

Programación Didáctica

FÍSICA Y
QUÍMICA 2º ESO

Curso 2023-2024

Departamento de Física y Química
I.E.S. Juan Gris

ÍNDICE

1. Introducción
2. Objetivos generales de etapa
3. Competencias clave
4. Competencias específicas, descriptores
5. Saberes básicos
6. Secuenciación y temporalización de contenidos
7. Criterios de evaluación, contenidos, actividades – situaciones de aprendizaje e instrumentos de evaluación
8. Metodología y estrategias didácticas
9. Materiales, textos y recursos didácticos
10. Procedimientos e instrumentos de evaluación del aprendizaje de los alumnos
11. Criterios de calificación. Procedimientos de recuperación de evaluaciones pendientes
12. Actividades de recuperación para los alumnos con materias pendientes, así como las orientaciones y apoyos para dicha recuperación
13. Procedimiento para que el alumnado y sus familias conozcan la información necesaria de la programación didáctica
14. Medidas de atención a la diversidad
15. Adaptación curricular
16. Las actividades complementarias y extraescolares
17. Las estrategias de animación a la lectura y el desarrollo de la expresión oral y escrita
18. Plan de digitalización
19. Medidas para evaluar la aplicación de la programación didáctica y la práctica docente, con indicadores de logro

1. Introducción:

La programación que aquí se presenta está diseñada para el segundo curso de la ESO. La ESO es una etapa del sistema educativo que abarca desde los 12 a los 16 años, cuya finalidad última viene recogida en el Artículo 4 del Real Decreto 217/2022, de 29 de marzo y que se cita a continuación:

“La finalidad de la Educación Secundaria Obligatoria consiste en lograr que los alumnos y alumnas adquieran los elementos básicos de la cultura, especialmente en sus aspectos humanístico, artístico, científico-tecnológico y motor; desarrollar y consolidar los hábitos de estudio y de trabajo, así como hábitos de vida saludables, preparándolos para su incorporación a estudios posteriores y para su inserción laboral; y formarlos para el ejercicio de sus derechos y obligaciones de la vida como ciudadanos y ciudadanas.”

Física y Química es una materia que debe cursar todo el alumnado en el segundo curso de la Educación Secundaria Obligatoria, de tal forma que sienta las bases para una formación científica básica.

Los contenidos de esta materia se encuentran estructurados en los que tradicionalmente han sido los grandes bloques de conocimiento de la Física y la Química: «La materia», «El cambio», «La energía» y «La interacción». Además, este currículo propone la existencia de un bloque de contenidos comunes que hace referencia a las metodologías de la ciencia y a su importancia en el desarrollo de estas áreas de conocimiento. En este bloque, denominado «Las destrezas científicas básicas», se establece, además, la relación de las ciencias experimentales con una de sus herramientas más potentes; las matemáticas, que ofrecen un lenguaje de comunicación formal y que incluyen los conocimientos, destrezas y actitudes previos del alumnado y los que se adquieren a lo largo de esta etapa educativa. El bloque de «La materia» engloba los conocimientos sobre la constitución interna de las sustancias, lo que incluye la descripción de la estructura de los elementos y de los compuestos químicos y las propiedades macroscópicas y microscópicas de la materia como base para profundizar en estos contenidos en cursos posteriores. El bloque denominado «El cambio» aborda las principales transformaciones físicas y químicas de los sistemas materiales y naturales, así como los ejemplos más frecuentes del entorno y sus aplicaciones y contribuciones a la creación de un mundo mejor. «La interacción» contiene los saberes acerca de los efectos principales de las interacciones fundamentales de la naturaleza y el estudio básico de las principales fuerzas del mundo natural, así como sus aplicaciones prácticas en campos tales como la astronomía, el deporte, la ingeniería, la arquitectura o el diseño. Por último, en el bloque «La energía» el alumnado profundiza en los conocimientos, destrezas y actitudes que adquirió en la Educación Primaria, como las fuentes de energía y sus usos prácticos o los aspectos básicos acerca de las formas de energía. Todos estos elementos curriculares están relacionados entre sí formando un todo que dota al programa de esta materia de un sentido integrado y holístico. Englobada en lo que se conoce como disciplinas STEM, la asignatura de Física y Química tendrá una orientación eminentemente práctica, usando las metodologías propias de la ciencia.

Por otra parte, esta Programación Didáctica se ha diseñado teniendo en

cuenta la normativa legal vigente que rige nuestro sistema educativo.

Actualmente, nuestro sistema educativo se rige por la Ley Orgánica 3/2020, de 29 de diciembre, por la que se modifica la Ley Orgánica 2/2006, de 3 de mayo, de Educación. (L.O.M.L.O.E). De este modo, para establecer los objetivos a alcanzar en esta materia y definir los contenidos que se trabajarán para lograr dichos objetivos, se atenderá a lo estipulado en el Real Decreto 217/2022, de 29 de marzo, por el que se establece la ordenación y las enseñanzas mínimas de la Educación Secundaria Obligatoria.

Del mismo modo, se ha tenido en cuenta Decreto 65/2022, de 20 de julio, del Consejo de Gobierno, por el que se modifica el Decreto 48/2015, de 14 de mayo, del Consejo de Gobierno, por el que se establece para la Comunidad de Madrid el currículo de la Educación Secundaria Obligatoria.

[Índice](#)

2. Objetivos generales de etapa:

Al finalizar esta etapa educativa, se pretende que el alumno alcance los objetivos generales establecidos tanto en el Artículo 7 del Real Decreto 217/2022, de 29 de marzo, por el que se establece la ordenación y las enseñanzas mínimas de la Educación Secundaria Obligatoria:

- a) Asumir responsablemente sus deberes, conocer y ejercer sus derechos en el respeto a las demás personas, practicar la tolerancia, la cooperación y la solidaridad entre las personas y grupos, ejercitarse en el diálogo afianzando los derechos humanos como valores comunes de una sociedad plural y prepararse para el ejercicio de la ciudadanía democrática.
- b) Desarrollar y consolidar hábitos de disciplina, estudio y trabajo individual y en equipo como condición necesaria para una realización eficaz de las tareas del aprendizaje y como medio de desarrollo personal.
- c) Valorar y respetar la diferencia de sexos y la igualdad de derechos y oportunidades entre ellos. Rechazar los estereotipos que supongan discriminación entre hombres y mujeres.
- d) Fortalecer sus capacidades afectivas en todos los ámbitos de la personalidad y en sus relaciones con las demás personas, así como rechazar la violencia, los prejuicios de cualquier tipo, los comportamientos sexistas y resolver pacíficamente los conflictos.
- e) Desarrollar destrezas básicas en la utilización de las fuentes de información para, con sentido crítico, adquirir nuevos conocimientos. Desarrollar las competencias tecnológicas básicas y avanzar en una reflexión ética sobre su funcionamiento y utilización.
- f) Concebir el conocimiento científico como un saber integrado, que se estructura en distintas disciplinas, así como conocer y aplicar los métodos para identificar los problemas en los diversos campos del conocimiento y de la experiencia.
- g) Desarrollar el espíritu emprendedor y la confianza en sí mismo, la participación, el sentido crítico, la iniciativa personal y la capacidad para aprender a aprender, planificar, tomar decisiones y asumir responsabilidades.
- h) Comprender y expresar con corrección, oralmente y por escrito, en la lengua castellana y, si la hubiere, en la lengua cooficial de la comunidad autónoma, textos y mensajes complejos, e iniciarse en el conocimiento, la lectura y el estudio de la literatura.
- i) Comprender y expresarse en una o más lenguas extranjeras de manera apropiada.
- j) Conocer, valorar y respetar los aspectos básicos de la cultura y la historia propias y de las demás personas, así como el patrimonio artístico y cultural.

