



PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DEPARTAMENTO DE FÍSICA Y QUÍMICA







PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 2º DE ESO	5
a) Introducción: conceptualización y características de la materia	. 5
b) Diseño de la evaluación inicial.	. 5
c) Competencias específicas y vinculaciones con los descriptores operativo	os:
mapa de relaciones competenciales.	. 5
d) Metodología didáctica	. 5
e) Secuencia de unidades temporales de programación	. 7
f) En su caso, concreción de proyectos significativos	. 7
g) Materiales y recursos de desarrollo curricular	. 7
h) Concreción de planes, programas y proyectos del centro vinculados con desarrollo del currículo de la materia.	
j) Atención a las diferencias individuales del alumnado	10
k) Evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y vinculación de s	us
elementos.	13
I) Procedimiento para la evaluación de la programación didáctica	23
ANEXO I. CONTENIDOS DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 2º DE ESO	26
ANEXO II: CONTENIDOS TRANSVERSALES DE ESO	27
PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º DE ESO	
b) Diseño de la evaluación inicial.	29
c) Competencias específicas y vinculaciones con los descriptores operativo mapa de relaciones competenciales.	
d) Metodología didáctica	30
e) Secuencia de unidades temporales de programación	31
f) Proyectos significativos	31
g) Materiales v recursos de desarrollo curricular.	32





h) Concreción de planes, programas y proyectos del centro vinculados con el desarrollo del currículo de la materia
j) Atención a las diferencias individuales del alumnado
k) Evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y vinculación de sus elementos
I) Procedimiento para la evaluación de la programación didáctica 48
ANEXO I. CONTENIDOS DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º DE ESO 51
ANEXO II: CONTENIDOS TRANSVERSALES DE ESO
PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 4º DE ESO
b) Diseño de la evaluación inicial 54
c) Competencias específicas y vinculaciones con los descriptores operativos: mapa de relaciones competenciales
d) Metodología didáctica54
e) Secuencia de unidades temporales de programación 55
f) Proyectos significativos
g) Materiales y recursos de desarrollo curricular 56
h) Concreción de planes, programas y proyectos del Centro vinculados con el desarrollo del currículo de la materia
i) Actividades complementarias y extraescolares 57
j) Atención a las diferencias individuales del alumnado
k) Evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y vinculación de sus elementos
I) Procedimiento para la evaluación de la programación didáctica 66
ANEXO I. CONTENIDOS DE LA MATERIA
Anexo II. CONTENIDOS TRANSVERSALES DE ESO70





PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO







PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 2º DE ESO

a) Introducción: conceptualización y características de la materia.

La conceptualización y características de la materia Física y Química se establecen en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre, por el que se establece la ordenación y el currículo de la educación secundaria obligatoria en la Comunidad de Castilla y León.

b) Diseño de la evaluación inicial.

Criterios de evaluación	Instrumento de evaluación	Número de sesiones	Agente evaluador
1.1	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
1.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
2.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
2.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
2.3	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
3.1	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
3.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
5.1	Registro anecdótico	4	Heteroevaluación

Observaciones					
Se	lleva	ará	а	cabo	
dura	inte	la	р	rimera	
semana, tras dos					
sesiones de introducción					
a la materia.					

c) Competencias específicas y vinculaciones con los descriptores operativos: mapa de relaciones competenciales.

Las competencias específicas de Física y Química son las establecidas en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre. El mapa de relaciones competenciales de dicha materia se establece en el anexo IV del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre.

d) Metodología didáctica.

Métodos pedagógicos (estilos, estrategias y técnicas de enseñanza):

Las pautas generales de metodología didáctica propuesta para impartir el área en el nivel de 2º de E.S.O. son las siguientes:

- Es necesario indagar en las **motivaciones**, **capacidades**, **habilidades** y **dificultades** de cada alumno.
- Se realizarán actividades de introducción: dirigidas a **promover el interés** de los alumnos por lo que van a trabajar, intentando conectar con sus intereses.





- El profesor adoptará el papel de guía del proceso de enseñanza-aprendizaje, en este sentido fomentará la creatividad y la curiosidad del alumno. Se trata de que aprenda haciendo, que extraiga sus propias conclusiones y llegue por sí mismo a una concepción científica del mundo que le rodea. Una metodología activa en que la labor del profesor y alumno interactúen y sean simultáneas, evitando el desarrollo meramente expositivo por parte del profesor y meramente receptivo por parte del alumno.
- Debe fomentarse en todo momento las relaciones profesor-alumno y alumno-alumno como motor del proceso enseñanza-aprendizaje, para ello se fomentarán los coloquios y debates en clase, a propuesta del profesor o de algún alumno, así como los trabajos en grupo.
- El aprendizaje resulta de la interacción entre los conocimientos que el alumno tiene, y las nuevas informaciones que se le aportan. En consecuencia, se tendrá en cuenta el punto de partida y **las ideas previas**, acertadas o erróneas que los estudiantes tienen y que determinan su interpretación de la realidad.
- Se asegurará la construcción de aprendizaje significativo. En ocasiones utilizando un aprendizaje inductivo, en otras deductivo. Un paso inicial para alcanzar un verdadero aprendizaje significativo consistirá en el planteamiento de actividades, adecuadas al nivel de comprensión del alumno, en las que entren en conflicto sus ideas previas, con la finalidad de favorecer la introducción de nuevas ideas y conceptos más acordes con la realidad de los fenómenos naturales.
- Se realizarán actividades de consolidación para ello, entre otras cosas, se hará un repaso diario de los contenidos anteriores antes de presentar los nuevos. Este trabajo de consolidación permitirá a los alumnos poder aplicar los conocimientos adquiridos en diferentes contextos.
- Se buscará la reflexión del alumno sobre su propio aprendizaje, haciéndole partícipe de su desarrollo, detectando sus logros y dificultades, trabajando así la competencia de aprender a aprender.
- Facilitar e incrementar el grado de autonomía proponiendo actividades en las que los alumnos realicen aprendizajes significativos por si solos.
- Se fomentará la reflexión crítica, así como resaltar las conexiones de la Física y la Química con otras disciplinas, de modo que los conocimientos adquiridos puedan ser aplicados a situaciones diversas, favoreciéndose así la adopción de un punto de vista no exclusivista y fomentándose la adquisición de nuevos conocimientos.
- Proponer diferentes niveles de dificultad o profundización tanto por encima como por debajo de la media con el fin de atender a la diversidad en el aula, tanto en lo que se refiere a capacidades como a intereses.
- En los ejercicios prácticos se buscará la resolución de ejercicios numéricos de dificultad creciente que sean aplicación de los conceptos estudiados, haciendo hincapié en el planteamiento de los mismos, en el uso y manejo de las unidades adecuadas, las representaciones gráficas y la discusión o interpretación de los resultados.
- Se propiciarán situaciones de aprendizaje con sentido práctico para el alumno con el fin de motivarlo en su aprendizaje. Se deberá ofrecer al alumno la posibilidad de practicar o aplicar los conocimientos.
- Diariamente se revisará el trabajo del alumno.
- Realización de pequeños proyectos y prácticas de laboratorio.
- Actividades encaminadas a la búsqueda de información y a la comunicación de resultados.
- En el caso de algunos alumnos que presenten serios problemas de aprendizaje la
 metodología a emplear será la de realizar actividades que tengan en cuenta las características de estos alumnos a través de una atención más personalizada. Realizándose adaptaciones curriculares en aquellos casos en que se considere necesario.





Tipos de agrupamientos y organización de tiempos y espacios:

El enfoque multidisciplinar del proceso educativo a través de metodologías activas requiere flexibilidad en espacios y tiempos y trabajo colaborativo desde múltiples ópticas. Dicha metodología debe permitir alternar las actividades individuales con otras de trabajo en grupos heterogéneos, bien sea en el aula o en el laboratorio, generando estructuras tanto de trabajo cooperativo como colaborativo.

La organización grupal será flexible, así como la distribución de espacios, favoreciendo la movilidad en las aulas o en el laboratorio y permitiendo un flujo de comunicación real entre alumnos y profesores

e) Secuencia de unidades temporales de programación.

	Título	Fechas y sesiones
PRIMER	SA 1: Actividad científica	10 sesiones
TRIMESTRE	SA 2: Materia	10 sesiones
772077.2	SA 3: Estados de agregación	8 sesiones
SEGUNDO	SA 4: El átomo	10 sesiones
TRIMESTRE	SA 5: Fuerzas y movimientos	12 sesiones
772077.2	SA 6: Energía mecánica	6 sesiones
TERCER	SA 7: Energía térmica	8 sesiones
TRIMESTRE	SA 8: Fuentes de energía	10 sesiones

f) En su caso, concreción de proyectos significativos.

Título	Temporalización por trimestres	Tipo de aprendizaje	Materia / Materias
¿Flotará o no flotará?	1º trimestre	Disciplinar	Física y química
Radares y multas	2º trimestre	Disciplinar	Física y química
Sostenibilidad energética	3º trimestre	Disciplinar	Física y química

g) Materiales y recursos de desarrollo curricular.

En su caso,	Editorial	Edición/ Proyecto	ISBN
Libros de texto	Anaya	Proyecto mundo	978-84-678-0691-5





	Materiales	Recursos
Impresos	Protocolos de prácticas Material de refuerzo y consolidación	Artículos de divulgación
Digitales e informáticos	Plataforma virtual y Teams	Ordenadores, pizarras electrónicas, aula virtual y simuladores de laboratorios virtuales
Medios audiovisuales y multimedia		Videos divulgativos
Manipulativos	Modelos didácticos	Laboratorio

h) Concreción de planes, programas y proyectos del centro vinculados con el desarrollo del currículo de la materia.

Planes, programas y proyectos	Implicaciones de carácter general desde la materia	Temporalización (indicar la SA donde se trabaja)
Plan de Lectura	Lectura y comprensión de textos relacionados con la materia.	Todas
Plan Digital	Búsqueda de información. Actividades digitalizadas, laboratorios virtuales y recursos digitales.	Todas
Plan de Convivencia	Aplicación de las normas del RRI favoreciendo un clima de diálogo y respeto en clase.	Todas
Plan de Fomento de la Igualdad entre Hombres y Mujeres	Trabajo en grupos mixtos y pequeños trabajos históricos que resalten el papel histórico de la mujer en la Ciencia.	Todas
Plan de Acción Tutorial	Trabajo con el alumnado, para completar el trabajo competencial del alumnado.	Todas





Plan de Atención a la	Colaborar con el departamento de	Todas
Diversidad	orientación, en el trabajo de los alumnos	
	mayormente con el alumnado que	
	presenta necesidades de atención	
	especificas	

i) Actividades complementarias y extraescolares.

Actividades complementarias y extraescolares	Breve descripción de la actividad	Temporalización (indicar la SA donde se realiza)
Náboj Junior	Competición online en el que los estudiantes por grupos mezclados de niveles de 2º y 3º se enfrentan a diferentes desafíos STEM.	Transversal a toda la asignatura e interdisciplinar junto con el departamento de matemáticas.
Miniolimpiada de Química	Es una competición que se celebra en todas las provincias de Castilla y León de alumnos de 2º y 3º ESO en la que se enfrentan a preguntas de química.	Transversal a toda la asignatura.
Concurso de cristalización	Concurso en el que los alumnos hacen experimentos en el aula como el crecimiento de cristales con ADP. Posteriormente en la primera quincena del mes de mayo de 2026 se lleva a cabo la final del concurso en el campus de la universidad de Valladolid. La parte final se lleva a cabo por la tarde.	Transversal a toda la asignatura.
Actividad por la semana de la ciencia: participación en el Taller de ciencia recreativa impartido en el campus de Soria (UVA)	Actividad divulgativa de carácter científico en el marco de la Semana de la Ciencia en Castilla y León. La misma tendrá lugar en el Salón de actos del campus Duques de Soria. Se realizará de forma conjunta con Biología y Geología.	Transversal a toda la asignatura e interdisciplinar junto con el departamento de Biología y Geología.





- j) Atención a las diferencias individuales del alumnado.
- 1) Generalidades sobre la atención a las diferencias individuales:

Formas de representación

- Utilización de modelos y demostraciones. En la medida de lo posible, se emplearán demostraciones bien sean vivenciales, a través de entornos de aprendizaje virtuales o a través de videos, de forma que el alumno conecte los conceptos más abstractos con realidades.
- Organizadores gráficos de información. En el desarrollo de los contenidos se estructurará la información, a través de colores, imágenes o diagramas, de forma que el alumno relacione y sea capaz de diferenciar y conectar aprendizajes.
- Rutinas de pensamiento. Las clases tendrán una estructura similar, de forma que siempre se comience recordando conceptos vistos en se-

Formas de acción y expresión

- Actividades manipulativas. Se propondrán diversas actividades en las que el alumno deba de aplicar los conocimientos a actividades vivenciales.
- Emplear canales de comunicación bidireccionales. Se emplearán las plataformas de comunicación con el alumnado como una forma bidireccional, en las que no sea sólo el profesor el que proporciona la información, sino que se invite a al alumno a comunicar conocimientos, noticias, experimentos, etc.; relacionados con la asignatura.
- Resolver problemas empleando estrategias variadas. En las explicaciones se aportarán diversas vías para llegar al mismo resultado, fomentando así las diferentes formas de razonamiento y aprendizaje del alumnado.
- Facilitar modelos de ejercicios resueltos paso a paso. En aquellos problemas más complejos se facilitará al alumnado instrucciones paso a paso para resolver un problema, de forma que el alumno pueda tener un soporte de apoyo a modo de lista de comprobación para la resolución de ejercicios.

