

ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA CURSO 2019/20

IES El Escorial, Departamento de Física y Química. María Jesús Santillán Martín, 23/04/2020

María Jesús Santillán Martín, 23/04/2020

CONTENIDOS

ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA DE FÍSICA Y QUÍMICA CURSO 2019/20

IES El Escorial, Departamento de Física y Química

- 1. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO</u> (pág3)
- 2. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</u> (pág9)
- 3. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO</u> (pág17)
- 4. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>CULTURA CIENTÍFICA 4º ESO</u> (pág24)
- 5. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 1º BACH</u> (pág26)
- 6. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA 2º BACH</u> (pág34)
- 7. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA QUÍMICA 2º BACH (pág39)
- 8. <u>RECUPERACIÓN</u> ASIGNATURA PENDIENTE DE FÍSICA Y QUÍMICA DE CURSOS ANTERIORES (pág43)

1. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO</u>

TEMA 5: Las fuerza	s y sus efectos	12 horas	3ª Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia
Las fuerzas. Efectos. Velocidad media, velocidad instantánea y aceleración. Fuerzas de la naturaleza. Satélites artificiales	1. Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en el estado de movimiento y de las deformaciones. 2. Establecer la velocidad de un cuerpo como la relación entre el espacio recorrido y el tiempo invertido en recorrerlo.	 1.1. En situaciones de la vida diaria, identifica las fuerzas que intervienen y las relaciona con sus correspondientes efectos en la deformación o en la alteración del estado de movimiento de un cuerpo. 1.2. Establece la relación entre el alargamiento producido en un muelle y las fuerzas causantes, describiendo el material a utilizar y el procedimiento a seguir para ello y poder comprobarlo experimentalmente. 1.3. Establece la relación entre una fuerza y su correspondiente efecto en la deformación o la alteración del estado de movimiento de un cuerpo. 1.4. Describe la utilidad del dinamómetro para medir la fuerza elástica y registra los resultados en tablas y representaciones gráficas expresando el resultado experimental en unidades en el Sistema Internacional. 2.1. Determina, experimentalmente o a través de aplicaciones informáticas, la velocidad media de un cuerpo interpretando el resultado. 2.2. Realiza cálculos para resolver problemas cotidianos utilizando el concepto de velocidad. 	CMCCT CMCCT CMCCT CAA

	2.3. Deduce la velocidad media e	CMCCT
	instantánea a partir de las representaciones gráficas del espacio y de la velocidad en función del tiempo.	CAA
		CMCCT
3. Comprender el papel que juega el rozamiento en diferentes situaciones de la vida cotidiana.		
4. Considerar la fuerza gravitatoria	4.1. Relaciona cualitativamente la fuerza de gravedad que existe entre dos cuerpos con las masas de los	CMCCT CSC
como la responsable del peso de los	mismos y la distancia que los separa.	
cuerpos, de los	4.2. Distingue entre masa y peso	CMCCT
movimientos orbitales y de los distintos niveles de	calculando el valor de la aceleración de la gravedad a partir de la relación entre ambas magnitudes.	CSC
agrupación en el Universo, y analizar los factores de los que depende.	4.3. Reconoce que la fuerza de gravedad mantiene a los planetas girando alrededor del Sol, y a la Luna alrededor de nuestro planeta, justificando el motivo por el que esta atracción no lleva a la colisión de los dos cuerpos.	
5. Identificar los diferentes niveles de agrupación entre cuerpos celestes, desde los cúmulos de galaxias a los sistemas planetarios, y analizar el orden de magnitud de las distancias implicadas.	velocidad de la luz con el tiempo que tarda en llegar a la Tierra desde objetos celestes lejanos y con la	

	fenómenos eléctricos mediante el modelo de carga eléctrica y valorar la importancia de la electricidad en la vida cotidiana	6.1 . Justifica razonadamente situaciones cotidianas en las que se pongan de manifiesto fenómenos relacionados con la electricidad estática.	
	7. Justificar cualitativamente fenómenos magnéticos y valorar la contribución del magnetismo en el desarrollo tecnológico.	 7.1. Reconoce fenómenos magnéticos identificando el imán como fuente natural del magnetismo y describe su acción sobre sustancias magnéticas. 7.2. Construye, y describe el procedimiento seguido para ello, una brújula elemental para localizar el norte utilizando el campo magnético terrestre 	
TEMA 6: La energía		10 horas	3ªEvaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia

3. Relacionar los
conceptos de energía,
calor y temperatura
en términos de la
teoría cinético-
molecular y describir
los mecanismos por
los que se transfiere
la energía térmica en
diferentes situaciones
cotidianas.

- 3.1. Explica el concepto temperatura en términos del modelo cinético-molecular diferenciando entre temperatura, energía y calor.
- 3.2. Conoce la existencia de una escala absoluta de temperatura y relaciona las escalas de Celsius y Kelvin.
- **3.3.** Identifica los mecanismos de transferencia de energía reconociéndolos diferentes en situaciones cotidianas y fenómenos atmosféricos, justificando la selección de materiales para edificios y en el diseño de sistemas de calentamiento.
- **4.** Interpretar efectos de la energía térmica sobre los cuerpos situaciones cotidianas y en experiencias de laboratorio.
- 4.1. Explica el fenómeno de la dilatación a partir de alguna de sus aplicaciones como los termómetros de líquido, juntas de dilatación en estructuras, etc.
- Explica la escala Celsius estableciendo los puntos fijos de un termómetro basado en la dilatación de un líquido volátil.
- Interpreta cualitativamente fenómenos cotidianos y experiencias donde se ponga de manifiesto el equilibrio térmico asociándolo con la igualación de temperaturas.
- **5.** Valorar el papel de energía en nuestras vidas, identificar las diferentes fuentes, comparar el impacto medioambiental de las mismas У la reconocer

CMCCT

CAA

CSC

CSIEE

CMCCT CAA

CSIEE

5.1. Reconoce, describe y compara las fuentes renovables У no renovables de energía, analizando con

CMCCT

importancia del	sentido crítico su impacto	CAA
ahorro energético para un desarrollo sostenible.	medioambiental.	CSC
sosteriibie.		CSIEE
6. Conocer y comparar las diferentes fuentes de energía empleadas en la vida diaria en un contexto global que implique aspectos económicos y medioambientales.	6.1. Compara las principales fuentes de energía de consumo humano, a partir de la distribución geográfica de sus recursos y los efectos medioambientales.	CMCCT CSC CSIEE
7. Valorar la importancia de realizar un consumo responsable de las fuentes energéticas.	 6.2. Analiza la predominancia de las fuentes de energía convencionales) frente a las alternativas, argumentando los motivos por los que estas últimas aún no están suficientemente explotadas. 7.1. Interpreta datos comparativos sobre la evolución del consumo de energía mundial proponiendo medidas que pueden contribuir al ahorro individual y colectivo. 	CMCCT CSC

Los dos temas del programa de Física y Química que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo utilizando el soporte Google Classroom. Por el momento estos temas se están impartiendo con normalidad.

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

La nota de la tercera evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Para recuperar la segunda evaluación, los alumnos deberán entregar un trabajo personal online que les ayudará a recuperar la parte de la asignatura que les quedó pendiente y un examen de recuperación de la segunda evaluación (Google Form).

La nota de la recuperación de la segunda evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Se considerará aprobada la asignatura cuando el alumno haya alcanzado los objetivos mínimos correspondientes a la asignatura. La nota final del curso se calculará teniendo en cuenta el 40 % de la nota obtenida en la primera evaluación, el 40 % de la nota obtenida en la tercera evaluación, debiendo obtener, al menos un 5,0 para aprobar la asignatura.

2. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</u>

TEMA 5 : Formul química.	lación y nomenclatura	10 horas	3 ^a Evaluación
	Criterios de		Competencia
Contenidos	evaluación	Estándares de aprendizaje	
Formulación y nomenclatura según la IUPAC de los compuestos binarios. Desarrollo de pequeños trabajos de investigación en los que se ponga en práctica la aplicación del método científico y la utilización de las TIC. Práctica de laboratorio: Cultiva un cristal. Trabajo de investigación: Medicamentos	Formular y nombrar compuestos binarios siguiendo las normas de la IUPAC. Conocer algunos compuestos químicos de especial interés.	1.1. Conoce y utiliza las normas de la IUPAC para nombrar y formular los compuestos binarios.	CCL, CMCCT, CCL, CMCCT, CD
TEMA 6: Reaccione	es químicas	12 horas	3ª Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia

 La reacción química La ecuación química: Su significado. Ajuste. 	1.Distinguir entre cambios físicos y químicos. 2.Describir la transformación de los reactivos en productos usando la teoría de colisiones. 3. Interpretar ecuaciones químicas como cambios de unas sustancias en otras.	1.1. Distingue entre cambios físicos y químicos en acciones de la vida cotidiana.2.1. Representa e interpreta una reacción química a partir de la teoría de colisiones.	CCL CMCCT CCL CMCCT CAA
 Conservación de la masa. Cálculos de masa y volumen en reacciones sencillas. Velocidad de las reacciones químicas. Importancia de las reacciones químicas. Reacciones químicas y medio ambiente: contaminación del aire, lluvia ácida, efecto invernadero. La industria química. Aportaciones de la Química al desarrollo humano 	4. Representarlas y justar ecuaciones químicas sencillas. 5. Deducir la ley de conservación de la masa	 3.1. Identifica cuales son los reactivos y los productos de reacciones químicas sencillas interpretando la representación esquemática de una reacción química. 4.1. Ajusta por tanteo ecuaciones químicas sencillas 5.1. Comprueba la conservación de la masa realizando cálculos sencillos. 5.2. Reconoce productos y reactivos. 5.3. Realiza cálculos estequiométricos sencillos. 	CMCCT CAA CMCCT CAA CMCCT CD
TEMA 7: Fuerzas y		8 horas	3ª evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia
 ¿Qué son las fuerzas Fuerzas y deformaciones La fuerza es un vector. 	Reconocer el papel de las fuerzas como causas de los cambios del estado de movimiento y de las	1.1. Deduce la ley de Hooke aplicando los procedimientos del método científico.	CCL CMCCT CAA

	deformaciones de los cuerpos.	1.2. Realiza cálculos sencillos usando la ley de Hooke.	
 Medidas de fuerzas El movimiento de los cuerpos. 		1.3. Relaciona las fuerzas con los efectos que producen y comprueba esta relación experimentalmente, registrando los resultados en tablas y gráficos.	
Velocidad y aceleración. Fuerzas y		1.4. Identifica las fuerzas que intervienen en situaciones de la vida cotidiana y las relaciona con sus correspondientes efectos en la deformación o alteración del estado de reposo o de movimiento de los cuerpos.	
movimiento.La fuerza de rozamiento.		1.5. Describe la utilidad del dinamómetro para medir la fuerza y registra los resultados en tablas y gráficos expresando los resultados e unidades del SI.	
Máquinas simples	2. Establecer la velocidad de un cuerpo como la relación entre el espacio recorrido y el tiempo empleado en hacerlo.	2.1. Realiza cálculos para resolver problemas utilizando el concepto de velocidad.	
	3. Diferenciar entre velocidad media e instantánea partir de las gráficas espacio/tiempo y velocidad/tiempo, y deducir el valor de la aceleración utilizando esta última.	 3.1. Deduce la velocidad media e instantánea a partir de representaciones gráficas espacio/tiempo y velocidad/tiempo. 3.2. Distingue y justifica entre un MRU y MRUA a partir de las representaciones gráficas velocidad/tiempo. 	CCL CMCCT CAA CD
	4. Comprender el papel que juega la fuerza de rozamiento en la vida cotidiana.	4.1 Analiza los efectos de la fuera de rozamiento y su influencia en el movimiento	CCL, CD CMCCT

TEMA 8: Las fuer	zas en la naturaleza.	8 horas	3 ^a evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia
• Ley de gravitación universal.	Reconoce las distintas fuerzas que aparecen en la naturaleza y los distintos fenómenos asociados a ellas.	1.1 Relaciona cualitativamente la fuerza de gravedad con la masa de los cuerpos y la distancia que los separa.	CCL CMCCT CAA
 Fuerza gravitatoria: peso de los cuerpos, caída de los cuerpos en la superficie terrestre, las mareas. Movimiento de los planetas y satélites. 	2. Considerar la fuerza gravitatoria como la responsable del peso de los cuerpos, de los movimientos orbitales de las mareas y analizar de los factores de que depende.	2.1. Distingue entre masa y peso, calculando el valor de la aceleración de la gravedad a partir de la relación entre ambas magnitudes.	CD CCL CMCCT
• Fuerzas entre cargas eléctricas	3. Reconocer el papel de la fuerza gravitatoria como causa del estado de movimientos de los cuerpos planetarios.	 3.1. Establece la relación entre una fuerza y su correspondiente efecto de alteración en el estado de movimiento de los cuerpos 3.2. Reconoce que la fuerza de gravedad mantiene a los planetas girando alrededor del Sol, justificando el motivo por el que esta atracción no lleva a la colisión de dos cuerpos. 	CCL CMCCT
 Analogías y diferencias entre la fuerza gravitatoria y eléctrica. Corriente eléctrica. 	4. Conocer los tipos de cargas eléctricas y las características de las fuerzas que se manifiestan entre ellas	 4.1Explica la relación existente entre las cargas eléctricas y la constitución de la materia y asocia la carga eléctrica de los cuerpos con exceso de electrones. 4.2. Relaciona cuantitativamente la fuerza eléctrica existente entre dos cuerpos cargados y la distancia que los separa mediante la ley de Coulomb. 	CCL

	-		
• El magnetismo.	5. Interpretar fenómenos eléctricos mediante el modelo de carga eléctrica y valorar la importancia de la electricidad en la vida cotidiana.	5.1. Justifica razonadamente situaciones cotidianas en las que se ponga de manifiesto fenómenos relacionados con la electricidad estática.	CCL
Electromagnetis mo	6. Reconocer las distintas fuerzas que aparecen en la naturaleza y los fenómenos asociados a ellas.	6.1. Estable diferencias y analogías entre la fuerza gravitatoria y la fuerza eléctrica.7.1. Explica la corriente eléctrica como cargas en movimiento de un conductor.	CCL, CD
Trabajo de investigación: la evolución de los modelos cosmológicos	 7. Explicar el fenómeno físico dela corriente eléctrica. 8. Justificar cualitativamente fenómenos magnéticos y valorar la contribución del magnetismo en el desarrollo tecnológico. 	8.1.Reconoce fenómenos magnéticos identificando el imán como fuente natural del magnetismo y describe su acción sobre distintas sustancias magnéticas.	CMCCT CSC, CAA CSIEE CCEC
TEMA 9: Energía	a.	6 horas	3 ^a Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia

• Energía	1. Reconocer que la	1.1. Argumenta con ejemplos que la	CCL,
• Fuentes de	energía es la capacidad de producir cambios	energía se puede transferir, almacenar o disipar, pero no crear ni destruir.	СМССТ
energía		1.2. Reconoce y define la energía como una magnitud expresándolas en la unidad correspondiente en el SI.	
 Producción de energía eléctrica Trabajo de investigación: El consumo mundial de energía. 	Identificar los diferentes tipos de energía puestos de manifiestos en fenómenos cotidiana.	2.1. Relaciona el concepto de energía con la capacidad de producir cambios e identifica los diferentes tipos de energía que se ponen de manifiesto en situaciones cotidianas explicando las transformaciones de unas a otras.	
	3. Conocer la forma la forma en la que se genera la electricidad en los distintos tipos de centrales, así como su transporte a los lugares de consumo.	3.1. Describe el proceso por el que las distintas fuentes de energía se transforman en energía eléctrica en las centrales, así como los métodos de transporte y almacenamiento de las mismas.	CCL, CMCCT CSC
TEMA 10: Elec eléctricos.	tricidad y circuitos	12 horas	3ª evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia s
Corriente eléctrica. Campo eléctrico.	1.Explicar el fenómeno físico de la corriente eléctrica e interpretar el significado de las magnitudes: fuerza	1.1. Comprende el significado de las magnitudes eléctricas fuerza electromotriz, intensidad de corriente,	CCL CMC

• Potencial eléctrico.	electromotriz, intensidad de corriente, diferencia de potencial y resistencia eléctrica	diferencia de potencial y resistencia eléctrica.	
• Producción de corriente eléctrica.	2. Resolver problemas numéricos en los que aparezcan las distintas magnitudes tratadas en la unidad.		
Circuitos eléctricos.	3. Comprobar las	2.1. Diseña circuitos eléctricos con diferentes tipos de conexiones entre sus elementos, deduciendo las	CCL
• Intensidad de corriente.	relaciones entre las magnitudes eléctricas mediante el diseño de circuitos electrónicos	consecuencias de la conexión de generadores en serie y en paralelo.	
• Resistencia de un conductor: Ley de Ohm.	sencillos o mediante aplicaciones virtuales.	3.1. Comprende el significado de los símbolos y abreviaturas que aparecen	CCL
Asociaciones en un circuito eléctrico	4. Ley de Ohm.	en las etiquetas de los dispositivos eléctricos.	CD
 Electricidad en casa. Efectos de la corriente eléctrica. Componenetes electrónicos. 		 4.1. Relaciona las magnitudes eléctricas entre sí utilizando la ley de Ohm. 4.2. Identifica y representa los componentes más habituales de un circuito eléctrico: conductores, generadores, receptores y elementos 	
Trabajo de investigación: los circuitos impresos e integrados en instrumentos de uso cotidiano.		de control describiendo sus funciones.	