- k) Conocer y aceptar el funcionamiento del propio cuerpo y el de los otros, respetar las diferencias, afianzar los hábitos de cuidado y salud corporales e incorporar la educación física y la práctica del deporte para favorecer el desarrollo personal y social. Conocer y valorar la dimensión humana de la sexualidad en toda su diversidad. Valorar críticamente los hábitos sociales relacionados con la salud, el consumo, el cuidado, la empatía y el respeto hacia los seres vivos, especialmente los animales, y el medio ambiente, contribuyendo a su conservación y mejora.
- l) Apreciar la creación artística y comprender el lenguaje de las distintas manifestaciones artísticas, utilizando diversos medios de expresión y representación.

[Índice](#)

3. Competencias clave:

La adquisición de competencias clave se considera indispensable para el desarrollo personal del alumnado, para resolver situaciones y problemas de los distintos ámbitos de su vida, para crear nuevas oportunidades de mejora, así como para lograr la continuidad de su itinerario formativo y facilitar su inserción y participación activa en la sociedad y en el cuidado de las personas, del entorno natural y del planeta. Estas competencias clave a las que la enseñanza de la física y la química contribuirán en el curso de 3º ESO son las siguientes:

- Comunicación lingüística (CCL):

La interacción oral, escrita, signada o multimodal de manera coherente y adecuada en diferentes ámbitos y contextos implica movilizar el conjunto de conocimientos, destrezas y actitudes que permiten comprender, interpretar y valorar críticamente mensajes orales, escritos, signados o multimodales evitando los riesgos de manipulación y desinformación, así como comunicarse eficazmente con otras personas de manera cooperativa, creativa, ética y respetuosa.

Los alumnos deberán leer y comprender la información que se les proporciona sobre los fenómenos fisicoquímicos que ocurren en el mundo cotidiano, sea cual sea el formato en el que les sea proporcionada, y deben ser capaces de producir nueva información con corrección, veracidad y fidelidad, utilizando correctamente el lenguaje matemático, los sistemas de unidades, las normas de la IUPAC y la normativa de seguridad de los laboratorios científicos, con la finalidad de reconocer el valor universal del lenguaje científico en la transmisión de conocimiento.

El correcto uso del lenguaje científico universal y la soltura a la hora de interpretar y producir información de carácter científico permitirá al alumnado crear relaciones constructivas entre la física y la química y las demás disciplinas que se estudian.

- Plurilingüe (CP):

Esta competencia implica utilizar distintas lenguas, orales o signadas, de forma apropiada y eficaz para el aprendizaje y la comunicación. Integra dimensiones históricas e interculturales orientadas a conocer, valorar y respetar la diversidad lingüística y cultural de la sociedad con el objetivo de fomentar la convivencia democrática.

Se fomentará la visualización de vídeos y simulaciones en otros idiomas. Además, se hará referencia al origen léxico de algunas palabras usadas en el ámbito de la física y química.

- Competencia matemática y competencia en ciencia, tecnología e ingeniería (STEM):

La competencia matemática y competencia en ciencia, tecnología e ingeniería entraña la comprensión del mundo utilizando los métodos científicos, el pensamiento y representación matemáticos, la tecnología y los métodos de la ingeniería para transformar el entorno de forma comprometida, responsable y sostenible. La competencia matemática permite desarrollar y aplicar la perspectiva y el razonamiento matemáticos con el fin de resolver diversos problemas en diferentes contextos. La competencia en ciencia conlleva la comprensión y explicación del entorno natural y social, utilizando un conjunto de conocimientos y metodologías, incluidas la observación y la experimentación, con el fin de plantear preguntas y extraer conclusiones basadas en pruebas para poder interpretar y transformar el mundo natural y el contexto social. La competencia en tecnología e ingeniería comprende la aplicación de los conocimientos y metodologías propios de las ciencias para transformar nuestra sociedad de acuerdo con las necesidades o deseos de las personas en un marco de seguridad, responsabilidad y sostenibilidad.

Los alumnos deberán aplicar los conocimientos científicos adecuados a la explicación de los fenómenos naturales y esto requiere la construcción de un razonamiento científico para entender los fenómenos fisicoquímicos utilizando herramientas matemáticas y digitales para la toma y registro de datos. Además, desempeñarán la investigación de fenómenos naturales a través de la experimentación.

- Competencia digital (CD):

La competencia digital implica el uso seguro, saludable, sostenible, crítico y responsable de las tecnologías digitales para el aprendizaje, para el trabajo y para la participación en la sociedad, así como la interacción con estas.

Los alumnos deberán utilizar diferentes recursos didácticos, tanto tradicionales como digitales de forma autónoma, pudiendo emplear para ello diferentes plataformas digitales.

Se realizarán las siguientes actividades mediante el uso de las TIC:

- Consulta de datos.
- Ejercicios online.
- Laboratorios virtuales. Simulaciones.
- Producción de informes.
- Visualización de videos.
- Entrega de ejercicios y resolución de dudas via e-mail.
- Uso de Google Classroom.

- Competencia personal, social y de aprender a aprender (CPSAA):

Los alumnos deberán tener la capacidad de reflexionar sobre uno mismo y promover un crecimiento personal constante. Además, aprenderán a gestionar el tiempo y la información eficazmente a la hora de entregar ejercicios, realizar exámenes... también deberán saber trabajar en grupos de trabajo de forma colaborativa. Incluye también la capacidad de hacer frente a la incertidumbre y a la complejidad; adaptarse a los cambios; aprender a gestionar los procesos metacognitivos; identificar conductas contrarias a la convivencia y desarrollar estrategias para abordarlas; contribuir al bienestar físico, mental y emocional propio y de las demás personas, desarrollando habilidades para cuidarse a sí mismo y a quienes lo rodean a través de la corresponsabilidad; ser capaz de llevar una vida orientada al futuro; así como expresar empatía y abordar los

conflictos en un contexto integrador y de apoyo.

A esta competencia contribuyen las actividades de experimentación, investigación y los trabajos en el grupo clase. También son importantes las tareas de casa para aprender a organizar su tiempo.

- Competencia ciudadana (CC):

Se abordará esta competencia exigiendo un comportamiento correcto y la integración en el grupo clase.

- Competencia emprendedora (CE):

Los alumnos aportarán estrategias, entrenarán el pensamiento para analizar y evaluar su entorno y tomarán decisiones basadas en la información y el conocimiento colaborando de manera ágil con otras personas para la gestión de proyectos sostenibles de valor social, cultural... Por tanto, se incluirán en los trabajos de experimentación e investigación y las actividades que contribuyan a desarrollar dicha competencia.

- Competencia en conciencia y expresión culturales (CCEC):

Con el desarrollo de los temas y la adquisición de los conocimientos se pretende que los alumnos valoren la evolución científica, y la relacionen con los aspectos culturales de cada siglo.

[Índice](#)

4. Competencias específicas, descriptores:

En cuanto a la dimensión aplicada de las competencias clave, se ha definido para cada una de ellas un conjunto de descriptores operativos, conectados a su vez a las competencias específicas de cada materia. Estos descriptores llevan las siglas de la competencia clave seguidas del número del descriptor y, se recogen en el ANEXO I del Real Decreto 217/2022, de 29 de marzo, por el que se establece la ordenación y las enseñanzas mínimas de Educación Secundaria Obligatoria.

Por otra parte, cada competencia específica se relaciona con criterios de evaluación, y éstos a su vez con los saberes básicos. Las competencias específicas conectadas con los descriptores (pueden leerse entre paréntesis) que se van a desempeñar durante el curso mediante actividades o situaciones de aprendizaje son:

1. Comprender y relacionar los motivos por los que ocurren los principales fenómenos fisicoquímicos del entorno, explicándolos en términos de las leyes y teorías científicas adecuadas para resolver problemas con el fin de aplicarlas para mejorar la calidad de vida humana. (CCL1, STEM1, STEM2, STEM4, CPSAA4).
2. Expresar las observaciones realizadas por el alumnado en forma de preguntas, formulando hipótesis para explicarlas y demostrando dichas hipótesis a través de la experimentación científica, la indagación y la búsqueda de evidencias, para desarrollar los razonamientos propios del pensamiento científico y mejorar las destrezas en el uso de las metodologías científicas. (CCL1, CCL3, STEM1, STEM2, CD1, CPSAA4, CE1, CCEC3).
3. Manejar con soltura las reglas y normas básicas de la física y la química en lo referente al lenguaje de la IUPAC, al lenguaje matemático, al empleo de unidades de medida correctas, al uso seguro del laboratorio y a la interpretación y producción de datos e información en diferentes formatos y fuentes para reconocer el carácter universal y transversal del lenguaje científico y la

necesidad de una comunicación fiable en investigación y ciencia entre diferentes países y culturas. (STEM4, STEM5, CD3, CPSAA2, CC1, CCEC2, CCEC4).

