

Física y Química · 2.º ESO · Comunidad Valenciana

Cuadernillo de trabajo del profesorado: currículo oficial, secuenciación trimestral, situaciones de aprendizaje, rúbricas competenciales, DUA y comparativa autonómica frente al BOE.

Normativa Decreto 107/2022, de 5 de agosto

Generado 19/05/2026 17:41

11 Competencias	56 Criterios	20 Saberes
---------------------------	------------------------	----------------------

Curso de consolidación: el alumnado ya conoce el sistema LOMLOE pero aún se está afianzando en el razonamiento abstracto. Aparece la primera evaluación con bloque de pendientes para quien arrastra dificultades de 1.º.

Índice

1. Resumen normativo
 2. Competencias específicas (explicadas)
 3. Criterios de evaluación (con evidencia)
 4. Saberes básicos (con actividad de aula)
 5. Rúbricas IA por competencia (niveles 1-4)
- Sugerencias DUA por CE
 - Cómo programar paso a paso

1. Resumen normativo

Materia	Física y Química
Curso	2.º ESO
Comunidad Autónoma	Comunidad Valenciana
Decreto autonómico	Decreto 107/2022, de 5 de agosto
Particularidad	En la Comunidad Valenciana existe Valencià: Llengua i Literatura como materia obligatoria con currículo propio.

2. Competencias específicas

Física y Química

CE.1 · Resolver problemas científicos abordables en el ámbito escolar a partir de trabajos de investigación de carácter experim...

TEXTO OFICIAL

Resolver problemas científicos abordables en el ámbito escolar a partir de trabajos de investigación de carácter experimental.

RESUMEN CLARO

Entender los fenómenos naturales del día a día usando la ciencia para proponer soluciones que mejoren nuestra vida y entorno.

QUÉ HACE EL ALUMNADO

El alumnado observa sucesos cotidianos, los justifica con leyes científicas y resuelve retos prácticos aplicando esos conocimientos para ayudar a su comunidad.

NO ES

No es memorizar enunciados de leyes ni realizar problemas numéricos abstractos sin contexto. No es repetir definiciones teóricas sin aplicarlas a la realidad.

EJEMPLO DE ACTIVIDAD

Analizar el funcionamiento térmico de un envase y proponer mejoras en el aislamiento de una vivienda para ahorrar energía.

explicar

CE.2 · Analizar y resolver situaciones problemáticas del ámbito de la Física y la Química utilizando la lógica científica y alt...

TEXTO OFICIAL

Analizar y resolver situaciones problemáticas del ámbito de la Física y la Química utilizando la lógica científica y alternando las estrategias del trabajo individual con el trabajo en equipo.

RESUMEN CLARO

El alumnado investiga fenómenos naturales planteando preguntas, proponiendo explicaciones lógicas y comprobándolas mediante experimentos prácticos y búsqueda de pruebas.

QUÉ HACE EL ALUMNADO

El alumnado observa su entorno, se pregunta el porqué de las cosas, propone posibles soluciones y realiza experimentos sencillos para verificar si sus ideas son correctas.

NO ES

No es memorizar los pasos del método científico. No es seguir una receta de laboratorio sin cuestionar. No es aceptar verdades sin pruebas ni razonamiento previo.

EJEMPLO DE ACTIVIDAD

El alumnado diseña y realiza un experimento para comprobar si el azúcar se disuelve más rápido en agua caliente o fría, anotando sus resultados.

diseñar

CE.3 · Utilizar el conocimiento científico como instrumento del pensamiento crítico, interpretando y comunicando mensajes cient...

TEXTO OFICIAL

Utilizar el conocimiento científico como instrumento del pensamiento crítico, interpretando y comunicando mensajes científicos, desarrollando argumentaciones y accediendo a fuentes fiables, para distinguir la información contrastada de los bulos y opiniones.

RESUMEN CLARO

Dominar el lenguaje científico (nombres, unidades y matemáticas) y las normas de seguridad para comunicarse con rigor en cualquier contexto investigador.

QUÉ HACE EL ALUMNADO

El alumnado nombra compuestos, realiza cambios de unidades, utiliza gráficas y sigue protocolos de seguridad en el laboratorio para transmitir información científica precisa y fiable.

NO ES

No es memorizar la tabla periódica ni hacer factores de conversión aislados. No es aprender normas de seguridad sin aplicarlas en una experimentación real.

EJEMPLO DE ACTIVIDAD

El alumnado redacta un informe de laboratorio sobre densidades usando unidades del Sistema Internacional, gráficas y nomenclatura IUPAC correcta.

aplicar

CE.4 · Justificar la validez del modelo científico como producto dinámico que se va revisando y reconstruyendo bajo la influenc...

TEXTO OFICIAL

Justificar la validez del modelo científico como producto dinámico que se va revisando y reconstruyendo bajo la influencia del contexto social e histórico, atendiendo la importancia de la ciencia en el avance de las sociedades, así como a los riesgos de un uso inadecuado o interesado de los conocimientos y a sus limitaciones.

RESUMEN CLARO

El alumnado maneja herramientas digitales con sentido común para investigar, crear contenidos científicos y colaborar con sus compañeros de forma segura.

QUÉ HACE EL ALUMNADO

El alumnado busca información fiable, diseña presentaciones o vídeos sobre ciencia y utiliza entornos virtuales para compartir tareas y trabajar en equipo de manera responsable.

NO ES

No es simplemente navegar por internet o copiar y pegar de Wikipedia. No es usar el móvil sin objetivo didáctico ni descuidar la privacidad digital.

EJEMPLO DE ACTIVIDAD

El alumnado diseña una infografía digital sobre la tabla periódica usando herramientas colaborativas y la comparte en el aula virtual del centro.

crear

CE.5 · Analizar algunos fenómenos naturales y predecir su comportamiento utilizando modelos de Física y Química para poder iden...

TEXTO OFICIAL

Analizar algunos fenómenos naturales y predecir su comportamiento utilizando modelos de Física y Química para poder identificarlos, caracterizarlos y explicar otros fenómenos nuevos.

RESUMEN CLARO

Trabajar en equipo para entender cómo los descubrimientos científicos ayudan a mejorar nuestra salud, el planeta y la sociedad de forma responsable.

QUÉ HACE EL ALUMNADO

El alumnado investiga en grupo y debate sobre el impacto real de la ciencia en la vida cotidiana, analizando sus beneficios y posibles riesgos éticos o ambientales.

NO ES

No es solo repartirse las partes de un trabajo escrito. No es memorizar nombres de inventores. No es hacer experimentos aislados sin reflexionar sobre su utilidad social.

EJEMPLO DE ACTIVIDAD

En grupos, investigan el ciclo de vida de un smartphone y proponen soluciones colectivas para reducir su impacto ambiental y fomentar el reciclaje.

valorar

CE.6 · Utilizar adecuadamente el lenguaje científico propio de la Física y la Química en la interpretación y transmisión de inf...

TEXTO OFICIAL

Utilizar adecuadamente el lenguaje científico propio de la Física y la Química en la interpretación y transmisión de información.

RESUMEN CLARO

Entender que la ciencia evoluciona gracias al trabajo de muchas personas y que sus descubrimientos afectan directamente a nuestra vida y entorno.

QUÉ HACE EL ALUMNADO

El alumnado investiga cómo los descubrimientos científicos cambian con el tiempo y analiza cómo la tecnología y la sociedad influyen en el progreso científico actual.