- Formas de implicación
- Fomento de la participación del alumnado, se fomentará que el alumnado sea participe partiendo de sus inquietudes, resolviendo sus dudas y fomentando sus intervenciones.
- Diseño de actividades con repercusión en su ámbito cercano. Se propondrán actividades que serán compartidas con el resto de la comunidad educativa y/o social más cercano.
- Comunidades de aprendizaje, se propondrán actividades transversales junto con otros departamentos que implique la conexión de aprendizajes adquiridos en otras asignaturas.
- Ofrecer la participación en actividades externas.
 Se fomentará la participación del alumnado en ferias, olimpiadas y otras actividades que favorezcan la motivación e inquietudes del alumnado.





siones previas, para continuar con la introducción de nuevos conceptos y finalizar con una actividad que le permita aplicar y afianzar los nuevos conocimientos adquiridos.

- Apoyos visuales que permitan estrategias de procesamiento de información. Tanto en los materiales de clase, como en las explicaciones de clase en la pizarra se intentará aportar al alumno apoyos visuales, así como estrategias resolutivas paso a paso que le ayuden a resolver los problemas o cuestiones.
- Aprendizaje en espiral.
 Se partirán de los conocimientos del alumnado para ir profundizando poco a poco en los mismos, mediante actividades que unan conocimientos adquiridos con nuevos conocimientos.
- Introducir temas y/o conectar con experiencias cercanas al alumnado. Se conectarán los contenidos con realidades próximas y motivantes para el alumnado.

• Proporcionar recursos para autoevaluarse, valorar el progreso de su propio aprendizaje e incentivar un plan de trabajo. Se proporcionarán ayudas para la distribución de roles, tareas y diseño de un plan de trabajo dentro de las actividades grupales. Tras cada actividad en grupo o trabajo de investigación se facilitará al alumnado distintas escalas que les permitan autoevaluarse, evaluar el trabajo en equipo, valorar su propio aprendizaje e identificar los puntos a mejorar.

2) Especificidades sobre la atención a las diferencias individuales:

Alumnado	Medidas/ Planes / Adaptación curricular significativa	Observaciones
АуВ	Adaptación Curricular Significativa	Se trabajará aportando material
		específico de acuerdo con el nivel de su adaptación.
АуВ	Plan de Recuperación	Se aportará un cuaderno de actividades y se realizará un examen





	T						
		ordinario en enero y otro extraordinario					
		en abril. Durante todo el curso habrá un					
		seguimiento y apoyo en caso de que el					
		alumno lo solicite. El cuaderno tendrá					
		un valor del 40% y el examen de un					
		60%.					
Todo el	Medidas de Refuerzo Educativo	Se aportarán cuando se crea necesario					
alumnado		material de apoyo y refuerzo como					
		actividades, fichas, esquemas, etc					
Todo el	Medidas de enriquecimiento curricular	Para aquellos alumnos que alcancen					
alumnado		los objetivos mínimos, se les					
		propondrán actividades prácticas o de					
		indagación que ahonden en los					
		conceptos estudiados en clase.					



k) Evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y vinculación de sus elementos.

Los criterios de evaluación y los contenidos de Física y Química son los establecidos en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre. Igualmente, los temas transversales están determinados en los apartados 1 y 2 del artículo 10 del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre.

Criterios de evaluación	Peso CE	Indicadores de Iogro	Peso IL	Conteni dos de materia	Contenid os transvers ales	Instrumento de evaluación	Agente evaluador	SA
1.1 Identificar y comprender los fenómenos fisicoquímicos cotidianos		1.1 Enuncia el principio, teoría o ley científica.	1,74%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
más relevantes a partir de los principios, teorías y leyes científicas adecuadas,		1.2 Índica y describe distintos fenómenos cotidianos.	1,74%	A2, A6 B1, B3		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
expresándolos, de manera argumentada, utilizando diversidad de soportes (textos, representaciones esquemáticas, tablas, gráficas, aplicaciones informáticas) y medios de comunicación. (CCL1, STEM2, CD1)	5,22%	1.3 A partir de diversos soportes, es capaz de extrapolar la información y relacionarlo con los principios, leyes o teorías estudiadas.	1,74%	C1., C3, C4 D1, D2	CT2, CT3, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas





1.2 Resolver los problemas fisicoquímicos sencillos planteados utilizando las leyes y teorías científicas adecuadas, razonando los procedimientos utilizados	1.2.1 Resuelve correctamente los problemas planteados, razonando el proceso seguido.	1,3%	A2, A5, A6		CT1,	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
para encontrar las soluciones y expresando adecuadamente los	1.2.2 Justifica e interpreta el resultado obtenido.	1,3%	D1, D2	CT2, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas	
resultados. (CCL1, STEM1, STEM2, STEM4)	1.2.3 Expresa las unidades correspondientes.	1,3%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas	
1.3 Reconocer y describir en el entorno inmediato situaciones problemáticas reales de índole científica analizando críticamente su 5,22%	1.3.1 Reconoce en el entorno situaciones problemáticas relacionadas con la Física y la Química.	2,61%	A2, A6 B2 C1, C2,	CT2, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas	
impacto en la sociedad. (CCL1, STEM2, CPSAA4)	1.3.2 Emprende iniciativas para solucionar problemas relacionados con la Física y la Química.	2,61%	C3, C4 D1, D2	012, 010	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas	
2.1 Emplear las metodologías propias de la	2.1.1 Identifica fenómenos a partir de	5,2%	A1, A2, A6	СТ6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas	





ciencia en la identificación	cuestiones a las que		B1, B2				
y descripción de	se pueda dar		C1, C2,				
fenómenos a partir de	respuesta a través de		C3, C4				
cuestiones a las que se	la indagación,		D1, D2				
pueda dar respuesta a	deducción, trabajo						
través de la indagación, la	experimental,						
deducción, el trabajo	simulaciones						
experimental, simulaciones	informáticas y el						
informáticas y el	razonamiento lógico-						
razonamiento lógico-	matemático.						
matemático. (CCL1, CCL3,	2.1.2 Describe						
STEM1, STEM2, STEM4,	fenómenos a partir de						
CD1, CPSAA4, CCEC3)	cuestiones a las que						
	se pueda dar						
	respuesta a través de						
	la indagación,	5,2%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
	deducción, trabajo	J,2 /0			r racba eserita	Tictoroc valdacion	10003
	experimental,						
	simulaciones						
	informáticas y el						
	razonamiento lógico-						
	matemático.						
2.2 Seleccionar, de 10,4%	2.2.1 Selecciona la	5,2%	A1, A2,	CT4, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
acuerdo con la naturaleza	mejor manera de	0,270	A6		Tradba doonta	7 Totol oo validadion	10000





de las cuestiones que se		comprobar las		B1, B2				
traten, la mejor manera de		hipótesis formuladas.		C1, C2,				
comprobar o refutar las				C3, C4				
hipótesis formuladas,				D1, D2				
buscando evidencias que								
permitan obtener		2.2.2 Busca						
conclusiones y respuestas		evidencias que						
ajustadas a la naturaleza		busquen respuestas	5,2%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
de la pregunta		ajustadas a la						
formulada. (CCL1, CCL3,		hipótesis inicial.						
STEM2, CD1, CPSAA4)								
2.3 Aplicar las leyes y		2.3.1 Aplica las leyes						
teorías científicas		y teorías científicas						
conocidas al formular		conocidas al formular	5,2%	A1, A2,		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
cuestiones e hipótesis,		cuestiones e		A6				
siendo coherente con el		hipótesis.		B1, B2				
conocimiento científico	10,4%	2.3.2 Diseña los		C1, C2,	CT6			
existente (STEM2)		procedimientos		C3, C4				
		experimentales o	5,2%	D1, D2		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
		deductivos	0,270			. 10000 000110	. 10101 00 101000011	
		necesarios para						
		comprobar hipótesis.						





3.1 Emplear datos en diferentes formatos (textos, tablas y gráficos) para interpretar y comunicar información relativa a un proceso fisicoquímico concreto de poca dificultad,	3.1.1 Interpreta datos relativos a un proceso fisicoquímico concreto en distintos formatos, relacionando entre sí cada uno de ellos y	3,95%	A2, A5, A6 B1, B3	CT1,	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
relacionando entre sí lo que 7,9% cada uno de ellos contiene, y extrayendo en cada caso lo más relevante para la	extrayendo la información relevante para la resolución de un problema		C1, C2, C4 D1, D2	CT2, CT3, CT6			
resolución de un problema. (STEM4, CD3, CPSAA4)	3.1.2 Comunica la información de un proceso fisicoquímico en distintos formatos.	3,95%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
3.2 Utilizar adecuadamente las reglas básicas de la física y la química, incluyendo el uso de unidades de medida, las 3,9%	3.2.1 Identifica las magnitudes fundamentales del Sistema Internacional.		A2, A5 B1, B4 D1, D2	CT2	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
herramientas matemáticas y las reglas de nomenclatura de la IUPAC para sustancias simples,	3.2.2 Conoce y utiliza adecuadamente las unidades de medidas.	1,3%	<i>D</i> 1, <i>D</i> 2		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas





consiguiendo una comunicación efectiva con toda la comunidad científica. (STEM4, CD3, CC1, CCEC2)	3.2.3 Utiliza adecuadamente los factores de conversión.	1,3%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
3.3 Poner en práctica las normas elementales de uso en el laboratorio de física y	3.3.1 Identifica el material de laboratorio.	0,65%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
química, asegurando la salud propia y colectiva, la conservación sostenible del medio ambiente y el cuidado de las 2,6% instalaciones. (STEM5,	3.3.2 Selecciona el instrumento de medida necesario, según la precisión que requiera el experimento.	0,65%	A1, A2, A3, A4 B2	CT5, CT6, CT12, CT14,	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
CPSAA2, CC1)	3.3.3 Conoce y respeta las normas de seguridad.	0,65%		CT15	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
	3.3.4 Realiza correctamente un informe científico.	0,65%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
4.1 Utilizar recursos variados, tradicionales y digitales, mejorando el aprendizaje autónomo y la	4.1.1 Utiliza de forma crítica, eficiente y segura plataformas digitales.	4,5 %	A1, A2, A3, A4, A5	CT2, CT3, CT4, CT5,	Portfolio	Heteroevaluación	Todas





interacción con otros miembros de la comunidad educativa, con respeto hacia docentes y estudiantes y analizando críticamente las aportaciones de cada participante. (CCL3, STEM4, CD1, CD2, CD3, CPSAA3, CPSAA4)	4.1.2 Muestra interés hacia la materia, realizando las actividades propuestas y siendo capaz de trabajar de forma autónoma y/o colaborativa dentro de un equipo.	4,5%		CT7, CT10, CT11, CT15	Portfolio	Heteroevaluación	Todas
4.2 Trabajar de forma adecuada y pautada con medios variados, tradicionales y digitales, en la consulta de información,	4.2.1 Emplea fuentes de información fiables en distintos medios.	1,5%		CT2, CT3, CT4,	Proyecto	Heteroevaluación	Todas
seleccionando con criterio las fuentes más fiables y desechando las menos adecuadas y mejorando el aprendizaje propio y colectivo. (CCL2, CCL3, CD1, CD3, CPSAA3, CE3, CCEC4)	4.2.2 Crea contenidos que busquen comunicar de forma efectiva el aprendizaje adquirido.	1,5%	A2, A3, A6	CT5, CT6, CT7, CT10, CT11, CT15	Proyecto	Heteroevaluación	Todas