4. Utilizar de forma crítica, eficiente y segura plataformas digitales y recursos variados, tanto para el trabajo individual como en equipo, para fomentar la creatividad, el desarrollo personal y el aprendizaje, mediante la consulta de información, la creación de materiales y la comunicación efectiva en los diferentes entornos de aprendizaje. (CCL2, CCL3, STEM4, CD1, CD2, CPSAA3, CE3 y CCEC4).
5. Utilizar las estrategias propias del trabajo en grupo, como base emprendedora de una comunidad científica crítica, ética y eficiente, para comprender la importancia de la ciencia en la mejora de la sociedad, las aplicaciones y repercusiones de los avances científicos, la preservación de la salud y la conservación sostenible del medio ambiente. (CCL5, CP3, STEM3, STEM5, CD3, CPSAA3, CC3 y CE2).
6. Comprender y valorar la ciencia como una construcción en continuo cambio y evolución, en la que no solo participan las personas dedicadas a ella, sino que también requiere de una interacción con el resto de la sociedad, para obtener resultados que repercutan en el avance en distintos ámbitos. (STEM2, STEM5, CD4, CPSAA1, CC4, CCEC1).

[Índice](#)

5. Saberes básicos:

Los contenidos de esta asignatura, según el Decreto 65/2022, de 20 de julio, del Consejo de Gobierno, por el que se establecen para la Comunidad de Madrid la ordenación y el currículo de la Educación Secundaria Obligatoria, se dividen en los siguientes cinco bloques:

A. Las destrezas científicas básicas

_Aproximación a las metodologías de la investigación científica: identificación y formulación de cuestiones, elaboración de hipótesis y comprobación experimental de las mismas.

- El método científico y sus etapas

_Introducción a los entornos y recursos de aprendizaje científico: el laboratorio y los entornos virtuales.

- Aproximación al trabajo en el laboratorio científico
- Introducción al material básico de laboratorio.
- Instrumentos de medida.
- Fundamentos básicos de eliminación y reciclaje de residuos.
- Descripción de normas básicas de seguridad en el laboratorio.
- Introducción al etiquetado de productos químicos y su significado.

Iniciación al trabajo experimental mediante la realización de proyectos de investigación sencillos y de forma guiada

- Proyectos sencillos de investigación.
- Uso del lenguaje científico en la expresión de los resultados de un proyecto de investigación: unidades del Sistema Internacional y sus símbolos.
- Medida de magnitudes. Medidas indirectas. Sistema Internacional de Unidades.
 - Cambios sencillos de unidades.
 - Representación gráfica de resultados.
- Valoración de la cultura científica y del papel de científicos en los principales

hitos históricos y actuales de la física y la química.

B. La materia.

- Aplicación de la teoría cinético-molecular a observaciones sobre la materia explicando sus propiedades, estados de agregación y la formación de mezclas y disoluciones.
 - La materia y sus propiedades.
 - Introducción a la teoría cinética-molecular. Estados de agregación de la materia.
 - Sustancias puras y mezclas. Mezclas de especial interés: disoluciones acuosas, aleaciones y coloides.
 - Métodos de separación de mezclas.
- Realización de experimentos sencillos y de forma guiada relacionados con los sistemas materiales para conocer y describir sus propiedades, su composición y su clasificación.
- Estructura atómica: presentación del desarrollo histórico de los modelos atómicos y la ordenación de los elementos de la tabla periódica y su importancia para entender las uniones entre los átomos.
 - Los primeros modelos atómicos: modelo de Thomson y modelo de Rutherford.
 - Introducción a la tabla periódica de los elementos químicos. Números atómicos.
 - Átomos y moléculas: sustancias simples y compuestas de uso frecuente y conocido.

C. El cambio.

- Los sistemas materiales: análisis de los diferentes tipos de cambios que experimentan, relacionando las causas que los producen con las consecuencias que tienen.
 - Cambios físicos y químicos de los sistemas materiales.
- Interpretación macroscópica de las reacciones químicas: explicación de las relaciones de la química con el medio ambiente, la tecnología y la sociedad.
 - Introducción a las reacciones químicas.

D. La interacción.

- Predicción de movimientos sencillos a partir de los conceptos de la cinemática, formulando hipótesis comprobables sobre valores futuros de estas magnitudes a través de la interpretación de gráficas o el trabajo experimental.
 - Introducción a la Cinemática.
 - El movimiento. Sistemas de referencia.
 - Representaciones gráficas espacio-tiempo y velocidad-tiempo en el movimiento rectilíneo y uniforme.
- Aproximación al concepto de fuerza y su importancia en aplicaciones de uso cotidiano.
 - Concepto de fuerza. Medidas de fuerzas.
 - Fuerzas y deformaciones.
 - Composición sencilla de fuerzas.
 - Ley de la palanca.
 - Las fuerzas en la naturaleza.

E. La energía.

- La energía: formulación de cuestiones e hipótesis sobre la energía, propiedades y manifestaciones que la describan como la causa de todos los procesos de cambio.
 - La energía. Tipos de energía.

- Principio de conservación de la energía.
- Diseño y comprobación experimental sencillo de hipótesis relacionadas con el uso doméstico e industrial de la energía en sus distintas formas y las transformaciones entre ellas.
- Efectos del calor sobre la materia: análisis de los efectos y aplicación en situaciones cotidianas.
 - Temperatura. Escalas de temperatura.
 - Concepto de calor. El calor como transferencia de energía entre cuerpos a diferente temperatura.
 - Efectos del calor sobre la materia: cambios de estado y dilataciones.
- Consideración de la naturaleza eléctrica de la materia y de la obtención de energía eléctrica a partir de distintas fuentes de energía. Magnitudes eléctricas fundamentales. Unidades de medida.
 - Corriente continua.

6. Secuenciación y temporalización de los contenidos:

La distribución temporal de los contenidos de esta asignatura coincide con el orden de los bloques, teniendo en cuenta que el primero, al ser transversal y enseñar procedimientos, se da al inicio del curso, dándose los conceptos y procedimientos generales, pero luego se trabajan en todos los demás. La distribución de las unidades diseñadas en las distintas evaluaciones será la siguiente:

Primera evaluación:

- Unidad 1: La actividad científica
- Unidad 2: La materia y sus estados

Segunda evaluación:

- Unidad 3: La estructura de la materia
- Unidad 4: Los cambios físicos y químicos

Tercera evaluación:

- Unidad 5: Las fuerzas y sus efectos
- Unidad 6: La energía

[Índice](#)

7. Criterios de evaluación, contenidos, actividades – situaciones de aprendizaje e instrumentos de evaluación:

Cada competencia específica se relaciona con criterios de evaluación, y éstos a su vez con los saberes básicos. Así, se ha elaborado por trimestre la siguiente tabla donde puede verse la relación entre todos ellos y los instrumentos de evaluación:

PRIMER TRIMESTRE			
CRITERIOS DE EVALUACIÓN (La numeración corresponde a los anexos del Decreto 65/2022; el primer número de cada criterio es el de la competencia específica)	CONTENIDOS	ACTIVIDADES / SITUACIONES DE APRENDIZAJE	INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN
<p>Competencia específica 1. 1.1 Identificar los fenómenos fisicoquímicos cotidianos más relevantes utilizando la terminología científica adecuada. 1.2 Reconocer y describir de forma guiada situaciones problemáticas reales de índole científica en el entorno inmediato planteando posibles iniciativas en las que la ciencia, y en particular la física y la química, pueden contribuir a su solución.</p> <p>Competencia específica 2. 2.1 Conocer las metodologías propias de la ciencia para identificar y describir fenómenos a partir de cuestiones a las que se pueda dar respuesta a través de la indagación, la deducción, el trabajo experimental y el razonamiento lógico-matemático,</p>	<p>A. Las destrezas científicas básicas</p> <p>Aproximación a las metodologías de la investigación científica: identificación y formulación de cuestiones, elaboración de hipótesis y comprobación experimental de las mismas.</p> <ul style="list-style-type: none"> El método científico y sus etapas <p>-Introducción a los entornos y recursos de aprendizaje científico: el laboratorio y los entornos virtuales.</p> <ul style="list-style-type: none"> Aproximación al trabajo en el laboratorio científico Introducción al material básico de laboratorio. Instrumentos de medida. Fundamentos básicos de eliminación y reciclaje de residuos. Descripción de normas básicas de seguridad en el laboratorio. Introducción al etiquetado de productos químicos y su 	<p>Ejercicios en grupos de trabajo sobre la actividad científica.</p> <p>Aplicar el método científico a una situación de la vida cotidiana. Para ello, se llevará a cabo la lectura sobre un artículo donde los alumnos, en grupos de trabajo, deberán buscar en el mismo las etapas del método científico y aplicarlas para resolver determinadas cuestiones.</p>	<p>cuaderno de clase</p> <p>Trabajo de investigación</p> <p>Pruebas escritas</p>

<p>diferenciándolas de aquellas pseudocientíficas que no admiten comprobación experimental</p> <p>2.2 Seleccionar, de acuerdo con la naturaleza de las cuestiones que se traten, la mejor manera de comprobar o refutar las hipótesis formuladas, diseñando estrategias de indagación y búsqueda de evidencias de forma guiada, que permitan obtener conclusiones y respuestas ajustadas a la naturaleza de la pregunta formulada.</p> <p>Competencia específica 3.</p> <p>3.1 Utilizar datos en diferentes formatos para interpretar y comunicar información relativa a un proceso fisicoquímico concreto.</p> <p>3.2 Conocer y respetar las normas de uso de los espacios específicos de la ciencia, como el laboratorio de física y química, identificando los materiales e instrumentos básicos del mismo.</p> <p>3.3 Identificar los símbolos más utilizados en el etiquetado de productos químicos y en las</p>	<p>significado.</p> <p>Iniciación al trabajo experimental mediante la realización de proyectos de investigación sencillos y de forma guiada</p> <ul style="list-style-type: none"> • Proyectos sencillos de investigación. <ul style="list-style-type: none"> - Uso del lenguaje científico en la expresión de los resultados de un proyecto de investigación: unidades del Sistema Internacional y sus símbolos. <ul style="list-style-type: none"> • Medida de magnitudes. Medidas indirectas. Sistema Internacional de Unidades. • Cambios sencillos de unidades. • Representación gráfica de resultados. - Valoración de la cultura científica y del papel de científicos en los principales hitos históricos y actuales de la física y la química. <p>B. La materia.</p> <ul style="list-style-type: none"> - Aplicación de la teoría cinético-molecular a observaciones sobre la materia explicando sus propiedades, estados de agregación y la formación de mezclas y disoluciones. <ul style="list-style-type: none"> • La materia y sus propiedades. • Introducción a la teoría cinético-molecular. Estados de agregación de la materia. 	<p>Ejercicios en grupos de trabajo sobre la materia (TCM y su relación con los cambios de estado).</p> <p>Realización de prácticas de laboratorio (especificadas punto 9)</p> <p>Trabajos búsqueda de información TICs</p> <p>Uso de laboratorio virtual en el aula</p>	
---	---	--	--

<p>instalaciones de un laboratorio, interpretando su significado.</p> <p>3.4 Entender y valorar la importancia de la eliminación de residuos y el reciclaje de material en el laboratorio para la protección y conservación del medio ambiente.</p> <p>Competencia específica 4.</p> <p>4.1 Utilizar de forma guiada recursos variados, tradicionales y digitales, mejorando el aprendizaje autónomo y la interacción con otros miembros de la comunidad educativa, con respeto hacia docentes y estudiantes y analizando críticamente las aportaciones de todo el alumnado.</p> <p>4.2 Trabajar de forma sencilla con medios tradicionales y digitales en la consulta de información y la creación de contenidos, aprendiendo a seleccionar con criterio las fuentes más fiables desechando las menos adecuadas para la mejora del aprendizaje propio y colectivo.</p> <p>Competencia específica 5.</p> <p>5.1 Establecer interacciones</p>			
	SEGUNDO TRIMESTRE		
	CONTENIDOS	ACTIVIDADES / SITUACIONES DE APRENDIZAJE	INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN
<p>B. La Materia</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Sustancias puras y mezclas. Mezclas de especial interés: disoluciones acuosas, aleaciones y coloides. ● Métodos de separación de mezclas. <ul style="list-style-type: none"> – Realización de experimentos sencillos y de forma guiada relacionados con los sistemas materiales para conocer y describir sus propiedades, su composición y su clasificación. – Estructura atómica: presentación del desarrollo histórico de los modelos atómicos y la ordenación de los elementos de la tabla periódica y su importancia para entender las uniones entre los átomos. ● Los primeros modelos atómicos: modelo de Thomson y modelo de Rutherford. ● Introducción a la tabla periódica de los elementos químicos. Números atómicos. ● Átomos y moléculas: sustancias simples y compuestas de uso frecuente y conocido. <p>C. El cambio.</p>	<p>Ejercicios en grupos de trabajo sobre la estructura atómica.</p> <p>Ejercicios en grupos de trabajo sobre el átomo y la tabla periódica.</p> <p>Construcción, en grupos de trabajo, de compuestos. Para ello deberán usar bolas de plastilina de diferentes colores que simularan los átomos, y deberán tener en cuenta las normas de la IUPAC para formar estos compuestos. Se realizará un informe</p>	<p>cuaderno de clase</p> <p>Trabajo de investigación</p> <p>Pruebas escritas</p>	

<p>constructivas y educativas, a través de actividades de cooperación, como forma de construir un medio de trabajo eficiente en la ciencia.</p> <p>5.2Emprender, de forma guiada y de acuerdo con la metodología adecuada, proyectos científicos sencillos que involucren al alumnado en la mejora de la sociedad y que creen valor para el individuo y para los demás.</p> <p>Competencia específica 6.</p> <p>6.1Entender la ciencia como un proceso en construcción a través del análisis histórico de algunos hitos científicos, y las repercusiones mutuas de la ciencia actual con la tecnología, la sociedad y el medio ambiente.</p> <p>6.2Detectar en el entorno las necesidades tecnológicas, ambientales, económicas y sociales más importantes que demanda la sociedad, entendiendo la capacidad de la ciencia para darles solución sostenible a través de la implicación de todos los ciudadanos.</p>	<ul style="list-style-type: none"> - Los sistemas materiales: análisis de los diferentes tipos de cambios que experimentan, relacionando las causas que los producen con las consecuencias que tienen. <ul style="list-style-type: none"> • Cambios físicos y químicos de los sistemas materiales. - Interpretación macroscópica de las reacciones químicas: explicación de las relaciones de la química con el medio ambiente, la tecnología y la sociedad. <ul style="list-style-type: none"> • Introducción a las reacciones químicas 	<p>sobre los mismos.</p> <p>Ejercicios de trabajo sobre reacciones químicas.</p> <p>Uso de laboratorio virtual en el aula</p> <p>Libro de lectura: para fomentar la lectura se propone un fragmentos de "la cuchara menguante"</p>	
<p>TERCER TRIMESTRE</p>			
	<p>CONTENIDOS</p>	<p>ACTIVIDADES / SITUACIONES DE APRENDIZAJE</p>	<p>INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN</p>
	<p>D. La interacción.</p> <ul style="list-style-type: none"> - Predicción de movimientos sencillos a partir de los conceptos de la cinemática, formulando hipótesis comprobables sobre valores futuros de estas magnitudes a través de la interpretación de gráficas o el trabajo 	<p>Ejercicios en grupos de trabajo sobre el movimiento</p> <p>Ejercicios en grupo sobre fuerzas y sus aplicaciones</p>	<p>cuaderno de clase</p>

