>7. Realizar experiencias de laboratorio en las que tengan lugar reacciones de síntesis, combustión y neutralización, interpretando los fenómenos observados.</p>	<p>7.1. Diseña y describe el procedimiento de realización una volumetría de neutralización entre un ácido fuerte y una base fuertes, interpretando los resultados. 7.2. Planifica una experiencia, y describe el procedimiento a seguir en el laboratorio, que demuestre que en las reacciones de combustión se produce dióxido de carbono mediante la detección de este gas.</p>
		<p>8. Valorar la importancia de las reacciones de síntesis, combustión y neutralización en procesos biológicos, aplicaciones cotidianas y en la industria, así como su repercusión medioambiental.</p>	<p>8.1. Describe las reacciones de síntesis industrial del amoníaco y del ácido sulfúrico, así como los usos de estas sustancias en la industria química. 8.2. Justifica la importancia de las reacciones de combustión en la generación de electricidad en centrales térmicas, en la automoción y en la respiración celular. 8.3. Interpreta casos concretos de reacciones de neutralización de importancia biológica e industrial.</p>

	<u>CONTENIDOS</u>	<u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN</u>	<u>ESTÁNDARES DE APREDIZAJE</u>
BLOQUE IV. El movimiento y las fuerzas	<ul style="list-style-type: none"> ➤ El movimiento. ➤ Movimientos rectilíneo uniforme, rectilíneo uniformemente acelerado y circular uniforme. ➤ Naturaleza vectorial de las fuerzas. ➤ Leyes de Newton. ➤ Fuerzas de especial interés: peso, normal, rozamiento, centrípeta. ➤ Ley de la gravitación universal. ➤ Presión. ➤ Principios de la hidrostática. ➤ Física de la atmósfera. 	1. 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.	1.1. Representa la trayectoria y los vectores de posición, desplazamiento y velocidad en distintos tipos de movimiento, utilizando un sistema de referencia.
		2. Distinguir los conceptos de velocidad media y velocidad instantánea justificando su necesidad según el tipo de movimiento.	2.1. Clasifica distintos tipos de movimientos en función de su trayectoria y su velocidad. 2.2. Justifica la insuficiencia del valor medio de la velocidad en un estudio cualitativo del movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (MRUA), razonando el concepto de velocidad instantánea.
		3. Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen los movimientos rectilíneos y circulares	3.1. Deduce las expresiones matemáticas que relacionan las distintas variables en los movimientos rectilíneo uniforme (MRU), rectilíneo uniformemente acelerado (MRUA), y circular uniforme (MCU), así como las relaciones entre las magnitudes lineales y angulares.
		4. 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	4.1. Resuelve problemas de movimiento rectilíneo uniforme (MRU), rectilíneo uniformemente acelerado (MRUA), y circular uniforme (MCU), incluyendo movimiento de graves, teniendo en cuenta valores positivos y negativos de las magnitudes, y expresando el resultado en unidades del Sistema Internacional. 4.2. Determina tiempos y distancias de frenado de vehículos y justifica, a partir de los resultados, la importancia de mantener la distancia de seguridad en carretera. 4.3. Argumenta la existencia de vector aceleración en todo movimiento curvilíneo y calcula su valor en el caso del movimiento circular uniforme.

		<p>5. 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.</p>	<p>5.1. Determina el valor de la velocidad y la aceleración a partir de gráficas posición- tiempo y velocidad-tiempo en movimientos rectilíneos. 5.2. Diseña y describe experiencias realizables bien en el laboratorio o empleando aplicaciones virtuales interactivas, para determinar la variación de la posición y la velocidad de un cuerpo en función del tiempo y representa e interpreta los resultados obtenidos.</p>
		<p>6. Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en la velocidad de los cuerpos y representarlas vectorialmente.</p>	<p>6.1. Identifica las fuerzas implicadas en fenómenos cotidianos en los que hay cambios en la velocidad de un cuerpo. 6.2. Representa vectorialmente el peso, la fuerza normal, la fuerza de rozamiento y la fuerza centrípeta en distintos casos de movimientos rectilíneos y circulares.</p>
		<p>7. Utilizar el principio fundamental de la Dinámica en la resolución de problemas en los que intervienen varias fuerzas.</p>	<p>7.1. Identifica y representa las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en movimiento tanto en un plano horizontal como inclinado, calculando la fuerza resultante y la aceleración.</p>
		<p>8. Aplicar las leyes de Newton para la interpretación de fenómenos cotidianos.</p>	<p>8.1. Interpreta fenómenos cotidianos en términos de las leyes de Newton. 8.2. Deduce la primera ley de Newton como consecuencia del enunciado de la segunda ley. 8.3. Representa e interpreta las fuerzas de acción y reacción en distintas situaciones de interacción entre objetos.</p>
		<p>9. Valorar la relevancia histórica y científica que la ley de la gravitación universal supuso para la unificación de las mecánicas terrestre y celeste, e interpretar su expresión matemática.</p>	<p>9.1. Justifica el motivo por el que las fuerzas de atracción gravitatoria solo se ponen de manifiesto para objetos muy masivos, comparando los resultados obtenidos de aplicar la ley de la gravitación universal al cálculo de fuerzas entre distintos pares de objetos. 9.2. Obtiene la expresión de la aceleración de la gravedad a partir de la ley de la gravitación universal, relacionando las expresiones matemáticas del peso de un cuerpo y la fuerza de atracción gravitatoria.</p>