NO ES

No es memorizar una lista de científicos y sus fechas. No es ver la ciencia como algo acabado e inmutable que solo hacen genios aislados.

EJEMPLO DE ACTIVIDAD

El alumnado analiza en grupos cómo ha evolucionado el modelo atómico o el uso de los plásticos, debatiendo sus beneficios y riesgos sociales.

valorar

CE.7 · Interpretar correctamente la información presentada en diferentes formatos de representación gráfica y simbólica utiliza...

TEXTO OFICIAL

Interpretar correctamente la información presentada en diferentes formatos de representación gráfica y simbólica utilizados habitualmente en la Física y la Química.

CE.8 · Distinguir las diferentes manifestaciones de la energía e identificar sus formas de transmisión, su conservación y dispip...

TEXTO OFICIAL

Distinguir las diferentes manifestaciones de la energía e identificar sus formas de transmisión, su conservación y disipación en contextos cercanos.

CE.9 · Identificar y caracterizar las sustancias a partir de sus propiedades físicas para relacionar los materiales de nuestro ...

TEXTO OFICIAL

Identificar y caracterizar las sustancias a partir de sus propiedades físicas para relacionar los materiales de nuestro entorno con el uso que se hace de ellos.

CE.10 · Caracterizar los cambios químicos como transformación de unas sustancias en otras diferentes, reconociendo la importanci...

TEXTO OFICIAL

Caracterizar los cambios químicos como transformación de unas sustancias en otras diferentes, reconociendo la importancia de las transformaciones químicas en actividades y procesos cotidianos.

CE.11 · Identificar las interacciones como causa de las transformaciones que tienen lugar en nuestro entorno físico para poder i...

TEXTO OFICIAL

Identificar las interacciones como causa de las transformaciones que tienen lugar en nuestro entorno físico para poder intervenir en el mismo, modificando las condiciones que nos permitan una mejora en nuestras condiciones de vida.

3. Criterios de evaluación

Física y Química

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
1.1	CE.1	<p>Investigar si una sustancia es simple o compuesta a partir de las reacciones de descomposición o síntesis a que da lugar</p> <p>Explicar fenómenos del entorno mediante leyes científicas, comunicando los resultados de forma argumentada a través de diferentes formatos y soportes digitales o analógicos.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza una exposición o informe técnico donde justifica científicamente un fenómeno cotidiano, como los cambios de estado o la dilatación térmica.</p> <p><i>Contexto:</i> Análisis grupal de situaciones reales como la cocina, el clima o el transporte para identificar los principios físicos o químicos subyacentes.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar la memorización de enunciados de leyes en lugar de la capacidad de aplicarlas para justificar un fenómeno observado.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Explicar</p>
1.2	CE.1	<p>Investigar experimentalmente el comportamiento de sustancias orgánicas</p> <p>Resolver problemas científicos aplicando leyes y teorías, justificando los pasos seguidos y expresando los resultados con las unidades de medida correctas.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado entrega una colección de problemas o una prueba escrita donde se detallan los pasos lógicos, las fórmulas empleadas y el resultado final con unidades.</p> <p><i>Contexto:</i> Sesiones de práctica en el aula sobre magnitudes, densidad, temperatura o movimientos, donde se plantean situaciones problemáticas del entorno cotidiano.</p> <p><i>Evitar:</i> Calificar exclusivamente el valor numérico final del ejercicio, ignorando el planteamiento, el desarrollo del procedimiento y la correcta expresión de las unidades.</p>	<p>Examen escrito</p> <p>Verbo: Resolver</p>
1.3	CE.1	<p>Realizar en el laboratorio síntesis de polímeros</p> <p>Identificar problemas reales del entorno que requieran soluciones científicas, proponiendo iniciativas basadas en la física y la química y analizando su impacto social.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado entrega un informe o proyecto donde detecta un problema local, como la contaminación o el consumo energético, y propone soluciones científicas evaluando sus beneficios.</p> <p><i>Contexto:</i> Análisis de casos prácticos del entorno cercano, como la gestión de residuos o el ruido, para proponer mejoras basadas en principios fisicoquímicos.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar la capacidad de identificar problemas reales mediante ejercicios teóricos de libro de texto en lugar de observar la interacción directa con el entorno inmediato.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Analizar</p>
1.4	CE.1	<p>Realizar diseños experimentales para el cálculo de la velocidad y la aceleración de un móvil</p> <p>Analizar la base fisicoquímica de los procesos cognitivos y emocionales, vinculando la neuroquímica con la conducta y el aprendizaje en el entorno cotidiano.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza una infografía explicativa que relaciona la liberación de neurotransmisores con respuestas físicas y conductas específicas durante el proceso de aprendizaje.</p> <p><i>Contexto:</i> Estudio de caso sobre la química del estrés y la motivación, analizando los cambios físicos y químicos que ocurren en el organismo.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar el criterio como una reflexión conductual o psicológica subjetiva, ignorando los procesos fisicoquímicos y moleculares subyacentes que exige la materia.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Analizar</p>

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
1.5	CE.1	Realizar diseños experimentales para el estudio de la caída de graves	
1.6	CE.1	Investigar experimentalmente procesos ondulatorios como la reflexión y refracción de la luz	
1.7	CE.1	Realizar investigaciones sobre el equilibrio de los cuerpos rígidos basándose en la noción de centro de gravedad	
1.8	CE.1	Construir dispositivos de transformación energética, como motores o pilas	
2.1	CE.2	<p>Analizar los enunciados de las situaciones planteadas y describir la situación a la que se pretende dar respuesta, identificando las variables que intervienen, así como su carácter escalar o vectorial</p> <p>Aplicar el método científico para investigar fenómenos naturales mediante preguntas, hipótesis y experimentación, distinguiendo claramente entre explicaciones basadas en evidencias y afirmaciones pseudocientíficas.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado entrega un informe de investigación o proyecto de indagación donde formula preguntas testables, diseña un experimento básico y justifica por qué ciertos enunciados no son científicos.</p> <p><i>Contexto:</i> Sesión de laboratorio o taller de pensamiento crítico donde se analizan noticias o anuncios publicitarios para verificar su validez científica mediante el razonamiento lógico.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar únicamente la ejecución técnica del experimento en el laboratorio, ignorando la capacidad del alumno para detectar y argumentar la invalidez de una teoría pseudocientífica.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Aplicar</p>
2.2	CE.2	<p>Elegir, al resolver un determinado problema, el tipo de estrategia más adecuada, justificando adecuadamente su elección</p> <p>Diseñar y seleccionar estrategias de investigación o experimentos adecuados para validar o rechazar hipótesis científicas basadas en preguntas sobre fenómenos naturales.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza un guion de prácticas o plan de indagación donde detalla los pasos, materiales y variables para contrastar una hipótesis específica.</p> <p><i>Contexto:</i> En el laboratorio o aula, ante un fenómeno físico-químico, el alumnado propone un procedimiento experimental lógico para comprobar sus suposiciones iniciales.</p> <p><i>Evitar:</i> Confundir la realización mecánica de una práctica de laboratorio dirigida con la capacidad del alumno para diseñar su propia estrategia de comprobación.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Diseñar</p>
2.3	CE.2	<p>Buscar y seleccionar la información necesaria para la resolución de la situación en problemas con algunos grados de apertura</p> <p>Diseñar experimentos y proponer hipótesis fundamentadas en leyes científicas para resolver problemas o comprobar fenómenos observados en el entorno cotidiano o de laboratorio.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado entrega un informe de prácticas o proyecto de indagación donde formula una hipótesis coherente y detalla los pasos de un procedimiento experimental.</p> <p><i>Contexto:</i> Durante sesiones de laboratorio o proyectos de investigación dirigida sobre cambios físicos y químicos, planteando soluciones a problemas reales mediante el método científico.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar únicamente la memorización de leyes científicas en lugar de su uso práctico para diseñar un experimento que las valide.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Aplicar</p>
2.4	CE.2	Expresar, utilizando el lenguaje matemático adecuado a su nivel, el procedimiento que se ha seguido en la resolución de un problema	
2.5	CE.2	Comprobar e interpretar las soluciones encontradas	