	<p>experimental.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Introducción a la Cinemática. ● El movimiento. Sistemas de referencia. ● Representaciones gráficas espacio-tiempo y velocidad-tiempo en el movimiento rectilíneo y uniforme. <p>- Aproximación al concepto de fuerza y su importancia en aplicaciones de uso cotidiano.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Concepto de fuerza. Medidas de fuerzas. ● Fuerzas y deformaciones. ● Composición sencilla de fuerzas. ● Ley de la palanca. ● Las fuerzas en la naturaleza. <p>E. La energía.</p> <p>- La energía: formulación de cuestiones e hipótesis sobre la energía, propiedades y manifestaciones que la describan como la causa de todos los procesos de cambio.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● La energía. Tipos de energía. ● Principio de conservación de la energía. <p>- Diseño y comprobación experimental sencillo de hipótesis relacionadas con el uso doméstico e industrial de la energía en sus distintas formas y</p>	<p>Elaboración de una presentación PowerPoint y exposición sobre el consumo eficaz y sostenible de la energía</p> <p>Uso de laboratorio virtual en el aula</p>	<p>trabajo de investigación</p> <p>pruebas escritas</p>
--	--	--	---

	<p>las transformaciones entre ellas.</p> <ul style="list-style-type: none">- Efectos del calor sobre la materia: análisis de los efectos y aplicación en situaciones cotidianas.<ul style="list-style-type: none">• Temperatura. Escalas de temperatura.• Concepto de calor. El calor como transferencia de energía entre cuerpos a diferente temperatura.• Efectos del calor sobre la materia: cambios de estado y dilataciones.- Consideración de la naturaleza eléctrica de la materia y de la obtención de energía eléctrica a partir de distintas fuentes de energía. Magnitudes eléctricas fundamentales. Unidades de medida.<ul style="list-style-type: none">• Corriente continua.		
--	---	--	--

7. Metodología y estrategias didácticas:

La enseñanza de esta materia requiere por una parte de una explicación detallada por parte del profesor y de una participación muy activa por parte del alumno. En este curso se dará un enfoque esencialmente fenomenológico a esta asignatura, a través de las prácticas sencillas en el aula, (excepcionalmente en el laboratorio, dada la ausencia de desdobles), materiales multimedia y observación de fenómenos cotidianos.

Cualquier unidad didáctica se iniciará con la observación de un fenómeno sobre los contenidos esenciales del mismo, en un contexto lo más cotidiano y cercano al alumno. Ante el fenómeno físico o químico planteado a los alumnos, de forma real en el laboratorio o virtual en el ordenador, se les pedirá que lo expliquen, dejando que expongan todas las ideas previas que tengan sobre el mismo. El profesor intentará que sus alumnos vean y comprendan las contradicciones a las que conducen las ideas erróneas sobre ese fenómeno, así como los aciertos de las correctas, animándoles a que expliquen hechos similares al descrito.

Los alumnos deben llegar a describir correctamente el fenómeno observado, cuando no lo consigan el profesor dará la explicación del mismo, usando un lenguaje coloquial para que el alumno comprenda los principales conceptos y fenómenos que se analizan en esa unidad didáctica y que su aprendizaje sea significativo. Pero a la vez se utilizarán los términos científicos propios y adecuados para definir todas las magnitudes implicadas con el máximo rigor científico.

Se intentará que los alumnos vean las leyes físicas o químicas como la forma más sencilla de expresar y establecer las relaciones entre las distintas magnitudes que intervienen en cada fenómeno analizado y no como el conjunto de "fórmulas" que han de saber para aprobar la asignatura. Las cuestiones y problemas más significativos de cada unidad se plantearán para trabajarlos en casa y posteriormente se resolverán en clase; ejercicios similares se preguntarán en los controles.

Se insistirá en expresar correctamente las magnitudes con su cantidad y su unidad correspondiente, insistiendo en que el alumno defina la unidad en el S.I. de cada una de las magnitudes que utilice durante el curso. Habitualmente en muchos ejercicios y problemas algunas magnitudes, sean datos o incógnitas, se expresan en unidades cotidianas (km/h, gramos, cm, °C., etc.) pues resultan más familiares para el alumno, ya que suele estimar mejor su valor cuando lo expresa en ellas. Pero para trabajar y realizar cálculos con ellas se pasarán automáticamente al Sistema Internacional de unidades, a continuación se aplicarán las leyes apropiadas a ese fenómeno y realizaremos los cálculos necesarios sin necesidad de arrastrar las unidades, pues se evitan muchas confusiones entre los símbolos de las unidades y de las incógnitas, pero el resultado se expresará con su correspondiente unidad en el S.I. Se penalizará la calificación de cualquier ejercicio cuando alguna magnitud no vaya acompañada de su correspondiente unidad.

Si las leyes de la Física son esencialmente relaciones entre distintas magnitudes, en la Química esencialmente muchos de los cálculos se refieren a expresar de distintas formas la misma cantidad de una sustancia, (en gramos, en moles, en litros) o a calcular cantidades de otra sustancia con la que tiene una relación directamente proporcional. Aquí arrastraremos siempre los valores con sus unidades y se aconseja realizar los cálculos utilizando factores de

conversión.

La participación del alumno se llevará a cabo de diversas formas: a) realización de actividades y ejercicios en clase por los propios alumnos, pues es una forma de mostrar sus posibles deficiencias en el aprendizaje y que permite que sean corregidas adecuadamente; b) búsqueda de información en Internet, tanto sobre los distintos fenómenos que se exponen durante el curso como sobre las teorías y modelos que los explican; c) exposición oral en clase sobre determinados temas científicos, que se prestan al debate en clase (gran grupo).

El trabajo de clase, y la realización de ejercicios conlleva un 20% de la calificación de cada evaluación. Desglosando dicho porcentaje en 10% para el cuaderno y el otr 10% para el trabajo realizado en casa. El resto de las actividades se evaluarán mediante controles escritos. Se realizarán un mínimo de dos controles en cada evaluación que supondrán 70% de la calificación de la evaluación.

8. Procedimientos e instrumentos de evaluación del aprendizaje de los alumnos:

Actividades o tareas realizadas por los alumnos: Permiten evaluar de forma objetiva el estudio y trabajo diario del alumno, demuestran su interés por la materia y su grado de participación en las actividades realizadas en clase. Son las actividades del libro de texto o de hojas de ejercicios, que están relacionadas con cada estándar de aprendizaje en las tablas de programación de cada evaluación. Las hay de dos tipo: a) "Trabajo casa-clase", son actividades de búsqueda de información, en la Web o libros, redacción de informes, reflejando su opinión sobre el tema analizado; b) "Actividad casa-clase" suelen ser ejercicios y cuestiones para trabajar los contenidos del estándar asociado a ellas, permiten adquirir las destrezas necesarias, aunque contribuyen a la calificación de las tareas o trabajo realizado por el alumno serán evaluadas mediante una pregunta en el control de la unidad didáctica correspondiente. Supondrán el 20 % de la calificación de cada evaluación.

Prácticas de laboratorio: La realización de las distintas prácticas de laboratorio, así como la comprensión de los conceptos relacionados con cada práctica, se evaluarán mediante el cuaderno de laboratorio, donde se reflejarán las prácticas realizadas: guión, procedimiento, medidas realizadas, gráficas y comentarios. La calificación de las prácticas supondrá el 10 % de la calificación total de cada evaluación.

Controles: Consisten en una pequeña prueba escrita con cuestiones teóricas y ejercicios numéricos sobre los contenidos de una o como máximo dos unidades didácticas, serán similares a las actividades casa-clase, realizadas para trabajar los estándares de aprendizaje y las competencias asociadas a ellos, permiten evaluar y comprobar de forma objetiva si el proceso de enseñanza-aprendizaje es el adecuado. Por cada evaluación se realizarán dos o más controles y la suma de todos ellos es del 70% de la calificación total, teniendo todos la misma importancia.

