| | | Guia d | locente | | | | |
|---|---|------------------|---------------------------------------|-------------|---------------------|-------------------------------|--|
| | Datos Ide | ntificativos | | | | 2021/22 | |
| Asignatura (*) | Física 2 Código | | | Código | 610G01004 | | |
| Titulación | Grao en Química | | | | | ' | |
| | | Descr | iptores | | | | |
| Ciclo | Periodo | Cu | rso | | Tipo | Créditos | |
| Grado | 2º cuatrimestre | Prin | nero | Fo | ormación básica | 6 | |
| Idioma | CastellanoGallego | | | | | | |
| Modalidad docente | Presencial | | | | | | |
| Prerrequisitos | | | | | | | |
| Departamento | Física e Ciencias da Terra | | | | | | |
| Coordinador/a | Rilo Siso, Esther | | Correo elect | rónico | esther.rilo.siso@u | udc.es | |
| Profesorado | Arias Ferreiro, Goretti | | Correo electrónico goretti.arias@udc. | | goretti.arias@udo | .es | |
| | Rilo Siso, Esther | | esther.rilo.siso@u | | esther.rilo.siso@u | ıdc.es | |
| Web | | | | | 1 | | |
| Descripción general | Proporciona los conocimientos | de Física Genera | al necesarios pa | ara la fur | ndamentación de la | leyes y fenómenos de la | |
| | Química. Se trata de una asignatura que es el nexo entre las matemáticas y la química en el sentido de dar una | | | | | | |
| | formulación formal de las observaciones científicas que permiten establecer leyes y resultados sin los que no es posible | | | | | | |
| | ?cerrar? el método científico. Las leyes de la física proporcionan los ingredientes básicos en las que se apoyan la mayoría | | | | | | |
| | de las ciencias, así como la instrumentación y técnicas de medida que se utilizan en todos los campos científicos, y muy | | | | | | |
| | especialmente en la química. De ahí su importancia y presencia en el primer curso de la titulación ya que junto con la | | | | | | |
| | Física 1 proporciona al alumno | la base concepti | ual que necesita | a para ab | oordar las asignatu | ras de otros módulos y cursos | |
| | de la titulación. | | | | | | |
| | Se pretende introducir al alumno en el método científico, alcanzar la comprensión de los principios básicos de la física, | | | | | | |
| fundamentalmente en los campos de la electricidad, magnetismo y ondas. Llegar a saber reducir los pro | | | reducir los problemas reales a | | | | |
| | sus aspectos más esenciales, y aprender a aplicar los conocimientos básicos al campo de la química. | | | la química. | | | |
| | Los descriptores son: concepto de campo y su aplicación a los campos gravitatorio y eléctrico, principios de | | | | | | |
| | electromagnetismo y ondas. | | | | | | |



Plan de contingencia

1. Modificaciones en los contenidos

En el caso de que, por causa del covid, sea necesario cambiar a modalidad híbrida o no presencial, no se modificarán los contenidos de la materia.

2. Metodologías

Se mantendrán las metodologías descritas para la modalidad presencial y se modificarán en el sentido de que se realizarán por medio de la plataforma Teams con horario y estructura similar a la descrita en la modalidad presencial.

En el caso de que existieran problemas de aforo en los espacios designados para la realización de actividades presenciales, se reservarán espacios adicionales en los que los alumnos y alumnas puedan seguir poidan seguir as actividades a través de la plataforma TEAMS. En el caso de actividades prácticas, los grupos se desdoblarán para adaptarse a la capacidad del laboratorio.

3. Mecanismos de atención personalizada al alumnado

Las tutorías individuales se realizarán por medio de Teams. L@s alumn@s podrán seguir consultando dudas por correo electrónico y por moodle.

4. Modificaciones en la evaluación

Los porcentajes de evaluación serán los mismos que los descritos para modalidad presencial. Todas las actividades pasarán a realizarse por videoconferencia. Se programarán entregas de ejercicios por moodle y se hará un seguimiento personalizado del avance de cada alumn@ en la materia para realizar la evaluación continua.