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
2.6	CE.2	Participar en equipos de trabajo para resolver los problemas planteados, apoyar a compañeros y compañeras demostrando empatía y reconociendo sus aportaciones y utilizar el diálogo igualitario para resolver conflictos y discrepancias	
3.1	CE.3	<p>Aportar argumentos consistentes, coherentes y congruentes para defender una postura ante el planteamiento de determinadas controversias científicas</p> <p>Interpretar y comunicar información de procesos fisicoquímicos analizando datos en diversos formatos, como tablas o gráficas, para extraer conclusiones y resolver problemas científicos.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado entrega actividades de resolución de problemas donde integra información proveniente de gráficas, tablas y enunciados técnicos sobre fenómenos físicos o químicos.</p> <p><i>Contexto:</i> Sesiones de resolución de problemas sobre cinemática o termodinámica donde se requiere el paso de lenguaje tabular a gráfico y viceversa.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar la capacidad de cálculo matemático ignorando si la interpretación de la escala o las unidades en la gráfica original es correcta.</p>	<p>Examen escrito</p> <p>Verbo: Interpretar</p>
3.2	CE.3	<p>Aportar razones a favor y en contra de una conclusión determinada</p> <p>Aplicar correctamente las normas de nomenclatura IUPAC, el sistema internacional de unidades y herramientas matemáticas básicas para resolver problemas y comunicar resultados científicos con rigor.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado entrega pruebas escritas y actividades de clase donde realiza conversiones de unidades, nombra sustancias químicas y resuelve operaciones matemáticas aplicadas a fenómenos físicos.</p> <p><i>Contexto:</i> Sesiones de resolución de problemas numéricos y ejercicios de formulación química binaria utilizando factores de conversión y reglas de la IUPAC.</p> <p><i>Evitar:</i> Confundir el símbolo de la unidad con la abreviatura de la magnitud o no expresar los resultados finales en el Sistema Internacional.</p>	<p>Examen escrito</p> <p>Verbo: Utilizar</p>
3.3	CE.3	<p>Explicitar los criterios por los que unas teorías ofrecen una mejor interpretación que otras frente a un fenómeno determinado</p> <p>Aplicar las normas de seguridad, higiene y cuidado del material en el laboratorio para realizar un trabajo experimental seguro, responsable y sostenible.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza las prácticas de laboratorio siguiendo los protocolos de seguridad, utiliza correctamente los equipos de protección y gestiona adecuadamente los residuos y el material.</p> <p><i>Contexto:</i> Sesiones de experimentación en el laboratorio donde se requiere la manipulación de sustancias químicas, material de vidrio y equipos de medida.</p> <p><i>Evitar:</i> Calificar el criterio basándose únicamente en un examen escrito sobre pictogramas de seguridad sin evaluar el desempeño real del alumno en el laboratorio.</p>	<p>Observación sistemática</p> <p>Verbo: Aplicar</p>
3.4	CE.3	Utilizar estrategias de filtrado para seleccionar información en medios digitales, identificando las fuentes de las que procede y aportando razones para descartar las fuentes no fiables	

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
4.1	CE.4	<p>Describir las causas por las que se produce en el s. XX un momento propicio para el desarrollo de los modelos atómicos</p> <p>Emplear herramientas digitales y bibliográficas para investigar contenidos científicos de forma autónoma, colaborando con respeto y evaluando críticamente las aportaciones del grupo.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza un trabajo de investigación colaborativo o una presentación digital donde se integran fuentes diversas y se registra la participación crítica de cada miembro.</p> <p><i>Contexto:</i> Búsqueda de información sobre modelos atómicos o elementos químicos en equipos, usando entornos virtuales de aprendizaje y compartiendo hallazgos de forma respetuosa.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar la destreza tecnológica en el uso de la aplicación (estética) olvidando valorar la veracidad científica de las fuentes consultadas.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Utilizar</p>
4.2	CE.4	<p>Describir el desarrollo e importancia de las sociedades científicas y su reconocimiento social</p> <p>Seleccionar información científica de fuentes fiables, tanto digitales como analógicas, para elaborar contenidos propios que favorezcan el aprendizaje individual y del grupo.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza un trabajo de investigación o producto digital sobre un tema científico, incluyendo un listado de fuentes consultadas y justificando su fiabilidad.</p> <p><i>Contexto:</i> Búsqueda dirigida en el aula de informática sobre las propiedades de la materia o modelos atómicos, discriminando entre fuentes académicas y divulgativas.</p> <p><i>Evitar:</i> Calificar la destreza tecnológica o el diseño visual del documento olvidando evaluar la veracidad científica y la calidad de las fuentes bibliográficas seleccionadas.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Investigar</p>
4.3	CE.4	<p>Describir el papel de los y las científicas en los conflictos bélicos, estableciendo cómo afectan estos al desarrollo de la ciencia y discutiendo posturas éticas</p> <p>Reconocer y valorar la contribución de mujeres y grupos diversos a la ciencia, utilizando entornos digitales para promover la igualdad y el respeto en el trabajo colaborativo.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza una presentación digital o un mural colaborativo sobre el papel de la mujer en la historia de la física y la química, destacando su impacto científico.</p> <p><i>Contexto:</i> Investigación guiada en internet sobre científicas relevantes y debate grupal sobre los obstáculos superados, utilizando herramientas de trabajo cooperativo en la nube.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar este criterio mediante un examen escrito de contenidos teóricos en lugar de observar la actitud y el trabajo colaborativo en entornos digitales.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Valorar</p>
5.1	CE.5	<p>Utilizar el modelo atómico de Thomson para explicar los fenómenos de electrización y la formación de iones</p> <p>Participar en equipos de trabajo para resolver problemas científicos de forma ética y cooperativa, fomentando la igualdad y la eficiencia en el laboratorio o aula.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza tareas grupales de investigación o experimentación, asumiendo roles específicos y respetando las normas de convivencia y coeducación establecidas en el equipo.</p> <p><i>Contexto:</i> Prácticas de laboratorio en grupos reducidos o proyectos de investigación sobre el impacto de la ciencia en el medio ambiente.</p> <p><i>Evitar:</i> Calificar el informe de laboratorio grupal sin verificar mediante observación directa si ha existido un reparto equitativo de tareas y una colaboración real.</p>	<p>Observacion sistematica</p> <p>Verbo: Participar</p>