9. Materiales, textos y recursos didácticos:

El libro de texto elegido por este departamento para esta materia es el de la Editorial Edelvives (FÍSICA 2º ESO) "Para que las cosas ocurran". En sus unidades se desarrollan los contenidos establecidos por la Comunidad de Madrid.

Asiduamente se repartirá material fotocopiable a los alumnos, con ejercicios y lecturas complementarias..

Mediante la plataforma classroom los alumnos podrán acceder a recursos audiovisuales proporcionados por el profesor, así como pruebas interactivas.

Las prácticas de laboratorio son un elemento esencial para el aprendizaje de esta materia en este nivel, pues sirven unas veces como actividad de introducción y otras de consolidación de los contenidos de la unidad, y en este curso 2023-24 para trabajar y analizar los contenidos asignados a 2º de ESO. Durante este curso, las prácticas diseñadas para cada evaluación son:

Primera evaluación:

- Identificación de material de laboratorio y normas de seguridad
- Medidas de longitud, áreas y superficie.
- Medidas de densidad (laboratorio virtual).
- Medición de la densidad de objetos de manera directa e indirecta.
- Ejemplos de cambios de estado: sublimación del yodo.

Segunda evaluación:

- Separación de mezclas: decantación y cromatografía.
- Separación de mezclas: separación de una mezcla heterogénea de arena, hierro y sulfato de cobre.
- Separación de mezclas: decantación y cromatografía.
- Separación de mezclas: destilación.
- Número de protones, electrones y neutrones en el átomo (laboratorio virtual).
- Ajuste de reacciones químicas (laboratorio virtual).
- Ejemplos de reacciones químicas.
- Identificación de ácidos y bases, medidas de pH.
- Número de protones, electrones y neutrones en el átomo (laboratorio virtual).
- Ajuste de reacciones químicas (laboratorio virtual).
- Ejemplos de reacciones químicas.
- Identificación de ácidos y bases, medidas de pH.

Tercera evaluación:

- Estudio del movimiento rectilíneo uniformemente acelerado
- Fuerza elástica: Ley de Hooke. Dinamómetro.
- Carga por frotamiento, por contacto y por inducción. Electroscopio
- Comprobación experimental de la Ley de Ohm

Los alumnos realizarán cada práctica en una o dos sesiones de laboratorio. La actitud en el laboratorio y la comprensión de las prácticas realizadas es esencial para superar esta materia pues supone el 10% de la calificación global del alumno en cada evaluación. Las prácticas se realizarán en parejas o grupos de tres, algunas debido a su peculiaridad las realizará el propio profesor. También se entregará al alumno los denominados recursos fotocopiados, material didáctico de la misma editorial que el libro de texto, que contiene lecturas de texto científicos, cuestiones sobre ellas, problemas, gráficas, mapas conceptuales y ejercicios de formulación..

Del mismo modo se utilizará la plataforma Google Suite y sus aplicaciones derivadas (Classroom, Meet...). A través de estos recursos se proporcionarán documentos y los alumnos podrán entregar diferentes trabajos demandados por el profesor.

[Índice](#)

10.Procedimientos, criterios de calificación e instrumentos de evaluación del aprendizaje de los alumnos:

Los criterios de calificación deben garantizar una evaluación conforme a **criterios de plena objetividad**. Dichos criterios se asocian adecuadamente con los **instrumentos de evaluación** a los que se refieren. La ponderación no es arbitraria, sino funcional y operativa, relacionándose con cada uno de los registros de los resultados de evaluación del aprendizaje, (obtenidos a partir de las actividades competenciales desarrolladas en las UD.) Por ello, la suma de las ponderaciones deriva en una evaluación objetiva y competencial.

En la siguiente tabla se relacionan los registros de los resultados de evaluación del aprendizaje, con los descriptores operativos (DO), las competencias específicas (implícitas en los criterios de evaluación), los criterios de evaluación (CE), los instrumentos de evaluación implicados (IE) y los criterios de calificación (CC)

REGISTROS	DO	CE	IE	CC
Situaciones de aprendizaje Cuaderno de clase Ejercicios y cuestiones	CCL1-3-5 STEM3-5 CD2-4 CE2-3 CCEC4 CCL1-2 STEM1-4	1.1 1.2 2.1-2.2.-2. 3 3.1-3.2 4.1-4.2 5.1-5.2 6.2	Rúbrica Lista de control	20%
Laboratorio Práctica Informe	CCL1 STEM2-4	1.2 2.1 3.2-3.3-3. 4 5.1	Rúbrica	10%
Pruebas objetivas	CCL1-2 STEM1-2-4 CPSAA4-5 CE2	1.1-1.2 2.1-2.2-2. 3 3.1-3.2	Rúbrica	70 %

A continuación se detallan los criterios de calificación empleados:

- Todas las actividades que conlleva el trabajo diario tanto en clase como en casa supondrán el 10% de la calificación de cada evaluación y se calificarán de 0 a 10 de acuerdo con el siguiente indicador de logro:

Participa en clase, realiza y entrega las tareas asignadas:

- Nunca o casi nunca y casi siempre de forma incorrecta:
T = de 0 a 2
- Pocas veces o muchas veces pero casi siempre de forma incorrecta:
T = de 3 a 5
- Muchas veces o casi siempre pero de forma incompleta:

T = de 6 a 8

- Siempre o casi siempre de forma correcta a excelente:

T = de 9 a 10

- Se realizarán al menos dos controles durante cada evaluación, teniendo el mismo valor en la nota final del trimestre. Cada uno podrá contener una o dos unidades y se calificarán de 0 a 10. En dichos controles se podrán incluir preguntas relativas al bloque A. Aunque no sean objeto de estudio de dicho trimestre.
- ✓ Cuando el resultado de una magnitud no vaya acompañado de la unidad correspondiente se penalizará con 0,15 puntos.
- ✓ Se penalizará cada falta de ortografía cometida con 0,1 puntos. Por no poner tildes se restará como máximo 0,5 puntos.
- ✓ Se penalizará por una presentación inadecuada un máximo de 0,5 puntos.
- ✓ La calificación final del alumno será la media aritmética de las tres evaluaciones,. Para aprobar, la calificación del alumno debe ser igual o superior a 5 sobre 10.
- ✓ En el caso de que un alumno sea sorprendido copiando o se determine que ha copiado mediante cualquier procedimiento, el profesor se lo retirará y anulará la prueba (se calificará con un 0), Del mismo modo podrá hacerlo si el alumno/a habla reiteradamente durante la realización del examen molestando a sus compañeros y será expulsado de clase.
- ✓ Dado que las calificaciones en el boletín de notas, tienen un números enteros, se redondeará a partir de 5 hacia arriba, no obstante para redondear tiene que haber obtenido más de un 5 en la evaluación.

[Índice](#)

11. Procedimiento de recuperación de evaluaciones pendientes:

La calificación final del alumno será la media aritmética de las tres evaluaciones, Para aprobar, la calificación del alumno debe ser igual o superior a 5 sobre 10.

Al finalizar el curso los alumnos con la materia suspensa tendrán un último examen de recuperación. Si el alumno tiene una sola evaluación suspensa, se examinará de dicha evaluación. Si el alumno tiene suspensas dos o tres evaluaciones, deberá realizar el examen global sobre todos los contenidos explicados durante todo el curso. La calificación final de la evaluación suspensa será la nota obtenida en el examen. Si se realiza el examen global, la calificación de la asignatura será la nota obtenida en dicho examen.

[Índice](#)

12. Actividades de recuperación para los alumnos con materias pendientes, así como las orientaciones y apoyos para dicha recuperación:

Dado que es el primer curso que el alumnado se enfrenta a la materia de

física y química, no hay materia pendiente.