		<p>10. Comprender que la caída libre de los cuerpos y el movimiento orbital son dos manifestaciones de la ley de la gravitación universal.</p>	<p>10.1. Razona el motivo por el que las fuerzas gravitatorias producen en algunos casos movimientos de caída libre y en otros casos movimientos orbitales.</p>
		<p>11. Identificar las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática planteada por la basura espacial que generan.</p>	<p>11.1. Describe las aplicaciones de los satélites artificiales en telecomunicaciones, predicción meteorológica, posicionamiento global, astronomía y cartografía, así como los riesgos derivados de la basura espacial que generan.</p>
		<p>12. Reconocer que el efecto de una fuerza no solo depende de su intensidad sino también de la superficie sobre la que actúa.</p>	<p>12.1. Interpreta fenómenos y aplicaciones prácticas en las que se pone de manifiesto la relación entre la superficie de aplicación de una fuerza y el efecto resultante. 12.2. Calcula la presión ejercida por el peso de un objeto regular en distintas situaciones en las que varía la superficie en la que se apoya, comparando los resultados y extrayendo conclusiones.</p>
		<p>13. Interpretar fenómenos naturales y aplicaciones tecnológicas en relación con los principios de la hidrostática, y resolver problemas aplicando las expresiones matemáticas de los mismos.</p>	<p>13.1. Justifica razonadamente fenómenos en los que se ponga de manifiesto la relación entre la presión y la profundidad en el seno de la hidrosfera y la atmósfera. 13.2. Explica el abastecimiento de agua potable, el diseño de una presa y las aplicaciones del sifón utilizando el principio fundamental de la hidrostática. 13.3. Resuelve problemas relacionados con la presión en el interior de un fluido aplicando el principio fundamental de la hidrostática. 13.4. Analiza aplicaciones prácticas basadas en el principio de Pascal, como la prensa hidráulica, elevador, dirección y frenos hidráulicos, aplicando la expresión matemática de este principio a la resolución de problemas en contextos prácticos. 13.5. Predice la mayor o menor flotabilidad de objetos utilizando la expresión matemática del principio de Arquímedes.</p>

		<p>14. 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.</p>	<p>14.1. Comprueba experimentalmente o utilizando aplicaciones virtuales interactivas la relación entre presión hidrostática y profundidad en fenómenos como la paradoja hidrostática, el tonel de Arquímedes y el principio de los vasos comunicantes.</p> <p>14.2. Interpreta el papel de la presión atmosférica en experiencias como el experimento de Torricelli, los hemisferios de Magdeburgo, recipientes invertidos donde no se derrama el contenido, etc. infiriendo su elevado valor.</p> <p>14.3. Describe el funcionamiento básico de barómetros y manómetros justificando su utilidad en diversas aplicaciones prácticas.</p>
		<p>15. 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.</p>	<p>15.1. Relaciona los fenómenos atmosféricos del viento y la formación de frentes con la diferencia de presiones atmosféricas entre distintas zonas.</p> <p>15.2. Interpreta los mapas de isobaras que se muestran en el pronóstico del tiempo indicando el significado de la simbología y los datos que aparecen en los mismos.</p>

	<u>CONTENIDOS</u>	<u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN</u>	<u>ESTÁNDARES DE APREDIZAJE</u>
BLOQUE V. La energía	<ul style="list-style-type: none"> ➤ 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. 	1. 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	1.1. Resuelve problemas de transformaciones entre energía cinética y potencial gravitatoria, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica. 1.2. Determina la energía disipada en forma de calor en situaciones donde disminuye la energía mecánica.
		2. Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen.	2.1. Identifica el calor y el trabajo como formas de intercambio de energía, distinguiendo las acepciones coloquiales de estos términos del significado científico de los mismos. 2.2. Reconoce en qué condiciones un sistema intercambia energía. en forma de calor o en forma de trabajo.
		3. 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.	3.1. Halla el trabajo y la potencia asociados a una fuerza, incluyendo situaciones en las que la fuerza forma un ángulo distinto de cero con el desplazamiento, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional u otras de uso común como la caloría, el kWh y el CV.
		4. Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación.	4.1. Describe las transformaciones que experimenta un cuerpo al ganar o perder energía, determinando el calor necesario para que se produzca una variación de temperatura dada y para un cambio de estado, representando gráficamente dichas transformaciones. 4.2. Calcula la energía transferida entre cuerpos a distinta temperatura y el valor de la temperatura final aplicando el concepto de equilibrio térmico. 4.3. Relaciona la variación de la longitud de un objeto con la variación de su temperatura utilizando el coeficiente de dilatación lineal correspondiente. 4.4. Determina experimentalmente calores específicos y calores latentes de sustancias mediante un calorímetro, realizando los cálculos necesarios a partir de los datos empíricos obtenidos.

		<p>5. 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.</p>	<p>5.1. Explica o interpreta, mediante o a partir de ilustraciones, el fundamento del funcionamiento del motor de explosión.</p> <p>5.2. Realiza un trabajo sobre la importancia histórica del motor de explosión y lo presenta empleando las TIC.</p>
		<p>6. 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</p>	<p>6.1. Utiliza el concepto de la degradación de la energía para relacionar la energía absorbida y el trabajo realizado por una máquina térmica.</p> <p>6.2. Emplea simulaciones virtuales interactivas para determinar la degradación de la energía en diferentes máquinas y expone los resultados empleando las TIC.</p>

www.yoquieroaprobar.com

Distribución por evaluaciones de los contenidos, criterios de evaluación y estándares de aprendizaje evaluables:

UNIDAD DIDÁCTICA 1 - LA ACTIVIDAD CIENTÍFICA			
CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
1. El método científico	1. Analizar el proceso que debe seguir una hipótesis desde que se formula hasta que es aprobada por la comunidad científica.	1.1. Distingue entre hipótesis, leyes y teorías y explica los procesos que corroboran una hipótesis y la dotan de valor científico.	CMCT CL AA
2. La investigación científica	2. Realizar e interpretar representaciones gráficas de procesos físicos o químicos a partir de tablas de datos y de las leyes o principios involucrados.	2.1. Representa gráficamente los resultados obtenidos de la medida de dos magnitudes relacionadas infiriendo, en su caso, si se trata de una relación lineal, cuadrática o de proporcionalidad inversa, y deduciendo la fórmula.	CMCT AA
3. Magnitudes escalares y vectoriales	3. Reconocer que la investigación en ciencia es una labor colectiva e interdisciplinar en constante evolución e influida por el contexto económico y político.	3.1. Describe hechos históricos relevantes en los que ha sido definitiva la colaboración de científicos y científicas de diferentes áreas de conocimiento. 3.2. Argumenta con espíritu crítico el grado de rigor científico de un artículo o una noticia, analizando el método de trabajo e identificando las características del trabajo científico.	CMCT CL AA SIEE CSCC
4. Magnitudes fundamentales y derivadas.	4. Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes.	4.1. Identifica una determinada magnitud como escalar o vectorial y describe los elementos que definen a esta última.	CMCT CL
5. Las unidades fundamentales y el SI	5. Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de magnitudes.	5.1. Comprueba la homogeneidad de una fórmula aplicando la ecuación de dimensiones a los dos miembros.	CMCT AA
6. Ecuaciones de dimensiones	6. Comprender que no es posible realizar medidas sin cometer errores y distinguir entre error absoluto y relativo.	6.1. Calcula e interpreta el error absoluto y relativo de una medida conocido el valor real.	CMCT CL AA
7. Expresión de resultados			
8. Errores en la medida			
9. Proyecto de investigación			
10. Análisis de los datos experimentales			
11. Tecnologías de la información y la comunicación en el trabajo científico			

	7. Expresar el valor de una medida usando el redondeo y el número de cifras significativas adecuadas.	7.1. Calcula y expresa correctamente, partiendo de un conjunto de valores resultantes de la medida de una misma magnitud, el valor de la medida, utilizando las cifras significativas adecuadas.	CMCT
	8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	8.1. Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.	CMCT, CL AA, SIEE CSCC, CEC, CD
	9. Reconocer que la investigación en ciencia es una labor colectiva e interdisciplinar en constante evolución e influida por el contexto económico y político.	9.1. Describe hechos históricos relevantes en los que ha sido definitiva la colaboración de científicos y científicas de diferentes áreas de conocimiento.	CMCT, CL AA, SIEE CSCC, CEC, CD

www.yoquieroaprobar.com

UNIDAD DIDÁCTICA 2.- EL ÁTOMO Y LA TABLA PERIÓDICA

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. El átomo es divisible. . 2. El modelo atómico de Rutherford. 3. Identificación de los átomos y de los elementos. 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Reconocer la necesidad de usar modelos para interpretar la estructura de la materia, utilizando aplicaciones virtuales interactivas para su representación e identificación. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1. Compara los diferentes modelos atómicos propuestos a lo largo de la historia para interpretar la naturaleza íntima de la materia, interpretando las evidencias que hicieron necesaria la evolución de los mismos. 	<p align="center">CL, CMCT, CD, AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 4. El modelo de los niveles de energía. 5. La clasificación de los elementos 6. Sistema Periódico y configuración electrónica. 7. Tipos de elementos 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1. Establece la configuración electrónica de los elementos representativos, a partir de su número atómico, para deducir su posición en la Tabla Periódica, sus electrones de valencia y su comportamiento químico. 2.2. Distingue entre metales, no metales, semimetales y gases nobles, justificando esta clasificación en función de su configuración electrónica. 	<p align="center">CL, CMCT, AA, CSCC SIEE, CEC</p>
<ol style="list-style-type: none"> 8. Los espectros de emisión y la tabla periódica 	<ol style="list-style-type: none"> 3. Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC. 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1. Escribe el nombre y el símbolo de los elementos químicos y los sitúa en la Tabla Periódica. 	<p align="center">CMCT, AA,</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 4. Formular y nombrar compuestos inorgánicos según las normas de la IUPAC. 	<ol style="list-style-type: none"> 4.1. Formula y nombra compuestos inorgánicos siguiendo las normas de la IUPAC. 	<p align="center">CL, CMCT, CD, AA,</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 5. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC. 	<ol style="list-style-type: none"> 5.1. Elabora y defiende un proyecto de investigación sobre un tema de interés científico, utilizando TIC. 	<p align="center">CL, CMCT, CD, AA, CSCC, SIEE, CEC</p>