Los temas del programa de Física y Química que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo utilizando el soporte Google Classroom. Por el momento estos temas se están impartiendo con normalidad.

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

La nota de la tercera evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Para recuperar la segunda evaluación, los alumnos deberán entregar un trabajo personal online que les ayudará a recuperar la parte de la asignatura que les quedó pendiente y un examen de recuperación de la segunda evaluación (Google Form).

La nota de la recuperación de la segunda evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Se considerará aprobada la asignatura cuando el alumno haya alcanzado los objetivos mínimos correspondientes a la asignatura. La nota final del curso se calculará teniendo en cuenta el 40 % de la nota obtenida en la primera evaluación, el 40 % de la nota obtenida en la segunda evaluación y el 20 % de la nota obtenida en la tercera evaluación, debiendo obtener, al menos un 5,0 para aprobar la asignatura.

3. PROGRAMACIÓN ESPECÍFICA DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO</u>

Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
TEMA 5: Energía energía)	(Trabajo, potencia y	12 horas	3ª Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
 Energía potencial y energía cinética. Energía mecánica. Ecuaciones fisicomatemáticas de la energía mecánica y sus formas. Principio de conservación de la 	1. Analizar las transformaciones entre energía cinética y energía potencial, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica cuando se desprecia la fuerza de rozamiento, y el principio general de conservación de la energía cuando existe disipación de la misma	 1.1. Resuelve problemas de transformaciones entre energía cinética y potencial gravitatoria, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica. 1.2. Determina la energía disipada en forma de calor en situaciones donde disminuye la energía mecánica. 	CMCCT
 Trabajo mecánico: expresión y unidades de medida. La potencia mecánica: expresión, unidades 	debida al rozamiento. 2. Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen.	2.1. Identifica el calor y el trabajo como formas de intercambio de energía, distinguiendo las acepciones coloquiales de estos términos del significado científico de los mismos. 2.2. Reconoce en qué condiciones un sistema intercambia energía. en forma de calor o en forma de trabajo.	CMCCT
y aplicación. • Disipación de la energía y rendimiento de las máquinas.	3. Relacionar los conceptos de trabajo y potencia en la resolución de problemas, expresando los resultados en unidades del Sistema Internacional así como otras de uso común.	3.1. Halla el trabajo y la potencia asociados a una fuerza, incluyendo situaciones en las que la fuerza forma un ángulo distinto de cero con el desplazamiento, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional u otras de uso común como la caloría, el kWh y el CV.	CMCCT CSC CCL

Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
	evaluacion		
 El calor como intercambio de energía. Principio de conservación de la energía. Equilibrio térmico. 	4. Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación.	4.1. Describe las transformaciones que experimenta un cuerpo al ganar o perder energía, determinando el calor necesario para que se produzca una variación de temperatura dada y para un cambio de estado, representando gráficamente dichas transformaciones. 4.2. Calcula la energía transferida	CMCCT
Calor específico.		entre cuerpos a distinta temperatura y el valor de la temperatura final aplicando el concepto de equilibrio	
Calor transferido.		térmico. 4.3. Relaciona la variación de la longitud de un objeto con la variación de su temperatura utilizando el coeficiente de dilatación lineal	
Transformaciones entre calor y trabajo.Máquinas térmicas.		correspondiente. 4.4. Determina experimentalmente calores específicos y calores latentes de sustancias mediante un calorímetro, realizando los cálculos necesarios a partir de los datos empíricos obtenidos.	
	5. Valorar la relevancia histórica de las máquinas térmicas como desencadenantes de la revolución industrial, así como su importancia actual en la industria y el transporte.	 5.1. Explica o interpreta, mediante o a partir de ilustraciones, el fundamento del funcionamiento del motor de explosión. 5.2. Realiza un trabajo sobre la importancia histórica del motor de explosión y lo presenta empleando las TIC. 	CMCCT CSC CD
TEMA 6: Estructura	de la materia	14 horas	3ª Evaluación

Criterios de		6
evaluación	Estandares de aprendizaje	Competencias
periódico y enlace		
Criterios de	Estándares de aprendizaie	Competencias
evaluación		•
1.Reconocer la	1.1. Compara los diferentes modelos	CMCCT
necesidad de usar modelos para		CAA
interpretar la	íntima de la materia, interpretando las	CSC
materia utilizando	evidencias que hicieron necesaria la evolución de los mismos.	CSC
aplicaciones virtuales interactivas para su		
representación e		
identificación:		
2.Relacionar las	2.1 Establece la configuración	
propiedades de un elemento con su	representativos a partir de su número	
posición en la Tabla	atómico para deducir su posición en la	
configuración	valencia y su comportamiento químico.	
electrónica.		
	justificando esta clasificación en función	
	de su configuración electronica.	
	3.1 Utiliza la regla del octeto y	
3.Interpretar los	diagramas de Lewis para predecir la	CMCCT
enlace químico a	estructura y formula de los compuestos iónicos y covalentes.	CAA
partir de la configuración	3.2. Interpreta la diferente información	
electrónica de los	de un compuesto según se trate de	
y su posición en la	moléculas o redes cristalinas.	
i abia Periodica.		
4.Justificar las		
propiedades de una	4.1. Explica las propiedades de sustancias covalentes, iónicas y	
la naturaleza de su	metálicas en función de las	
enlace químico.	moléculas.	
	periódico y enlace Criterios de evaluación 1.Reconocer la necesidad de usar modelos para interpretar la estructura de la materia utilizando aplicaciones virtuales interactivas para su representación e identificación. 2.Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica. 3.Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la Tabla Periódica. 4.Justificar las propiedades de una sustancia a partir de	periódico y enlace Criterios de evaluación 1. Reconocer nodelos interpretar la estructura de materia utilizando aplicaciones virtuales interpretaro identificación. 2. Relacionar propiedades de elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica. 2. Relacionar las propiedades de elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica. 3. Interpretar de distintos tipos enlace químico apartir de configuración electrónica de los elementos con partir de configuración electrónica de los elementos con su configuración electrónica. 3. Interpretar de distintos tipos enlace químico apartir de la configuración electrónica de los elementos representativos a partir de configuración electrónica. 3. Interpretar de distintos tipos enlace químico apartir de la configuración electrónica de la configuración electró

	Criterios de	_	
Contenidos	evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
según normas IUPAC • Educación para la Salud: radioisótopos	5.Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC.	 4.2. Explica la naturaleza del enlace metálico utilizando la teoría de los electrones libres y la relaciona con las propiedades características de los metales. 4.3. Diseña y realiza ensayos de laboratorio que permitan deducir el tipo de enlace presente en una sustancia desconocida. 5.1. Escribe el nombre y el símbolo de los elementos químicos y los sitúa en la Tabla Periódica. 	CMCCT
TEMA 8: Reacciones	químicas	10 horas	3ª evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
 Tipos de reacciones químicas. Ajuste de ecuaciones químicas. 	1. Comprender el mecanismo de una reacción química y deducir la ley de conservación de la masa a partir del concepto de la reorganización atómica que tiene lugar.		CMCCT
 Cantidad de sustancia: el mol Concentración molar 	2. Razonar cómo se altera la velocidad de una reacción al modificar alguno de los	3.1. Determina el carácter endotérmico o exotérmico de una reacción química analizando el signo del calor de reacción asociado.	CMCCT