5.1 Establecer interacciones constructivas y coeducativas, iniciando actividades de cooperación como forma de explorar un medio de trabajo eficiente en la ciencia. (CCL5, CP3,	5.1.1 Establece interacciones constructivas y coeducativas en el trabajo en equipo.	1,5%	A2, A3,	CT5, CT6, A2, A3,	Proyecto	Heteroevaluación	Todas
STEM5, CD3, CPSAA3, CC3, CE2)	5.1.2 Aprende acerca del trabajo realizado en equipo sin quedarse en exclusiva con su parte.	1,5%	A6 CT7, CT11, CT15	Proyecto	Heteroevaluación	Todas	
5.2 Emprender, de forma guiada y de acuerdo con la metodología adecuada, proyectos científicos sencillos que involucren al alumnado en la mejora de	5.2.1 Emprende proyectos científicos que involucren al alumnado en la mejora del entorno que nos rodea.	7,5%	A1, A2, A3, A6 B2 C2, C3,	CT5, CT6, CT7, CT11,	Trabajo de investigación	Heteroevaluación Autoevaluación y Coevaluación	Todas
la sociedad y que creen valor para el individuo y para la	5.2.2 Utiliza eficazmente elementos de la comunicación no	7,5%	D1, D2	CT15	Trabajo de investigación	Heteroevaluación Autoevaluación y Coevaluación	Todas





comunidad. (STEM3, STEM5, CE2)	verbal, como gestos, expresiones faciales y postura, para reforzar su mensaje y mejorar la comprensión de la					
6.1 Reconocer, a través del análisis histórico de los avances científicos logrados por hombres y mujeres de ciencia, que la ciencia es un proceso en permanente construcción y que existen repercusiones 5% mutuas de la ciencia actual	audiencia. 6.1.1 Reconoce y valora, a través de los avances científicos logrados por hombres y mujeres, que la ciencia es un proceso en permanente construcción.	2,5%	A7 B3 C2, C3, C4	Cuaderno del alumno	Heteroevaluación	Todas
con la tecnología, la sociedad y el medio ambiente. (STEM2, CD4, CPSAA1, CPSAA4, CC3, CCEC1)	6.1.2 Reconoce las repercusiones mutuas de la ciencia con la tecnología, la sociedad y el medio ambiente.	2,5%	04	Cuaderno del alumno	Heteroevaluación	Todas
6.2 Detectar en el entorno, a partir de una situación	6.2.1 Comprende el impacto de la	2,5%	A7 B3	Registro anecdótico	Heteroevaluación	Todas





concreta, las necesidades	investigación		C2, C3,			
tecnológicas, ambientales,	científica en la		C4			
económicas y sociales más	industria y el					
importantes que demanda	desarrollo social.					
la sociedad, entendiendo la	6.2.2 Detecta en el					
capacidad de la ciencia	entorno las					
para darles solución	necesidades					
sostenible a través de la	tecnológicas,					
implicación de todos los	económicas y					
ciudadanos. (STEM5, CD4,	sociales que	2,5%		Registro anecdótico	Heteroevaluación	Todas
CC4)	demanda la sociedad					
	y las relaciona con la					
	capacidad de la					
	ciencia para dar una					
	solución a estas.					



I) Procedimiento para la evaluación de la programación didáctica.

Indicadores de logro	Instrumentos de evaluación	Momentos en los que se realizará la evaluación	Personas que llevarán a cabo la evaluación
Grado de seguimiento y	Registro de	Al finalizar cada unidad	Cada profesor
temporalización de los	observación		individualmente,
contenidos de acuerdo			aunque posteriormente
con la planificación de			se analizará y pondrá
la programación.			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
La metodología	Registro de	Al finalizar cada unidad	Cada profesor
empleada permite al	observación		individualmente,
alumnado tener un			aunque posteriormente
papel activo y			se analizará y pondrá
participativo, a la par			en común todo el
que les permite adquirir			profesorado que
nuevos conocimientos			conforma el
			departamento.
Análisis de resultados	Escala de valoración	Al finalizar cada	Cada profesor
		evaluación	individualmente,
			aunque posteriormente
			se analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
Grado de consecución	Escala de valoración	Al finalizar cada	Cada profesor
de los objetivos		evaluación.	individualmente,
planteados.			aunque posteriormente
			se analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.





Adecuación de los	Escala de valoración	Al finalizar cada	Cada profesor
instrumentos de		evaluación	individualmente,
evaluación			aunque posteriormente
			se analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
Adaquación de les	Dogistro do	Al finalizar cada	•
Adecuación de las	Registro de		Cada profesor
medidas tomadas de	observación	evaluación	individualmente,
atención a la diversidad			aunque posteriormente
			se analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
Adecuación de las	Registro de	Al finalizar cada	Profesores que
actividades	observación	evaluación	conforman el
programadas			departamento
La metodología	Cuestionario	Al finalizar cada	Alumnado
empleada por el		evaluación	
profesor permite al			
alumno alcanzar los			
conocimientos			
El ambiente de la clase	Cuestionario	Al finalizar cada	Alumnado
y la dinámica de la		evaluación	
misma es adecuado			
para el aprendizaje			
Los recursos	Cuestionario	Al finalizar cada	Alumnado
empleados, así como		evaluación	
las diferentes		-	
actividades realizadas			
son útiles para el			
aprendizaje			
La programación ha	Registro de	Al finalizar el curso	Profesores que
facilitado la flexibilidad	observación	7 ii iii iaii 2ai Gi Galso	conforman el
	ODSCIVACIOII		
de las clases, para			departamento.
ajustarse a las			





necesidades e			Posteriormente	se
intereses de los			evaluará en CCP.	
alumnos lo más				
posible.				
Los criterios de	Registro de	Al finalizar el curso	Profesores	que
evaluación y	observación		conforman	el
calificación han sido			departamento.	
claros y conocidos de			Posteriormente,	se
los alumnos, y han			evaluará en CCP.	
permitido hacer un				
seguimiento del				
progreso de los				
alumnos.				

Propuestas de mejora:

Tras el análisis al finalizar cada evaluación el departamento decidirá si se deben tomar medidas de adaptación o flexibilización de la programación con el objeto de lograr los objetivos iniciales planteados.

Al finalizar el curso se plasmará en la memoria aquellos aspectos de la programación que se deban de mejorar, así como propuestas de mejora de cara a la planificación del curso siguiente.





ANEXO I. CONTENIDOS DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 2º DE ESO

A. Las destrezas científicas básicas

- A.1. Metodologías de la investigación científica: identificación y formulación de cuestiones, elaboración de hipótesis y comprobación experimental de las mismas, en situaciones sencillas y guiadas por el profesor.
- A.2. Trabajo experimental y proyectos de investigación sencillos y guiados: estrategias en la resolución de problemas y en el desarrollo de investigaciones mediante la indagación, la deducción, la búsqueda de evidencias y el razonamiento lógico-matemático, haciendo inferencias válidas de las observaciones y obteniendo conclusiones
- A.3. Diversos entornos y recursos de aprendizaje científico como el laboratorio o los entornos virtuales: materiales, sustancias, instrumentos y herramientas tecnológicas.
- A.4. Normas de uso elementales de cada espacio, asegurando y protegiendo así la salud propia y comunitaria, la seguridad en las redes y el respeto hacia el medio ambiente.
- A.5. El lenguaje científico: unidades del Sistema Internacional y sus símbolos. Herramientas matemáticas básicas en diferentes escenarios científicos y de aprendizaje.
- A.6. Estrategias de interpretación y producción de información científica utilizando diferentes formatos y diferentes medios: desarrollo del criterio propio basado en lo que el pensamiento científico aporta a la mejora de la sociedad para hacerla más justa, equitativa e igualitaria.
- A.7. Valoración de la cultura científica y del papel de científicos y científicas en los principales hitos históricos y actuales de la física y la química en el avance y la mejora de la sociedad.

B. La materia

- B.1. Teoría cinético-molecular: aplicación a observaciones sobre la materia explicando sus propiedades (generales y específicas como la densidad), los estados de agregación, los cambios de estado (interpretación de las gráficas de calentamiento y enfriamiento), la formación de mezclas y disoluciones (cálculo de la concentración en g/L) y el comportamiento de los gases (relación entre las variables de las que depende el estado de un gas P, V y T cuando una de ellas permanece constante)
- B.2. Experimentos sencillos relacionados con los sistemas materiales: conocimiento y descripción de sus propiedades, su composición y su clasificación. Utilización de métodos de separación de mezclas homogéneas y heterogéneas.
- B.3. Estructura atómica: desarrollo histórico de los modelos atómicos, utilización del modelo atómico planetario para entender la formación de iones, la existencia, formación, propiedades y usos tecnológicos y científicos de los isótopos radiactivos y ordenación de los elementos en la tabla periódica. Diferencias entre átomos y moléculas, elementos y compuestos. Sustancias de uso frecuente y conocido.
- B.4. Nomenclatura: participación de un lenguaje científico común y universal formulando y nombrando sustancias simples, mediante las reglas de nomenclatura de la IUPAC.

C. La energía

- C.1. Formulación de cuestiones e hipótesis sobre la energía, propiedades y manifestaciones que la describan como la causa de todos los procesos de cambio. Identificación de las diferentes formas de energía, su transformación y conservación mediante ejemplos.
- C.2. Diseño y comprobación experimental de hipótesis relacionadas con el uso doméstico e industrial de la energía en sus distintas formas y las transformaciones entre ellas.
- C.3. Elaboración fundamentada de hipótesis sobre el medio ambiente y la sostenibilidad a partir de las diferencias entre fuentes de energía renovables y no renovables.
- C.4. Efectos del calor sobre la materia: análisis de los efectos y aplicación cualitativa en





situaciones cotidianas. Funcionamiento del termómetro y mecanismos de transferencia de calor.

D. La interacción

- D.1. Predicción del movimiento rectilíneo uniforme a partir de los conceptos de la cinemática, formulando hipótesis comprobables sobre valores futuros de estas magnitudes, validándolas a través del cálculo numérico, la interpretación y elaboración de gráficas posición-tiempo, el trabajo experimental o la utilización de simulaciones informáticas.
- **D.2.** Las fuerzas como productoras de deformaciones en los sistemas sobre los que actúan. Ley de Hooke. Muelles y dinamómetros.

ANEXO II: CONTENIDOS TRANSVERSALES DE ESO

- CT1. La comprensión lectora.
- CT2. La expresión oral y escrita.
- CT3. La comunicación audiovisual.
- CT4. La competencia digital.
- CT5. El emprendimiento social y empresarial.
- CT6. El fomento del espíritu crítico y científico.
- CT7. La educación emocional y en valores.
- CT8. La igualdad de género.
- CT9. La creatividad
- CT10. Las Tecnologías de la Información y la Comunicación, y su uso ético y responsable.
- CT11. Educación para la convivencia escolar proactiva, orientada al respeto de la diversidad como fuente de riqueza.
- CT12. Educación para la salud.
- CT13. La formación estética.
- CT14. La educación para la sostenibilidad y el consumo responsable.
- CT15. El respeto mutuo y la cooperación entre iguales.





PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO







PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º DE ESO

a) Introducción: conceptualización y características de la materia.

La conceptualización y características de la materia Física y Química se establecen en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre, por el que se establece la ordenación y el currículo de la educación secundaria obligatoria en la Comunidad de Castilla y León.

b) Diseño de la evaluación inicial.

Criterios de evaluación	Instrumento de evaluación	Número de sesiones	Agente evaluador
1.1	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
1.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
2.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
2.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
2.3	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
3.1	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
3.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación
5.1	Registro anecdótico	4	Heteroevaluación

Observaciones						
Se	llevará	а	cabo			
dura	inte las d	os pr	imeras			
sem	anas,	tras	dos			
sesi	ones de	introd	lucción			
a la materia. Los criterios						
de evaluación serán los						
correspondientes a 2º						
ESC)					

c) Competencias específicas y vinculaciones con los descriptores operativos: mapa de relaciones competenciales.

Las competencias específicas de Física y Química son las establecidas en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre. El mapa de relaciones competenciales de dicha materia se establece en el anexo IV del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre.





d) Metodología didáctica.

Métodos pedagógicos (estilos, estrategias y técnicas de enseñanza):

Las pautas generales de metodología didáctica propuesta para impartir el área en el nivel de 3º de E.S.O. son las siguientes:

- Es necesario indagar en las **motivaciones**, **capacidades**, **habilidades** y **dificultades** de cada alumno.
- Se realizarán actividades de introducción: dirigidas a **promover el interés** de los alumnos por lo que van a trabajar, intentando conectar con sus intereses.
- El profesor adoptará el papel de guía del proceso de enseñanza-aprendizaje, en este sentido fomentará la creatividad y la curiosidad del alumno. Se trata de que aprenda haciendo, que extraiga sus propias conclusiones y llegue por sí mismo a una concepción científica del mundo que le rodea. Una **metodología activa** en que la labor del profesor y alumno interactúen y sean simultáneas, evitando el desarrollo meramente expositivo por parte del profesor y meramente receptivo por parte del alumno.
- Debe fomentarse en todo momento las relaciones profesor-alumno y alumno-alumno como motor del proceso enseñanza-aprendizaje, para ello se fomentarán los coloquios y debates en clase, a propuesta del profesor o de algún alumno, así como los trabajos en grupo.
- El aprendizaje resulta de la interacción entre los conocimientos que el alumno tiene, y
 las nuevas informaciones que se le aportan. En consecuencia, se tendrá en cuenta el
 punto de partida y las ideas previas, acertadas o erróneas que los estudiantes tienen
 y que determinan su interpretación de la realidad.
- Se asegurará la construcción de aprendizaje significativo. En ocasiones utilizando un aprendizaje inductivo, en otras deductivo. Un paso inicial para alcanzar un verdadero aprendizaje significativo consistirá en el planteamiento de actividades, adecuadas al nivel de comprensión del alumno, en las que entren en conflicto sus ideas previas, con la finalidad de favorecer la introducción de nuevas ideas y conceptos más acordes con la realidad de los fenómenos naturales.
- Se realizarán actividades de consolidación para ello, entre otras cosas, se hará un repaso diario de los contenidos anteriores antes de presentar los nuevos. Este trabajo de consolidación permitirá a los alumnos poder aplicar los conocimientos adquiridos en diferentes contextos.
- Se buscará la reflexión del alumno sobre su propio aprendizaje, haciéndole partícipe de su desarrollo, detectando sus logros y dificultades, trabajando así la competencia de aprender a aprender.
- Facilitar e incrementar el grado de autonomía proponiendo actividades en las que los alumnos realicen aprendizajes significativos por si solos.
- Se fomentará la reflexión crítica, así como resaltar las conexiones de la Física y la Química con otras disciplinas, de modo que los conocimientos adquiridos puedan ser aplicados a situaciones diversas, favoreciéndose así la adopción de un punto de vista no exclusivista y fomentándose la adquisición de nuevos conocimientos.
- Proponer diferentes niveles de dificultad o profundización tanto por encima como por debajo de la media con el fin de atender a la diversidad en el aula, tanto en lo que se refiere a capacidades como a intereses.
- En los ejercicios prácticos se buscará la resolución de ejercicios numéricos de dificultad creciente que sean aplicación de los conceptos estudiados, haciendo hincapié en el planteamiento de estos, en el uso y manejo de las unidades adecuadas, las representaciones gráficas y la discusión o interpretación de los resultados.
- Se propiciarán situaciones de aprendizaje con sentido práctico para el alumno con el fin de motivarlo en su aprendizaje. Se deberá ofrecer al alumno la posibilidad de practicar o aplicar los conocimientos.
- Diariamente se revisará el trabajo del alumno.