UNIDAD DIDÁCTICA 3.- EL ENLACE QUÍMICO

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. Naturaleza del enlace químico 2. El enlace covalente: 3. Fuerzas intermoleculares. 4. Polaridad del enlace covalente 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la Tabla Periódica. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1. Utiliza la regla del octeto y diagramas de Lewis para predecir la estructura y fórmula de los compuestos iónicos y covalentes. 1.2. Interpreta la diferente información que ofrecen los subíndices de la fórmula de un compuesto según se trate de moléculas o redes cristalinas. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 5. Transición entre el enlace covalente y el iónico 6. Los compuestos iónicos 7. Enlace metálico. 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1. Explica las propiedades de sustancias covalentes, iónicas y metálicas en función de las interacciones entre sus átomos o moléculas. 2.2. Diseña y realiza ensayos de laboratorio que permitan deducir el tipo de enlace presente en una sustancia desconocida. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 8. Cantidad de sustancia: <ul style="list-style-type: none"> • Masa molar • Volumen molar 9. Formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos según las normas IUPAC 10. Las formas alotrópicas del carbono 	<ol style="list-style-type: none"> 3. Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y las propiedades de sustancias de interés. 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1. Justifica la importancia de las fuerzas intermoleculares en sustancias de interés biológico. 3.2. Relaciona la intensidad y el tipo de las fuerzas intermoleculares con el estado físico y los puntos de fusión y ebullición de las sustancias covalentes moleculares, interpretando gráficos o tablas que contengan los datos necesarios. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 4. Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la tabla periódica. 	<ol style="list-style-type: none"> 4.1 Utiliza la regla del octeto y diagramas de Lewis para predecir la estructura y fórmula de los compuestos iónicos. 4.2 Interpreta la diferente información que ofrecen los subíndices de la fórmula de un compuesto formados por redes cristalinas. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 5. Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico. 	<ol style="list-style-type: none"> 5.1 Explica las propiedades de las sustancias iónicas en función de las interacciones entre sus iones. 5.2 Diseña y realiza ensayos de laboratorio que 	<p align="center">CL, CMCT,</p>

		permitan deducir el tipo de enlace presente en una sustancia desconocida.	AA
	6. Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la tabla periódica.	6.1 Explica las propiedades de las sustancias metálicas en función de las interacciones entre sus átomos.	CL, CMCT, AA
	7. Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico.	7.1 Explica la naturaleza del enlace metálico utilizando la teoría de los electrones libres y la relaciona con las propiedades características de los metales. 7.2 Argumenta con espíritu crítico el grado de rigor de un artículo o una noticia analizando el método de trabajo e identificando las características del trabajo científico.	CL, CMCT, AA
	8. Reconocer la cantidad de sustancia como magnitud fundamental y el mol como su unidad en el Sistema Internacional de Unidades.	8.1 Realiza cálculos que relacionen la cantidad de sustancia, la masa atómica o molecular y la constante del número de Avogadro.	CL, CMCT, AA
	9. Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC.	9.1 Nombra y formula compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC.	CL, CMCT, AA
	10. Establecer las razones de la singularidad del carbono.	10.1 Analiza las diferentes formas alotrópicas del carbono, relacionando la estructura con las propiedades.	CL, CMCT AA, CD SIEE, CSCC
	11. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	11.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.	CL, CMCT AA, CD SIEE, CSCC

UNIDAD DIDÁCTICA 4.- LAS REACCIONES QUÍMICAS

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. Gases. Leyes de los gases: 2. Las disoluciones: formas de expresar la concentración. 3. La reacción química- 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Comprender el mecanismo de una reacción química y deducir la ley de conservación de la masa a partir del concepto de la reorganización atómica que tiene lugar. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1. Interpreta reacciones químicas sencillas, utilizando la teoría de colisiones, y deduce la ley de conservación de la masa. 	<p align="center">CL, CMCT</p>
<ol style="list-style-type: none"> 4. Mecanismo de una reacción química 5. Las leyes de las reacciones químicas. 6. Cálculos con ecuaciones químicas. 7. Reacciones químicas y energía 8. Velocidad de las reacciones químicas 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Realizar cálculos estequiométricos con reactivos puros suponiendo un rendimiento completo de la reacción, partiendo del ajuste de la ecuación química correspondiente. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1. Interpreta los coeficientes de una ecuación química en términos de partículas, moles y, en el caso de reacciones entre gases, en términos de volúmenes. 2.2. Resuelve problemas, realizando cálculos estequiométricos, con reactivos puros y suponiendo un rendimiento completo de la reacción, tanto si los reactivos están en estado sólido como en disolución. 	<p align="center">CL, CMCT</p>
<ol style="list-style-type: none"> 9. Tipos de reacciones químicas 	<ol style="list-style-type: none"> 3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas. 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1. Determina el carácter endotérmico o exotérmico de una reacción química analizando el signo del calor de reacción asociado. 	<p align="center">CL, CMCT</p>
<ol style="list-style-type: none"> 10. Las reacciones de combustión en la industria y su repercusión medioambiental 	<ol style="list-style-type: none"> 4. Razonar cómo se altera la velocidad de una reacción al modificar alguno de los factores que influyen sobre la misma, utilizando el modelo cinético-molecular y la teoría de colisiones para justificar esta predicción. 	<ol style="list-style-type: none"> 4.1. Predice el efecto que sobre la velocidad de reacción tienen: la concentración de los reactivos, la temperatura, el grado de división de los reactivos sólidos y los catalizadores. 4.2. Analiza el efecto de los distintos factores que afectan a la velocidad de una reacción química, ya sea a través de experiencias de laboratorio o mediante aplicaciones virtuales interactivas en las que la manipulación de las distintas variables permita extraer conclusiones. 	<p align="center">CL, CMCT</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 5. Identificar ácidos y bases, conocer su comportamiento químico y medir su 	<ol style="list-style-type: none"> 5.1 Utiliza la teoría de Arrhenius para describir el comportamiento químico de ácidos y bases. 	<p align="center">CL, CMCT</p>