	Criterios de		
Contenidos	evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
Cálculos con masas en las reacciones químicas. Concepto de reactivo limitante. Relaciones volumétricas en las reacciones químicas. Ruptura y formación de enlaces; balance energético. El modelo de colisiones Calor de reacción: exotérmica y endotérmica.	factores que influyen sobre la misma, utilizando el modelo cinético-molecular y la teoría de colisiones para justificar esta predicción. 3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas 4. Reconocer la cantidad de sustancia como magnitud fundamental y el	4.1. Realiza cálculos que relacionen la cantidad de sustancia, la masa atómica o molecular y la constante del número de Avogadro. 5.1. Interpreta los coeficientes de una ecuación química en términos de partículas, moles y, en el caso de reacciones entre gases, en términos de volúmenes. 5.2. Resuelve problemas, realizando cálculos estequiométricos, con reactivos	CMCCT CMCCT CAA
Velocidad de reacción y factores que influyen.	mol como su unidad en el Sistema Internacional de Unidades.	puros y suponiendo un rendimiento completo de la reacción, tanto si los reactivos están en estado sólido como en disolución.	
 Reacciones de especial interés. Educación medioambiental: La lluvia ácida. 	5. Realizar cálculos estequiométricos con reactivos puros suponiendo un rendimiento completo de la reacción, partiendo del ajuste de la ecuación química correspondiente.		CMCCT

Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
TEMA 9: Iniciació Carbono	n a la química del	9 horas	3 ^a Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
Los compuestos de carbono. Características. Clasificación de los compuestos de carbono: hidrocarburos, alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos y aminas.	1. Identificar y representar hidrocarburos sencillos mediante las distintas fórmulas, relacionarlas con modelos moleculares físicos o generados por ordenador, y conocer algunas aplicaciones de especial interés	1.1. Explica los motivos por los que el carbono es el elemento que forma mayor número de compuestos. 1.2. Analiza las distintas formas alotrópicas del carbono, relacionando la estructura con las propiedades.	CMCCT CSC
• Educación medioambiental: Efecto invernadero	2. Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de interés.	 2.1. Identifica y representa hidrocarburos sencillos mediante su fórmula molecular, semidesarrollada y desarrollada. 2.2. Deduce, a partir de modelos moleculares, las distintas fórmulas usadas en la representación de hidrocarburos. 2.3. Describe las aplicaciones de hidrocarburos sencillos de especial interés. 3.1. Reconoce el grupo funcional y la familia orgánica a partir de la fórmula de alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres y aminas. 	

Los temas del programa de Física y Química que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo utilizando el soporte Google Classroom.

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

La nota de la tercera evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Para recuperar la segunda evaluación, los alumnos deberán entregar un trabajo personal online que les ayudará a recuperar la parte de la asignatura que les quedó pendiente y un examen de recuperación de la segunda evaluación (Google Form).

La nota de la recuperación de la segunda evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Se considerará aprobada la asignatura cuando el alumno haya alcanzado los objetivos mínimos correspondientes a la asignatura. La nota final del curso se calculará teniendo en cuenta el 40 % de la nota obtenida en la primera evaluación, el 40 % de la nota obtenida en la segunda evaluación y el 20 % de la nota obtenida en la tercera evaluación, debiendo obtener, al menos un 5,0 para aprobar la asignatura.

4. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA CULTURA CIENTÍFICA 4º ESO

ВІ	oque 5. Nuevos mater	riales	20 horas	3ª Evaluación
Co	ontenidos	Criterios de	Estándares de aprendizaje	Competencias
		evaluación		
2.	Las materias primas. Métodos de obtención. Los primeros materiales manufacturados Cerámica, vidrio y papel.	1.Realizar estudios sencillos y presentar conclusiones sobre aspectos relacionados con los materiales y su influencia en el desarrollo de la	1.1. Relaciona el progreso humano con el descubrimiento de las propiedades de ciertos materiales que permiten su transformación y aplicaciones tecnológicas. 1.2. Analiza la relación de los conflictos entre pueblos como	CMCCT CSC
	Los metales y sus aleaciones. La corrosión de los metales. Los polímeros. Los polímeros sintéticos	humanidad.	consecuencia de la explotación de los recursos naturales para obtener productos de alto valor añadido y/o materiales de uso tecnológico 2.1. Describe el proceso de obtención de diferentes materiales, valorando su	
5.	y el medio ambiente. La nanotecnología. Enfoques y aplicaciones	2.Conocer los principales métodos	coste económico, medioambiental y la conveniencia de su reciclaje.	CMCCT CSC
	Los nuevos materiales en el campo de la electricidad y la electrónica.	de obtención de materias primas y sus posibles repercusiones sociales y medioambientales.	2.2. Valora y describe el problema medioambiental y social de los vertidos tóxicos. 2.3. Reconoce los efectos de la corrosión sobre los metales, el coste económico que supone y los	
	Los materiales y su influencia en el desarrollo de la humanidad. Ahorro, reutilización y reciclado de los		económico que supone y los métodos para protegerlos. 2.4. Justifica la necesidad del ahorro, reutilización y reciclado de materiales en términos económicos y medioambientales.	СМССТ
	materiales.	3.Conocer las aplicaciones de los nuevos materiales en campos tales como electricidad y electrónica, textil, transporte, alimentación, construcción y medicina	3.1. Define el concepto de nanotecnología y describe sus aplicaciones presentes y futuras en diferentes campos.	CSC

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

Los temas del programa que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo utilizando el soporte Google Classroom. Por el momento estos temas se están impartiendo con normalidad y se está llevando a cabo con la entrega de los alumnos al profesor que resumen la materia.

La forma de evaluar la materia no cambia ya que las presentaciones son las mismas lo único que cambia es el soporte de entrega.

5. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>FÍSICA Y QUÍMICA 1º</u> <u>BACHILLERATO</u>

TEMA 6: Cinemátic	ca	12 horas	3ª evaluación
Contenidos	Criterios de	Estándares de aprendizaje	Competencias
	evaluación		
Reposo y movimiento.	1. Distinguir entre sistemas de referencia inercial y no inercial.	1.1. Analiza el movimiento de un cuerpo en situaciones cotidianas razonando si	CMCCT
• Sistema de referencia.		el sistema de referencia elegido es inercial o no inercial.	CCL
• Magnitudes del		1.2. Justifica la viabilidad de un experimento que distinga si un sistema de referencia se encuentra en reposo o	
movimiento.		se mueve con velocidad constante.	
 Componentes intrínsecas de la aceleración. 			
accieración	2. Representar gráficamente las	2.1. Describe el movimiento de un cuerpo a partir de sus vectores de	
 Movimiento rectilíneo uniforme. 	magnitudes vectoriales que describen el movimiento en un sistema de referencia	posición, velocidad y aceleración en un sistema de referencia dado	
Movimiento rectilíneo uniformemente	adecuado.	3.1. Obtiene las ecuaciones que describen la velocidad y la aceleración	СМССТ
acelerado.	3. Reconocer las ecuaciones de los movimientos rectilíneo	de un cuerpo a partir de la expresión del vector de posición en función del	CCL
 Movimiento vertical. 	y circular y aplicarlas a situaciones concretas.	tiempo. 3.2. Resuelve ejercicios prácticos de	
 Composición de movimientos: Lanzamiento horizontal y oblicuo. 		cinemática en dos dimensiones (movimiento de un cuerpo en un plano) aplicando las ecuaciones de los movimientos rectilíneo uniforme (M.R.U) y movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.).	
Movimiento circular.	4. Interpretar representaciones	4.1. Interpreta las gráficas que relacionan las variables implicadas en	CMCCT
Movimiento armónico simple.	gráficas de los movimientos rectilíneo y circular.	los movimientos M.R.U., M.R.U.A. y circular uniforme (M.C.U.) aplicando las ecuaciones adecuadas para obtener los	CCL

Educación	vial:
tiempo	de
respuesta, di	istancia
de seguridad	!.

valores del espacio recorrido, la velocidad y la aceleración.

- 5. Determinar velocidades y aceleraciones instantáneas a partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo.
- 5.1. Planteado un supuesto, identifica el tipo o tipos de movimientos implicados, y aplica las ecuaciones de la cinemática para realizar predicciones acerca de la posición y velocidad del móvil
- Describir el movimiento circular uniformemente acelerado y expresar la aceleración en función de sus componentes intrínsecas.
- 6.1. Identifica las componentes intrínsecas de la aceleración en distintos casos prácticos y aplica las ecuaciones que permiten determinar su valor.
- 7. Relacionar en un movimiento circular las magnitudes angulares con las lineales.
- 7.1. Relaciona las magnitudes lineales y angulares para un móvil que describe una trayectoria circular, estableciendo las ecuaciones correspondientes.