- Realización de pequeños proyectos y prácticas de laboratorio.
- Actividades encaminadas a la búsqueda de información y a la comunicación de resultados.
- En el caso de algunos alumnos que presenten serios problemas de aprendizaje la metodología a emplear será la de realizar actividades que tengan en cuenta las características de estos alumnos a través de una atención más personalizada. Realizándose adaptaciones curriculares en aquellos casos en que se considere necesario.

Tipos de agrupamientos y organización de tiempos y espacios:

El enfoque multidisciplinar del proceso educativo a través de metodologías activas requiere flexibilidad en espacios y tiempos y trabajo colaborativo desde múltiples ópticas. Dicha metodología debe permitir alternar las actividades individuales con otras de trabajo en grupos heterogéneos, bien sea en el aula o en el laboratorio, generando estructuras tanto de trabajo cooperativo como colaborativo.

La organización grupal será flexible, así como la distribución de espacios, favoreciendo la movilidad en las aulas o en el laboratorio y permitiendo un flujo de comunicación real entre alumnos y profesores

e) Secuencia de unidades temporales de programación.

	Título	Fechas y sesiones
PRIMER TRIMESTRE	SA 1: Conocimiento científico SA 2: Sustancias químicas SA 3: Formulación inorgánica	8 sesiones 7 sesiones 5 sesiones
SEGUNDO TRIMESTRE	SA 4: Reacciones químicas SA 5: Fuerzas SA 6: Naturaleza de las fuerzas	8 sesiones 6 sesiones 5 sesiones
TERCER TRIMESTRE	SA 7: Circuitos SA 8: Fuentes de energía	5 sesiones 5 sesiones

f) Proyectos significativos.

Título	Temporalización por trimestres	Tipo de aprendizaje	Materia / Materias
Para ser científico, hay que	1º trimestre	Disciplinar	Física y química
tener un método			





¿ Qué enlace hay aquí?	1º trimestre	Disciplinar	Física y química
Reacciones y velocidad	2º trimestre	Disciplinar	Física y química
Seguridad vial	2º Trimestre	Disciplinar	Física y química
Ponte las pilas	3º Trimestre	Disciplinar	Física y química
Revisando la factura	3º Trimestre	Disciplinar	Física y química

g) Materiales y recursos de desarrollo curricular.

En su caso,	Editorial	Edición/ Proyecto	ISBN
Libros de texto	Anaya	Operación Mundo	978-84-143-1259-9

	Materiales	Recursos
Impresos	Protocolos de prácticas Material de refuerzo y consolidación	Artículos de divulgación
Digitales e informáticos	Plataforma virtual y Teams	Ordenadores, aula virtual y simuladores de laboratorios virtuales
Medios audiovisuales y multimedia		Videos divulgativos
Manipulativos	Modelos didácticos	Laboratorio

h) Concreción de planes, programas y proyectos del centro vinculados con el desarrollo del currículo de la materia.

Planes, programas y proyectos	Implicaciones de carácter general desde la materia			(indicar l	oralización a SA donde se rabaja)		
Plan de Lectura	Lectura relaciona	y dos	comprensión con la materia.	de	textos	Todas	





Plan Digital	Búsqueda de información.	Todas
	Actividades digitalizadas, laboratorios	
	virtuales y recursos digitales.	
Plan de Convivencia		Todas
Fian de Convivencia		Todas
	favoreciendo un clima de diálogo y respeto	
	en clase.	
Plan de Fomento de la	Trabajo en grupos mixtos y pequeños	Todas
Igualdad entre Hombres y	trabajos históricos que resalten el papel	
Mujeres	histórico de la mujer en la Ciencia.	
Plan de Acción Tutorial	Trabajo con el alumnado, para completar el	Todas
	trabajo competencial del alumnado.	
Plan de Atención a la	Colaborar con el departamento de	Todas
Diversidad	orientación, en el trabajo de los alumnos	
	mayormente con el alumnado que presenta	
	necesidades de atención especificas	

i) Actividades complementarias y extraescolares.

Actividades complementarias y extraescolares	Breve descripción de la actividad	Temporalización (indicar la SA donde se realiza)			
Náboj Junior	Competición online en el que los estudiantes	Transversal a toda la			
	por grupos mezclados de niveles de 2º y 3º	asignatura e			
	se enfrentan a diferentes desafíos STEM.	interdisciplinar junto			
		con el departamento			
		de matemáticas.			
Miniolimpiada de	Es una competición que se celebra en todas	Transversal a toda la			
Química	las provincias de Castilla y León de alumnos	asignatura.			
	de 2º y 3º ESO en la que se enfrentan a				
	preguntas de química.				
Actividad por la	idad por la Actividad divulgativa de carácter científico				
semana de la ciencia:	en el marco de la Semana de la Ciencia en	asignatura e			
participación en el	Castilla y León. La misma tendrá lugar en el	interdisciplinar junto			
Taller de ciencia	Salón de actos del campus Duques de	con el departamento			
recreativa impartido	Soria. Se realizará de forma conjunta con	de Biología y			
	Biología y Geología.	Geología.			





- j) Atención a las diferencias individuales del alumnado.
- 1)

Formas de representación	Formas de acción y expresión	Formas de implicación
Emplear varios soportes de información. Emplear durante el desarrollo de las sesiones, así como en los recursos de apoyo que se ofrecen al alumnado, recursos variados (esquemas, presentaciones empleadas en clase, videos explicativos, aplicaciones web) que favorezcan los distintos modos de aprendizaje del alumnado. Utilización de modelos	 Actividades manipulativas. Se propondrán diversas actividades en las que el alumno deba de aplicar los conocimientos a actividades vivenciales. Emplear canales de comunicación bidireccionales. Se emplearán las plataformas de comunicación con el alumnado como una forma bidireccional, en las que no sea sólo el profesor el que proporciona la información, sino que se invite a 	 Fomento de la participación del alumnado, se fomentará que el alumnado sea participe partiendo de sus inquietudes, resolviendo sus dudas y fomentando sus intervenciones. Diseño de actividades con repercusión en su ámbito cercano. Se propondrán actividades que serán compartidas con el resto de la comunidad educativa y/o social más cercano.
y demostraciones. En la medida de lo posible, se emplearán demostraciones bien sean vivenciales, a través de entornos de aprendizaje virtuales o a través de videos, de forma que el	al alumno a comunicar conocimientos, noticias, experimentos, etc.; relacionados con la asignatura. • Resolver problemas empleando estrategias	 Comunidades de aprendi- zaje, se propondrán activi- dades transversales junto con otros departamentos que implique la conexión de aprendizajes adquiridos en otras asignaturas.
alumno conecte los conceptos más abstractos con realidades. • Organizadores gráficos de información. En el desarrollo de los contenidos se estructurará la información, a través de	variadas. En las explicaciones se aportarán diversas vías para llegar al mismo resultado, fomentando así las diferentes formas de razonamiento y aprendizaje del alumnado.	 Ofrecer la participación en actividades externas. Se fomentará la participa- ción del alumnado en fe- rias, olimpiadas y otras ac- tividades que favorezcan la motivación e inquietudes del alumnado.
colores, imágenes o diagramas, de forma que el alumno relacione y sea capaz de diferenciar y conectar aprendizajes. • Rutinas de pensamiento. Las clases ten-	 Facilitar modelos de ejercicios resueltos paso a paso. En aquellos problemas más comple- jos se facilitará al alum- nado instrucciones paso a paso para resolver un problema, de forma que el alumno pueda tener un 	







drán una estructura similar, de forma que siempre se comience recordando conceptos vistos en sesiones previas, para continuar con la introducción de nuevos conceptos y finalizar con una actividad que le permita aplicar y afianzar los nuevos conocimientos adquiridos.

- Apoyos visuales que permitan estrategias de procesamiento de información. Tanto en los materiales de clase. como en las explicaciones de clase en la pizarra se intentará aportar al alumno apoyos visuales, así como estrategias resolutivas paso a paso que le ayuden a resolver los problemas o cuestiones.
- Aprendizaje en espiral.
 Se partirán de los conocimientos del alumnado para ir profundizando poco a poco en los mismos, mediante actividades que unan conocimientos adquiridos con nuevos conocimientos.
- Introducir temas y/o conectar con experiencias cercanas al alumnado. Se conectarán los contenidos con realidades próximas y motivantes para el alumnado.

- soporte de apoyo a modo de lista de comprobación para la resolución de ejercicios.
- Proporcionar recursos para autoevaluarse, valorar el progreso de su propio aprendizaje e incentivar un plan de trabajo. Se proporcionarán ayudas para la distribución de roles, tareas y diseño de un plan de trabaio dentro de las actividades grupales. Tras cada actividad en grupo o trabajo de investigación se facilitará al alumnado distintas escalas que les permitan autoevaluarse, evaluar el trabajo en equipo, valorar su propio aprendizaje e identificar los puntos a mejorar.

2) Especificidades sobre la atención a las diferencias individuales:

Alumnado	Medidas/ Planes / Adaptación curricular significativa		Observaciones				
АуВ	Plan de Recuperación	Se	aportará	un	cuaderr	no de	
		activ	vidades y	habra	á un e	examen	





		ordinario en enero y otro extraordinario
		en abril. Durante todo el curso habrá un
		seguimiento y apoyo en caso de que el
		alumno lo solicite. El cuaderno tendrá
		un valor del 40% y el examen de un
		60%.
АуВ	Adaptación Curricular Significativa	Se trabajará aportando material
		específico de acuerdo con el nivel de
		su adaptación.
Todo el	Plan de Enriquecimiento Curricular	Se trabajará junto con otras áreas
alumnado		aportando actividades más complejas
		y transversales que engloben varias
		áreas del conocimiento científico y que
		desarrollen sus puntos de interés.
Todo el	Medidas de Refuerzo Educativo	Se aportarán cuando se crea necesario
alumnado		material de apoyo y refuerzo como
		actividades, fichas, esquemas, etc
1		



k) Evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y vinculación de sus elementos.

Los criterios de evaluación y los contenidos de Física y Química son los establecidos en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre. Igualmente, los temas transversales están determinados en los apartados 1 y 2 del artículo 10 del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre.