	<p>fortaleza utilizando indicadores y el pH-metro digital.</p>	<p>5.2 Establece el carácter ácido, básico o neutro de una disolución utilizando la escala de pH.</p> <p>5.3 Interpreta casos concretos de reacciones de neutralización de importancia biológica e industrial.</p> <p>5.4 Diseña y describe el procedimiento de realización de una volumetría de neutralización entre un ácido fuerte y una base fuerte, interpretando los resultados.</p>	
	<p>6. Realizar experiencias de laboratorio en las que tengan lugar reacciones de síntesis, combustión y neutralización, interpretando los fenómenos observados.</p>	<p>6.1 Planifica una experiencia, y describe el procedimiento a seguir en el laboratorio, que demuestre que en las reacciones de combustión se produce dióxido de carbono mediante la detección de este gas.</p> <p>6.2 Describe las reacciones de síntesis industrial del amoníaco y del ácido sulfúrico, así como los usos de estas sustancias en la industria química.</p>	<p>CL, CMCT</p>
	<p>7. Valorar la importancia de las reacciones de síntesis, combustión y neutralización en procesos biológicos, aplicaciones cotidianas y en la industria, así como su repercusión medioambiental.</p>	<p>7.1 Justifica la importancia de las reacciones de combustión en la generación de electricidad en centrales térmicas, en la automoción y en la respiración celular.</p> <p>7.2 Argumenta con espíritu crítico el grado de rigor de un artículo o una noticia analizando el método de trabajo e identificando las características del trabajo científico.</p>	<p>CMCT, CL AA, CD SIEE, CSCC</p>
	<p>8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.</p>	<p>8.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.</p>	<p>CMCT, CL AA, CD SIEE, CSCC</p>

UNIDAD DIDÁCTICA 5 – EL ÁTOMO DE CARBONO

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. El átomo de carbono 2. El enlace carbono-carbono. 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Justificar las propiedades del carbono a partir de la naturaleza de su enlace químico. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1 Utiliza la regla del octeto para predecir la estructura de los compuestos del carbono. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 3. Características de los compuestos del carbono 4. Las fórmulas en la química del carbono. 5. Los hidrocarburos: 6. Los oxigenados 7. Los compuestos nitrogenados. Aminas. 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Establecer las razones de la singularidad del carbono y valorar su importancia en la constitución de un elevado número de compuestos naturales y sintéticos. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1. Explica los motivos por los que el carbono es el elemento que forma mayor número de compuestos. 2.2 Explica las propiedades de los compuestos del carbono en función de la polaridad del enlace covalente. 2.3 Diseña y realiza ensayos de laboratorio que permitan deducir la existencia de carbono en un compuesto. 2.4 Argumenta con espíritu crítico el grado de rigor de un artículo o una noticia analizando el método de trabajo e identificando las características del trabajo científico. 	<p align="center">CL, CMCT, AA, SIEE</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 3. 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. 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1. Identifica y representa hidrocarburos sencillos mediante su fórmula molecular, semidesarrollada y desarrollada. 3.2. Deduce, a partir de modelos moleculares, las distintas fórmulas usadas en la representación de hidrocarburos. 3.3. Describe las aplicaciones de hidrocarburos sencillos de especial interés. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 4. Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés. 	<ol style="list-style-type: none"> 4.1. Reconoce el grupo funcional y la familia orgánica a partir de la fórmula de alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres y aminas. 	<p align="center">CL, CMCT, AA</p>

	5. Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares con las propiedades de los compuestos oxigenados	5.1 Relaciona la existencia de fuerzas intermoleculares con las propiedades físicas de los compuestos oxigenados.	CL, CMCT, AA
	6. Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés.	6.1 Reconoce el grupo funcional y la familia orgánica a partir de la fórmula de las aminas.	CL, CMCT, AA
	7. Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y propiedades de las aminas.	7.1 Relaciona la intensidad y el tipo de fuerzas intermoleculares con las propiedades físicas de las aminas.	CL, CMCT, AA
	8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	8.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.	CMCT, CL, AA, SIEE CSCC, CD
	9. Conocer algunas aplicaciones de especial interés de los hidrocarburos sencillos.	9.1 Describe las aplicaciones de hidrocarburos sencillos de especial interés.	CMCT, CL, AA, SIEE CSCC, CD

UNIDAD DIDÁCTICA 6 - LOS MOVIMIENTOS RECTILÍNEOS

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<p>1. Características generales del movimiento</p> <p>2. Movimiento rectilíneo y uniforme.</p> <p>3. Movimiento rectilíneo uniformemente variado.</p> <p>4. La distancia de seguridad y otras aplicaciones.</p>	<p>1. 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.</p>	<p>1.1 Representa la trayectoria y los vectores de posición, desplazamiento y velocidad en distintos tipos de movimiento, utilizando un sistema de referencia.</p>	<p>CMCT CL AA</p>
<p>5. Caída libre y lanzamiento vertical</p>	<p>2. Distinguir los conceptos de velocidad media y velocidad instantánea justificando su necesidad según el tipo de movimiento.</p>	<p>2.1 Clasifica distintos tipos de movimiento en función de su trayectoria y su velocidad.</p>	<p>CMCT CL AA</p>
	<p>3. Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen el MRU.</p>	<p>3.1 Deduce las expresiones matemáticas que relacionan las distintas variables del MRU.</p>	<p>CMCT CL AA</p>
	<p>4. Resolver problemas de MRU, utilizando una representación esquemática con las magnitudes vectoriales implicadas, expresando el resultado en las unidades del SI.</p>	<p>4.1 Resuelve problemas de MRU. 4.2 Determina el valor de la velocidad a partir de la gráfica posición-tiempo.</p>	<p>CMCT CL AA</p>
	<p>5. Elaborar e interpretar gráficas que relacionen las variables del MRU partiendo de experiencias de laboratorio o de aplicaciones virtuales interactivas y relacionar los resultados obtenidos con las ecuaciones matemáticas que vinculan estas variables.</p>	<p>5.1 Diseña y describe experiencias realizables bien en el laboratorio o empleando aplicaciones virtuales interactivas para determinar la variación de la posición en función del tiempo y representa e interpreta los resultados obtenidos.</p>	<p>CMCT CL AA SIEE CD</p>
	<p>6. Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las</p>	<p>6.1 Justifica la insuficiencia del valor medio de la velocidad en un estudio cualitativo del MRUA,</p>	<p>CMCT CL</p>

