



## DATOS IDENTIFICATIVOS

### Física: Física I

Materia	Física: Física I			
Código	V11G200V01102			
Titulación	Grao en Química			
Descriptores	Creditos ECTS 6	Sinale FB	Curso 1	Cuadrimestre 1c
Lingua de impartición	Castelán			
Departamento	Física aplicada			
Coordinador/a	Pérez Iglesias, Mª Teresa			
Profesorado	Peón Fernández, Jaime Francisco Pérez Iglesias, Mª Teresa			
Correo-e	tpigles@uvigo.es			
Web	<a href="http://faitic.uvigo.es/">http://faitic.uvigo.es/</a>			
Descripción xeral	En termos xerais, a Física constitúe a análise científica xeral da natureza e o seu obxectivo é entender como se comporta o universo. Esencialmente, trátase dunha ciencia experimental. As teorías que se desenvolven compróbanse mediante observacións. Partindo dunha definición tan ampla, é posible adoptar diferentes perspectivas ou niveis de aplicación: de fenómenos microscópicos a outros macroscópicos. A Física é, polo tanto, a base de innumerables aplicacións científicas e tecnolóxicas. En concreto, para o estudiante de Química, constitúe unha ferramenta fundamental para comprender as teorías e métodos que pertenecen a ese dominio da ciencia.			

## Competencias de titulación

### Código

A1	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: aspectos principais da terminoloxía química, nomenclatura, conversións e unidades
B1	Comunicarse de forma oral e escrita en polo menos unha das linguas oficiais da Universidade
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Procurar e administrar información procedente de distintas fontes
B6	Manexar as matemáticas, incluíndo aspectos tales como análise de errores, estimacións de ordes de magnitude, uso correcto de unidades e modos de presentación de datos
B7	Aplicar os coñecementos teóricos á práctica
B8	Traballar en equipo
B12	Planificar e administrar adecuadamente o tempo
B13	Tomar decisións
B14	Analizar e sintetizar información e obter conclusións
B15	Avaliar de modo crítico e construtivo o entorno e a si mesmo

## Competencias de materia

### Resultados previstos na materia

### Resultados de Formación e Aprendizaxe

Describir o marco de validez da mecánica clásica e calcular para un sistema mecánico os valores das súas diferentes magnitudes.	A1	B1 B3 B4 B6 B8 B12 B13 B14 B15
---	----	--

Enunciar os postulados e principios en que se basea a termodinámica.	A1	B1 B3 B4 B12 B13 B14 B15
Explicar o concepto de sistema termodinámico e a súa descripción utilizando as correspondentes variables e potenciais termodinámicos.	A1	B1 B3 B4 B12 B13 B14
Definir diferentes escalas de temperatura. Expresar e converter temperaturas nesas diferentes escalas.	A1	B3 B6 B7 B12 B13 B14 B15
Determinar o traballo realizado por un sistema termodinámico e a calor intercambiada coa súa contorna, así como as súas variacións de enerxía interna, entalpía e entropía en procesos quasiestáticos.	A1	B1 B3 B4 B6 B12 B13 B14
Distinguir entre procesos reversibles e irreversibles a partir do comportamento da variación da entropía.	A1	B1 B3 B4 B6 B12 B13 B14

## Contidos

Tema

1. DESCRICIÓN DA REALIDADE FÍSICA	Introducción - Magnitudes e unidades físicas - Análise dimensional - Erros.
2. CINEMÁTICA DO PUNTO E CORPO RÍXIDO	Punto material - Posición, velocidad e aceleración - Compoñente normal e tanxencial da aceleración - Estudo dalgúns movementos: rectilíneo e plano - Corpo ríxido.
3. PRINCIPIOS DA DINÁMICA	Concepto de forza - Leis de Newton - Teoría da gravitación de Newton.
4. DINÁMICA DA PARTÍCULA	Ecuacións do movemento - Momento lineal e momento angular - Forzas centrais: conservación do momento angular - Traballo e potencia - Enerxía cinética - Conservación da enerxía mecánica - Forzas non conservadoras. A conservación da enerxía - Diagramas de enerxía.
5. MOVEMENTO DE OSCILACIÓN	Movemento harmónico simple: cinemática, dinámica e enerxía.
6. DINÁMICA DOS SISTEMAS DE PARTÍCULAS	Forzas internas e externas - Ecuación do movemento do centro de masa - Traballo de forzas internas e externas - Colisións.
7. O CORPO RÍXIDO	Corpo ríxido: graos de liberdade, movemento de rotación: momento de inercia, momento angular, enerxía cinética.
8. FLUÍDOS	Presión e densidade - Presión dun fluído en repouso - Medición da presión - Tensión superficial - Capilaridade - Lei de Jurin - Lei de Tate.
9. INTRODUCCIÓN Á TERMODINÁMICA. TERMOMETRÍA	Descripción macroscópica e microscópica - Equilibrio térmico - Principio cero da termodinámica. Temperatura - Medición da temperatura. Termómetros - Gas ideal - Escala de temperatura do gas ideal.
10. CALOR E TRABALLO	Equilibrio termodinámico - Ecuacións de estado - Procesos quasiestáticos - Traballo termodinámico - Capacidade térmica e calor específica - Calor latente.
11. PRIMEIRO PRINCIPIO DA TERMODINÁMICA	Primeiro principio da termodinámica - Enerxía interna, entalpía e capacidades térmicas dos gases ideais - Lei de Mayer - Cambios adiabáticos dun gas ideal.
12. SEGUNDO PRINCIPIO DA TERMODINÁMICA	Introdución-Segundo principio: enunciados de Clausius e Kelvin- Ciclo de Carnot. Teorema de Carnot- Escala termodinámica de temperaturas- Desigualdade de Clausius- Entropía.