Criterios de evaluación	Peso CE	Indicadores de logro	Peso IL	Conteni dos de materia	Contenido s transversa les	Instrumento de evaluación	Agente evaluador	SA
1.1 Identificar, comprender y explicar los fenómenos fisicoquímicos cotidianos		1.1.1 Enuncia el principio, teoría o ley científica.	2,86%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
más relevantes a partir de los principios, teorías y leyes científicas adecuadas,		1.1.2 Índica y describe distintos fenómenos cotidianos.	2,86%	A.2., A.6. B.1. C.1.		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
expresándolos, de manera argumentada, utilizando diversidad de soportes (textos, representaciones esquemáticas, tablas, gráficas, aplicaciones informáticas) y medios de comunicación. (CCL1, STEM2, CD1)	8,58%	1.3 A partir de diversos soportes, es capaz de extrapolar la información y relacionarlo con los principios, leyes o teorías estudiadas	2,86%	D.1, D.2, D.3.D.4 E.1., E.2., E.3, E.4	CT2, CT3, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas





1.2 Resolver los problemas fisicoquímicos planteados utilizando las leyes y teorías científicas adecuadas, razonando los procedimientos utilizados		1.2.1 Resuelve correctamente los problemas planteados, razonando el proceso seguido.	3,56%	A.2., A.6. B.1., B.2 C.1. D.1,	CT1, CT2,	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
para encontrar las soluciones y expresando adecuadamente los resultados. (CCL1,	10,7%	1.2.2 Justifica e interpreta el resultado obtenido.	3,56%	D.2, D.3.D.4 E.1., E.2.,	CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
STEM1, STEM2, STEM4)		1.2.3 Expresa las unidades correspondientes.	3,56%	E.3, E.4		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
1.3 Reconocer y describir en el entorno inmediato situaciones problemáticas reales de índole científica y emprender iniciativas en	8,56%	1.3.1 Reconoce en el entorno situaciones problemáticas relacionadas con la Física y la Química.	4,28%	A.3. B.1., B.2 C.1. D.1, D.2,	CT2, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
las que la ciencia, y en particular la física y la química, pueden contribuir a su solución, analizando críticamente su impacto en	0,50 /0	1.3.2 Emprende iniciativas para solucionar problemas relacionados con la Física y la Química.	4,28%	D.3.D.4 E.1., E.2., E.3, E.4	012, 010	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas





la sociedad. (CCL1,						
STEM2, CPSAA4)						
2.1 Emplear las	2.1.1 Identifica					
metodologías propias de la	fenómenos a partir de					
ciencia en la identificación	cuestiones a las que					
y descripción de	se pueda dar					
fenómenos a partir de	respuesta a través de					
cuestiones a las que se	la indagación,	3,22%	A.1.,	Prueba escrita	Heteroevaluación	Tadaa
pueda dar respuesta a	deducción, trabajo	3,22%	A.2, A.3.	Prueba escrita	Heteroevaluacion	Todas
través de la indagación, la	experimental,		C.1.,			
deducción, el trabajo	simulaciones		C.2.			
experimental, simulaciones 6,43%	informáticas y el		D.1., CT6			
informáticas y el	razonamiento lógico-		D.3.,			
razonamiento lógico-	matemático.		D.4			
matemático,	2.1.2 Describe		E.1.,			
diferenciándolas de	fenómenos a partir de		E.3, E.4.			
aquellas pseudocientíficas	cuestiones a las que					
que no admiten	se pueda dar	3,22%		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
comprobación	respuesta a través de					
experimental. (CCL1,	la indagación,					
CCL3, STEM1, STEM2,	deducción, trabajo					





STEM4, CD1, CPSAA4, CCEC3) 2.2 Seleccionar, de acuerdo con la naturaleza de las cuestiones que se traten, la mejor manera de comprobar o refutar las		experimental, simulaciones informáticas y el razonamiento lógicomatemático. 2.2.1 Selecciona la mejor manera de comprobar las hipótesis formuladas.	3,22%	A.1., A.2, A.3.		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
hipótesis formuladas, diseñando estrategias de indagación y búsqueda de evidencias que permitan obtener conclusiones y respuestas ajustadas a la naturaleza de la pregunta formulada. (CCL1, CCL3, STEM2, CD1, CPSAA4)	6,43%	2.2.2 Busca evidencias que busquen respuestas ajustadas a la hipótesis inicial.	3,22%	C.1., C.2. D.1., D.3., D.4 E.1., E.3, E.4.	CT4, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
2.3 Aplicar las leyes y teorías científicas conocidas al formular	6,43%	2.3.1 Aplica las leyes y teorías científicas conocidas al formular	3,22%	A.1., A.2, A.3.	СТ6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todasv





cuestiones e hipótesis,	cuestiones e	C.1.,				
siendo coherente con el	hipótesis.	C.2.				
conocimiento científico		D.1.,				
existente y diseñando, de		D.3.,				
forma guiada, los	2.3.2 Diseña los	D.4				
procedimientos	procedimientos	E.1.,				
experimentales o	experimentales o	3,22% E.3, E.4.		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
deductivos necesarios para	deductivos	3,2270		Pruepa escrita	neteroevaluacion	Touas
resolverlas o	necesarios para					
comprobarlas. (STEM2,	comprobar hipótesis.					
CE1)						
3.1 Emplear datos en	3.1.1 Interpreta datos					
diferentes formatos (textos,	relativos a un					
tablas y gráficos) para	proceso fisicoquímico	A.2, A.5,				
interpretar y comunicar	concreto en distintos	A.6.				
información relativa a un	formatos,	C.1	CT1, CT2,			
proceso fisicoquímico 4	4,3% relacionando entre sí	2,14% D.1.,	CT3, CT6	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
concreto, relacionando	cada uno de ellos y	D.3.	010, 010			
entre sí lo que cada uno de	extrayendo la	E.2.				
ellos contiene, y	información relevante					
extrayendo en cada caso lo	para la resolución de					
más relevante para la	un problema					





resolución de un problema. (STEM4, CD3, CPSAA4)	3.1.2 Comunica la información de un proceso fisicoquímico en distintos formatos.	2,14%			Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
3.2 Utilizar adecuadamente las reglas básicas de la física y la química, incluyendo el uso de unidades de medida, las	3.2.1 Identifica las magnitudes fundamentales del Sistema Internacional.	2,14%	A.1, A.2, A.5. B.1., B.2.		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
herramientas matemáticas y las reglas de 6,43% nomenclatura de la IUPAC, consiguiendo una	3.2.2 Conoce y utiliza adecuadamente las unidades de medidas.	2,14%	C.2. D.1., D.2., D.3.,	CT2	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
comunicación efectiva con toda la comunidad científica. (STEM4, CD3, CC1, CCEC2)	3.2.3 Utiliza adecuadamente los factores de conversión.	2,14%	D.4. E.3.		Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
3.3 Poner en práctica las normas de uso en el laboratorio de física y	3.3.1 Identifica el material de laboratorio.	0,54%	A.2, A.3,	CT5, CT6, CT12,	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas
química, asegurando la 2,14% salud propia y colectiva, la conservación sostenible del medio ambiente y el	3.3.2 Selecciona el instrumento de medida necesario, según la precisión	0,54%	A.4 C.1	CT14, CT15	Prueba escrita	Heteroevaluación	Todas





cuidado de las instalaciones. (STEM5, CPSAA2, CC1)	que requiera el experimento. 3.3.3 Conoce y respeta las normas de seguridad. 3.3.4 Realiza correctamente un informe científico.	0,54%			Prueba escrita Prueba escrita	Heteroevaluación Heteroevaluación	Todas
4.1 Utilizar recursos variados, tradicionales y digitales, como el manejo de simulaciones	4.1.1 Utiliza de forma crítica, eficiente y segura plataformas digitales.	3,75 %			Trabajo de investigación	Heteroevaluación Autoevaluación y Coevaluación	Todas
informáticas, 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 cada participante. (CCL3, STEM4, CD1, CD2, CD3, CPSAA3, CPSAA4)	4.1.2 Muestra interés hacia la materia, realizando las actividades propuestas y siendo capaz de trabajar de forma autónoma.	3,75%	A.2., A.3. D,1	CT2, CT3, CT4, CT5, CT7, CT10, CT11, CT15	Trabajo de investigación	Heteroevaluación Autoevaluación y Coevaluación	Todas





4.2 Trabajar de forma								
adecuada con medios variados, tradicionales y digitales, en la consulta de información y la creación		4.2.1 Emplea fuentes de información fiables en distintos medios.	3,75%			Trabajo de investigación	Heteroevaluación Autoevaluación y Coevaluación	Todas
de contenidos, seleccionando con criterio las fuentes más fiables y desechando las menos adecuadas y mejorando el aprendizaje propio y colectivo. (CCL2, CCL3, STEM4, CD1, CD2, CD3, CPSAA3, CPSAA4, CE3, CCEC4)	7,5%	4.2.2 Crea contenidos que busquen comunicar de forma efectiva el aprendizaje adquirido.	3,75%	A.2., A.3. D,1	CT2, CT3, CT4, CT5, CT6, CT7, CT10, CT11, CT15	Trabajo de investigación	Heteroevaluación Autoevaluación y Coevaluación	Todas





5.1 Establecer interacciones constructivas y coeducativas, emprendiendo actividades de cooperación como	5.1.1 Establece interacciones constructivas y coeducativas en el trabajo en equipo.	3,75%	A.1.,	CT5, CT6,	Portfolio	Heteroevaluación	Todas
forma de construir un 7,5% medio de trabajo eficiente en la ciencia. (CCL5, CP3, STEM5, CD3, CPSAA3, CC3, CE2)	5.1.2 Aprende acerca del trabajo realizado en equipo sin quedarse en exclusiva con su parte.	3,75%	A.2., A.3	CT7, CT11, CT15	Portfolio	Heteroevaluación	Todas
5.2 Emprender, de forma guiada y de acuerdo con la metodología adecuada, proyectos científicos que involucren al alumnado en la mejora de la sociedad y	5.2.1 Emprende proyectos científicos que involucren al alumnado en la mejora del entorno que nos rodea.	3,75%	A.1.,	CT5, CT6,	Portfolio	Heteroevaluación	Todas
que creen valor para el 7,5% individuo y para la comunidad. (STEM3, STEM5, CE2)	5.2.2 Utiliza eficazmente elementos de la comunicación no verbal, como gestos, expresiones faciales y postura, para	3,75%	A.2., A.3	CT7, CT11, CT15	Portfolio	Heteroevaluación	Todas





		reforzar su mensaje y mejorar la comprensión de la audiencia.						
6.1 Reconocer y valorar, a		6.1.1 Reconoce y						
través del análisis histórico		valora, a través de los						
de los avances científicos		avances científicos						
logrados por hombres y		logrados por						
mujeres de ciencia, que la		hombres y mujeres,	1%			Cuaderno del alumno	Heteroevaluación	Todas
ciencia es un proceso en		que la ciencia es un						
permanente construcción y		proceso en						
que existen repercusiones	2%	permanente		A.7	CT6			
mutuas de la ciencia actual		construcción.						
con la tecnología, la		6.1.2 Reconoce las						
sociedad y el medio		repercusiones						
ambiente. (STEM2, CD4,		mutuas de la ciencia	1%			Cuaderno del alumno	Heteroevaluación	Todas
CPSAA1, CPSAA4, CC3,		con la tecnología, la	1 70			Guaderno dei alamno	i letel de valuación	Todas
CCEC1)		sociedad y el medio						
		ambiente.						
6.2 Detectar en el entorno		6.2.1 Comprende el		A.6.,				
las necesidades	8%	impacto de la	4%	A.7.		Registro anecdótico	Heteroevaluación	Todas
tecnológicas, ambientales,	370	investigación	770	C.1.		riogisti o arioodolioo	i iotoi oo valaadidii	Todas
económicas y sociales más		científica en la		D.3.				





importantes que demanda	industria y el	E.2.,			
la sociedad, entendiendo la	desarrollo social.	E.4.			
capacidad de la ciencia	6.2.2 Detecta en el				
para darles solución	entorno las				
sostenible a través de la	necesidades				
implicación de todos los	tecnológicas,				
ciudadanos. (STEM5,	económicas y				
CD4, CC4)	sociales que	4%			
	demanda la sociedad		Registro anecdótico	Heteroevaluación	Todas
	y las relaciona con la				
	capacidad de la				
	ciencia para dar una				
	solución a estas.				





I) Procedimiento para la evaluación de la programación didáctica.

Indicadores de logro	Instrumentos de evaluación	Momentos en los que se realizará la evaluación	Personas que llevarán a cabo la evaluación
Grado de seguimiento y temporalización de los contenidos de acuerdo con la planificación de la programación.	Registro de observación	Al finalizar cada unidad	Cada profesor individualmente, aunque posteriormente se analizará y pondrá en común todo el profesorado que conforma el departamento.
La metodología empleada permite al alumnado tener un papel activo y participativo, a la par que les permite adquirir nuevos conocimientos	Registro de observación	Al finalizar cada unidad	Cada profesor individualmente, aunque posteriormente se analizará y pondrá en común todo el profesorado que conforma el departamento.
Análisis de resultados	Escala de valoración	Al finalizar cada evaluación	Cada profesor individualmente, aunque posteriormente se analizará y pondrá en común todo el profesorado que conforma el departamento.
Grado de consecución de los objetivos planteados.	Escala de valoración	Al finalizar cada evaluación.	Cada profesor individualmente, aunque posteriormente se









			analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
Adecuación de los	Escala de valoración	Al finalizar cada	Cada profesor
instrumentos de		evaluación	individualmente,
evaluación			aunque
			posteriormente se
			analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
Adecuación de las	Registro de	Al finalizar cada	Cada profesor
medidas tomadas de	observación	evaluación	individualmente,
atención a la diversidad			aunque
			posteriormente se
			analizará y pondrá
			en común todo el
			profesorado que
			conforma el
			departamento.
Adecuación de las	Registro de	Al finalizar cada	Profesores que
actividades	observación	evaluación	conforman el
programadas			departamento
La metodología	Cuestionario	Al finalizar cada	Alumnado
empleada por el		evaluación	
profesor permite al			
alumno alcanzar los			
conocimientos			
El ambiente de la clase	Cuestionario	Al finalizar cada	Alumnado
y la dinámica de la		evaluación	
misma es adecuado			
para el aprendizaje			
Los recursos	Cuestionario	Al finalizar cada	Alumnado
empleados, así como		evaluación	
-			









las diferentes actividades realizadas son útiles para el			
aprendizaje			
La programación ha	Registro de	Al finalizar el curso	Profesores que
facilitado la flexibilidad	observación		conforman el
de las clases, para			departamento.
ajustarse a las			Posteriormente se
necesidades e			evaluará en CCP.
intereses de los			
alumnos lo más			
posible.			
Los criterios de	Registro de	Al finalizar el curso	Profesores que
evaluación y	observación		conforman el
calificación han sido			departamento
claros y conocidos de			Posteriormente se
los alumnos, y han			evaluará en CCP.
permitido hacer un			
seguimiento del			
progreso de los			
alumnos.			