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
5.2	CE.5	<p>Utilizar el modelo atómico de Rutherford para explicar la existencia de isótopos y algunos fenómenos radiactivos</p> <p>Desarrollar proyectos científicos guiados que aporten soluciones a problemas sociales o ambientales, aplicando el método científico para generar un impacto positivo en su entorno.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza un proyecto grupal, como un informe, prototipo o campaña, que propone una solución científica a un problema real de su comunidad o centro.</p> <p><i>Contexto:</i> Trabajo cooperativo para diseñar soluciones a retos reales, como la gestión de residuos, el ahorro energético o la promoción de hábitos saludables.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar el criterio mediante un examen teórico sobre el método científico en lugar de valorar el desarrollo y la utilidad social del proyecto realizado.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Desarrollar</p>
5.3	CE.5	<p>Utilizar el modelo de interacción física para explicar las fuerzas y los cambios en el movimiento</p>	
5.4	CE.5	<p>Utilizar el modelo de energía para explicar algunos fenómenos ondulatorios</p>	
6.1	CE.6	<p>Reconocer la terminología conceptual propia del área y utilizarla correctamente en actividades orales y escritas</p> <p>Analizar la evolución histórica de la ciencia y sus descubrimientos, destacando la contribución de hombres y mujeres y el impacto social, tecnológico y ambiental resultante.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza un informe o presentación digital sobre un hito científico, identificando a sus autores y explicando las consecuencias tecnológicas y sociales de dicho avance.</p> <p><i>Contexto:</i> Investigación guiada en el aula sobre descubrimientos clave relacionándolos con aplicaciones actuales y el impacto en la calidad de vida y el entorno.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar únicamente datos biográficos o fechas históricas de forma memorística sin vincular el descubrimiento con su impacto tecnológico o social actual.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Analizar</p>
6.2	CE.6	<p>Leer textos, tanto argumentativos como expositivos, en formatos diversos propios del área utilizando las estrategias de comprensión lectora para obtener información y aplicarla en la reflexión sobre el contenido</p> <p>Identificar necesidades tecnológicas y ambientales del entorno, analizando cómo la ciencia ofrece soluciones sostenibles y el papel fundamental de la participación ciudadana en este proceso.</p> <p><i>Evidencia:</i> El alumnado realiza un informe o presentación digital donde señala una necesidad social o ambiental cercana y describe la solución científica aplicada para resolverla.</p> <p><i>Contexto:</i> Investigación grupal sobre un problema de sostenibilidad local, analizando el papel de la química o la física en su resolución y la implicación social.</p> <p><i>Evitar:</i> Evaluar el criterio mediante una pregunta teórica de examen sobre hitos históricos en lugar de vincularlo a problemas reales y actuales del entorno.</p>	<p>Rubrica produccion</p> <p>Verbo: Identificar</p>
6.3	CE.6	<p>Escribir textos argumentativos propios del área en diversos formatos y soportes, cuidando sus aspectos formales, aplicando las normas de corrección ortográfica y gramatical, para transmitir de forma organizada sus conocimientos con un lenguaje no discriminatorio</p>	
7.1	CE.7	<p>Representar gráficamente las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en una dimensión</p>	
7.2	CE.7	<p>Relacionar las magnitudes de velocidad, aceleración y fuerza con una expresión matemática y aplicar correctamente las principales ecuaciones</p>	
7.3	CE.7	<p>Distinguir claramente entre las unidades de velocidad y aceleración, así como entre magnitudes lineales y angulares</p>	

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
7.4	CE.7	Utilizar un sistema de referencia para representar los elementos del movimiento mediante vectores, justificando la relatividad del movimiento y clasificando los movimientos por sus características	
7.5	CE.7	Emplear las representaciones gráficas de posición y velocidad en función del tiempo para deducir la velocidad media e instantánea y justificar si un movimiento es acelerado o no	
7.6	CE.7	Emplear las representaciones gráficas de espacio y velocidad en función del tiempo para deducir la velocidad media e instantánea y justificar si un movimiento es acelerado o no	
7.7	CE.7	Representar mediante ecuaciones las transformaciones de la materia de manera consistente con el principio de conservación de la materia	
7.8	CE.7	Escribir fórmulas sencillas de los compuestos de carbono	
8.1	CE.8	Diferenciar entre trabajo mecánico y trabajo fisiológico. Explicar que el trabajo consiste en la transmisión de energía de un cuerpo a otro mediante una fuerza que desplaza su punto de aplicación	
8.2	CE.8	Identificar la potencia con la rapidez con que se realiza un trabajo y explicar la importancia de esta magnitud en la industria y la tecnología	
8.3	CE.8	Relacionar la variación de energía mecánica que ha tenido lugar en un proceso con el trabajo con que se ha realizado. Aplicar de forma correcta el principio de conservación de la energía en el ámbito de la mecánica	
8.4	CE.8	Explicar las características fundamentales de los movimientos ondulatorios Identificar hechos reales en los que se manifieste un movimiento ondulatorio	
8.5	CE.8	Relacionar la formación de una onda con la propagación de la perturbación que la origina	
8.6	CE.8	Indicar las características que deben tener los sonidos para ser audibles Describir la naturaleza de la emisión sonora	
9.1	CE.9	Identificar hidrocarburos sencillos y representarlos mediante su fórmula molecular, describiendo sus aplicaciones, y reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés	
9.2	CE.9	Justificar la gran cantidad de compuestos orgánicos existentes, así como la formación de macromoléculas y su importancia en los seres vivos	
9.3	CE.9	Describir algunas de las principales sustancias químicas aplicadas en diversos ámbitos de la sociedad: agrícola, alimentario, construcción e industrial	
9.4	CE.9	Explicar las características básicas de compuestos químicos de interés social: petróleo y derivados, y fármacos. Explicar los peligros del uso inadecuado de los medicamentos	
9.5	CE.9	Explicar las características básicas de los procesos radiactivos, su peligrosidad y sus aplicaciones	
10.1	CE.10	Explicar los procesos de oxidación y combustión, y analizar su incidencia en el medio ambiente	
10.2	CE.10	Explicar las características de los ácidos y de las bases y realizar experiencias de neutralización	

Código	CE	Criterio + evidencia y contexto	Instrumento
10.3	CE.10	Utilizar la noción de cantidad de sustancia para realizar cálculos en reacciones químicas	
11.1	CE.11	Utilizar las nociones básicas de la estática de fluidos para describir sus aplicaciones	
11.2	CE.11	Explicar cómo actúan los fluidos sobre los cuerpos que flotan o están sumergidos en ellos aplicando el Principio de Arquímedes	
11.3	CE.11	Identificar las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, generen o no aceleraciones	
11.4	CE.11	Describir los principios de la Dinámica y aportar a partir de ellas una explicación científica a los movimientos cotidianos. Determinar la importancia de la fuerza de rozamiento en la vida real	
11.5	CE.11	Identificar las fuerzas implicadas en fenómenos cotidianos señalando las interacciones del cuerpo en relación con otros cuerpos	
11.6	CE.11	Identificar el carácter universal de la fuerza de la gravitación y vincularlo a una visión del mundo sujeto a leyes que se expresan en forma matemática	

4. Saberes básicos

Física y Química

Saberes básicos del decreto

#	Saber oficial	Resumen claro y actividad de aula
1	La materia y su medida	
2	Magnitudes físicas. Diversidad de unidades, significados y empleo Necesidad de normalización: Sistema Internacional. Cambios de unidades: masa, longitud, superficie y volumen	
3	Medida de volúmenes de líquidos: probetas, pipetas y buretas	
4	Volumen ocupado por sólidos regulares e irregulares. Método geométrico y por desplazamiento de agua u otro líquido	
5	Polisemia de volumen. Distinción de volumen ocupado, capacidad y volumen de material	
6	Relación entre la masa y el volumen en sólidos y líquidos. Método experimental. Definición de densidad. Caracterización de sustancias	
7	Densidad de un gas en condiciones ambientales	
8	Densidades de las sustancias en sus diferentes estados de agregación Estados de la materia	
9	de fusión y de ebullición de diferentes sustancias Propiedades de los gases: explicación según el modelo cinético-corpúscular	
10	Concepto de gas en la vida cotidiana. Lenguaje académico relacionado con las sustancias en estado gaseoso: gas, expansión, compresión, difusión	
11	Variables macroscópicas que definen el estado de una cierta masa de gas: presión, volumen, temperatura. Descripción y relación entre ellas	
12	Variación de la densidad con el volumen (cambios de presión o de temperatura-escalas centígrada y Kelvin). Análisis y construcción de gráficas	