5. Modificaciones de la bibliografía o webgrafía

No se modificarán las fuentes de información

| | Competencias del título |
|--------|--|
| Código | Competencias del título |
| A1 | Utilizar la terminología química, nomenclatura, convenios y unidades. |
| А3 | Conocer las características de los diferentes estados de la materia y las teorías empleadas para describirlos. |
| A12 | Relacionar las propiedades macroscópicas con las de átomos y moléculas. |
| A14 | Demostrar el conocimiento y comprensión de conceptos, principios y teorías relacionadas con la Química. |
| A15 | Reconocer y analizar nuevos problemas y planear estrategias para solucionarlos. |
| A19 | Llevar a cabo procedimientos estándares y manejar la instrumentación científica. |
| A20 | Interpretar los datos procedentes de observaciones y medidas en el laboratorio. |
| A22 | Planificar, diseñar y desarrollar proyectos y experimentos. |
| A23 | Desarrollar una actitud crítica de perfeccionamiento en la labor experimental. |
| A24 | Explicar de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química. |
| A25 | Relacionar la Química con otras disciplinas y reconocer y valorar los procesos químicos en la vida diaria. |
| A27 | Impartir docencia en química y materias afines en los distintos niveles educativos. |
| B1 | Aprender a aprender. |
| B2 | Resolver un problema de forma efectiva. |
| В3 | Aplicar un pensamiento crítico, lógico y creativo. |
| B4 | Trabajar de forma autónoma con iniciativa. |
| B5 | Trabajar de forma colaborativa. |
| В7 | Comunicarse de manera efectiva en un entorno de trabajo. |
| | |



| C1 | Expresarse correctamente, tanto de forma oral como escrita, en las lenguas oficiales de la comunidad autónoma. |
|----|--|
| С3 | Utilizar las herramientas básicas de las tecnologías de la información y las comunicaciones (TIC) necesarias para el ejercicio de su |
| | profesión y para el aprendizaje a lo largo de su vida. |
| C6 | Valorar críticamente el conocimiento, la tecnología y la información disponible para resolver los problemas con los que deben enfrentarse. |

| Resultados de aprendizaje | | | |
|--|-----|----------|--------|
| Resultados de aprendizaje | Com | oetencia | as del |
| | | título | |
| Disponer de los fundamentos teóricos mínimos que permitan la comprensión de los aspectos de la químicarelacionados con | A1 | | C1 |
| los fenómenos eléctricos y magnéticos y los movimientos vibratorio y ondulatorio. | А3 | | |
| | A12 | | |
| | A14 | | |
| | A25 | | |
| Saber reducir los problemas reales a sus aspectos más esenciales y aplicarlos al campo de la química | A14 | B1 | C1 |
| | A15 | B2 | С3 |
| | A27 | В3 | C6 |
| | | B4 | |
| | | B5 | |
| | | В7 | |
| Aplicar las técnicas básicas de laboratorio, incluyendo los cálculos necesarios y expresando los resultados de manera | A19 | B1 | C3 |
| apropiada. Utilizar el material y aplicar las normas básicas de seguridad para trabajar en un laboratorio. | A20 | B2 | C6 |
| | A22 | В3 | |
| | A23 | B5 | |
| | A24 | B7 | |

| | Contenidos | |
|---|--|--|
| Tema | Subtema | |
| 1. Introducción al estudio de campos | 1.1. Teoría de campos | |
| | 1.2. Campos gravitatorio | |
| 2. Electricidad | 2.1. Campo y potencial eléctricos. Capacidad | |
| | 2.2. Corriente eléctrica y circuitos de corriente continua | |
| 3. Magnetismo | 3.1. Campo magnético | |
| | 3.2. Inducción magnética | |
| | 3.3. Circuitos de corriente alterna | |
| 4. Oscilaciones y ondas | 4.1. Oscilaciones | |
| | 4.2. Movimiento ondulatorio | |
| | 4.3. Ondas electromagnéticas. Luz | |
| Determinaciones experimentales de resistencias con un | | |
| Puente de Weathstone, campo magnético en Bobinas de | | |
| Hemholtz, medidas de corriente, resistencia y diferencia de | | |
| potencial en circuitos, difracción de luz en un hilo, péndulo | | |
| simple y constnte elástica de un muelle. | | |

| | Planificac | ión | | |
|------------------------|-------------------|--------------------|------------------|---------------|
| Metodologías / pruebas | Competéncias | Horas presenciales | Horas no | Horas totales |
| | | | presenciales / | |
| | | | trabajo autónomo | |
| Sesión magistral | A1 A3 A12 A14 A15 | 27 | 54 | 81 |
| | A24 A25 A27 B1 B2 | | | |
| | B3 C6 | | | |

