IES “Dr. Fernández Santana”. Departamento de Física y Química
Información General para el alumnado. Curso 2022-23

Física y Química de 4º de ESO

1.- Temporalización.

Para el desarrollo de la programación de la materia disponemos de tres horas semanales. Teniendo en cuenta que en el curso hay unas 34 semanas lectivas, disponemos de unas 102 sesiones. Antes de nada, señalamos que esta distribución será orientativa, adaptándose en todo los casos a las circunstancias del grupo clase. En principio la distribución por trimestres será la siguiente:

- *Primer trimestre* Bloque 2 (La materia) (6 semanas)
 Bloque 3 (Los cambios) (6 semanas)
- *Segundo trimestre* Bloque 1 (La actividad científica) (3 semanas)
 Bloque 4 (Movimiento y Fuerzas). Primera mitad, hasta la ley de gravitación universal. (10 semanas)
- *Tercer trimestre* Bloque 4 (Movimiento y Fuerzas). Segunda mitad. (5 semanas)
 Bloque 5 (La energía) (4 semanas)

2.- Criterios de evaluación y estándares de aprendizaje evaluables.

Están recogidos en el Decreto 98/2016, de 26 de mayo, por el que se establece el currículo de Educación Secundaria Obligatoria y de Bachillerato para la Comunidad Autónoma de Extremadura (D.O.E. nº 129 de 6 de julio de 2016) y en la Programación del Departamento. Se reproducen en anexo.

3.- Estándares mínimos de aprendizaje evaluables.

Los estándares de aprendizaje evaluables señalados en la programación del Departamento con asterisco y en negrita tendrán la consideración de mínimos a la hora de confeccionar la prueba extraordinaria de recuperación.

4.- Evaluación inicial

La evaluación inicial tiene como objetivo valorar los niveles de competencia iniciales de los alumnos. Se realizará una prueba al alumnado después de hacer un repaso durante la primera semana. Además, utilizaremos los informes de finales del curso anterior y la observación sistemática e individual de los alumnos.

5.- Procedimientos e instrumentos de evaluación

El sistema de evaluación del alumnado será continuo, formativo e integrador.

Como instrumentos de evaluación se utilizarán:

- Las pruebas objetivas (se procurará hacer un mínimo de dos exámenes por trimestre)
- El trabajo en clase y las tareas para casa. En este sentido se exigirá a los alumnos un cuaderno donde estén recogidas todas las actividades realizadas en el curso.
- Los informes y trabajos bibliográficos.

Habrán tres evaluaciones de los alumnos coincidentes con los trimestres en que se divide el curso.

6.- Criterios de calificación necesarios para obtener evaluación positiva.

La calificación de cada una de las tres evaluaciones se calculará dando un 80 % a la calificación numérica de las pruebas objetivas y un 20% al resto de los instrumentos de evaluación. Dicho de otra forma, para poder obtener calificación positiva (mayor o igual 5) en la evaluación correspondiente, en las pruebas objetivas la calificación mínima ha de ser de 4.

La media aritmética de las tres calificaciones anteriores dará lugar a la calificación de la evaluación ordinaria siempre que la calificación de cada evaluación sea igual o mayor de 5. En caso contrario deberá realizar la prueba extraordinaria.

Se realizarán pruebas de recuperación de las evaluaciones al principio del trimestre siguiente a su celebración en el caso de la 1ª y 2ª evaluación y al final de curso en el caso de la 3ª.

Junto con la prueba de recuperación de la 3ª evaluación se realizará una segunda recuperación para los alumnos con la 1ª o 2ª evaluación suspensa siempre y cuando muestren una actitud positiva hacia la materia.