[Índice](#)

13. Procedimiento para que el alumnado y sus familias conozcan la información necesaria de la programación didáctica:

En la página web del centro se publicarán un resumen de la programación didáctica del curso actual.

[Índice](#)

14. Las medidas de atención a la diversidad:

El Decreto 23/2023, de 22 de marzo, regula las **medidas de atención a las diferencias individuales** que se realizan por parte de los centros, ya sean organizativas, curriculares o metodológicas. Estas asegurarán el ajuste de la intervención educativa a las necesidades del alumnado. Las medidas educativas propuestas podrán ser ordinarias o específicas. Las medidas ordinarias son de aplicación a todo el alumnado, referidas en el apartado de metodología, ejemplo de ello los agrupamientos. Las específicas metodológicas, se aplican a los alumnos con TDAH y TDA. Se resumen a continuación las medidas, todas ellas en consonancia con el plan incluye del centro:

Situación en el aula: Los alumnos con TDHA y TDA se van a situar en las primeras filas del aula, zona central, lejos de la ventana y de la puerta.

Supervisión del trabajo: Se tendrá mayor control en el progreso de trabajo sobre este tipo de alumnado. Estableciendo con cada uno de ellos una hoja de ruta. Dicha medida se aplica a cualquier alumno que lo requiera.

Comprensión de la materia: Se harán preguntas con mayor frecuencia a estos alumnos y alumnas. Asegurando su entendimiento.

Agrupamientos: En actividades que requieren destrezas matemáticas se forman los grupos en base a sus ritmos de aprendizaje, de forma que se facilita la atención del docente al alumnado.

Documentos: Interlineado doble, letra Arial 12

Enunciados: Descomposición de preguntas complejas en preguntas sencillas

Tiempo. Disponen de 25% más de tiempo a la hora de realizar cualquier tarea. En su defecto, y en aras de agilizar la clase, quedarán exentos de algunos apartados.

Además de estas medidas, para atender los distintos esquemas de conocimientos que presentan nuestros alumnos hemos de presentarles distintos tipos de actividades para alcancen los objetivos de la materia. En el propio libro de texto se presentan estos distintos tipos de actividades:

- a) **Actividades de repaso** de aquellos contenidos que son básicos y no se pudieron impartir en el curso pasado. Al principio del curso se abordarán aquellos contenidos que no se impartieron y son importantes de forma constante. Cuando estos contenidos afecten únicamente a una parte de la materia serán revisados cuando llegue ese momento.
- b) **Actividades de refuerzo** para los alumnos que no consigan los objetivos

programados. Serán actividades sobre contenidos mínimos.

- c) **Actividades de consolidación** para los alumnos de tipo medio que escasamente logran alcanzar los objetivos programados en el grado mínimo exigible. Son actividades similares a las realizadas en el desarrollo de la unidad didáctica, insistiendo en los conceptos básicos de la unidad y ofrecen una visión más variada de dichos conceptos.
- d) **Actividades de ampliación** para alumnos que superan los objetivos programados. Serán esencialmente de búsqueda de información histórica o biográfica sobre las teorías y modelos analizados y/o los científicos que las desarrollaron o del tratamiento cuantitativo de aspectos descritos cualitativamente.
- e) **Actividades para alumnos con dificultades en el seguimiento de las actividades lectivas telemáticas**, cuando el profesor proponga un ejercicio para realizar en casa que incluya la búsqueda de información vía telemática propondrá un ejercicio alternativo para aquellos alumnos con dificultad de conexión.

[Índice](#)

15. Adaptación curricular:

Son varios los alumnos con necesidades educativas especiales que precisan una adaptación curricular. El criterio a seguir es mantener los contenidos pero rebajar el nivel de exigencia, es decir, dejando para evaluar sólo los más generales y significativos de cada unidad. Así mismo, los controles o exámenes que realicen estos alumnos serán distintos de los del grupo, tanto en contenidos, dificultad y tiempo de realización.

Se cuenta con material de la editorial aljibe. Se seguirá el progreso de los alumnos, y si en algún momento, es necesario se incrementará el nivel de la adaptación y se utilizará material relativo al curso ordinario.

Para los casos de adaptaciones no significativas se seguirán las medidas propuestas por el departamento de Orientación.

[Índice](#)

16. Actividades complementarias y extraescolares:

Teniendo en cuenta el entorno socio-económico del centro, la situación general y las posibles ayudas económicas que puede prestar el centro diseñar actividades extraescolares que supongan un gasto económico (al menos el viaje) no tiene mucho sentido, pues como la asistencia a estas actividades no es obligatoria, el número de alumnos que se apuntan a ellas suele ser muy reducido, lo que ocasiona un problema adicional de disciplina para Jefatura de Estudios pues ha de atender al resto del grupo o grupos que no participan en dicha actividad y que quedan sin profesor.

Por todo ello, se intentará que los alumnos que cursan esta materia visiten algunas exposiciones científicas e instalaciones industriales que estén en la localidad o próximas a ella y siempre que asistan la mayoría de los alumnos (al menos más de 3/4 de la clase o del nivel).

Si en el presente curso se realizan en jornadas de puertas abiertas o jornadas culturales los profesores de este departamento colaborarán en ambos tipos de jornadas con diversas actividades prácticas realizadas en los laboratorios de Física y de Química.

[Índice](#)

17. Las estrategias de animación a la lectura y el desarrollo de la expresión oral y escrita:

Para fomentar el hábito de la lectura y el desarrollo de la expresión oral y escrita, una de las tareas a realizar por los alumnos será la lectura en cada trimestre de varios artículos científicos, así como capítulos de libros de texto.

Para que los alumnos puedan ampliar su formación sobre los contenidos de esta materia y fomentar la lectura de otros libros, además del libro de texto, se recomienda que los alumnos de este curso lean algunos de los siguientes libros y si el desarrollo de la programación lo permite realicen algún trabajo de exposición en clase sobre algún capítulo de los mismos:

- *La búsqueda de los elementos Autor: Isaac Asimov Ed.: Plaza-Janes*
- *Breve historia de la Química. Isaac Asimov Alianza Editorial*
- *La cuchara menguante .Sam Kean. Anaya Juvenil*

Para reforzar el hábito de lectura, el Departamento participará en el plan de fomento de lectura desarrollado por el centro.

[Índice](#)

18. Plan de digitalización:

El fomento de la competencia digital se basará en la profundización y desarrollo de los conocimientos adquiridos, a través de Internet, en la búsqueda, recogida, selección, procesamiento y presentación de información, tanto para los trabajos solicitados como para el desarrollo personal del alumno en las áreas que más interesantes le resulten de la asignatura.

Para ello se utilizarán enlaces a distintas páginas Web que aparecen en el libro de texto, siendo un material didáctico muy atractivo para el alumno, especialmente los videos, y es muy adecuado para ser consultado y trabajado por el alumno en casa y que luego sea debatido o analizado en el aula.

Se trabajará con laboratorios virtuales, tanto en clase cómo herramienta didáctica. Cómo en la realización de prácticas por parte de los alumnos.

También se utilizará la plataforma Google Suite y sus aplicaciones derivadas (Classroom, Meet...). A través de estos recursos se proporcionarán documentos y los alumnos podrán entregar diferentes trabajos demandados por el profesor.

[Índice](#)

19. Medidas para evaluar la aplicación de la programación didáctica y la práctica docente, con indicadores de logro:

La evaluación de la práctica docente ayuda a revisar, adaptar y mejorar el proceso de enseñanza-aprendizaje e informa al docente sobre la evolución de los alumnos, sus dificultades, progresos, etc., permitiendo así ajustar la ayuda educativa a medida que van variando sus necesidades.

La evaluación de la práctica docente se llevará a cabo en dos momentos: al finalizar cada unidad didáctica y al término de cada evaluación.

1. **Al finalizar cada unidad** el profesor realizará una autoevaluación atendiendo a los resultados obtenidos. Esta servirá para ajustar la programación de la

unidad siguiente.