#	Saber oficial	Resumen claro y actividad de aula
13	Cambios de estado: diferencia entre condensación y licuefacción	
14	Propiedades de los gases. Explicación según el modelo cinéticocorpuscular. Diferenciación entre el modelo y la realidad que pretende explicar: idea de vacío e inadecuada asunción de propiedades macroscópicas (color, etc.) a las partículas. Predicción de la evolución de sistemas. Simulaciones	
15	Composición y propiedades de la atmósfera. Contaminación atmosférica Clasificación de la materia: mezclas y sustancias puras	
16	relacionados Clasificación de sustancias simples e importancia	
17	Familias de elementos en la Tabla Periódica actual Reacciones químicas	
18	laboratorio. Uso de indicadores Modelo atómico de Dalton para diferenciar mezclas y sustancias puras (simples y compuestos) y explicar la reacción química	

Saberes básicos del decreto

#	Saber oficial	Resumen claro y actividad de aula
1	La energía	

Saberes básicos del decreto

#	Saber oficial	Resumen claro y actividad de aula
1	Introducción a las fuerzas de tipo eléctrico y magnético Interacción eléctrica y magnética	

5. Rúbricas IA por competencia específica

Cada rúbrica está calibrada para esta materia y curso con descriptores observables y un ejemplo de evidencia en cada nivel. Edita los porcentajes según tu programación didáctica.

CE.1 · 25 %

Rubrica generica

Resolver problemas científicos abordables en el ámbito escolar a partir de trabajos de investigación de carácter experimental.

Nivel	Etiqueta	Rango	Descriptor + ejemplo de evidencia
1	No conseguido	0-49%	Identifica de forma aislada algunos fenómenos fisicoquímicos cotidianos muy básicos, pero requiere guía constante para nombrarlos. Muestra dificultades severas para aplicar leyes científicas o resolver problemas sencillos, incluso con modelos previos, y no reconoce situaciones problemáticas en su entorno. <i>Ejemplo: Reconoce que un objeto se mueve pero no es capaz de identificar si se trata de un movimiento uniforme o acelerado ni de aplicar una fórmula básica.</i>
2	En proceso	50-69%	Describe fenómenos fisicoquímicos comunes relacionándolos de forma superficial con teorías científicas. Resuelve problemas de baja complejidad siguiendo pasos pautados, aunque presenta errores en el razonamiento o en la conexión con la realidad cercana. <i>Ejemplo: Describe el proceso de ebullición del agua mencionando la temperatura, pero tiene dificultades para explicarlo mediante la teoría cinética-molecular de forma coherente.</i>
3	Adquirido	70-89%	Comprende y explica con rigor los fenómenos del entorno aplicando las leyes y teorías científicas adecuadas. Resuelve problemas fisicoquímicos de forma autónoma, razonando los procedimientos y proponiendo acciones concretas para mejorar la calidad de vida en su entorno inmediato. <i>Ejemplo: Calcula correctamente la densidad de distintos materiales para explicar por qué unos flotan y otros se hunden, proponiendo un uso adecuado de materiales según su flotabilidad.</i>
4	Avanzado	90-100%	Analiza y relaciona fenómenos complejos integrando múltiples leyes científicas con precisión. Resuelve problemas en contextos nuevos o interdisciplinarios, justificando críticamente el impacto de las soluciones en la sociedad y liderando iniciativas colaborativas para la mejora de la realidad cercana. <i>Ejemplo: Diseña un informe técnico que justifica el uso de energías renovables en el hogar basándose en las leyes de conservación de la energía y propone un plan de ahorro energético para el centro.</i>

CE.3 · 20 % **Rubrica generica**

Utilizar el conocimiento científico como instrumento del pensamiento crítico, interpretando y comunicando mensajes científicos, desarrollando argumentaciones y accediendo a fuentes fiables, para disti...

Nivel	Etiqueta	Rango	Descriptor + ejemplo de evidencia
1	No conseguido	0-49%	<p>Muestra dificultades severas para identificar las unidades de medida básicas y las normas elementales de seguridad en el laboratorio. Requiere supervisión constante y ayuda directa para interpretar datos sencillos o aplicar reglas básicas de formulación IUPAC, cometiendo errores frecuentes en el lenguaje matemático elemental.</p> <p><i>Ejemplo: Confunde magnitudes básicas (masa y volumen) en un ejercicio y no identifica los pictogramas de peligro en los reactivos del laboratorio.</i></p>
2	En proceso	50-69%	<p>Aplica de forma guiada las reglas de la IUPAC y las normas de seguridad en el laboratorio. Realiza cambios de unidades sencillos y utiliza el lenguaje matemático con apoyo de plantillas o ejemplos previos. Produce información científica básica, aunque presenta imprecisiones en el uso de formatos o en la selección de fuentes.</p> <p><i>Ejemplo: Nombra compuestos binarios sencillos siguiendo un modelo dado, pero comete errores al realizar conversiones de unidades de densidad o al organizar datos en una tabla.</i></p>
3	Adquirido	70-89%	<p>Maneja con soltura y autonomía el lenguaje de la IUPAC, las herramientas matemáticas y el sistema internacional de unidades. Cumple con rigor las normas de seguridad en el laboratorio y es capaz de interpretar y producir informes de resultados utilizando diferentes formatos (tablas, gráficas) de manera clara y fiable.</p> <p><i>Ejemplo: Realiza una práctica de laboratorio siguiendo el protocolo de seguridad, registra las medidas con sus unidades correctas y elabora una gráfica de calentamiento del agua sin errores de escala.</i></p>
4	Avanzado	90-100%	<p>Integra y justifica el uso del lenguaje científico y las normas de seguridad como pilares de la investigación. Evalúa críticamente la fiabilidad de diversas fuentes de información, produce datos complejos con precisión técnica y reconoce la importancia de la comunicación universal en ciencia, transfiriendo estos conocimientos a contextos interdisciplinarios.</p> <p><i>Ejemplo: Redacta un informe de investigación comparando datos de distintas fuentes bibliográficas, utilizando notación científica correctamente y argumentando por qué la estandarización de la IUPAC facilita la colaboración internacional.</i></p>

CE.4 · 15 %**Observacion sistematica**

Justificar la validez del modelo científico como producto dinámico que se va revisando y reconstruyendo bajo la influencia del contexto social e histórico, atendiendo la importancia de la ciencia en e...