Propuestas de mejora:

Tras el análisis al finalizar cada evaluación el departamento decidirá si se deben tomar medidas de adaptación o flexibilización de la programación con el objeto de lograr los objetivos iniciales planteados.

Al finalizar el curso se plasmará en la memoria, aquellos aspectos de la programación que se deban de mejorar, así como propuestas de mejora de cara a la planificación del curso siguiente.









ANEXO I. CONTENIDOS DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º DE ESO

A. Las destrezas científicas básicas

- A.1. Metodologías de la investigación científica: identificación y formulación de cuestiones, elaboración de hipótesis y comprobación experimental de las mismas en situaciones guiadas por el profesor.
- A.2. Trabajo experimental y proyectos de investigación sencillos y guiados: estrategias en la resolución de problemas y en el desarrollo de investigaciones mediante la indagación, la deducción, la búsqueda de evidencias y el razonamiento lógico-matemático, haciendo inferencias válidas de las observaciones y obteniendo conclusiones
- A.3. Diversos entornos y recursos de aprendizaje científico como el laboratorio o los entornos virtuales: materiales, sustancias, instrumentos y herramientas tecnológicas.
- A.4. Normas de uso de cada espacio, asegurando y protegiendo así la salud propia y comunitaria, la seguridad en las redes y el respeto hacia el medio ambiente.
- A.5. El lenguaje científico: unidades del Sistema Internacional y sus símbolos. Herramientas matemáticas básicas en diferentes escenarios científicos y de aprendizaje.
- A.6. Estrategias de interpretación y producción de información científica utilizando diferentes formatos y diferentes medios: desarrollo del criterio propio basado en lo que el pensamiento científico aporta a la mejora de la sociedad para hacerla más justa, equitativa e igualitaria.
- A.7. Valoración de la cultura científica y del papel de científicos y científicas en los principales hitos históricos y actuales de la física y la química en el avance y la mejora de la sociedad.

B. La materia

- B.1. Principales compuestos químicos: su formación y sus propiedades físicas y químicas en función del tipo de enlace químico, valoración de sus aplicaciones. Masa atómica y masa molecular.
- B.2. Nomenclatura: participación de un lenguaje científico común y universal formulando y nombrando sustancias simples, iones monoatómicos y compuestos binarios mediante las reglas de nomenclatura de la IUPAC.

C. La energía

- C.1. Diseño y comprobación experimental de hipótesis relacionadas con el uso doméstico e industrial de la energía eléctrica. Estimación del coste de la luz de aparatos eléctricos de uso doméstico. Análisis de medidas para reducir el gasto energético.
- C.2. Naturaleza eléctrica de la materia: electrización de los cuerpos, conductores y aislantes y circuitos eléctricos. Aplicación de la Ley de Ohm a la resolución de circuitos eléctricos sencillos. Obtención de la energía eléctrica: aspectos industriales y máquinas eléctricas. Concienciación sobre la necesidad del ahorro energético y la conservación sostenible del medio ambiente.

D. La interacción

- D.1. Predicción del movimiento rectilíneo uniforme y movimiento rectilíneo uniformemente acelerado a partir de los conceptos de la cinemática, formulando hipótesis comprobables sobre valores futuros de estas magnitudes, validándolas a través del cálculo numérico, la interpretación y elaboración de gráficas, el trabajo experimental o la utilización de simulaciones informáticas.
- D.2. Estudio del carácter vectorial de las fuerzas. Las fuerzas como agentes de cambio en el estado de movimiento o de reposo de un cuerpo.
- D.3. Aplicación de las leyes de Newton: observación de situaciones cotidianas o de laboratorio que permiten entender cómo se comportan los sistemas materiales ante la acción de las fuerzas y predecir los efectos de estas en situaciones cotidianas y de seguridad vial.











D.4. Fenómenos gravitatorios, diferenciación de los conceptos de masa y peso. Interpretación de la aceleración de la gravedad. Fenómenos eléctricos y magnéticos: experimentos sencillos que evidencian la relación con las fuerzas de la naturaleza.

E. El cambio

- E.1. Los sistemas materiales: análisis de los diferentes tipos de cambios tanto físicos como químicos que experimentan, relacionando las causas que los producen con las consecuencias que tienen.
- E.2. Interpretación macroscópica y microscópica de las reacciones químicas utilizando la teoría de las colisiones. Ajuste de reacciones químicas sencillas. Explicación de las relaciones de la química con el medio ambiente, la tecnología y la sociedad.
- E.3. Ley de conservación de la masa y de la ley de las proporciones definidas: aplicación de estas leyes como evidencias experimentales que permiten validar el modelo atómico-molecular de la materia.
- E.4. Factores que afectan a la velocidad de las reacciones químicas: predicción cualitativa de la evolución de las reacciones, entendiendo su importancia en la resolución de problemas actuales por parte de la ciencia.

ANEXO II: CONTENIDOS TRANSVERSALES DE ESO

- CT1. La comprensión lectora.
- CT2. La expresión oral y escrita.
- CT3. La comunicación audiovisual.
- CT4. La competencia digital.
- CT5. El emprendimiento social y empresarial.
- CT6. El fomento del espíritu crítico y científico.
- CT7. La educación emocional y en valores.
- CT8. La igualdad de género.
- CT9. La creatividad
- CT10. Las Tecnologías de la Información y la Comunicación, y su uso ético y responsable.
- CT11. Educación para la convivencia escolar proactiva, orientada al respeto de la diversidad como fuente de riqueza.
- CT12. Educación para la salud.
- CT13. La formación estética.
- CT14. La educación para la sostenibilidad y el consumo responsable.
- CT15. El respeto mutuo y la cooperación entre iguales.











PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO





976 19 23 14







PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE 4º DE ESO

a) Introducción: conceptualización y características de la materia

La conceptualización y características de la materia Física y Química se establecen en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre, por el que se establece la ordenación y el currículo de la educación secundaria obligatoria en la Comunidad de Castilla y León.

b) Diseño de la evaluación inicial

Criterios de	Instrumento de	Número de	Agente	Observaciones
evaluación	evaluación	sesiones	evaluador	
1.1	Prueba escrita	1	Heteroevaluación	Los criterios de
1.2	Prueba escrita	1	Heteroevaluación	evaluación que se
2.3	Registro	1	Coevaluación	toman son los de
	anecdótico			3º de ESO

c) Competencias específicas y vinculaciones con los descriptores operativos: mapa de relaciones competenciales

Las competencias específicas de Física y Química son las establecidas en el anexo III del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre. El mapa de relaciones competenciales de dicha materia se establece en el anexo IV del Decreto 39/2022, de 29 de septiembre.

d) Metodología didáctica

El conjunto de estrategias metodológicas tiene como finalidad fundamental el desarrollo de la Competencia matemática y competencia en ciencia, tecnología e ingeniería, eje vertebrador de la materia de Física y Química.

Junto con las estrategias específicas para alcanzar este objetivo, se incorporan estrategias destinadas al desarrollo de otras competencias clave: la Competencia en comunicación lingüística, la Competencia digital, la Competencia personal, social y de aprender a aprender, la Competencia ciudadana, la Competencia emprendedora y la Competencia en conciencia y expresión culturales. Este enfoque competencial implica la transversalidad, el dinamismo y el carácter integral de la materia de Física y Química.

La metodología incorporará las siguientes estrategias:

- Un aprendizaje significativo. Cada unidad se estructura de manera que se parte del nivel inicial de conocimientos de los estudiantes, y se va progresando desde aprendizajes simples hasta otros más complejos.
- Un aprendizaje activo y variado mediante la inclusión de actividades adaptadas a las distintas situaciones en el aula y a los distintos ritmos de aprendizaje, para realizarlas individualmente o en grupo.











- Trabajo por tareas en grupo (Técnicas de trabajo y experimentación y actividades para el desarrollo de competencias)
- La realización y exposición de trabajos teóricos y experimentales que permite desarrollar la comunicación lingüística.
- Atención a las necesidades individuales.
- Desarrollo del espíritu crítico a través de actividades, tanto individuales como en grupo, sobre fenómenos físicos y/o químicos en los que tiene que aplicar el método científico, así como la concienciación sobre el impacto que ha tenido la investigación científica en la industria y en el desarrollo social.
- Desarrollo del sentido de la iniciativa. El trabajo de laboratorio o defensa de proyectos de investigación experimentales, utilizando materiales de uso cotidiano.
- Mejora de su cultura científica mediante la búsqueda de información sobre personajes relevantes del mundo de la ciencia, o sobre acontecimientos históricos donde la Física y la Química ha tenido un papel determinante.
- Integración de las TIC en el proceso de enseñanza-aprendizaje: a través de las actividades digitalizadas y del conjunto de recursos digitales (enlaces web, vídeos de prácticas de laboratorio, animaciones, simulaciones, ...).

Tipos de agrupamientos y organización de tiempos y espacios:

El enfoque multidisciplinar del proceso educativo a través de metodologías activas requiere flexibilidad en espacios y tiempos y trabajo colaborativo desde múltiples ópticas. Dicha metodología debe permitir alternar las actividades individuales con otras de trabajo en grupos heterogéneos, bien sea en el aula o en el laboratorio, generando estructuras tanto de trabajo cooperativo como colaborativo.

La organización grupal será flexible, así como la distribución de espacios, favoreciendo la movilidad en las aulas o en el laboratorio y permitiendo un flujo de comunicación real entre alumnos y profesores.

e) Secuencia de unidades temporales de programación

	Título	Fechas y sesiones
	SA 1: La ciencia	7
PRIMER	SA 2: Estructura atómica	12
TRIMESTRE	SA 3: Formulación inorgánica	12
	SA 4: Reacciones químicas	14
	SA 5: Formulación orgánica	12
SEGUNDO	SA 6: Cinemática	10
TRIMESTRE	SA 7: Dinámica	10
	SA 8: Gravitación	12
TERCER	SA 9: Energía	15
TRIMESTRE	SA 10: Hidrostática	15









f) Proyectos significativos

Título	Temporalización por trimestres	Tipo de aprendi- zaje	Materia / Materias
¿Por qué las reacciones químicas son esenciales para la vida?	1º trimestre	Interdisciplinar	Biología y Geología

g) Materiales y recursos de desarrollo curricular

Libro de texto	Editorial	Edición/ Proyecto	ISBN
Libro de texto	Anaya	Operación Mundo	978-84-143-2614-5

	Materiales	Recursos
Impresos	Actividades y prácticas de laboratorio	
Digitales	Teams como canal de comunicación entre el profesor y alumno	Ordenadores, pizarra digital
Medios audiovi- suales y multime- dia	Vídeos de la materia	Ordenadores, pizarra digital
Manipulativos	Propio de laboratorio	Propio de laboratorio

h) Concreción de planes, programas y proyectos del Centro vinculados con el desarrollo del currículo de la materia

Planes, programas y proyectos	Implicaciones de carácter gene- ral desde la materia	Temporalización (indicar la SA donde se trabaja)
Plan de Lectura	Lectura y comprensión de textos re- lacionados con la materia.	Todas
Plan Digital	Búsqueda de información. Actividades digitalizadas y recursos digitales.	Todas
Plan de Convivencia	Aplicación de las normas del RRI y favoreciendo un clima de diálogo y respeto en clase.	Todas
Plan de Fomento de la Igualdad entre Hombres y Mujeres	Trabajo en grupos mixtos y peque- ños trabajos históricos que resalten el papel histórico de la mujer en la Ciencia.	Todas









Plan de Acción Tutorial	Trabajo con el alumnado, para completar el trabajo competencial del alumnado.	Todas
Plan de Atención a la Diversidad	Colaborar con el departamento de orientación, en el trabajo de los alumnos mayormente con el alumnado que presenta necesidades de atención especificas	Todas

i) Actividades complementarias y extraescolares

Actividades complementarias y extraescolares	Breve descripción de la actividad	Temporalización (indicar la SA donde se realiza)
	Farmacéutica ubicada en Ólvega	Transversal a toda la
	(Soria) en la que alumnado podrá ver el	asignatura e
Cyndea Pharma	laboratorio y las diferentes técnicas que	interdisciplinar junto con
	realizan. Se realizará de forma	el departamento de
	conjunta con Biología y Geología.	Biología y Geología.
Actividad por la	Actividad divulgativa de carácter	Transversal a toda la
semana de la ciencia:	científico en el marco de la Semana de	asignatura e
participación en el	la Ciencia en Castilla y León. La misma	interdisciplinar junto con
Taller de ciencia	tendrá lugar en el Salón de actos del	el departamento de
recreativa impartido en	campus Duques de Soria. Se realizará	Biología y Geología.
el campus de Soria	de forma conjunta con Biología y	
(UVA)	Geología.	

j) Atención a las diferencias individuales del alumnado

1) Generalidades sobre la atención a las diferencias individuales.