	magnitudes que definen el MRUA.	razonando el concepto de velocidad instantánea. 6.2 Deduce las expresiones matemáticas que relacionan las variables en el MRUA.	AA
	7. Resolver problemas de MRUA, utilizando una representación esquemática con las magnitudes vectoriales implicadas, expresando el resultado en las unidades del SI.	7.1 Resuelve problemas de MRUA, incluyendo movimientos de graves, teniendo en cuenta valores positivos y negativos de las magnitudes y expresando el resultado en unidades SI. 7.2 Determina tiempos y distancias de frenado de vehículos y justifica, a partir de los resultados, la importancia de mantener la distancia de seguridad en carretera. 7.3 Determina el valor de la velocidad y la aceleración a partir de gráficas posición-tiempo y velocidad-tiempo en movimientos rectilíneos.	CMCT CL AA
	8. Elaborar e interpretar gráficas que relacionen las variables del MRUA partiendo de experiencias de laboratorio o de aplicaciones virtuales interactivas y relacionar los resultados obtenidos con las ecuaciones matemáticas que vinculan estas variables.	8.1 Diseña y describe experiencias realizables bien en el laboratorio o empleando aplicaciones virtuales interactivas para determinar la variación de la posición y la velocidad de un cuerpo en función del tiempo y representa e interpreta los resultados obtenidos.	CMCT CL AA
	9. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	9.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.	CMCT, CL, AA, SIEE, CD, CSCC

UNIDAD DIDÁCTICA 7 - LAS FUERZAS Y LOS CAMBIOS DE MOVIMIENTO

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. Las fuerzas y sus efectos 2. Composición de fuerzas 3. Las fuerzas y las leyes de Newton 4. Una fuerza llamada peso 5. La fuerza de rozamiento 6. Las fuerzas de acción y reacción en situaciones cotidianas. 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en la velocidad de los cuerpos y representarlas vectorialmente. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1 Identifica las fuerzas implicadas en fenómenos cotidianos en los que hay cambios en la velocidad de un cuerpo, las representa vectorialmente y calcula su resultante. 	<p align="center">CMCT CL</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 2. Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1 Identifica la fuerza como magnitud vectorial y describe los elementos que la definen. 	<p align="center">CMCT CL</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 3. Utilizar el principio fundamental de la dinámica en la resolución de problemas en los que intervienen varias fuerzas. 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1 Representa vectorialmente el peso, la fuerza normal y la fuerza de rozamiento en distintos movimientos rectilíneos. 3.2 Identifica y representa las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en movimiento tanto en un plano horizontal como inclinado, calculando la fuerza resultante y la aceleración. 	<p align="center">CMCT CL</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 4. Aplicar las leyes de Newton para la interpretación de fenómenos cotidianos. 	<ol style="list-style-type: none"> 4.1 Interpreta fenómenos cotidianos en términos de las leyes de Newton. 4.2 Deduce la primera ley de Newton como consecuencia de la segunda ley. 4.3 Representa e interpreta las fuerzas de acción y reacción en distintas situaciones de interacción entre objetos. 	<p align="center">CMCT CL</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 5. Relaciona las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de dimensiones. 	<ol style="list-style-type: none"> 5.1 Comprueba la homogeneidad de una fórmula aplicando la ecuación de dimensiones a los dos miembros. 	<p align="center">CMCT CL AA</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 6. Aplicar la tercera ley de Newton para interpretar fenómenos cotidianos. 	<ol style="list-style-type: none"> 6.1 Representa e interpreta las fuerzas de acción y reacción en distintas situaciones de interacción entre cuerpos y objetos. 	<p align="center">CMCT, CL AA, CD CSCC, SIEE</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 7. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC. 	<ol style="list-style-type: none"> 7.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico 	<p align="center">CMCT, CL, AA, CD, SCC, SIEE</p>

UNIDAD DIDÁCTICA 8 - MOVIMIENTO CIRCULAR Y GRAVITACIÓN UNIVERSAL

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. El movimiento circular uniforme 2. Fuerza centrípeta y aceleración centrípeta 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Justificar el carácter relativo del movimiento y la necesidad de un sistema de referencia y de magnitudes adecuadas para describirlo. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1. Representa la trayectoria, la posición, el desplazamiento y la velocidad en un MCU. 	<p align="center">CMCT CL AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 3. El universo mecánico: las leyes de Kepler 4. La ley de gravitación universal 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen el MCU. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1. Deducer las expresiones matemáticas que relacionan las distintas variables en el MCU, así como las relaciones entre las magnitudes lineales y angulares. 	<p align="center">CMCT CL AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 5. La síntesis newtoniana 	<ol style="list-style-type: none"> 3. Resolver problemas de movimientos circulares. 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1. Resuelve problemas de MCU. 	<p align="center">CMCT CL, AA</p>
<ol style="list-style-type: none"> 6. Las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática de la basura espacial 	<ol style="list-style-type: none"> 4. Reconocer el papel de la fuerza centrípeta en el cambio en la velocidad de un cuerpo y representarla vectorialmente. 	<ol style="list-style-type: none"> 4.1 Identifica la fuerza centrípeta en fenómenos cotidianos en los que hay cambios en la dirección del vector velocidad. 4.2 Argumenta la existencia del vector aceleración en todo movimiento curvilíneo y calcula su valor en el caso del MCU. 4.3 Representa la fuerza centrípeta en el caso del MCU. 	<p align="center">CMCT CL AA</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 5. Valorar la relevancia histórica y científica que la ley de la gravitación universal supuso para la unificación de las mecánicas terrestre y celeste, e interpretar su expresión matemática. 	<ol style="list-style-type: none"> 5.1 Justifica el motivo por el que las fuerzas de atracción gravitatoria solo se ponen de manifiesto para objetos muy masivos, comparando los resultados obtenidos de aplicar la ley de la gravitación universal al cálculo de fuerzas entre distintos pares de objetos. 5.2 Obtiene la expresión de la aceleración de la gravedad a partir de la ley de la gravitación universal, relacionando las expresiones matemáticas del peso de un cuerpo y la fuerza de atracción gravitatoria. 	<p align="center">CMCT CL AA</p>