2. **Al término de cada evaluación** el profesor realizará una autoevaluación del proceso atendiendo a los siguientes puntos y que servirá igualmente para reorientar el siguiente período de enseñanza:
- Adecuación de los objetivos, contenidos y criterios de evaluación a las características y necesidades de los alumnos.
 - Adecuación de los objetivos de la materia recogidos en la programación didáctica.
 - Adecuación de los contenidos de la materia impartidos.
 - Adecuación de los criterios de evaluación aplicados.
 - Grado de logro de los aprendizajes del alumnado.
 - Valoración de las medidas de individualización de la enseñanza con especial atención a las medidas de apoyo y refuerzo utilizadas.
 - Cómo han funcionado la programación, las estrategias de enseñanza, los procedimientos de evaluación del alumnado, la organización del aula y el aprovechamiento de los recursos del centro.
 - Grados de idoneidad de la metodología y de los materiales curriculares.
 - Cómo ha funcionado la coordinación con el resto de profesores del grupo y del departamento.
 - Qué influencia han tenido en el proceso las relaciones con el tutor y, en su caso, con las familias.

RÚBRICA PARA EVALUAR LA APLICACIÓN DE LA PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA Y LA PRÁCTICA DOCENTE

La evaluación de la aplicación de la programación didáctica y de la práctica docente se realizará sobre cuatro aspectos fundamentales. Se valorarán de 1 a 4 los aspectos siendo el 1 la puntuación inferior.

1. Planificación.
2. Motivación del alumnado.
3. Desarrollo de la enseñanza.
4. Seguimiento y evaluación del proceso de enseñanza aprendizaje.

1. Planificación:

	INDICADORES	VALORACIÓN	PROPUESTAS DE MEJORA
1	Programo la asignatura teniendo en cuenta los criterios de evaluación.		
2	Planteo los objetivos didácticos de forma que expresan claramente las competencias que mis alumnos y alumnas deben conseguir.		

3	Programo la asignatura teniendo en cuenta el tiempo disponible para su desarrollo.		
4	Selecciono y secuencio los contenidos de la programación de aula con una distribución y una progresión adecuada a las características del grupo de alumnos.		
5	Adopto estrategias y programo actividades en función de los criterios de evaluación.		
6	Planifico las clases de modo flexible, preparando actividades y recursos ajustados lo más posible a la programación de aula y a las necesidades e intereses de los alumnos.		
7	Establezco, de modo explícito, los criterios, procedimientos e instrumentos de evaluación y autoevaluación que permiten hacer el seguimiento del progreso de aprendizaje de mis alumnos.		
8	Planifico mi actividad educativa de forma coordinada con el profesorado de otros departamentos que puedan tener contenidos afines a mi asignatura.		

2. Motivación del alumnado:

	INDICADORES	VALORACIÓN	PROPUESTAS DE MEJORA
1	Presento y propongo un plan de trabajo, explicando su finalidad, al principio de cada unidad.		
2	Planteo situaciones previas que introduzcan la unidad (lecturas, debates, diálogos)..		
3	Mantengo el interés del alumnado partiendo de sus experiencias, con un lenguaje claro.		
4	Comunico la finalidad de los aprendizajes, su importancia, funcionalidad y aplicación real.		
5	Doy información de los progresos conseguidos así como de las dificultades encontradas.		
6	Relaciono los contenidos y actividades con los conocimientos previos e intereses de mis alumnos.		
7	Estructuro y organizo los contenidos dando una visión general de cada unidad.		

8	Estimulo la participación activa de los estudiantes en clase.		
9	Promuevo la reflexión de los temas tratados.		

3. Desarrollo de la enseñanza:

	INDICADORES	VALORACIÓN	PROPUESTAS DE MEJORA
1	Resumo las ideas fundamentales discutidas antes de pasar a una nueva unidad o tema con mapas conceptuales, esquemas...		
2	Facilito la adquisición de nuevos contenidos relacionándolos, si es posible, con los ya conocidos e intercalando preguntas aclaratorias, ejemplos, etc.		
3	Reviso y corrijo frecuentemente los contenidos y actividades dentro y fuera del aula.		
4	Distribuyo el tiempo adecuadamente: breve tiempo de exposición y el resto del mismo para las actividades que los alumnos realizan en la clase.		
5	Desarrollalos contenidos de una forma ordenada y comprensible para los alumnos y las alumnas.		
6	Planteo actividades que permitan la adquisición de los criterios de evaluación. y las destrezas propias de la etapa educativa.		
7	En las actividades existe equilibrio entre las actividades individuales y trabajos en grupo.		
8	Adopto distintos agrupamientos en función de la tarea a realizar, controlando siempre que el clima de trabajo sea el adecuado.		
9	Utilizo recursos didácticos variados (audiovisuales, informáticos, etc.) tanto para la presentación de los contenidos como para la práctica de los alumnos.		
10	Compruebo que los alumnos han comprendido la tarea que tienen que realizar: haciendo preguntas, haciendo que verbalicen el proceso, etc.		
11	Facilito estrategias de aprendizaje: cómo buscar fuentes de información, pasos para resolver cuestiones, problemas y me aseguro la participación de todos.		
12	Las relaciones que establezco con mis alumnos dentro del aula son fluidas y desde una perspectiva no		

	discriminatorias.		
13	Favorezco la elaboración de normas de convivencia con la aportación de todos y reacciono de forma ecuánime ante situaciones conflictivas.		
14	Fomento el respeto y la colaboración entre los alumnos y acepto sus sugerencias.		
15	En caso de criterios de evaluación. insuficientemente alcanzados propongo nuevas actividades que faciliten su adquisición.		
16	En caso de criterios de evaluación. suficientemente alcanzados, en corto espacio de tiempo, propongo nuevas actividades que faciliten un mayor grado de adquisición.		
17	Tengo en cuenta el nivel de habilidades de los alumnos y en función de ellos, adopto los distintos momentos del proceso de enseñanza-aprendizaje.		
18	Me coordino con profesores de apoyo, para modificar contenidos, actividades, metodología, recursos, etc. y adaptarlos a los alumnos con dificultades.		

4. Seguimiento y evaluación del proceso de enseñanza aprendizaje

	INDICADORES	VALORACIÓN	PROPUESTAS DE MEJORA
1	Realizo una evaluación inicial a principio de curso para ajustar la programación al nivel de los alumnos.		
2	Detecto los conocimientos previos de cada unidad didáctica.		
3	Reviso, con frecuencia, los trabajos propuestos en el aula y fuera de ella.		
4	Proporciono la información necesaria al alumno sobre la ejecución de las tareas y cómo mejorarlas.		
5	Corrijo y explico de forma habitual los trabajos y las actividades de los alumnos y las alumnas, y doy pautas para la mejora de sus aprendizajes.		
6	Tengo en cuenta el procedimiento general para la evaluación de los aprendizajes de acuerdo con la programación de área.		

7	Aplico criterios de evaluación y criterios de calificación en cada uno de los temas de acuerdo con la programación didáctica.		
8	Utilizo suficientes criterios de evaluación que atiendan de manera equilibrada la evaluación de los diferentes contenidos.		
9	Favorezco los procesos de autoevaluación y coevaluación.		
10	Propongo nuevas actividades que faciliten la adquisición de objetivos cuando estos no han sido alcanzados suficientemente.		
11	Propongo nuevas actividades de mayor nivel cuando los objetivos han sido alcanzados con suficiencia.		
12	Utilizo sistemáticamente procedimientos e instrumentos variados de recogida de información sobre los alumnos.		
13	Habitualmente, corrijo y explico los trabajos y actividades de los alumnos y, doy pautas para la mejora de sus aprendizajes.		
14	Utilizo diferentes técnicas de evaluación en función de la diversidad de alumnos, de las diferentes áreas, de los temas, de los contenidos...		
15	Utilizo diferentes medios para informar a padres, profesores y alumnos (sesiones de evaluación, boletín de información, etc.) de los resultados de la evaluación.		

[Índice](#)

Móstoles, 11 de octubre de 2023

Cristina Tello García
Jefe del Departamento de Física y Química