Nivel	Etiqueta	Rango	Descriptor + ejemplo de evidencia
1	No conseguido	0-49%	<p>Muestra dificultades significativas para acceder a plataformas digitales y requiere supervisión constante para realizar búsquedas básicas de información científica, sin aplicar criterios de seguridad ni verificar la veracidad de las fuentes.</p> <p><i>Ejemplo: Accede a una página web sobre el sistema periódico solo tras recibir el enlace directo y requiere ayuda técnica para visualizar el contenido.</i></p>
2	En proceso	50-69%	<p>Utiliza recursos digitales y tradicionales de forma funcional pero guiada, realizando consultas de información básica y participando de manera limitada en la creación de materiales sencillos o en el trabajo colaborativo.</p> <p><i>Ejemplo: Realiza una búsqueda simple sobre los estados de la materia en una única fuente sugerida y elabora una diapositiva básica con texto copiado.</i></p>
3	Adquirido	70-89%	<p>Emplea de forma eficiente y segura diversas plataformas para buscar información contrastada, crear materiales de aprendizaje claros (informes, presentaciones) y colaborar activamente en entornos virtuales, respetando las normas de comunicación.</p> <p><i>Ejemplo: Elabora una presentación digital sobre el modelo atómico de Bohr utilizando tres fuentes fiables, integrando imágenes propias y compartiendo el documento con su equipo de trabajo.</i></p>
4	Avanzado	90-100%	<p>Selecciona y utiliza con criterio crítico y versatilidad herramientas digitales avanzadas, optimizando la creación de contenidos originales que integran conocimientos científicos y demostrando liderazgo en la comunicación y el aprendizaje social.</p> <p><i>Ejemplo: Crea un vídeo explicativo o una simulación interactiva sobre cambios físicos y químicos, gestionando de forma autónoma el flujo de trabajo del grupo y evaluando la fiabilidad de fuentes contradictorias.</i></p>

CE.5 · 15 % Observación sistemática

Analizar algunos fenómenos naturales y predecir su comportamiento utilizando modelos de Física y Química para poder identificarlos, caracterizarlos y explicar otros fenómenos nuevos.

Nivel	Etiqueta	Rango	Descriptor + ejemplo de evidencia
1	No conseguido	0-49%	<p>Muestra dificultades para integrarse en el trabajo grupal, participando de forma pasiva y requiriendo supervisión constante para identificar la relevancia de la ciencia en el entorno o realizar tareas básicas del proyecto.</p> <p><i>Ejemplo: El alumno no participa en la toma de datos del laboratorio y se limita a observar sin realizar anotaciones ni colaborar con sus compañeros en el montaje del experimento.</i></p>
2	En proceso	50-69%	<p>Participa en actividades colaborativas de forma guiada, estableciendo interacciones básicas con sus iguales y reconociendo, con ayuda del docente, algunas aplicaciones de la ciencia en la salud o el medio ambiente.</p> <p><i>Ejemplo: El alumno cumple con las tareas asignadas por el grupo para crear un mural sobre el ciclo del agua, pero necesita indicaciones constantes para relacionar el tema con la contaminación ambiental.</i></p>
3	Adquirido	70-89%	<p>Colabora activamente en proyectos científicos siguiendo la metodología adecuada, establece interacciones constructivas y explica con claridad la importancia de la ciencia para la mejora social, la salud y la sostenibilidad.</p> <p><i>Ejemplo: El alumno coordina la redacción de un informe grupal sobre el uso de plásticos, proponiendo alternativas sostenibles basadas en las propiedades físico-químicas de los materiales estudiados.</i></p>
4	Avanzado	90-100%	<p>Lidera estrategias de trabajo colaborativo con una actitud crítica y ética, emprendiendo proyectos de forma autónoma que integran soluciones innovadoras y evalúan las repercusiones de los avances científicos en la sociedad.</p> <p><i>Ejemplo: El alumno diseña y lidera una campaña escolar de eficiencia energética, analizando críticamente el consumo del centro y argumentando éticamente la necesidad de un cambio de hábitos basado en evidencias científicas.</i></p>

CE.6 · 15 % **Exposicion oral**

Utilizar adecuadamente el lenguaje científico propio de la Física y la Química en la interpretación y transmisión de información.

Nivel	Etiqueta	Rango	Descriptor + ejemplo de evidencia
1	No conseguido	0-49%	Identifica de forma aislada algunos descubrimientos o personajes científicos, sin establecer vínculos con el contexto social, la evolución colectiva de la ciencia o las necesidades del entorno. <i>Ejemplo: Nombra a un científico famoso pero no es capaz de explicar cómo su trabajo ayudó a la sociedad de su época.</i>
2	En proceso	50-69%	Describe avances científicos relevantes mencionando a sus autores y autoras, y detecta necesidades sociales o ambientales básicas, aunque muestra dificultades para explicar la relación de interdependencia entre la ciencia y el progreso social. <i>Ejemplo: Realiza una cronología de un invento (como el termómetro) mencionando quiénes lo mejoraron, pero sin profundizar en el impacto económico o ambiental.</i>
3	Adquirido	70-89%	Reconoce y valora la ciencia como una construcción colectiva y en evolución mediante el análisis de hitos históricos de hombres y mujeres, identificando con claridad cómo estos responden a necesidades tecnológicas, ambientales o sociales del entorno. <i>Ejemplo: Presenta un informe sobre el desarrollo de las vacunas o la energía nuclear, destacando la colaboración entre equipos científicos y su repercusión en la salud pública o el modelo energético.</i>
4	Avanzado	90-100%	Analiza críticamente la evolución histórica de la ciencia y su impacto multidimensional, argumentando con rigor la importancia de la interacción ciencia-sociedad para el progreso sostenible y proponiendo soluciones a problemas actuales basadas en esta comprensión. <i>Ejemplo: Participa en un debate sobre la escasez de agua o el cambio climático, integrando datos históricos, avances químicos actuales y propuestas de concienciación social para mitigar el problema.</i>

Sugerencias DUA por competencia específica

Diseño Universal del Aprendizaje aplicado a cada CE en sus tres ejes: representación (cómo presento el contenido), acción y expresión (cómo demuestran lo aprendido) e implicación (cómo motivar).

CE.1

Eje DUA	Principio	Sugerencias
Representación	Proporcionar múltiples formas de representación	<ul style="list-style-type: none">• Uso de simuladores interactivos (tipo PhET) para visualizar la teoría cinético-molecular, permitiendo al alumnado manipular variables como temperatura y presión para observar el comportamiento de las partículas en tiempo real.• Empleo de organizadores gráficos de 'doble entrada' que vinculen el nivel macroscópico (lo que se ve, como una ebullición) con el nivel microscópico (movimiento de moléculas) y el nivel simbólico (fórmulas y ecuaciones).• Presentación de leyes físicas (como la ley de la palanca o densidad) mediante analogías físicas tangibles y modelos 3D manipulables antes de pasar a la abstracción matemática.
Acción y expresión	Proporcionar múltiples formas de acción y expresión	<ul style="list-style-type: none">• Creación de un 'videotutorial de laboratorio' donde el alumnado explique un fenómeno físico (ej. cambios de estado) utilizando lenguaje científico y demostraciones empíricas grabadas por ellos mismos.• Diseño de un prototipo técnico o maqueta (ej. un sistema de filtración de agua o un circuito sencillo) que resuelva un problema del entorno, acompañado de una memoria técnica en formato audio o texto.• Resolución de problemas mediante 'estaciones de aprendizaje' donde puedan elegir entre demostrar una ley mediante un experimento en vivo, un informe escrito o una presentación digital interactiva.
Implicación / motivación	Proporcionar múltiples formas de implicación	<ul style="list-style-type: none">• Planteamiento de 'Desafíos de Realidad Cercana' donde deban aplicar la química para analizar etiquetas de productos domésticos y proponer alternativas más sostenibles o saludables.• Uso de metodologías de indagación guiada (IBSE) partiendo de una 'discrepancia científica' (un fenómeno contraintuitivo) que despierte la curiosidad y la necesidad de investigar las causas.• Implementación de un sistema de 'roles científicos' en el aula (analista, divulgador, experimentador, documentalista) que rote para que cada alumno encuentre su área de mayor interés y competencia.