	<p>6. Comprender que la caída libre de los cuerpos y el movimiento orbital son dos manifestaciones de la ley de la gravitación universal.</p>	<p>6.1 Razona el motivo por el que las fuerzas gravitatorias producen en algunos casos movimientos de caída libre y en otros casos movimientos orbitales.</p>	<p>CMCT CL AA</p>
	<p>7. Identificar las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática planteada por la basura espacial que generan.</p>	<p>7.1 Describe las aplicaciones de los satélites artificiales en telecomunicaciones, predicción meteorológica, posicionamiento global, astronomía y cartografía, así como los riesgos derivados de la basura espacial que generan.</p>	<p>CMCT, CL. AA, CD, SIEE, CSCC, CEC</p>
	<p>8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.</p>	<p>8.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.</p>	<p>CMCT, CL AA, CD SIEE, CSCC CEC</p>

UNIDAD DIDÁCTICA 9 - FUERZAS EN LOS FLUIDOS

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. La presión 2. Presión en el interior de un fluido en reposo 3. La presión hidrostática: 4. Principio fundamental de la hidrostática 5. Principio de Pascal 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Reconocer que el efecto de una fuerza no solo depende de su intensidad sino también de la superficie sobre la que actúa. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1 Interpreta fenómenos y aplicaciones prácticas en las que se ponga de manifiesto la relación entre la superficie de aplicación de una fuerza y el efecto resultante. 1.2 Calcula la presión ejercida por el peso de un objeto regular en distintas situaciones en las que varía la superficie en la que se apoya, comparando los resultados y extrayendo conclusiones. 	<p align="center">CMCT CL</p>
<ol style="list-style-type: none"> 6. Fuerzas de empuje 7. Principio de Arquímedes 8. Presión atmosférica, fenómenos meteorológicos y mapas del tiempo 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Interpretar fenómenos naturales y aplicaciones tecnológicas en relación con los principios de la hidrostática y resolver problemas aplicando las expresiones matemáticas de los mismos. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1 Justifica razonadamente fenómenos en los que se ponga de manifiesto la relación entre la presión y la profundidad en el seno de la hidrosfera. 2.2 Resuelve problemas relacionados con la presión en el interior de un fluido aplicando el principio fundamental de la hidrostática. 2.3 Analiza aplicaciones prácticas basadas en el principio de Pascal, como la prensa hidráulica, elevador, dirección y frenos hidráulicos, aplicando la expresión matemática de este principio a la resolución de problemas en contextos prácticos. 2.4 Explica el abastecimiento de agua potable, el diseño de una presa y las aplicaciones del sifón utilizando el principio fundamental de la hidrostática. 2.5 Predice la mayor o menor flotabilidad de objetos utilizando la expresión matemática del principio de Arquímedes. 	<p align="center">CMCT CL</p>

	<p>3. 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.</p>	<p>3.1 Comprueba experimentalmente o utilizando aplicaciones virtuales interactivas la relación entre presión hidrostática y profundidad en fenómenos como la paradoja hidrostática, el tonel de Pascal y los vasos comunicantes.</p>	<p>CMCT CL CD</p>
	<p>4. Interpretar fenómenos naturales y aplicaciones tecnológicas en relación con los principios de la hidrostática y resolver problemas aplicando sus expresiones matemáticas.</p>	<p>4.1 Justifica razonadamente fenómenos en los que se ponga de manifiesto la relación entre la presión y la altura en el seno de la atmósfera.</p>	<p>CMCT CL CD AA</p>
	<p>5. 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.</p>	<p>5.1 Interpreta el papel de la presión atmosférica en experiencias como el experimento de Torricelli, los hemisferios de Magdeburgo, recipientes invertidos donde no se derrama el líquido, etc., infiriendo su elevado valor.</p> <p>5.2 Describe el funcionamiento básico de barómetros y manómetros justificando su utilidad en diversas aplicaciones prácticas.</p>	<p>CMCT CL CD AA</p>
	<p>6. 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.</p>	<p>6.1 Relaciona los fenómenos atmosféricos del viento y la formación de frentes con la diferencia de presiones atmosféricas entre distintas zonas.</p> <p>6.2 Interpreta los mapas de isobaras que se muestran en el pronóstico del tiempo indicando el significado de la simbología y los datos que aparecen en los mismos.</p>	<p>CMCT CL CD AA</p>
	<p>7. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.</p>	<p>7.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.</p>	<p>CMCT, CL CD, AA</p>