| Solución de problemas | A27 A15 A14 B1 B2 | 9 | 27 | 36 |
|---------------------------------------|---|-------------------|----------------------|-------------|
| | B3 B4 B5 B7 C1 C3 | | | |
| | C6 | | | |
| Prácticas de laboratorio | A19 A20 A22 A23 | 15 | 15 | 30 |
| | A24 B1 B2 B3 B5 C3 | | | |
| | C6 | | | |
| Prueba mixta | A1 A3 A12 A14 A15 | 2 | 0 | 2 |
| | A24 A25 B2 B3 C6 | | | |
| Atención personalizada | | 1 | 0 | 1 |
| (*)Los datos que aparecen en la tabla | de planificación són de carácter orientat | ivo, considerando | la heterogeneidad de | los alumnos |

| | Metodologías |
|------------------|---|
| Metodologías | Descripción |
| Sesión magistral | Durante las sesiones magistrales se trabajarán los contenidos del tema que corresponda utilizando diferentes formatos |
| | (exposición de contenidos teóricos, resolución de problemas, planteamiento de cuestiones y ejemplos generales, test) |
| | haciendo hincapie en lo más relevante para el/la alumno/a y en aquellos aspectos de más dificultad. El/la alumno/a podrá |
| | preguntar todas las cuestiones que se le planteen durante su desarrollo. |
| Solución de | Clase práctica, en la que se plantearán y resolverán problemas relacionados con los temas del programa que tendrán que |
| problemas | resolver los alumnos bajo la supervisión de la profesora, individualmente o en grupos. Se incluirán en estas clases |
| | actividades que impliquen la participación de los alumnos, como pueden ser salidas al encerado, entrega de trabajos o |
| | ejercicios?que contribuirán a la evaluación continua. De esta forma el profesor puede observar las dificultades de |
| | comprensión que cada alumno presenta en la resolución de problemas. |
| Prácticas de | El alumno realizará prácticas de laboratorio para la aplicación de los conocimientos adquiridos en las sesiones magistrales y |
| laboratorio | de resolución de problemas. Con esta metodología, adquieren las habilidades propias de un laboratorio de Física, que incluye |
| | el manejo de instrumentos de medida y el tratamiento y análisis de datos de propiedades y magnitudes físicas.Dispondrán de |
| | guion de la práctica y del material necesario para su montaje y realización, estando atendido en todo momento por el |
| | profesor. |
| Prueba mixta | Es la prueba para la evaluación de los conocimientos, que permite al profesor la valoración del nivel de aprendizaje del |
| | estudiante. Se realizarán pruebas de evaluación continua y prueba final. |

| | Atención personalizada |
|--------------|--|
| Metodologías | Descripción |
| Prácticas de | Las horas de atención personalizada ponen a la profesora a disposición de los/las estudiantes de forma personalizada para |
| laboratorio | todas las cuentiones que puedan surgir durante el aprendizaje de la asignatura. Además la profesora convocará |
| Solución de | periódicamente a los/las alumnos/as con la intención de que reciban la necesaria orientación. |
| problemas | |
| | Los/las alumnos/as llegan a esta materia con niveles de conocimientos y habilidades muy dispares debido a las diferentes |
| | opciones cursadas durante el bachillerato. Estas carencias no serán temas a desarrollar en estas horas pero se les guiará er |
| | los que deberían hacer para alcanzar el nivel que les permita superar la asignatura. |
| | |
| | |
| | |

| | | Evaluación | |
|--------------|--------------|-------------|--------------|
| Metodologías | Competéncias | Descripción | Calificación |