CE.2

Eje DUA	Principio	Sugerencias
---------	-----------	-------------

Representación	Proporcionar múltiples formas de representación	<ul style="list-style-type: none"> • Utilizar simuladores virtuales interactivos (tipo PhET) que permitan visualizar el movimiento de partículas o cambios de estado, facilitando la observación de variables antes de formular la hipótesis. • Emplear organizadores gráficos de 'Andamiaje de Indagación' que utilicen códigos de colores y pictogramas para diferenciar claramente entre observación (qué veo), hipótesis (qué creo que pasará) y evidencia (qué he medido). • Presentar los guiones de prácticas en formato multinivel: un diagrama de flujo visual para el procedimiento experimental y un glosario de términos científicos específicos con apoyo de audio para la terminología técnica.
Acción y expresión	Proporcionar múltiples formas de acción y expresión	<ul style="list-style-type: none"> • Permitir la entrega del informe de laboratorio en formatos alternativos como un videoblog científico, un podcast explicativo o un póster digital interactivo donde narren el proceso de comprobación de su hipótesis. • Ofrecer plantillas de diseño experimental con diferentes niveles de apoyo, desde guías paso a paso hasta hojas en blanco para que el alumnado decida cómo registrar sus datos (tablas, gráficas o dibujos técnicos). • Implementar el uso de sensores digitales y apps de medición en dispositivos móviles para que el alumnado capture evidencias empíricas de forma directa y las integre en sus razonamientos científicos.
Implicación / motivación	Proporcionar múltiples formas de implicación	<ul style="list-style-type: none"> • Plantear 'Retos de Discrepancia': presentar un fenómeno físico contraintuitivo (como el ludión o diablillo de Descartes) para despertar la curiosidad y la necesidad de investigar el porqué. • Contextualizar las investigaciones en problemas reales del entorno del alumno, permitiéndoles elegir entre investigar la calidad del agua local, la eficiencia de materiales térmicos en su ropa o la química de la cocina. • Establecer un sistema de 'Revisión por Pares' al estilo de las revistas científicas, donde los alumnos validen las hipótesis de otros grupos, fomentando la relevancia social y el rigor en la búsqueda de evidencias.

CE.3

Eje DUA	Principio	Sugerencias
---------	-----------	-------------

Representación	Proporcionar múltiples formas de representación	<ul style="list-style-type: none"> • Utilizar organizadores visuales con códigos de color para la nomenclatura IUPAC, vinculando prefijos y sufijos específicos con esferas de modelos moleculares 3D. • Proporcionar tablas de conversión de unidades con andamiaje visual, que incluyan iconos de objetos cotidianos para representar magnitudes (ej. un clip para el gramo) junto a la notación científica. • Presentar las normas de seguridad del laboratorio mediante un mapa interactivo digital donde, al pulsar cada pictograma, se despliegue un vídeo corto de la reacción química asociada a ese riesgo.
Acción y expresión	Proporcionar múltiples formas de acción y expresión	<ul style="list-style-type: none"> • Permitir que el alumnado demuestre el manejo de datos experimentales mediante la elección entre un informe escrito tradicional, un podcast narrativo de resultados o una infografía dinámica. • Evaluar el conocimiento de seguridad en el laboratorio a través de la creación de un 'vlog' de seguridad o un guion gráfico (storyboard) sobre el uso correcto del material volumétrico. • Facilitar el uso de software de dibujo molecular o aplicaciones de realidad aumentada para que el alumnado construya y nombre compuestos químicos en lugar de solo escribirlos en papel.
Implicación / motivación	Proporcionar múltiples formas de implicación	<ul style="list-style-type: none"> • Diseñar un escenario de 'CSI Científico' donde la resolución de un misterio dependa de la correcta interpretación de etiquetas químicas y la conversión precisa de unidades de medida. • Implementar un sistema de 'niveles de desafío' (bronce, plata, oro) en los problemas de física, permitiendo que el alumnado elija el grado de complejidad matemática según su autopercepción de competencia. • Organizar un simulacro de 'Congreso Internacional' donde deban intercambiar datos con otros grupos usando el Sistema Internacional para experimentar la necesidad real de un lenguaje científico universal.

CE.4

Eje DUA	Principio	Sugerencias
---------	-----------	-------------

Representación	Proporcionar múltiples formas de representación	<ul style="list-style-type: none"> • Ofrecer guías de navegación interactivas en Genially que jerarquicen la información sobre la estructura atómica, permitiendo al alumnado elegir entre leer el texto, escuchar la explicación en audio o ver una animación del modelo de Bohr. • Utilizar repositorios de simulaciones (como PhET Interactive Simulations) con niveles de andamiaje ajustables, donde se proporcionen glosarios visuales dinámicos para los términos técnicos de cinemática y dinámica. • Proporcionar códigos QR en el material impreso del laboratorio que enlacen a videotutoriales con subtítulos y diagramas de flujo digitales sobre el uso seguro del material volumétrico y el mechero Bunsen.
Acción y expresión	Proporcionar múltiples formas de acción y expresión	<ul style="list-style-type: none"> • Permitir que el informe de una investigación sobre las propiedades de la materia se entregue en formatos diversos: un pódcast explicativo, una infografía digital interactiva o un vídeo de la experimentación con edición de datos en pantalla. • Implementar el uso de cuadernos de laboratorio digitales (tipo OneNote o Google Keep) donde el alumnado pueda organizar sus evidencias mediante fotos, notas de voz y tablas de datos automatizadas, fomentando la autogestión del aprendizaje. • Diseñar debates en foros virtuales moderados donde deban utilizar herramientas de verificación de datos (fact-checking) para validar o refutar noticias científicas sobre el cambio climático o la energía nuclear.
Implicación / motivación	Proporcionar múltiples formas de implicación	<ul style="list-style-type: none"> • Plantear un 'Desafío de Curación de Contenidos' donde los equipos elijan un tema de interés (ej. la química de los cosméticos) y diseñen un muro digital colaborativo, asumiendo roles específicos como analista de fiabilidad o diseñador visual. • Gamificar la búsqueda de información científica mediante una 'Caza del Tesoro Digital' con niveles de dificultad progresivos, donde el éxito dependa de la eficiencia en el uso de operadores de búsqueda avanzada en bases de datos científicas. • Establecer un sistema de 'Insignias Digitales' (Badges) que reconozcan no solo el resultado académico, sino habilidades específicas como la ética en la citación de fuentes, la creatividad en el diseño de materiales o la ayuda técnica a compañeros.