ANEXO. 4º DE ESO. FÍSICA Y QUÍMICA

Contenidos, Criterios de evaluación y Estándares de aprendizaje evaluables relacionadas con las competencias claves que se desarrollan. (4ºESO. F y Q)

Competencias claves y sus abreviaturas

- 1.- Comunicación lingüística (CL)
- 2.- Competencia matemática, científica y tecnológica (CMCT)
- 6.- Competencia digital (CD)
- 3.- Aprender a aprender (AA)
- 4.- Competencia social y cívica (CSC)
- 5.- Iniciativa y espíritu emprendedor (IEE)
- 7.- Conciencia y expresiones culturales (CEC)

4.º ESO: Física y Química.

Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje evaluables
Bloque 1. La actividad científica		
La investigación científica.	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. (CL,CSC,CEC)
Magnitudes escalares y vectoriales.	2. Analizar el proceso que debe seguir una hipótesis desde que se formula hasta que es aprobada por la comunidad científica.	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. (CL,CMCT,AA)
Magnitudes fundamentales y derivadas. Ecuación de dimensiones.	3. Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes.	2.1. Distingue entre hipótesis, leyes y teorías, y explica los procesos que corroboran una hipótesis y la dotan de valor científico. (CL,CMCT,AA)
Errores en la medida.	4. Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de magnitudes.	3.1.* Identifica una determinada magnitud como escalar o vectorial y describe los elementos que definen a esta última. (CMCT)
Expresión de resultados.	5. Comprender que no es posible realizar medidas sin cometer errores y distinguir entre error absoluto y relativo.	4.1. Comprueba la homogeneidad de una fórmula aplicando la ecuación de dimensiones a los dos miembros. (CMCT)
Análisis de los datos experimentales.	6. Expresar el valor de una medida usando el redondeo y el número de cifras significativas correctas.	5.1.* Calcula e interpreta el error absoluto y el error relativo de una medida conocido el valor real. (CMCT)
Tecnologías de la Información y la Comunicación en el trabajo científico.	7. Realizar e interpretar representaciones gráficas de procesos físicos o químicos a partir de tablas de datos y de las leyes o principios involucrados.	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. (CMCT)
Proyecto de investigación.	8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	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. (CMCT,AA)
		8.1.* Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés

**Bloque 2.
La materia**

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.

2. Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica.

3. Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC.

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.

5. Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico.

6. Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC.

7. Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y propiedades de sustancias de interés.

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.

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.

10. Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés. La

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. (CMCT)

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. (CMCT)

2.2.* Distingue entre metales, no metales, semimetales y gases nobles justificando esta clasificación en función de su configuración electrónica. (CMCT)

3.1.*Escribe el nombre y el símbolo de los elementos químicos y los sitúa en la Tabla Periódica. (CMCT)

4.1.* Utiliza la regla del octeto y diagramas de Lewis para predecir la estructura y fórmula de los compuestos iónicos y covalentes. (CMCT)

4.2.* Interpreta la diferente información que ofrecen los subíndices de la fórmula de un compuesto según se trate de moléculas o redes cristalinas. (CMCT)

5.1*. Explica las propiedades de sustancias covalentes, iónicas y metálicas en función de las interacciones entre sus átomos o moléculas. (CMCT)

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. (CMCT)

5.3.* Diseña y realiza ensayos de laboratorio que permitan deducir el tipo de enlace presente en una sustancia desconocida. (CMCT,AA)

6.1.* Nombra y formula compuestos inorgánicos ternarios, siguiendo las normas de la IUPAC. (CMCT)

7.1. Justifica la importancia de las fuerzas intermoleculares en sustancias de interés biológico.(CMCT)

7.2.* Relaciona la intensidad y el tipo de las fuerzas intermoleculares con el estado

química del carbono en la industria. El petróleo. El gas natural

físico y los puntos de fusión y ebullición de las sustancias covalentes moleculares, interpretando gráficos o tablas que contengan los datos necesarios. (CMCT,AA)

8.1.* Explica los motivos por los que el carbono es el elemento que forma mayor número de compuestos. (CMCT)

8.2. Analiza las distintas formas alotrópicas del carbono, relacionando la estructura con las propiedades. (CMCT)

9.1.* Identifica y representa hidrocarburos sencillos mediante su fórmula molecular, semidesarrollada y desarrollada. (CMCT)

9.2.* Deduce, a partir de modelos moleculares, las distintas fórmulas usadas en la representación de hidrocarburos. (CMCT)

9.3. Describe las aplicaciones de hidrocarburos sencillos de especial interés. (CMCT)

10.1. Reconoce el grupo funcional y la familia orgánica a partir de la fórmula de alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres y aminas. (CMCT)

Bloque 3. Los cambios

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.