| Prácticas de | A19 A20 A22 A23 | La realización de las prácticas es OBLIGATORIA, por lo que no se puede aprobar la | 15 |
|--------------|--------------------|---|----|
| laboratorio | A24 B1 B2 B3 B5 C3 | asignatura sin hacerlas. La nota máxima que se puede obtener con esta metodología | |
| | C6 | es 1,5 puntos, y la nota mínima necesaria para superarlas es de 0,7. Serán evaluadas | |
| | | en base a la participación y entrega de resultados de cada sesión y a una prueba que | |
| | | se realizará durante la última sesión. | |
| Solución de | A27 A15 A14 B1 B2 | Se evaluará la participación en la resolución de los problemas planteados y se podrán | 20 |
| problemas | B3 B4 B5 B7 C1 C3 | recoger periódicamente ejercicios o cuestiones planteadas durante las sesiones. | |
| | C6 | | |
| Prueba mixta | A1 A3 A12 A14 A15 | Examen que computa el 70 % de la nota final. | 65 |
| | A24 A25 B2 B3 C6 | Durante el cuatrimestre se realizará una prueba parcial que permitirá eliminar parte de | |
| | | la materia para la prueba final, en caso de obtener una nota igual o superior a 5 | |
| | | (sobre 10). | |
| | | | |

Observaciones evaluación

Para superarla materia será necesario obtener en el examen una nota no inferior a 5 (sobre10), y obtener, sumadas las calificaciones de todas las actividades una notamínima de 5 (sobre 10) que se calculará de este modo:examen*0,65+prácticas+resolución de problemas. De no alcanzarse la puntuaciónmínima en alguna de las actividades evaluables, y en el caso de que la notafuese mayor o igual a 5 (sobre 10), la materia figurará como suspensa (4,5).

La evaluación de los alumnos en la segunda oportunidad seguirá los mismoscriterios que en la primera oportunidad. Los alumnos evaluados en la segundaoportunidad sólo podrán optar a la matrícula de honor si el número máximo deestas para el curso correspondiente no se cubrió en la primera oportunidad. Lascalificaciones de las prácticas de laboratorio y de los seminarios deresolución de problemas se conservarán para la segunda oportunidad de julio. Lacalificación de la prueba de julio sustituirá a la obtenida en la prueba dejunio.

Los alumnos que por razones justificadas o por estar matriculados a tiempoparcial no participen en las actividades de evaluación continua voluntarias, podrán hacer un trabajo equivalente, que consistirá en la entrega y explicación, durantesesiones de tutoría individualizada de los boletines de problemas y actividades propuestas en las sesiones de grupo reducido.

Las prácticas de laboratorio se realizarán según el calendario publicado alprincipio del cuatrimestre. La realización tiene carácter obligatorio, por loque es necesario hacerlas y superarlas para poder aprobar la asignatura.

Para obtener la calificación de No Presentado los alumnos no podrán haberparticipado en actividades que sumen más de un 25% de la nota final.

| Fuentes de información | | |
|------------------------|--|--|
| Básica | - Tippler & Dosca (). Física para la ciencia y la tecnología . Reverté | |
| | - Sears, Zemansky, Young & Driversitaria . Addison Wesley Longman | |
| | - Fidalgo & amp; Fernández (). Física General. Everest | |
| Complementária | - Burbano de Ercilla, Burbano García & Ercila Muñoz (). Problemas de Física. Mira | |
| | - Lea & Burke (). Física, la naturaleza de las cosas. Paraninfo | |
| | - Angel Franco García (2006). Física con ordenador. Curso interactivo de Física en internet. | |
| | www.sc.ehu.es/sbweb/fisica/default.htm | |
| | - (). Fisicalab. Plataforma de aprendizaje de física y matemáticas. www.fisicalab.com | |

| | Recomendaciones |
|-------------------------|---|
| | Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente |
| Matemáticas 1/610G01001 | |
| Física 1/610G01003 | |
| | Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente |
| Matemáticas 2/610G01002 | |
| | Asignaturas que continúan el temario |
| | |



Otros comentarios

Es necesario tener conocimientos de física y matemáticas de bachillerato. Programa Green Campus Facultade de Ciencias Para ayudar a conseguir un entorno inmediato sostenible, y cumplir con el punto 6 de la "Declaración Ambiental da Facultade de Ciencias (2020)", los trabajos documentales que se realicen en esta materia: a. Se solicitarán, mayoritariamente, en formato virtual y soporte informático. b. De realizarse en papel: - No se emplearán plásticos - Se realizarán impresiones a doble cara - Se empleará papel reciclado - Se evitará la realización de borradores

(*) La Guía Docente es el documento donde se visualiza la propuesta académica de la UDC. Este documento es público y no se puede modificar, salvo cosas excepcionales bajo la revisión del órgano competente de acuerdo a la normativa vigente que establece el proceso de elaboración de guías