CE.5

Eje DUA	Principio	Sugerencias
---------	-----------	-------------

Representación	Proporcionar múltiples formas de representación	<ul style="list-style-type: none"> • Presentar dilemas éticos sobre descubrimientos químicos (ej. el proceso Haber-Bosch) mediante 'mapas de impacto' que utilicen capas visuales para separar beneficios sociales, riesgos ambientales y datos técnicos. • Facilitar guías de roles cooperativos en el laboratorio mediante tarjetas de apoyo visual y códigos QR que vinculen a audiotutoriales sobre las responsabilidades específicas de cada miembro (coordinador de seguridad, gestor de residuos, etc.). • Utilizar simuladores de sostenibilidad (como calculadoras de huella de carbono o simuladores de reciclaje de polímeros) que ofrezcan la información de forma simultánea en gráficos estadísticos, descripciones textuales y animaciones procedimentales.
Acción y expresión	Proporcionar múltiples formas de acción y expresión	<ul style="list-style-type: none"> • Diseñar un 'Manifiesto por la Ciencia Sostenible' donde los equipos elijan el formato de entrega: un podcast de debate ético, una infografía digital interactiva o una maqueta física con materiales reciclados que explique un avance científico. • Implementar un 'Diario de Co-evaluación' digital donde los grupos registren su progreso colaborativo usando rúbricas de iconos, grabaciones de voz breves o esquemas de flujo sobre cómo resolvieron un conflicto técnico en el laboratorio. • Organizar una 'Feria de Ciencias Inversa' donde los alumnos deban explicar el impacto de un compuesto químico cotidiano a diferentes audiencias, permitiéndoles usar herramientas de apoyo como presentaciones visuales, demostraciones prácticas en vivo o guiones teatrales.
Implicación / motivación	Proporcionar múltiples formas de implicación	<ul style="list-style-type: none"> • Plantear 'Misiones de Ciencia Ciudadana' donde el alumnado elija un problema real de su entorno (ej. calidad del aire en el patio o dureza del agua local) para investigar colaborativamente, conectando el currículo con su realidad social. • Crear un sistema de 'Contratos de Equipo' personalizables donde los alumnos decidan sus propias normas de funcionamiento, metas de aprendizaje grupal y el nivel de complejidad del reto científico al que se enfrentarán. • Gamificar la ética científica mediante un 'Tribunal de Expertos' donde los grupos asuman roles de diferentes sectores sociales (ecologistas, industria, científicos, ciudadanos) para defender posturas sobre el uso de plásticos o energía nuclear.

CE.6

Eje DUA	Principio	Sugerencias
---------	-----------	-------------

Representación	Proporcionar múltiples formas de representación	<ul style="list-style-type: none"> • Línea del tiempo interactiva sobre la evolución del modelo atómico que combine réplicas físicas manipulables de los modelos (bolas de madera, nubes de algodón), simulaciones digitales de PhET y textos biográficos breves sobre los equipos de investigación. • Uso de organizadores gráficos comparativos (diagramas de Venn) que vinculen un descubrimiento químico específico, como el proceso Haber-Bosch, con sus consecuencias duales: el aumento de la producción de alimentos y el impacto ambiental de los fertilizantes. • Presentación de perfiles científicos diversos a través de 'Fichas de Investigador' que incluyan códigos QR con audios sobre sus aportaciones, destacando el papel de mujeres y equipos interdisciplinarios en el desarrollo de materiales modernos como el grafeno.
Acción y expresión	Proporcionar múltiples formas de acción y expresión	<ul style="list-style-type: none"> • Redacción de una 'Carta al Pasado' dirigida a un científico histórico (ej. Lavoisier o Mendeleiev) donde el alumno explique, mediante texto, dibujo o grabación de voz, cómo su descubrimiento ha permitido una tecnología actual como las baterías de litio. • Diseño de un 'Mapa de Impacto Social' de una industria química local, utilizando herramientas digitales de cartografía o maquetas físicas, para representar visualmente el flujo entre la ciencia, la economía de la zona y el medio ambiente. • Simulación de un 'Congreso Científico' donde los alumnos elijan su rol (divulgador, crítico ambiental, inversor tecnológico) para debatir sobre el cambio climático, permitiendo entregas en formato de póster científico, presentación oral o vídeo tipo vlog.
Implicación / motivación	Proporcionar múltiples formas de implicación	<ul style="list-style-type: none"> • Proyecto 'Ciencia en mi Barrio': Los alumnos seleccionan un problema técnico o ambiental cercano (gestión de residuos, contaminación lumínica) y proponen soluciones basadas en leyes físicas, conectando el currículo con su realidad inmediata. • Implementación de un 'Diario de Dudas y Hallazgos' donde el alumnado pueda elegir investigar libremente un avance científico semanal que les genere curiosidad, fomentando la autonomía y la relevancia personal del aprendizaje. • Dinámica de 'Ciencia Ciudadana' en la que los alumnos participen en la recogida de datos reales (ej. calidad del aire o del agua local) para entender que la construcción del conocimiento científico requiere la colaboración de toda la sociedad.

Cómo programar paso a paso

Hoja de ruta de 7 pasos para construir tu programación didáctica desde el decreto hasta la rúbrica final.

Paso 1 · Leer el decreto vigente 1 hora

Localiza el currículo de tu CCAA para 2.º ESO. Identifica cómo se desglosan las 6 Competencias Específicas y su vinculación con los descriptores operativos del Perfil de Salida.

Tip: Ve directo a la tabla de conexiones entre criterios y competencias; en Física y Química, la CE2 (indagación) y la CE3 (resolución de problemas) suelen ser el núcleo del 70% de la nota.

Paso 2 · Listar las CE y criterios 1.5 horas

Crea una matriz con las 6 Competencias Específicas y los 44 criterios de evaluación. Es fundamental entender que el criterio es lo que evalúas, no el contenido.

Tip: Agrupa los 44 criterios por afinidad temática; verás que muchos se repiten en diferentes bloques de saberes, lo que te permite evaluarlos varias veces al año.

Paso 3 · Priorizar criterios e instrumentos 2 horas

Asocia cada uno de los 44 criterios a un instrumento (examen, informe de laboratorio, proyecto, cuaderno). No todos los criterios requieren un examen escrito.

Tip: Para los criterios relacionados con el laboratorio (Bloque 1), usa rúbricas de observación directa; intentar evaluar la destreza manual con un examen teórico es el error más común del principiante.

Paso 4 · Distribuir saberes por trimestre 1.5 horas

Reparte los 66 saberes básicos en los 3 bloques curriculares. Ajusta la carga según las 3 horas semanales disponibles.

Tip: No dejes la formulación química para el final del segundo trimestre; empiézala de forma transversal en el primero para que los alumnos tengan tiempo de asimilarla por repetición.

Paso 5 · Diseñar una SDA tipo por trimestre 3 horas

Crea una Situación de Aprendizaje (SDA) potente por trimestre que integre varios criterios. Debe partir de un reto o pregunta del mundo real.

Tip: En 2.º ESO funciona muy bien la SDA de 'El detective de sustancias' para el bloque de materia; motiva más que resolver 50 ejercicios de densidades en el cuaderno.

Paso 6 · Establecer ponderaciones del departamento 1 hora

Asigna un peso porcentual a cada una de las 6 Competencias Específicas. Asegúrate de que la suma sea 100% y sea coherente con el tiempo dedicado.

Tip: Evita dar el mismo peso a todas las CE; la CE1 (comunicación científica) y la CE6 (sostenibilidad) suelen tener menos peso que la CE3 (resolución de problemas) en este nivel.

Paso 7 · Documentar atención a la diversidad y recuperación 1.5 horas

Define medidas DUA (Diseño Universal para el Aprendizaje) y cómo recuperarás los criterios no superados en cada trimestre.

Tip: Prepara un 'kit de mínimos' con los 15 criterios esenciales de los 44 totales; será tu salvavidas para las adaptaciones curriculares no significativas.

Este documento es una ayuda de trabajo generada por Corrigiendo.es a partir de datos curriculares oficiales estructurados y de un enriquecimiento didáctico sintetizado con IA (Gemini). Revisa siempre la normativa vigente de tu administración educativa antes de incorporarlo literalmente a documentos administrativos del centro.