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

3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas.

4. Reconocer la cantidad de sustancia como magnitud fundamental y el mol como su unidad en el Sistema Internacional de Unidades.

5. Realizar cálculos estequiométricos con reactivos puros suponiendo un rendimiento completo de la reacción, partiendo del ajuste de la ecuación química correspondiente.

1.1.* Interpreta reacciones químicas sencillas utilizando la teoría de colisiones y deduce la ley de conservación de la masa. (CMCT)

2.1.* Predice el efecto que sobre la velocidad de reacción tienen concentración de los reactivos, la temperatura, el grado de división de los reactivos sólidos y los catalizadores. (CMCT, AA)

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. (CMCT, CD, AA)

3.1* Determina el carácter endotérmico o exotérmico de una reacción química analizando el signo del calor de reacción asociado. (CMCT)

4.1.* Realiza cálculos que relacionen la cantidad de sustancia, la masa atómica o molecular y la constante del número de Avogadro. (CMCT)

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. (CMCT)

6. Identificar ácidos y bases, conocer su comportamiento químico y medir su fortaleza utilizando indicadores y el pH-metro digital.
7. Realizar experiencias de laboratorio en las que tengan lugar reacciones de síntesis, combustión y neutralización, interpretando los fenómenos observados.
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.
- 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. (CMCT)
- 6.1.* Utiliza la teoría de Arrhenius para describir el comportamiento químico de ácidos y bases. (CMCT)
- 6.2.* Establece el carácter ácido, básico o neutro de una disolución utilizando la escala de pH. (CMCT)
- 7.1. Diseña y describe el procedimiento de realización una volumetría de neutralización entre un ácido fuerte y una base fuertes, interpretando los resultados. (CMCT, AA, IEE)
- 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. (CMCT, AA, IEE)
- 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. (CL, CMCT, CD, AA)
- 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. (CMCT, AA)

Bloque 4.
El movimiento y las fuerzas

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. Trayectoria. Clasificación: rectilíneas, circulares, parabólicas, elípticas...

2. Distinguir los conceptos de velocidad media y velocidad instantánea justificando su necesidad según el tipo de movimiento.

3. Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen los movimientos rectilíneos y circulares.

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.

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.

6. Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en la velocidad de los cuerpos y representarlas vectorialmente.

7. Utilizar el principio fundamental de la Dinámica en la resolución de problemas en los que intervienen varias fuerzas

8. Aplicar las leyes de Newton para la interpretación de fenómenos cotidianos.

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.

10. Comprender que la caída libre de los cuerpos y el movimiento orbital son dos manifestaciones de la ley de la gravitación universal.

1.1.* Representa la trayectoria y los vectores de posición, desplazamiento y velocidad en distintos tipos de movimiento, utilizando un sistema de referencia. (CMCT)

2.1.* Clasifica distintos tipos de movimientos en función de su trayectoria y su velocidad. (CMCT)

2.2.* Justifica la insuficiencia del valor medio de la velocidad en un estudio cualitativo del movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.), razonando el concepto de velocidad instantánea. (CMCT)

3.1.* Deduce las expresiones matemáticas que relacionan las distintas variables en los movimientos rectilíneo uniforme (M.R.U.), rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.), y circular uniforme (M.C.U.), así como las relaciones entre las magnitudes lineales y angulares. (CMCT)

4.1.* Resuelve problemas de movimiento rectilíneo uniforme (M.R.U.), rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.), y circular uniforme (M.C.U.), incluyendo movimiento de graves, teniendo en cuenta valores positivos y negativos de las magnitudes, y expresando el resultado en unidades del Sistema Internacional. (CMCT)

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. (CL, CMCT, AA, CSC)

4.3.* Argumenta la existencia de vector aceleración en todo movimiento curvilíneo y calcula su valor en el caso del movimiento circular uniforme. (CMCT)

5.1.* Determina el valor de la velocidad y la aceleración a partir de gráficas posición-tiempo y velocidad-tiempo en movimientos rectilíneos. (CMCT, AA)

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.