## Planificación

	Horas na aula	Horas fóra da aula	Horas totais
Seminarios	26	28.6	54.6
Sesión maxistral	26	28.6	54.6
Traballos tutelados	2	13	15
Resolución de problemas e/ou exercicios	4.5	15.3	19.8
Probas de resposta curta	1.5	4.5	6

\*Os datos que aparecen na táboa de planificación son de carácter orientador, considerando a heteroxeneidade do alumnado.

### Metodoloxía docente

	Descripción
Seminarios	<ul style="list-style-type: none"> <li>a) Os exercicios e problemas serán resoltos, fundamentalmente, polos estudiantes. As follas de problemas estarán dispoñibles coa suficiente antelación (ben sexa na páxina web ou imprimidas).</li> <li>b) As dúbihdas e os conceptos difíceis trataranse e aclararanse.</li> <li>c) As distintas tarefas que os estudiantes deben realizar estarán programadas.</li> <li>d) As distintas tarefas que os estudiantes deban realizar serán obxecto de avaliación.</li> </ul>
Sesión maxistral	<p>Os estudiantes poderán obter información sobre as clases na plataforma web Tema. Durante os primeiros meses do curso, este material tamén estará dispoñible de forma impresa.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>a) Analizaremos os obxectivos específicos de cada tema. Indicaranse as súas necesidades e posibles aplicacións.</li> <li>b) Indicarase a forma de alcanzar obxectivos. A énfase poñerense naqueles aspectos que resulten más problemáticos e difíceis. Resolveranse distintos exemplos.</li> <li>c) Propoñeranse unha serie de referencias bibliográficas.</li> </ul>
Traballos tutelados	<ul style="list-style-type: none"> <li>a) As actividades guiadas realizaranse de forma individual ou en grupos.</li> <li>b) Para que os estudiantes teñan unha idea clara de cales son os obxectivos que deben alcanzar e de que material dispoñen, a información sobre este tema proporcionarase coa antelación necesaria.</li> </ul>

### Atención personalizada

Metodoloxías	Descripción
Traballos tutelados	As actividades guiadas e, nalgúns casos, aquelas que se realicen en seminarios precisarán atención personalizada. As tutorías voluntarias permitirán aclarar dúbihdas individuais.

### Avaliación

	Descripción	Cualificación
Seminarios	Resolver problemas e outras tarefas realizadas nos seminarios.	15
Traballos tutelados	Permitirán comprobar as competencias transversais.	10
Resolución de problemas e/ou exercicios	<p>Tres probas escritas:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>a) As cualificacións das dous primeiras probas manteranse ata o exame final de Febreiro.</li> <li>b) A terceira proba realizarae co exame extraordinario de Febreiro.</li> <li>c) A calificación mínima para superar cada proba será de 5 sobre 10.</li> <li>d) En Febreiro, os alumnos poderán repetir as probas que non superasen ou aquellas nas que desexen obter unha cualificación maior.</li> </ul>	60
Probas de resposta curta	<p>Tres probas escritas:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>a) As cualificacións das dous primeiras manteranse ata o exame final de Febreiro.</li> <li>b) A tercera proba farase co exame final.</li> <li>c) En febreiro, os alumnos poderán repetir as probas que non superasen ou aquellas nas que desexen obter unha cualificación maior.</li> </ul>	15

### Outros comentarios sobre a Avaliación

Convocatoria extraordinaria de Xullo: Os criterios de avaliación da convocatoria de Xullo serán os mesmos que na de Febreiro.

### Bibliografía. Fontes de información

Tipler, P.A., Mosca G., **Física para la ciencia y la tecnología (2 volumes)**, 2010,  
 Gettys, E.; Kéller, F.J., Skove, M.J., **Física Clásica y Moderna**, 1991,  
 Serway, R.A., **Física**, 2009,  
 Zemansky, M.W. e Dittman, R.H., **Calor y Termodinámica**, 1990,  
 José Mª de Juana, **Física General (2 tomos)**, 2003,  
 Giambardino, V., **Teoría de errores**, 1981,

### Recomendacións

---

**Materias que continúan o temario**

---

Física: Física II/V11G200V01201

Química, física e xeoloxía: Laboratorio integrado II/V11G200V01202

Física III/V11G200V01301

---

**Materias que se recomenda cursar simultaneamente**

---

Química, física e bioloxía: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

---