Formas de representación	Formas de acción y	Formas de implicación
	expresión	









- Emplear varios soportes de información. Emplear durante el desarrollo de las sesiones, así como en los recursos de apoyo que se ofrecen al alumnado, recursos variados (esquemas, presentaciones empleadas en clase, videos explicativos. aplicaciones web...) que favorezcan los distintos modos de aprendizaje del alumnado.
- Utilización de modelos y demostraciones. En la medida de lo posible, se emplearán demostraciones bien sean vivenciales, a través de entornos de aprendizaje virtuales o a través de videos, de forma que el alumno conecte los conceptos más abstractos con realidades.
- Organizadores gráficos de información. En el desarrollo de los contenidos se estructurará la información, a través de colores, imágenes o diagramas, de forma que el alumno relacione y sea capaz de diferenciar y conectar aprendizajes.
- Rutinas de pensamiento. Las clases tendrán una estructura similar, de forma que siempre se comience recordando conceptos vistos en sesiones previas, para continuar con la introducción de nuevos conceptos y finalizar con una actividad que le permita aplicar y afianzar los nuevos conocimientos adquiridos.

- Actividades manipulativas. Se propondrán diversas actividades en las que el alumno deba de aplicar los conocimientos a actividades vivenciales.
- Emplear canales de comunicación bidireccionales. Se emplearán las plataformas de comunicación con el alumnado como una forma bidireccional, en las que no sea sólo el profesor el que proporciona la información, sino que se invite a al alumno a comunicar conocimientos, noticias, experimentos, etc.; relacionados con la asignatura.
- Resolver problemas empleando estrategias variadas. En las explicaciones se aportarán diversas vías para llegar al mismo resultado, fomentando así las diferentes formas de razonamiento y aprendizaje del alumnado.
- Facilitar modelos de ejercicios resueltos paso a paso. En aquellos problemas más complejos se facilitará al alumnado instrucciones paso a paso para resolver un problema, de forma que el alumno pueda tener un soporte de apoyo a modo de lista de comprobación para la resolución de ejercicios.
- Proporcionar recursos para autoevaluarse, valorar el progreso de su propio aprendizaje e incentivar un plan de trabajo. Se proporcionarán

- Fomento de la participación del alumnado, se fomentará que el alumnado sea participe partiendo de sus inquietudes, resolviendo sus dudas y fomentando sus intervenciones.
- Diseño de actividades con repercusión en su ámbito cercano. Se propondrán actividades que serán compartidas con el resto de la comunidad educativa y/o social más cercano.
- Comunidades de aprendizaje, se propondrán actividades transversales junto con otros departamentos que implique la conexión de aprendizajes adquiridos en otras asignaturas.
- Ofrecer la participación en actividades externas.
 Se fomentará la participación del alumnado en ferias, olimpiadas y otras actividades que favorezcan la motivación e inquietudes del alumnado.









• Apoyos visuales que permitan estrategias de procesamiento de información. Tanto en los materiales de clase, como en las explicaciones de clase en la pizarra se intentará aportar al alumno apoyos visuales, así como estrategias resolutivas paso a paso que le ayuden a resolver los problemas o cuestiones.

ayudas para la distribución de roles, tareas y diseño de un plan de trabajo dentro de las actividades grupales. Tras cada actividad en grupo o trabajo de investigación se facilitará al alumnado distintas escalas que les permitan autoevaluarse, evaluar el trabajo en equipo, valorar su propio aprendizaje e identificar los puntos a mejorar.

- Aprendizaje en espiral. Se partirán de los conocimientos del alumnado para ir profundizando poco a poco en los mismos, mediante actividades que unan conocimientos adquiridos con nuevos conocimientos.
- des que unan conocimientos adquiridos con nuevos conocimientos.

 Introducir temas y/o conectar con experiencias cercanas al alum-

nado. Se conectarán los contenidos con realidades próximas y motivantes para el alumnado.

2) Atención a las diferencias individuales especificada:

Formas de representación	Medidas/Planes/Adapta Curricular Significativ	
АуВ	Adaptación Currio	cular Se trabajará aportando
	Significativa	material específico de
		acuerdo con el nivel de su
		adaptación.
АуВ	Plan de Recuperación	Se aportará un cuaderno de
		actividades que se entregará
		en dos partes y habrá una
		prueba escrita en mayo.
		Durante todo el curso habrá









		un seguimiento y apoyo en caso de que el alumno lo solicite. El cuaderno tendrá un valor de un 40% y el
		examen de un 60%.
Todo el alumnado	Medidas de Refuerzo Educativo	Se aportarán cuando se crea necesario material de apoyo y refuerzo como actividades, fichas, esquemas, etc
Todo el alumnado	Medidas de enriquecimiento curricular	Para aquellos alumnos que alcancen los objetivos mínimos, se les propondrán actividades prácticas o de indagación que ahonden en los conceptos estudiados en clase.









k) Evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y vinculación de sus elementos

Criterios de evaluación	Peso CE	Conte- nidos de ma- teria	Contenidos transversa- les	Indicadores de logro	Peso IL	Instrumento de evaluación	Agente evalua- dor	SA
1.1 Comprender y explicar con rigor los fenómenos fisicoquímicos cotidianos a partir de los principios, teorías y leyes científicas adecuadas, expresándolos de manera argumentada, utilizando diversidad de soportes (textos, tablas, representaciones	6,67 %	A2, A6 B3, B4, B5 C1, C2, C3 D1, D2,	CT1, CT2, CT3, CT4, CT5, CT6, CT8, CT9, CT10, CT13, CT14	1.1.1 Enuncia el principio, teoría o ley científica.1.1.2 Índica y describe distintos fenómenos cotidianos.	3,34 %	Prueba escrita Prueba escrita	Heteroevaluación Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7,
esquemáticas, gráficas y aplicaciones informáticas) y medios de comunicación. (CCL1, STEM 2, CD1)	0.00.0/	D3, D4, D5, D5 E1,E2,E 3	OT4 OT0	4.2.4. Decuelys, corrects	2 22 9/	Duvoko operito	Llatora ovalva sića	SA8, SA9, SA10
1.2 Resolver los problemas fisicoquímicos planteados mediante las leyes y teorías científicas adecuadas, razonando los procedimientos utilizados para encontrar las solucio-	6,66 %	A1, A3 B1, B2, B4, C1, C2,	CT1, CT2, CT4, CT5, CT6, CT7, CT8, CT10,	1.2.1 Resuelve correctamente los problemas planteados, razonando el proceso seguido.	2,22 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4,
nes y expresando los resultados con corrección y precisión. (CCL1, STEM1, STEM2, STEM 4)		C3 D1, D2, D3, D4,	CT15	1.2.2 Justifica e interpreta el resultado obtenido.	2,22%	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA6, SA7, SA8,
		D5, D5 E1		1.2.3 Expresa el número en las unidades correspondientes.		Prueba escrita	Heteroevaluación	SA9, SA10
1.3 Reconocer y describir situaciones problemáticas reales de índole científica y emprender iniciativas colaborativas en las que la ciencia, y en particular la física y la química,	6,67 %	A7 B3 C3 D1	CT1, CT2, CT4, CT5, CT6, CT7, CT9, CT10,	1.3.1 Reconoce en el entorno situaciones problemáticas relacionadas con la Física y la Química.	3,34 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4,
pueden contribuir a su solución, analizando críticamente su impacto en la sociedad y el medio ambiente. (CCL1, STEM 2, CPSAA4)		E2	CT11, CT12, CT15	1.3.2 Emprende iniciativas para solucionar problemas	3,34 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA6, SA7, SA8,







				relacionados con la Física y la Química.				SA9, SA10
2.1 Emplear las metodologías propias de la ciencia en la identificación y descripción de fenómenos científicos a partir de situaciones tanto observadas en el mundo natural o generadas en un laboratorio como planteadas a través de enunciados con información textual, gráfica o numérica. (CCL1, CCL3, STEM1, STEM2, STEM4, CD1, CPSAA4, CCEC3)	6,67 %	A2, A3, A4, A6 B2 C1, C2 D1, D2, D3, D4, D5, D5 E1, E3	CT1, CT2, CT5, CT7, CT8, CT10, CT11, CT15	2.1.1 Identifica fenómenos a partir de cuestiones a las que se pueda dar respuesta a través de la indagación, deducción, trabajo experimental, simulaciones informáticas y el razonamiento lógico-matemático.	3,34 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7,
				2.1.2 Describe fenómenos a partir de cuestiones a las que se pueda dar respuesta a través de la indagación, deducción, trabajo experimental, simulaciones informáticas y el razonamiento lógico-matemático.	3,34 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA8, SA9, SA10
2.2 Predecir, para las cuestiones planteadas, respuestas que se puedan comprobar con las herramientas y conocimientos adquiridos, tanto de forma experimental como deductiva,	6,67 %	A2, A3, A4, A6 B5 C1, C2	CT1, CT2, , CT5, CT6, CT7, CT8, CT11, CT12,	2.2.1 Selecciona la mejor manera de comprobar las hipótesis formuladas.	3,34 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6,
aplicando el razonamiento lógico-matemático en su proceso de validación. (CCL1, CCL3, STEM1, STEM2, CD1, CPSAA4)		D1, D2, D3, D4, D5, D5 E1, E3	CT15	2.2.2 Busca evidencias que busquen respuestas ajustadas a la hipótesis inicial.	3,34 %	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA7, SA8, SA9, SA10
2.3 Aplicar las leyes y teorías científicas más importantes para validar hipótesis de manera informada y coherente con el conocimiento científico existente, diseñando de forma pautada, los procedimientos experimentales o de-	6,67 %	A2, A3, A6 C1, C2 D1, D2, D3, D4,	CT1, CT2, CT6, CT7,CT8, CT11, CT15	2.3.1 Aplica las leyes y teorías científicas conocidas al formular cuestiones e hipótesis. 2.3.2 Diseña los procedi-	3,34 %	Prueba escrita Prueba escrita	Heteroevaluación Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6,
tada, 105 procedimientos experimentales 0 de-		D5, D4, D5, D5, D6		mientos experimentales o	J,J4 /0	i iueba escilla	Tieleloevaluacion	SA7, SA8, SA9,









ductivos necesarios para resolverlas y anal zando los resultados críticamente. (STEM STEM 2, CPSAA4, CE1)		E1, E3		deductivos necesarios para comprobar hipótesis.				SA10
3.1 Emplear fuentes variadas (textos, gráfica y tablas), fiables y seguras para selecciona interpretar, organizar y comunicar informació relativa a un proceso fisicoquímico concreto relacionando entre sí lo que cada una de ella contiene, extrayendo en cada caso lo más re levante para la resolución de un problema desechando todo lo que sea irrelevante (STEM4, CD3, CPSAA4, CCEC2, CCEC4)	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	A2, A3, A6 B1, B2,B3, B4 C1, C2, C3 D1, D2, D3, D4, D5, D6	CT1, CT2, CT5, CT6, CT7, CT11, CT12, CT14	3.1.1 Interpreta datos relativos a un proceso fisico- químico concreto en dis- tintos formatos, relacio- nando entre sí cada uno de ellos y extrayendo la in- formación relevante para la resolución de un pro- blema 3.1.2 Comunica la infor-		Prueba escrita Prueba escrita	Heteroevaluación Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7, SA8, SA9,
		E1, E2, E3		mación de un proceso fisicoquímico en distintos formatos.	3,34 /6	Frueba escilla	rieteroevaluacion	SA10
3.2 Utilizar adecuadamente las reglas básica de la física y la química, incluyendo el uso co rrecto de varios sistemas de unidades, las he	-	A3, A6 B1, B2,	CT1, CT2, CT4, CT5, CT6, , CT9,	3.2.1 Identifica las magnitudes fundamentales del Sistema Internacional.	2,22%	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA1, SA2,
rramientas matemáticas necesarias y las reglas de nomenclatura avanzadas, cons guiendo una comunicación efectiva con tod	- a	B3, B4, B5, B6, B7	CT10, CT12, CT13, CT14	3.2.2 Conoce y utiliza adecuadamente las unidades de medidas.	2,22%	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA2, SA3 SA4, SA5
la comunidad científica. (STEM4, CD3, CC ² CCEC2)		C1, C2, C3 D1, D2, D3, D4, D5, D6 E1, E2, E3		3.2.3 Utiliza adecuadamente los factores de conversión.	2,22%	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA6, SA7, SA8, SA9, SA10
3.3 Aplicar con rigor las normas de uso de lo espacios específicos de la ciencia, como el la		A4, A5	CT1, CT2, CT3, CT4,	3.3.1 Identifica el material de laboratorio.	1,67%	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA1, SA2,
boratorio de física y química, asegurando l salud propia y colectiva, la conservación sos tenible del medio ambiente y el cuidado de la instalaciones. (STEM5, CPSAA2,	a -		CT5, CT9, CT10	3.3.2 Selecciona el instrumento de medida necesario, según la precisión que requiera el experimento.	1,67%	Prueba escrita	Heteroevaluación	SA4, SA6, SA7, SA8,