6.1. Identifica las fuerzas implicadas en fenómenos de nuestro entorno en los que hay cambios en la velocidad de un cuerpo. (CMCT, AA)

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. (CMCT)

7.1.* Identifica y representa las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en movimiento

11. Identificar las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática planteada por la basura espacial que generan
12. Reconocer que el efecto de una fuerza no solo depende de su intensidad sino también de la superficie sobre la que actúa.
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.
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.
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.
- tanto en un plano horizontal como inclinado, calculando la fuerza resultante y la aceleración. (CMCT)
- 8.1. Interpreta fenómenos cotidianos en términos de las leyes de Newton. (CMCT,AA)
- 8.2*. Deduce la primera ley de Newton como consecuencia del enunciado de la segunda ley. (CMCT)
- 8.3.* Representa e interpreta las fuerzas de acción y reacción en distintas situaciones de interacción entre objetos. (CMCT)
- 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. (CL, CMCT)
- 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. (CMCT)
- 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. (CL, CMCT, AA)
- 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. (CL, CMCT, CD, CSC)
- 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. (CMCT)
- 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. (CMCT)
- 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. (CMCT)
- 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. (CL, CMCT, AA, CSC)
- 13.3*. Resuelve problemas relacionados con la presión en el interior de un fluido

aplicando el principio fundamental de la hidrostática. (CMCT)

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. (CMCT)

13.5*. Predice la mayor o menor flotabilidad de objetos utilizando la expresión matemática del principio de Arquímedes. (CMCT)

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. (CMCT, CD, AA)

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. (CMCT, AA)

14.3. Describe el funcionamiento básico de barómetros y manómetros justificando su utilidad en diversas aplicaciones prácticas. (CMCT)

15.1*. Relaciona los fenómenos atmosféricos del viento y la formación de frentes con la diferencia de presiones atmosféricas entre distintas zonas. (CMCT, AA)

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. (CMCT, AA)

Bloque 5. La 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.

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.

2. Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen.

3. Relacionar los conceptos de trabajo y potencia en la resolución

1.1*. Resuelve problemas de transformaciones entre energía cinética y potencial gravitatoria, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica. (CMCT)

1.2* Determina la energía disipada en forma de calor en situaciones donde disminuye la energía mecánica. (CMCT)

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. (CMCT)

2.2. Reconoce en qué condiciones un sistema intercambia energía. en forma de calor o en forma de trabajo. (CMCT)

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

de problemas, expresando los resultados en unidades del Sistema Internacional, así como otras de uso común.	resultado en las unidades del Sistema Internacional u otras de uso común como la caloría, el kWh y el CV. (CMCT)
4. Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación.	<p>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. (CMCT, AA)</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>4.2*. Calcula la energía transferida entre cuerpos a distinta temperatura y el valor de la temperatura final aplicando el concepto de equilibrio térmico. (CMCT)</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>4.3*. Relaciona la variación de la longitud de un objeto con la variación de su temperatura utilizando el coeficiente de dilatación lineal correspondiente. (CMCT)</p> <p>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. (CMCT, AA)</p> <p>5.1. Explica o interpreta, mediante o a partir de ilustraciones, el fundamento del funcionamiento del motor de explosión. (CMCT, IEE)</p> <p>5.2. Realiza un trabajo sobre la importancia histórica del motor de explosión y lo presenta empleando las TIC. (CL, CMCT, CD, AA, CSC)</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. (CMCT)</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. (CMCT, CD)</p>