



Universidad de Jaén

FACULTAD DE CIENCIAS EXPERIMENTALES

Laboratorio de química inorgánica I

2024-2025
Grado en Química



GRATIS

SERVICIOS ACADÉMICOS

SERVICIOS ADMINISTRATIVOS

EXTENSIÓN UNIVERSITARIA

INFORMACIÓN GENERAL

OPERACIONES

Inicio > Servicios académicos > Guías docentes UJA



Acceso Mayores 40

Guías docentes UJA

Horarios de tutorías

Llamamientos PEvAU

Movilidad (Coordinador)

P.O.D.

Solicitud bilingüismo

Guía docente 2024-25 - 10312010 - Laboratorio de química inorgánica I

[Volver](#)

TITULACIÓN: Grado en Química
CENTRO: FACULTAD DE CIENCIAS EXPERIMENTALES
CURSO: 2024-25
ASIGNATURA: Laboratorio de química inorgánica I

GUÍA DOCENTE

1. DATOS BÁSICOS DE LA ASIGNATURA

NOMBRE: Laboratorio de química inorgánica I
CÓDIGO: 10312010 **CURSO ACADÉMICO:** 2024-25
TIPO: Obligatoria
Créditos ECTS: 6.0 **CURSO:** 2 **CUATRIMESTRE:** SC
WEB: <https://platea.ujaen.es>

2. DATOS BÁSICOS DEL PROFESORADO

NOMBRE: ILLÁN CABEZA, NURIA ANTONIA
IMPARTE: Prácticas [Profesor responsable]
DEPARTAMENTO: U128 - QUÍMICA INORGÁNICA Y ORGÁNICA
ÁREA: 760 - QUÍMICA INORGÁNICA
N. DESPACHO: B3 - 449 **E-MAIL:** naillan@ujaen.es **TLF:** 953212949
TUTORÍAS: <https://uvirtual.ujaen.es/pub/es/informacionacademica/tutorias/p/50436>
URL WEB: -
ORCID: <https://orcid.org/0000-0002-1646-8383>
NOMBRE: ÁLVAREZ MERINO, MIGUEL ANGEL
IMPARTE: Prácticas
DEPARTAMENTO: U128 - QUÍMICA INORGÁNICA Y ORGÁNICA
ÁREA: 760 - QUÍMICA INORGÁNICA
N. DESPACHO: B3 - 461 **E-MAIL:** malvarez@ujaen.es **TLF:** 953212750
TUTORÍAS: <https://uvirtual.ujaen.es/pub/es/informacionacademica/tutorias/p/58307>
URL WEB: -
ORCID: <https://orcid.org/0000-0001-7838-0654>
NOMBRE: CUESTA MARTOS, RAFAEL MIGUEL
IMPARTE: Prácticas
DEPARTAMENTO: U128 - QUÍMICA INORGÁNICA Y ORGÁNICA
ÁREA: 760 - QUÍMICA INORGÁNICA
N. DESPACHO: - **E-MAIL:** - **TLF:** -
TUTORÍAS: <https://uvirtual.ujaen.es/pub/es/informacionacademica/tutorias/p/58154>
URL WEB: -
ORCID: <https://orcid.org/0000-0001-5716-8830>
NOMBRE: JIMÉNEZ PULIDO, SONIA BEATRIZ
IMPARTE: Prácticas
DEPARTAMENTO: U128 - QUÍMICA INORGÁNICA Y ORGÁNICA
ÁREA: 760 - QUÍMICA INORGÁNICA
N. DESPACHO: B3 - B3-466 **E-MAIL:** sjimenez@ujaen.es **TLF:** 953212150
TUTORÍAS: <https://uvirtual.ujaen.es/pub/es/informacionacademica/tutorias/p/11039>
URL WEB: -
ORCID: <https://orcid.org/0000-0003-2053-9057>

3. PRERREQUISITOS, CONTEXTO Y RECOMENDACIONES

PRERREQUISITOS:

La matriculación en la asignatura **LABORATORIO DE QUÍMICA INORGÁNICA I** tiene como PRE-REQUISITOS **HABER SUPERADO CON ANTERIORIDAD O ESTAR MATRICULADO SIMULTÁNEAMENTE** en la siguiente asignatura:

QUÍMICA INORGÁNICA I (2º curso, 1er cuatrimestre)

de acuerdo con la MODIFICACIÓN NO SUSTANCIAL del Grado de Química aprobada en Junta de Facultad nº 132 del 13 de marzo de 2024 y en Consejo de Gobierno nº12 del 21 de mayo de 2024).

CONTEXTO DENTRO DE LA TITULACIÓN:

Asignatura cuatrimestral y de carácter obligatorio, que se imparte en 2º curso del Grado en Química y que tiene asignados 6 créditos, todos experimentales. En ella se lleva a cabo la preparación de elementos y compuestos inorgánicos, y la caracterización de los mismos en base a sus propiedades físicas y químicas, lo que permite al estudiante avanzar en el conocimiento de la metodología de la Química Inorgánica, necesario para el desarrollo curricular en este área de la Química para la realización del Grado en Química.