CC1)				3.3.3 Conoce y respeta las normas de seguridad. 3.3.4 Realiza correctamente un informe científico.	1,67%	Prueba escrita Prueba escrita	Heteroevaluación Heteroevaluación	SA9, SA10
4.1 Utilizar de forma eficiente recursos variados, tradicionales y digitales como el laboratorio o simulaciones informáticas, mejorando el aprendizaje autónomo y la interacción con otros miembros de la comunidad educativa, de forma rigurosa y respetuosa y analizando críticamente las aportaciones de cada participante. (CCL3, STEM4, CD1, CD2, CD3, CPSAA3, CPSAA4)	7,5 %	A3, A4	CT1, CT2, CT3, CT4, CT5, CT8, CT9, CT10, CT15, CT16, CT17	 4.1.1 Utiliza de forma crítica, eficiente y segura plataformas digitales. 4.1.2 Muestra interés hacia la materia, realizando las actividades propuestas y siendo capaz de trabajar de forma autónoma. 	3,75%	Trabajo de investigación Trabajo de investigación	Coevaluación Coevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7, SA8, SA9, SA10
4.2 Trabajar de forma versátil con medios variados, tradicionales y digitales, en la consulta de información y la creación de contenidos, seleccionando y empleando con criterio las fuentes y herramientas más fiables, desechando las menos adecuadas y mejorando el aprendizaje propio y colectivo. (CCL2, CCL3, STEM4, CD1, CD2, CD3, CPSAA3, CPSAA4, CE3, CCEC4)	7,5 %	A3, A4, A6	CT1,CT2, CT10, CT15	 4.2.1 Emplea fuentes de información fiables en distintos medios. 4.2.2 Crea contenidos que busquen comunicar de forma efectiva el aprendizaje adquirido. 	3,75%	Trabajo de investigación Trabajo de investigación	Coevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7, SA8, SA9, SA10
5.1 Establecer interacciones constructivas y coeducativas, emprendiendo actividades de cooperación e iniciando el uso de las estrategias propias del trabajo colaborativo, como forma de construir un medio de trabajo eficiente en la ciencia. (CCL5, CP3, STEM5, CD3, CPSAA3, CC3, CE2)	7,5 %	A3, A4	CT1, CT2, CT10	 5.1.1 Establece interacciones constructivas y coeducativas en el trabajo en equipo. 5.1.2 Aprende acerca del trabajo realizado en equipo sin quedarse en exclusiva con su parte. 	3,75%	Trabajo de investigación Trabajo de investigación	Coevaluación Coevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7, SA8, SA9, SA10
	7,5 %	A3, A4, A5, A7	CT1, CT2, CT3, CT15	5.2.1 Emprende proyectos científicos que involucren	3,75%	Trabajo de investigación	Coevaluación	SA1, SA2,











5.2 Emprender, de forma autónoma y de acuerdo con la metodología adecuada, pro- yectos científicos que involucren al alumnado en la mejora de la sociedad y que creen valor para el individuo y para la comunidad. (STEM3, STEM5, CE2)				al alumnado en la mejora del entorno que nos rodea. 5.2.2 Utiliza eficazmente elementos de la comunicación no verbal, como gestos, expresiones faciales y postura, para reforzar su mensaje y mejorar la comprensión de la audiencia.	3,75%	Trabajo de investigación	Coevaluación	SA4, SA6, SA7, SA8, SA9, SA10
6.1 Reconocer y valorar, a través del análisis histórico de los avances científicos logrados por mujeres y hombres, así como de situaciones y contextos actuales (líneas de investigación, instituciones científicas, etc.), que la ciencia es un proceso en permanente construcción y que esta tiene repercusiones e implicaciones importantes sobre la sociedad actual. (STEM2, CD4, CPSAA1, CPSAA4, CC3, CCEC1)	5 %	A7	CT1, CT2, CT3, CT4	6.1.1 Reconoce y valora, a través de los avances científicos logrados por hombres y mujeres, que la ciencia es un proceso en permanente construcción. 6.1.2 Reconoce las repercusiones mutuas de la ciencia con la tecnología, la sociedad y el medio ambiente.	2,5%	Registro anec- dótico anec- dótico anec-	Heteroevaluación Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7, SA8, SA9, SA10
6.2 Detectar 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 la ciudadanía. (STEM5, CD4, CC4)		A7 B5 C3 D1, D2, D3 E1, E2, E3	CT1, CT2, CT3, CT4, CT5, CT9, CT10, CT13	6.2.1 Comprende el impacto de la investigación científica en la industria y el desarrollo social. 6.2.2 Detecta en el entorno las necesidades tecnológicas, económicas y sociales que demanda la sociedad y las relaciona con la capacidad de la ciencia para dar una solución a estas.	2,5%	Registro anec- dótico anec- dótico	Heteroevaluación Heteroevaluación	SA1, SA2, SA4, SA6, SA7, SA8, SA9, SA10









Procedimiento para la evaluación de la programación didáctica

Indicadores de logro	Instrumentos de evaluación	Momentos en los que se realizará la evaluación	Personas que llevarán a cabo la evaluación
La selección y temporalización de contenidos y actividades ha sido ajustada	Escala de valoración	Al finalizar cada evaluación	Alumnado
Los criterios de evaluación y calificación han sido claros y conocidos por el alumnado y han permitido hacer un seguimiento del progreso del alumnado.	Escala de valoración	Al finalizar cada unidad didáctica	Alumnado
La programación se ha realizado en coordinación con el resto del profesorado.	Escala de valoración	Al finalizar cada unidad didáctica	Profesor
Se anima a la participación en clase.	Escala de valoración	Al finalizar el trimestre.	Alumnado
Las explicaciones son claras y ordenadas, y en caso de haber dudas se responde adecuadamente.	Escala de valoración	Al finalizar cada unidad didáctica	Alumnado
Se mantiene un clima de respeto y doy facilidades a la comunicación conmigo.	Escala de valoración	Al finalizar el trimestre.	Alumnado









ANEXO I. CONTENIDOS DE LA MATERIA

A. Las destrezas científicas básicas.

- A.1 El lenguaje científico: manejo adecuado de distintos sistemas de unidades y sus símbolos, cobrando especial importancia el Sistema Internacional de unidades. Magnitudes fundamentales y derivadas. Magnitudes escalares y vectoriales. Herramientas matemáticas adecuadas en diferentes entornos científicos y de aprendizaje.
- A.2 Identificación de las diferentes etapas del método científico a partir de un texto donde se refleje la investigación científica.
- A.3 Trabajo experimental y proyectos de investigación: estrategias en la resolución de problemas y el tratamiento del error: incertidumbre absoluta y relativa y la expresión del resultado (medida y error) con el número correcto de cifras significativas, mediante la indagación, la deducción, la búsqueda de evidencias y el razonamiento lógicomatemático, haciendo inferencias válidas de las observaciones y obteniendo conclusiones que vayan más allá de las condiciones experimentales para aplicarlas a nuevos escenarios.
- A.4 Diversos entornos y recursos de aprendizaje científico como el laboratorio o los entornos virtuales: materiales, sustancias, instrumentos y herramientas tecnológicas.
- A.5 Normas de uso de cada espacio, asegurando y protegiendo así la salud propia y comunitaria, la seguridad en las redes y el respeto hacia el medio ambiente.
- A.6 Estrategias de interpretación y producción de información científica en diferentes formatos y a partir de diferentes medios: desarrollo de un criterio propio basado en lo que el pensamiento científico aporta a la mejora de la sociedad para hacerla más justa, equitativa e igualitaria.
- A.7 Valoración de la cultura científica y del papel de científicos y científicas en los principales hitos históricos y actuales de la física y la química para el avance y la mejora de la sociedad.

B. La materia

- B.1 Cuantificación de la cantidad de materia: cálculo del número de moles de sistemas materiales de diferente naturaleza, manejando con soltura las diferentes formas de medida y expresión de esta en el entorno científico.
- B.2 Sistemas materiales: resolución de problemas y situaciones de aprendizaje diversas sobre las disoluciones (concentración en g/L, mol/L, porcentaje en masa y volumen) y los gases, entre otros sistemas materiales significativos.
- B.3 Modelos atómicos: desarrollo histórico de los principales modelos atómicos clásicos y cuánticos y descripción de las partículas subatómicas, estableciendo su relación con los avances de la física y de la química.











- B.4 Estructura electrónica de los átomos: configuración electrónica de un átomo y su relación con la posición de este en la tabla periódica y con sus propiedades fisicoquímicas (radio atómico y carácter metálico y no metálico).
- B.5 Compuestos químicos: su formación (enlace iónico, covalente y metálico), propiedades físicas y químicas y valoración de su utilidad e importancia en otros campos como la ingeniería, el diseño de materiales o el deporte.
- B.6 Nomenclatura inorgánica: denominación de sustancias simples, iones y compuestos químicos binarios y ternarios mediante las normas de la IUPAC.
- B.7 Introducción a la nomenclatura orgánica: denominación de compuestos orgánicos mono funcionales (alcoholes, éteres, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos y ésteres) a partir de las normas de la IUPAC como base para entender la gran variedad de compuestos del entorno basados en el carbono.

C. La energía

- C.1 La energía: formulación y comprobación de hipótesis sobre las distintas formas y aplicaciones de la energía, a partir de sus propiedades y del principio de conservación, como base para la experimentación y la resolución de problemas relacionados con la energía mecánica en situaciones cotidianas.
- C.2 Transferencias de energía: el trabajo y el calor como formas de transferencia de energía entre sistemas relacionados con fuerzas: conceptos de trabajo y potencia, o la diferencia de temperatura: concepto de calor y equilibrio térmico entre dos sistemas. La luz y el sonido como ondas que transfieren energía.
- C.3 La energía en nuestro mundo: estimación de la energía consumida en la vida cotidiana mediante la búsqueda de información contrastada, la experimentación y el razonamiento científico, comprendiendo la importancia de la energía en la sociedad, su producción (rendimiento del proceso) y su uso responsable.

D. La interacción.

- D.1 Predicción y comprobación, utilizando la experimentación y el razonamiento lógicomatemático, de las principales magnitudes de la cinemática, ecuaciones y gráficas que describen el movimiento de un cuerpo (rectilíneo uniforme, movimiento rectilíneo uniformemente acelerado y movimiento circular uniforme), relacionándolo con situaciones cotidianas y la mejora de la calidad de vida.
- D.2 Leyes de Newton. La fuerza como agente de cambios en los cuerpos: principio fundamental de la Física que se aplica a otros campos como el diseño, el deporte y la ingeniería.
- D.3 Carácter vectorial de las fuerzas: uso del álgebra vectorial básica para la realización gráfica y numérica de operaciones con fuerzas y su aplicación a la resolución de problemas relacionados con sistemas sometidos a conjuntos de fuerzas, valorando su importancia en situaciones cotidianas.











- D.4 Principales fuerzas del entorno cotidiano: reconocimiento del peso, la normal, el rozamiento, la tensión o el empuje, y su uso en la explicación de fenómenos físicos en distintos escenarios.
- D.5 Ley de gravitación universal: atracción entre los cuerpos que componen el universo. Concepto de peso.
- D.6 Fuerzas y presión en los fluidos: efectos de las fuerzas y la presión sobre los líquidos y los gases, estudiando los principios fundamentales que las describen. Interpretación de fenómenos meteorológicos y mapas del tiempo.

E. El cambio

- E.1 Ecuaciones químicas: ajuste de las reacciones químicas, y realización de predicciones cualitativas y cuantitativas basadas en la estequiometría, relacionándolas con procesos fisicoquímicos de la industria, el medioambiente y la sociedad.
- E.2 Descripción cualitativa de reacciones químicas de interés: reacciones de combustión, neutralización y procesos electroquímicos sencillos, valorando las implicaciones que tienen en la tecnología, la sociedad o el medio ambiente.
- E.3 Factores que influyen en la velocidad de las reacciones químicas: comprensión de cómo ocurre la reordenación de los átomos aplicando modelos como la teoría de colisiones y realización de predicciones en los procesos químicos cotidianos más importantes.









Anexo II. CONTENIDOS TRANSVERSALES DE ESO

- La comprensión lectora. CT 1.
- CT 2. La expresión oral y escrita.
- CT 3. La comunicación audiovisual.
- CT 4. La competencia digital.
- CT 5. El emprendimiento social y empresarial.
- CT 6. El fomento del espíritu crítico y científico.
- CT 7. La educación emocional y en valores.
- CT 8. La igualdad de género.
- CT 9. La creatividad
- CT 10. Las Tecnologías de la Información y la Comunicación, y su uso ético y responsable.
- CT 11. Educación para la convivencia escolar proactiva, orientada al respeto de la diversidad como fuente de riqueza.
- CT 12. Educación para la salud.
- CT 13. La formación estética.
- CT 14. La educación para la sostenibilidad y el consumo responsable.
- CT 15. El respeto mutuo y la cooperación entre iguales.