CMCCT

CCL

CD

- 8. Identificar el movimiento no circular de un móvil en un plano como la composición de dos movimientos unidimensionales rectilíneo uniforme (MRU) y/o rectilíneo uniformemente.
- 8.1. Reconoce movimientos compuestos, establece las ecuaciones que lo describen,

calcula el valor de magnitudes tales como, alcance y altura máxima, así como valores instantáneos de posición, velocidad y aceleración.

- 8.2. Resuelve problemas relativos a la composición de movimientos descomponiéndolos en dos movimientos rectilíneos.
- CMCCT

8.3. Emplea simulaciones virtuales interactivas para resolver supuestos prácticos reales, determinando condiciones iniciales, trayectorias y puntos de encuentro de los cuerpos implicados.

CCL

9. Conocer el significado físico de los parámetros

		armónico simple conociendo la amplitud, la frecuencia, el período y la fase inicial. 9.3. Obtiene la posición, velocidad y aceleración en un movimiento armónico simple aplicando las ecuaciones que lo describen. 9.4. Analiza el comportamiento de la velocidad y de la aceleración de un movimiento armónico simple en función de la elongación. 9.5. Representa gráficamente la posición, la velocidad y la aceleración del movimiento armónico simple (M.A.S.) en función del tiempo comprobando su periodicidad.	CMCCT CMCCT CCL
TEMA 7: Dinámica		10 horas	3ª evaluación
	.	P-141	O
Contenidos	Criterios de	Estándares de aprendizaje	Competencias
-	evaluación		-
Evolución histórica del concepto de fuerza. Cantidad de	evaluación	1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias sobre su estado de movimiento.	-
Evolución histórica del concepto de fuerza. Cantidad de movimiento o momento lineal.	evaluación 1. Identificar todas las fuerzas que actúan	1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias	CMCCT
Evolución histórica del concepto de fuerza. Cantidad de movimiento o momento lineal. Primera ley de Newton Sistema de	evaluación 1. Identificar todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo.	 1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias sobre su estado de movimiento. 1.2. Dibuja el diagrama de fuerzas de un cuerpo situado en el interior de un ascensor en diferentes situaciones de movimiento, calculando su aceleración a partir de las leyes de la dinámica. 	CMCCT
Evolución histórica del concepto de fuerza. Cantidad de movimiento o momento lineal. Primera ley de Newton	evaluación 1. Identificar todas las fuerzas que actúan	 1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias sobre su estado de movimiento. 1.2. Dibuja el diagrama de fuerzas de un cuerpo situado en el interior de un ascensor en diferentes situaciones de movimiento, calculando su aceleración 	СМССТ
 Evolución histórica del concepto de fuerza. Cantidad de movimiento o 	evaluación 1. Identificar todas las fuerzas que actúan	 1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias sobre su estado de movimiento. 1.2. Dibuja el diagrama de fuerzas de un cuerpo situado en el interior de un 	CMCCT

	T		
		planos horizontales o inclinados, aplicando las leyes de Newton.	
		2.3. Relaciona el movimiento de varios cuerpos unidos mediante cuerdas tensas y poleas con las fuerzas actuantes sobre cada uno de los cuerpos.	
	Aplicar el principio de conservación del momento lineal a	3.1. Establece la relación entre impulso mecánico y momento lineal aplicando la segunda ley de Newton.	
		3.2. Explica el movimiento de dos cuerpos en casos prácticos como colisiones y sistemas de propulsión mediante el principio de conservación del momento lineal.	
Segunda ley de la	sistemas de dos		
dinámica.	cuerpos y predecir el movimiento de los		
Impulso mecánico y momento lineal.	mismos a partir de las condiciones iniciales.		
• Conservación de la cantidad de	4. Reconocer las fuerzas	4.1. Demuestra que la aceleración de un movimiento armónico simple (M.A.S.)	СМССТ
movimiento.	elásticas en situaciones cotidianas y describir sus efectos.	es proporcional al desplazamiento utilizando la ecuación fundamental de la	CCL
Tercera ley de la dinámica o de Newton o	000 0.0000	Dinámica.	CAA
principio de acción y reacción.		4.2. Determina experimentalmente la constante elástica de un resorte aplicando la ley de Hooke y calcula la	CCEC
• La fuerza de rozamiento. Medida del		frecuencia con la que oscila una masa conocida unida a un extremo del citado resorte.	
coeficiente de rozamiento.		4.3. Estima el valor de la gravedad haciendo un estudio del movimiento del	
Aplicaciones de las leyes de la dinámica: planos y poleas.		péndulo simple.	

TEMA 8: Trabajo y Contenidos • El trabajo. • Trabajo y energía. • Trabajo y energía cinética. • Trabajo y energía	energía Criterios de 1. Establecer la ley de conservación de la energía mecánica y aplicarla a la resolución de casos prácticos.	10 horas Estándares de aprendizaje 1.1. Aplica el principio de conservación de la energía para resolver problemas mecánicos, determinando valores de velocidad y posición, así como de energía cinética y potencial. 1.2. Relaciona el trabajo que realiza una fuerza sobre un cuerpo con la variación de su energía cinética y determina	3ª evaluación Competencias CMCCT CCL
	6. Valorar las diferencias y semejanzas entre la interacción eléctrica y gravitatoria.	6.1. Determina las fuerzas electrostática y gravitatoria entre dos partículas de carga y masa conocidas y compara los valores obtenidos, extrapolando conclusiones al caso de los electrones y el núcleo de un átomo.	
	5. Conocer la ley de Coulomb y caracterizar la interacción entre dos cargas eléctricas puntuales.	 5.1. Halla la fuerza neta que un conjunto de cargas ejerce sobre una carga problema utilizando la ley de Coulomb. 5.2. Compara la ley de Newton de la Gravitación Universal y la de Coulomb, estableciendo diferencias y semejanzas entre ellas. 	CMCCT
	teniendo en cuenta su carácter vectorial.	4.2. Compara el valor de la atracción gravitatoria de la Tierra sobre un cuerpo en su superficie con la acción de cuerpos lejanos sobre el mismo cuerpo.	

 Fuerzas conservativas. Energía potencial elástica. Teorema de la conservación de la energía mecánica. Energía de un 	energía potencial y representar la relación entre trabajo y energía. 3. Conocer las	2.1. Clasifica en conservativas y no conservativas, las fuerzas que intervienen en un supuesto teórico justificando las transformaciones energéticas que se producen y su relación con el trabajo.	
oscilador armónico. • Energía potencial eléctrica. Educación ambiental: recursos y crisis energética	transformaciones energéticas que tienen lugar en un oscilador armónico.	 3.1. Estima la energía almacenada en un resorte en función de la elongación, conocida su constante elástica. 3.2. Calcula las energías cinética, potencial y mecánica de un oscilador armónico aplicando el principio de conservación de la energía y realiza la representación gráfica correspondiente. 	CMCCT
	4. Vincular la diferencia de potencial eléctrico con el trabajo necesario para transportar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico y conocer su unidad en el Sistema Internacional.	4.1. Asocia el trabajo necesario para trasladar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico con la diferencia de potencial existente entre ellos permitiendo el la determinación de la energía implicada en el proceso.	CCL

Los dos temas del programa de Física y Química que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo utilizando el soporte Google Classroom. Por el momento estos temas se están impartiendo con normalidad. Los profesores se ponen en contacto con los alumnos los días enlos que se impartiría la materia en su horario habitual presencial.

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

La nota de la tercera evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Para recuperar la segunda evaluación, los alumnos deberán entregar un trabajo personal online que les ayudará a recuperar la parte de la asignatura que les quedó pendiente y un examen de recuperación de la segunda evaluación (Google Form).

La nota de la recuperación de la segunda evaluación se determinará según la siguiente distribución porcentual:

Prueba escrita (Google Form) 20%

Trabajo online (Google Classroom) 80%

Se considerará aprobada la asignatura cuando el alumno haya alcanzado los objetivos mínimos correspondientes a la asignatura. La nota final del curso se calculará teniendo en cuenta el 40 % de la nota obtenida en la primera evaluación, el 40 % de la nota obtenida en la segunda evaluación y el 20 % de la nota obtenida en la tercera evaluación, debiendo obtener, al menos un 5,0 para aprobar la asignatura.

6. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA FÍSICA 2º BACHILLERATO

TEMA 8: Óptica geométrica		12 horas	3ª Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
 La óptica geométrica. Principios básicos y normas DIN. Dioptrios Reflexión en espejos planos y 	Formular e interpretar las leyes de la óptica geométrica.	1.1. Explica procesos cotidianos a través de las leyes de la óptica geométrica.	CCL CAA
curvos. Obtención de imágenes de forma gráfica y analítica. Refracción en lentes delgadas. Obtención de imágenes de forma gráfica y analítica Estudio del ojo y algunos instrumentos ópticos sencillos.	2. Valorar los diagramas de rayos luminosos y las ecuaciones asociadas como medio que permite predecir las características de las imágenes formadas en sistemas ópticos.	2.1. Demuestra experimental y gráficamente la propagación rectilínea de la luz mediante un juego de prismas que conduzcan un haz de luz desde el emisor hasta una pantalla. 2.2. Obtiene el tamaño, posición y naturaleza de la imagen de un objeto producida por un espejo plano y una lente delgada realizando el trazado de rayos y aplicando las ecuaciones correspondientes.	CMCCT
	3. Conocer el funcionamiento óptico del ojo humano y sus defectos y comprender el efecto de las lentes en la corrección de dichos efectos.	3.1. Justifica los principales defectos ópticos del ojo humano: miopía, hipermetropía, presbicia y astigmatismo, empleando para ello un diagrama de rayos.	CMCCT CAA CSIEE
	4. Aplicar las leyes de las lentes delgadas y espejos planos al estudio de los instrumentos ópticos.	4.1. Establece el tipo y disposición de los elementos empleados en los principales instrumentos ópticos, tales como lupa, microscopio, telescopio y cámara fotográfica, realizando el	CMCCT CSC CAA
		correspondiente trazado de rayos. 4.2. Analiza las aplicaciones de la lupa, microscopio, telescopio y cámara fotográfica considerando las variaciones que experimenta la imagen respecto al objeto.	CMCCT CAA CMCCT CAA CSIEE
TEMA 9: Física mod	erna	16 horas	3 ^a Evaluación

Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
 Introducción a la Teoría Especial de la Relatividad. Energía relativista. Energía total y energía en reposo. Física Cuántica. Insuficiencia de la Física Clásica. Radiación del cuerpo negro. Teoría cuántica de Planck. Efecto fotoeléctrico. Espectros atómicos. Modelo atómico de Bohr. Justificación de los espectros atómicos. Dificultades del modelo de Bohr. Bases de la mecánica cuántica: Dualidad ondacorpúsculo y principio de incertidumbre Aplicaciones de la física cuántica. Consecuencias filosóficas de del principio de incertidumbre 	1. Valorar la motivación que llevó a Michelson y Morley a realizar su experimento y discutir las implicaciones que de él se derivaron. 2. Aplicar las transformaciones de Lorentz al cálculo de la dilatación temporal y la contracción espacial que sufre un sistema cuando se desplaza a velocidades cercanas a las de la luz respecto a otro dado. 3. Conocer y explicar los postulados y las aparentes paradojas de la física relativista. 4. Establecer la equivalencia entre masa y energía, y sus consecuencias en la energía nuclear. 5. Analizar las fronteras de la física a finales del s. XIX y principios del s. XX y poner de manifiesto la incapacidad de la física clásica para explicar determinados procesos. 6. Conocer la hipótesis de Planck y relacionar la energía de un fotón con su frecuencia o su longitud de onda. 7. Valorar la hipótesis de Planck en el marco del efecto fotoeléctrico. 8. Aplicar la cuantización de la energía al estudio de los espectros atómicos e inferir la necesidad del	1.1. Explica el papel del éter en el desarrollo de la Teoría Especial de la Relatividad. 1.2. Reproduce esquemáticamente el experimento de Michelson-Morley así como los cálculos asociados sobre la velocidad de la luz, analizando las consecuencias que se derivaron. 2.1. Calcula la dilatación del tiempo que experimenta un observador cuando se desplaza a velocidades cercanas a la de la luz con respecto a un sistema de referencia dado aplicando las transformaciones de Lorentz. 2.2. Determina la contracción que experimenta un objeto cuando se encuentra en un sistema que se desplaza a velocidades cercanas a la de la luz con respecto a un sistema de referencia dado aplicando las transformaciones de Lorentz. 3.1. Discute los postulados y las aparentes paradojas asociadas a la Teoría Especial de la Relatividad y su evidencia experimental. 4.1. Expresa la relación entre la masa en reposo de un cuerpo y su velocidad con la energía del mismo a partir de la masa relativista. 5.1. Explica las limitaciones de la física clásica al enfrentarse a determinados hechos físicos, como la radiación del cuerpo negro, el efecto fotoeléctrico o los espectros atómicos. 6.1. Relaciona la longitud de onda o frecuencia de la radiación absorbida o emitida por un átomo con la energía de los niveles atómicos involucrados. 7.1. Compara la predicción clásica del efecto fotoeléctrico con la explicación cuántica postulada por Einstein y realiza cálculos relacionados con el trabajo de extracción y la energía cinética de los	CMCCT CAA CCL CMCCT CMCCT CMCCT CMCCT CMCCT CAA CMCCT CAA CMCCT CAA CMCCT CAA CMCCT CAA CMCCT
	inferir la necesidad del modelo atómico de Bohr. 9. Presentar la dualidad onda-corpúsculo como una de las grandes paradojas de la física cuántica.	extracción y la energía cinética de los fotoelectrones. 8.1. Interpreta espectros sencillos, relacionándolos con la composición de la materia. 9.1. Determina las longitudes de onda asociadas a partículas en movimiento a	CMCCT CCL CAA

	10. Reconocer el carácter probabilístico de la mecánica cuántica en contraposición con el carácter determinista de la	diferentes escalas, extrayendo conclusiones acerca de los efectos cuánticos a escalas macroscópicas. 10.1. Formula de manera sencilla el principio de incertidumbre Heisenberg y	CCL CMCCT CCL
	mecánica clásica.	lo aplica a casos concretos como los orbítales atómicos.	CAA
	11. Describir las características fundamentales de la radiación láser, los principales tipos de láseres existentes, su funcionamiento básico y sus principales	11.1. Describe las principales características de la radiación láser comparándola con la radiación térmica. 11.2. Asocia el láser con la naturaleza cuántica de la materia y de la luz, justificando su funcionamiento de manera sencilla y reconociendo su papel en la sociedad actual.	CCL CMCCT CSC CMCCT CAA
_	aplicaciones.		
TEMA 10: Física nuc	clear	12 horas	3ª evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencias
 Descubrimiento de la radiactividad. Ley de la desintegración radiactiva. El núcleo atómico. Energía de ligadura nuclear. El modelo estándar La radiactividad natural y las leyes de desplazamiento radiactivo. Reacciones nucleares. Aplicaciones y riesgos de la energía nuclear. Las fronteras de la física 	1. Distinguir los distintos tipos de radiaciones y su efecto sobre los seres vivos. 2. Establecer la relación entre la composición nuclear y la masa nuclear con los procesos nucleares de desintegración. 3. Valorar las aplicaciones de la energía nuclear en la producción de energía eléctrica, radioterapia, datación en arqueología y la fabricación de armas nucleares. 4. Justificar las ventajas, desventajas y limitaciones de la fisión y la fusión nuclear. 5. Distinguir las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza y los principales procesos en los que intervienen. 6. Reconocer la necesidad de encontrar un formalismo único que	1.1. Describe los principales tipos de radiactividad incidiendo en sus efectos sobre el ser humano, así como sus aplicaciones médicas. 2.1. Obtiene la actividad de una muestra radiactiva aplicando la ley de desintegración y valora la utilidad de los datos obtenidos para la datación de restos arqueológicos. 2.2. Realiza cálculos sencillos relacionados con las magnitudes que intervienen en las desintegraciones radiactivas. 3.1. Explica la secuencia de procesos de una reacción en cadena, extrayendo conclusiones acerca de la energía liberada. 3.2. Conoce aplicaciones de la energía nuclear como la datación en arqueología y la utilización de isótopos en medicina. 4.1. Analiza las ventajas e inconvenientes de la fisión y la Fusión nuclear justificando la conveniencia de su uso. 5.1. Compara las principales características de las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza a partir de los procesos en los que éstas se manifiestan.	CCL CSC CMCCT CSC CAA CMCCT CSIEE CAA CMCT CSC CAA CMCT CSC CAA CCL CMCCT CSC CAA CCL CMCCT CSC CAA