UNIDAD DIDÁCTICA 10 - TRABAJO Y ENERGÍA MECÁNICA

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<p>1. Trabajo y energía</p> <p>2. Trabajo realizado por una fuerza constante</p> <p>3. Concepto de potencia</p>	<p>1. Relacionar los conceptos de trabajo y potencia en la resolución de problemas, expresando los resultados en unidades del SI así como otras de uso común.</p>	<p>1.1 Halla el trabajo y la potencia asociados a una fuerza, incluyendo situaciones en las que la fuerza forma un ángulo distinto de cero con el desplazamiento, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional u otras de uso común como el kWh y el CV.</p>	<p align="center">CMCT CL</p>
<p>4. Energía mecánica</p> <p>5. Principio de conservación de la energía mecánica</p> <p>6. Principio de conservación de la energía total</p>	<p>2. Reconocer que el trabajo es una forma de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se produce.</p>	<p>2.1 Identifica el trabajo como forma de intercambio de energía, distinguiendo las acepciones coloquiales de estos términos del significado científico de los mismos.</p> <p>2.2 Reconoce en qué condiciones un sistema intercambia energía en forma de trabajo.</p>	<p align="center">CMCT CL AA</p>
<p>7. El principio general de conservación de la energía en un parque de atracciones</p>	<p>3. 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 la energía cuando existe disipación de la misma debida al rozamiento.</p>	<p>3.1 Resuelve problemas de transformaciones entre energía cinética y potencial gravitatoria aplicando el principio de conservación de la energía mecánica.</p> <p>3.2. Determina la energía disipada en forma de calor en situaciones donde disminuye la energía mecánica.</p>	<p align="center">CMCT CL AA</p>
	<p>4. Analizar las transformaciones entre energía cinética y energía potencial, aplicando el principio general de conservación de la energía cuando existe disipación de la misma debida al rozamiento.</p>	<p>4.1 Resuelve problemas de transformaciones entre energía cinética y potencial gravitatoria aplicando el principio general de conservación de la energía total.</p>	<p align="center">CMCT, CL CD, AA CSCC, SIEE, CEC</p>
	<p>5. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.</p>	<p>5.1 Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.</p>	<p align="center">CMCT, CL, CD, AA, CSCC, SIEE, CEC</p>

UNIDAD DIDÁCTICA 11 - EL CALOR: UNA FORMA DE TRANSFERIR ENERGÍA

CONTENIDOS	CRITERIOS DE EVALUACIÓN	ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE	COMPETENCIAS CLAVE
<ol style="list-style-type: none"> 1. Transferencia de energía: calor y trabajo 2. Cantidad de calor y variación de temperatura 3. Cantidad de calor transferida en los cambios de estado 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen. 	<ol style="list-style-type: none"> 1.1 Identifica el calor y el trabajo como formas de intercambio de energía, distinguiendo las acepciones coloquiales de estos términos del significado científico de los mismos. 1.2 Reconoce en qué condiciones un sistema intercambia energía en forma de calor o en forma de trabajo. 	<p align="center">CMCT CL</p>
<ol style="list-style-type: none"> 4. Otros efectos del calor sobre los cuerpos 5. Equivalencia entre energías mecánica y térmica 6. Máquinas térmicas 7. La relevancia histórica de las máquinas térmicas 	<ol style="list-style-type: none"> 2. Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación. 	<ol style="list-style-type: none"> 2.1 Describe las transformaciones que experimenta un cuerpo al ganar o perder energía, determinando el calor necesario para que se produzca una variación de temperatura dada y para un cambio de estado, representando gráficamente dichas transformaciones. 2.2 Calcula la energía transferida entre cuerpos a distinta temperatura y el valor de la temperatura final aplicando el concepto de equilibrio térmico. 2.3 Relaciona la variación de longitud de un objeto con la variación de su temperatura utilizando el coeficiente de dilatación lineal correspondiente. 2.4 Determina experimentalmente calores específicos y calores latentes de sustancias mediante un calorímetro, realizando los cálculos necesarios a partir de los datos empíricos obtenidos. 	<p align="center">CMCT CL</p>
	<ol style="list-style-type: none"> 3. 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 	<ol style="list-style-type: none"> 3.1 Utiliza el concepto de la degradación de la energía para relacionar la energía absorbida y el trabajo realizado en una máquina térmica. 3.2 Emplea simulaciones virtuales interactivas para 	<p align="center">CMCT CL AA CD</p>



	las máquinas térmicas, y el reto tecnológico que supone la mejora del rendimiento de estas para la investigación, la innovación y la empresa.	determinar la degradación de la energía en diferentes máquinas y expone los resultados empleando las TIC. 3.3 Explica o interpreta, mediante o a partir de ilustraciones, el fundamento del funcionamiento del motor de explosión.	
	4. 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	4.1 Explica o interpreta, mediante o a partir de ilustraciones, el fundamento del funcionamiento de diferentes máquinas térmicas.	CMCT CL AA CD
	5. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	5.1 Realiza un trabajo sobre la importancia histórica del motor de explosión y lo presenta empleado las TIC.	CMCT, SIEE, CL, CD, CSCC, AA,

Distribución temporal

La siguiente temporalización queda sujeta a causas de diversa índole que puedan ocasionar un retraso o alteración del orden programado. En cuyo caso esta programación será revisada y adaptada por el Departamento, al objeto de intentar subsanar y paliar dicho retraso en la medida delo posible.

Evaluación	Unidades didácticas
Primera	U.D. 2.- EL ÁTOMO Y LA TABLA PERIÓDICA U.D. 3.- EL ENLACE QUÍMICO U.D. 4.- LAS REACCIONES QUÍMICAS
Segunda	U.D. 5.- EL ÁTOMO DE CARBONO U.D. 1.- LA ACTIVIDAD CIENTÍFICA U.D. 6.- LOS MOVIMIENTOS RECTILINEOS U.D. 7.- LAS FUERZAS Y LOS CAMBIOS
Tercera	U.D. 8.- MOVIMIENTO CIRCULAR Y GRAVITACIÓN U.D. 9.- FUERZAS EN LOS FLUIDOS U.D. 10.-TRABAJO Y ENERGÍA MECÁNICA U.D. 11.-EL CALOR