and the description of the state of the stat	C.1 Established	1
permita describir todos los	·	0.01
procesos de la naturaleza.	cuantitativa entre las cuatro	CCL
7. Conocer las teorías más	interacciones fundamentales de la	CMCCT
relevantes sobre la	naturaleza en función de las energías	
unificación de las	involucradas.	
interacciones	7.1. Compara las principales teorías de	
fundamentales de la	unificación estableciendo sus	CCL
naturaleza.	limitaciones y el estado en que se	CMCCT
8. Utilizar el vocabulario	encuentran actualmente.	CSIEE
básico de la física de	7.2. Justifica la necesidad de la	
partículas y conocer las	existencia de nuevas partículas	
partículas elementales que	elementales en el marco de la	
constituyen la materia.	unificación de las interacciones.	CMCCT
9. Describir la composición	8.1. Describe la estructura atómica y	CCL
del universo a lo largo de	nuclear a partir de su composición en	
su historia en términos de	quarks y electrones, empleando el	
las partículas que lo	vocabulario específico de la física de	
constituyen y establecer	quarks.	
una cronología del mismo	8.2. Caracteriza algunas partículas	CMCCT
a partir del Big Bang.	fundamentales de especial interés, como	CCL
10. Analizar los	los neutrinos y el bosón de Higgs, a	CAA
interrogantes a los que se	partir de los procesos en los que se	
enfrentan los físicos hoy	presentan.	
en día.	9.1. Relaciona las propiedades de la	CMCCT
en dia.	• •	CCL
	materia y antimateria con la teoría del	
	Big Bang	
	9.2. Explica la teoría del Big Bang y	
	discute las evidencias experimentales en	CMCCT
	las que se apoya, como son la radiación	CCL
	de fondo y el efecto Doppler relativista.	CAA
	9.3. Presenta una cronología del	
	universo en función de la temperatura y	
	de las partículas que lo formaban en	CMCCT
	cada periodo, discutiendo la asimetría	CCL
	entre materia y antimateria.	CAA
	10.1. Realiza y defiende un estudio	
	sobre las fronteras de la física del siglo	CSIEE
	XXI.	CMCCT

Los temas del programa de Física que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo mediante clases on line. Por el momento estos temas se están impartiendo con normalidad.

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

Modificaciones que se llevarán a cabo debido a la situación de clases no presenciales durante la tercera evaluación y evaluación del curso.

1. Porcentaje de las evaluaciones para el cálculo de la nota final:

El cálculo de la primera y segunda evaluación mantendrá según la programación original, el peso irá en función de los temas evaluados, por lo que la segunda tendrá más relevancia.

Dadas las circunstancias especiales, la 3ª Evaluación valdrá un 20%.

2. Recuperación de la primera y segunda evaluación y subida de nota de la segunda evaluación:

a. Recuperación

Dado que no se pudo realizar un examen de recuperación se hará un exámen on line con los contenidos de las dos primeras evaluaciones, tal como se realizó en el examen global de la segunda.

Para los que tienen suspensa la primera y/o segunda evaluación se establecen tres casos:

- . Alumnos con la 1ª y 2ª evaluación suspensa. Se hará la media de los exámenes de ambas evaluaciones, luego se volverá a hacer la media con la nota del examen de recuperación, si sale más de un 5, se recuperan las dos evaluaciones con nota de 5.
- . Alumnos con una evaluación suspensa (sólo con la2ª): se hará la media de los exámenes de la segunda evaluación con la nota del examen de recuperación, si sale más de un 5, se recuperan ambas evaluaciones con una nota de 5.

Se tendrá en cuenta el trabajo realizado a lo largo del curso, asistencia a clase, participación activa, haber realizado exámenes por encima de 4... Con ello se puede considerar recuperar con más de un 5.

b. Subida de nota

Para aquellos alumnos que tengan aprobadas ambas evaluaciones se les ofrecerá realizar un examen de recuperación para subir la nota de la segunda evaluación.

Para subir nota se árala media con el examen de la segunda evaluación y se tendrá en cuenta el trabajo realizado durante el curso.

7. ADAPTACIÓN PROGRAMACIÓN DE LA MATERIA <u>QUÍMICA 2º</u> BACHILLERATO

TEMA 7: Reaccione electrones	es de transferencia de	16 horas	3ª Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia
 Equilibrio redox Concepto de oxidación-reducción. Oxidantes y reductores. Número de oxidación. Ajuste redox por el método del ion-electrón. Estequiometría de las reacciones redox Potencial de reducción estándar. Volumetrías redox. Leyes de Faraday del electrolisis. Aplicaciones y repercusiones de las reacciones de oxidación reducción: baterías eléctricas, pilas de combustible, prevención de la corrosión de metales. 	1. Determinar el número de oxidación de un elemento químico identificando si se oxida o reduce en una reacción química. 2. Ajustar reacciones de oxidación-reducción utilizando el método del ion-electrón y hacer los cálculos estequiométricos correspondientes. 3. Comprender el significado de potencial estándar de reducción de un par redox, utilizándolo para predecir la espontaneidad de un proceso entre dos pares redox. 4. Realizar cálculos estequiométricos necesarios para aplicar a las volumetrías redox. 5. Determinar la cantidad de sustancia depositada en los electrodos de una cuba	 1.1. Define oxidación y reducción relacionándolo con la variación del número de oxidación de un átomo en sustancias oxidantes y reductoras. 2.1. Identifica reacciones de oxidación-reducción empleando el método del ion-electrón para ajustarlas. 3.1. Relaciona la espontaneidad de un proceso redox con la variación de energía de Gibbs considerando el valor de la fuerza electromotriz obtenida. 3.2. Diseña una pila conociendo los potenciales estándar de reducción, utilizándolos para calcular el potencial generado formulando las semirreacciones redox correspondientes. 3.3. Analiza un proceso de oxidación-reducción con la generación de corriente eléctrica representando una célula galvánica. 4.1. Describe el procedimiento para realizar una volumetría redox realizando los cálculos estequiométricos correspondientes. 5.1. Aplica las leyes de Faraday a un proceso electrolítico determinando la cantidad de materia depositada en un electrodo o el tiempo que tarda en hacerlo. 	CL CAA CMCCT CL CMCCT CAA CAA CL CMCCT CL CMCCT CL CMCCT CL CMCCT CL CMCCT CL CMCCT CMC CMC

	alastus (tias analas ada	C.1. Denuescarta les aucesces que tienen	CI
	electrolítica empleando	6.1. Representa los procesos que tienen	CL
	las leyes de Faraday.	lugar en una pila de combustible,	CAA
	6 Conocor algunas do	escribiendo la semirreacciones redox, e	CAA
	6. Conocer algunas de	indicando las ventajas e inconvenientes	CSIEE
	las aplicaciones de la	del uso de estas pilas frente a las	COILL
	electrolisis como la	convencionales.	
	prevención de la		
	corrosión, la	6.2. Justifica las ventajas de la	
	fabricación de pilas de	anodización y la galvanoplastia en la	
	distinto tipos	protección de objetos metálicos.	
	(galvánicas, alcalinas,		
	de combustible) y la		
	obtención de		
	elementos puros.		
TEMA 8: Química d	el carbono	16 horas	3ª Evaluación
Contenidos	Criterios de evaluación	Estándares de aprendizaje	Competencia s
• Estudio de	1. Reconocer los	1.1. Relaciona la forma de hibridación del	CMCCT
funciones orgánicas.	compuestos orgánicos,	átomo de carbono con el tipo de enlace	
• Nomenclatura y	según la función que	en diferentes compuestos representando	CAA
formulación	los caracteriza.	gráficamente moléculas orgánicas	
orgánica según las		sencillas.	
normas de la IUPAC.	2. Formular		
• Funciones de orgánicas	compuestos orgánicos	2.1. Diferencia distintos hidrocarburos y	CMCCT
interés: oxigenadas	sencillos con varias	compuestos orgánicos que poseen varios	
y nitrogenadas,	funciones.	grupos funcionales, nombrándolos y	CL
derivados		formulándolos.	
halogenados tioles			
peracidos.		3.1. Distingue los diferentes tipos de	
 Compuestos 	3. Representar	- · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
orgánicos	isómeros a partir de	nombrando los posibles isómeros, dada	
polifuncionales. • Tipos de	una fórmula molecular	una fórmula molecular.	CMCCT
isomería.	dada.		CL
• Tipos de		4.1. Identifica y explica los principales	CL
reacciones	4. Identificar los	tipos de reacciones orgánicas:	
orgánicas.	principales tipos de	sustitución, adición, eliminación,	
 Principales 	reacciones orgánicas:	condensación y redox, prediciendo los	
compuestos	sustitución, adición,	productos, si es necesario.	
orgánicos de interés	eliminación,		СМССТ
biológico e industrial:	condensación y redox.	5.1. Desarrolla la secuencia de	
materiales	,	reacciones necesarias para obtener un	CL
polímeros y	5. Escribir y ajustar	compuesto orgánico determinado a partir	
medicamentos	reacciones de	de otro con distinto grupo funcional	
Macromoléculas y	obtención o	aplicando la regla de Markovnikov o de	
materiales	transformación de	Saytzeff para la formación de distintos	
polímeros.	compuestos orgánicos	isómeros.	
• Polímeros de			CMCCT
origen natural y			

sintético:	en función del grupo	6.1. Relaciona los principales grupos	CL, CAA
propiedades. • Reacciones de	funcional presente.	funcionales y estructuras con	
 Reacciones de polimerización. 	6 Valorer la	compuestos sencillos de interés	
• Fabricación de	6. Valorar la importancia de la	biológico.	
materiales plásticos	química orgánica	7.1. Reconoce macromoléculas de origen	
y sus	vinculada a otras áreas	natural y sintético.	CL
transformados: impacto	de conocimiento e	natural y sintetico.	
medioambiental.	interés social.	8.1. A partir de un monómero diseña el	CAA
• Importancia de la		polímero correspondiente explicando el	
Química del	7. Determinar las	proceso que ha tenido lugar.	
Carbono en el desarrollo de la	características más		CL
desarrollo de la sociedad del	importantes de las	9.1. Utiliza las reacciones de	CL
bienestar.	macromoléculas.	polimerización para la obtención de compuestos de interés industrial como	CAA
	8. Representar la	polietileno, PVC, poliestireno, caucho,	
	fórmula de un polímero a partir de sus	poliamidas y poliésteres, poliuretanos, baquelita.	.
	;	baquenta.	CL
	monomeros y viceversa.	10.1. Identifica sustancias y derivados	CAA
	Tied Telebal	orgánicos que se utilizan como principios	Crit
	9. Describir los	activos de medicamentos, cosméticos y	
	mecanismos más	biomateriales valorando la repercusión	
	sencillos de	en la calidad de vida.	CMCCT
	polimerización y las		CI CAA CCC
	propiedades de	11.1. Describe las principales	CL, CAA, CSC
	algunos de los	aplicaciones de los materiales polímeros de alto interés tecnológico y biológico	CSIEE
	principales polímeros de interés industrial.	(adhesivos y revestimientos, resinas,	00122
	de interes industriai.	tejidos, pinturas, prótesis, lentes, etc.)	
	10. Conocer las	relacionándolas con las ventajas y	
	propiedades y	desventajas de su uso según las	
	obtención de algunos	propiedades que lo caracterizan.	CL CEC
	compuestos de interés		CL, CEC
	en biomedicina y en general en las	12.1. Reconoce las distintas utilidades que los compuestos orgánicos tienen en	CSC
	diferentes ramas de la	diferentes sectores como la alimentación,	CSIEE
	industria.	agricultura, biomedicina, ingeniería de	
		materiales, energía frente a las posibles	
		desventajas que conlleva su desarrollo.	CI.
			CL
			CSC
			CSIEE
			COILL

Los temas del programa de Química que se están impartiendo a lo largo de esta tercera evaluación se está llevando a cabo utilizando el soporte Google Classroom. Por el momento estos temas se están impartiendo con normalidad.

2. Criterios específicos de calificación y recuperación en la materia.

Modificaciones que se llevarán a cabo debido a la situación de clases no presenciales durante la tercera evaluación y evaluación del curso.

1. Porcentaje de las evaluaciones para el cálculo de la nota final:

El cálculo de la primera y segunda evaluación mantendrá según la programación original, el peso irá en función de los temas evaluados, por lo que la segunda tendrá más relevancia.

Dadas las circunstancias especiales, la 3ª Evaluación valdrá un 20%.

2. Recuperación de la primera y segunda evaluación y subida de nota de la segunda evaluación:

a. Recuperación

Dado que no se pudo realizar un examen de recuperación se hará un exámen on line con los contenidos de las dos primeras evaluaciones, tal como se realizó en el examen global de la segunda.

Para los que tienen suspensa la primera y/o segunda evaluación se establecen tres casos:

- . Alumnos con la 1ª y 2ª evaluación suspensa. Se hará la media de los exámenes de ambas evaluaciones, luego se volverá a hacer la media con la nota del examen de recuperación, si sale más de un 5, se recuperan las dos evaluaciones con nota de 5.
- . Alumnos con una evaluación suspensa (sólo con la2ª): se hará la media de los exámenes de la segunda evaluación con la nota del examen de recuperación, si sale más de un 5, se recuperan ambas evaluaciones con una nota de 5.

Se tendrá en cuenta el trabajo realizado a lo largo del curso, asistencia a clase, participación activa, haber realizado exámenes por encima de 4... Con ello se puede considerar recuperar con más de un 5.

b. Subida de nota

Para aquellos alumnos que tengan aprobadas ambas evaluaciones se les ofrecerá realizar un examen de recuperación para subir la nota de la segunda evaluación.

Para subir nota se árala media con el examen de la segunda evaluación y se tendrá en cuenta el trabajo realizado durante el curso.

8. <u>RECUPERACIÓN</u> DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA DE CURSOS ANTERIORES

Dado que los contenidos de 2º de la E.S.O. coinciden, en gran mayoría, con los de 3º, los alumnos de 3º de la E.S.O. con la asignatura de física y química pendiente de 2º, serán tutorizados por el profesor de la asignatura en 3º. Será su profesor, atendiendo al trabajo desarrollado por el alumno tanto en clase como en casa durante cada evaluación y a los resultados obtenidos en las pruebas realizadas, quien decida si necesita hacer ejercicios de refuerzo y/o trabajos adicionales para ir recuperando la materia suspensa de 2º. Se informará debidamente de la consecución de los objetivos de la asignatura por evaluaciones. Los alumnos aprobaran la asignatura de 2º de la E.S.O. si consiguen una calificación final, al menos, superior a 4 en 3º. Finalmente, en caso de no superar la asignatura a lo largo del curso, los alumnos realizaran un examen de toda la asignatura pendiente en el mes de junio.

A los alumnos de 4º de ESO que tienen pendiente la asignatura de Física y Química de 3º de ESO, se les propondrá una serie de ejercicios que se deberán entregar en las fechas que se marquen, y posteriormente corregidas por el Departamento de Física y Química. Estos ejercicios se entregarán a los alumnos en dos etapas, la primera se les dará en el mes diciembre, con el fin de que los alumnos las entreguen resueltas a la vuelta de las vacaciones de Navidad el día que se realice el primer examen de la asignatura. La segunda les será entregada en abril para que las devuelvan hechas el día que se realice el 2º examen de la asignatura.

Además, los alumnos realizaran dos pruebas escritas, la primera en febrero, y la segunda en el mes de mayo. Ambas pruebas serán corregidas por el Departamento de Física y Química. La calificación de los exámenes será la media de ambos, siempre y cuando la nota de ninguno de los dos no sea inferior a 3,5. En el caso de no sacar una nota superior a 3,5 en el primer examen realizaran una prueba global de toda la asignatura. Tanto en la corrección de los ejercicios como en la de los exámenes se tendrán en cuenta los criterios de calificación recogidos en el apartado 7.1. La nota de la asignatura se obtendrá según la siguiente distribución porcentual

Pruebas escritas 75%

Realización correcta de los ejercicios 25%

Excepción debida a clases no presenciales:

En el mes de abril se repartirán los ejercicios correspondientes a la segunda parte a través de Google Classroom y se hará el exámen Google Form. En esta parte se puntuará:

Prueba escrita 20%

Realización correcta de los ejercicios 80%