RECOMENDACIONES Y ADAPTACIONES CURRICULARES:

Se recomienda al alumnado que se matricula en esta asignatura tener superados los conocimientos básicos teóricos de Química y de las técnicas y procedimientos básicos necesarios en el laboratorio. Es decir **tener cursadas y aprobadas** las siguientes asignaturas: **Química General I, Química General II y Operaciones Básicas de Laboratorio I y II**. Es así mismo, importante **estar cursando** la asignatura teórica **Química Inorgánica I de 2º curso** para poder asimilar las metodologías de trabajo inherentes a esta asignatura.

El alumnado que presente necesidades específicas de apoyo educativo, lo ha de notificar personalmente al Servicio de Atención y Ayudas al Estudiante para proceder a realizar, en su caso, la adaptación curricular correspondiente.

4. COMPETENCIAS Y RESULTADOS DE APRENDIZAJE

Código	Denominación de la competencia
B10	Capacidad de aprendizaje autónomo para el desarrollo continuo profesional
B13	Iniciativa y espíritu emprendedor
C2	Describir los tipos principales de reacción química y las principales características asociadas a cada una de ellas.
C9	Reconocer la variación de las propiedades características de los elementos químicos y sus compuestos, incluyendo las relaciones en los grupos y las tendencias en la Tabla Periódica.
P1	Habilidad para manipular con seguridad materiales químicos, teniendo en cuenta sus propiedades físicas y químicas, incluyendo cualquier peligro específico asociado con su uso.
P3	Habilidad para la observación, seguimiento y medida de propiedades, eventos o cambios químicos, y el registro sistemático y fiable de la documentación correspondiente.
Q5	Competencia para presentar, tanto en forma escrita como oral, material y argumentación científica a una audiencia especializada.

Resultados de aprendizaje

Resultado 312010A	- Adquiere el conocimiento y destreza para la preparación de elementos y compuestos inorgánicos.
Resultado 312010B	- Sabe llevar a cabo tanto técnicas de síntesis básica como algunas más avanzadas cuando la complejidad de la síntesis así lo requiera.
Resultado 312010C	- Conoce algunas propiedades físico-químicas de los reactivos y productos, mediante ensayos de laboratorio y búsqueda bibliográfica.

5. CONTENIDOS

Aplicación de técnicas básicas en Química Inorgánica Experimental a la preparación y estudio de las tendencias de reactividad de elementos y compuestos inorgánicos.

RELACIÓN DE EXPERIMENTOS

- Obtención de cobre por cementación. Sulfato de hierro(II) y amonio (sal de Mohr)
- Obtención del nitrito de sodio, NaNO₂
- Obtención del cloruro de aluminio anhidro, AlCl₃
- Obtención del trisoxalatoferrato(III) de potasio trihidratado K₃[Fe(C₂O₄)₃]·3H₂O
- Obtención del silicio cristalino
- Obtención del cloruro de hexamíncoobalto(III)
- Obtención del alumbre de hierro Fe(NH₄)₂(SO₄)₂·12H₂O
- Obtención del ditionato de bario, BaS₂O₆·2H₂O
- Obtención de la gel de sílice

6. METODOLOGÍA Y ACTIVIDADES

ACTIVIDADES	HORAS PRESENCIALES	HORAS TRABAJO AUTÓNOMO	TOTAL HORAS	CRÉDITOS ECTS	COMPETENCIAS (códigos)
A2 - Clases en grupos de prácticas <ul style="list-style-type: none"> ▪ M11 - Resolución de ejercicios ▪ M12 - Presentaciones/exposiciones ▪ M7 - Seminarios ▪ M8 - Debates ▪ M9 - Laboratorios 	60.0	90.0	150.0	6.0	<ul style="list-style-type: none"> ▪ B10 ▪ B13 ▪ C2 ▪ C9 ▪ P1 ▪ P3 ▪ Q5
TOTALES:	60.0	90.0	150.0	6.0	

INFORMACIÓN DETALLADA:

A2. Clases en grupos de prácticas:

La mayor parte de estas clases se dedicarán a la realización de diferentes experimentos de preparación de elementos y compuestos inorgánicos, y a ensayar algunas de sus propiedades físicas y químicas. Cada experimento se dividirá en tres etapas:

- a) Preparación, que consistirá en una búsqueda bibliográfica sobre aspectos teóricos y prácticos del experimento y en la realización de cálculos estequiométricos.
- b) Realización experimental en la que el profesorado supervisará el trabajo del alumnado para que se habitúe a un correcto manejo del instrumental.
- c) Análisis e interpretación de los resultados.

Además, se llevarán a cabo seminarios, resolución de ejercicios, actividades de exposición, puesta en común y debate acerca de los resultados obtenidos.

7. SISTEMA DE EVALUACIÓN

ASPECTO	CRITERIOS	INSTRUMENTO	PESO
Asistencia y/o participación en actividades presenciales y/o virtuales	Participación activa en clase	Observación del profesorado	5.0%
Conceptos teóricos de la materia	Dominio de los conocimientos teóricos-prácticos de la materia. Implicación, dominio y habilidad en la resolución de ejercicios y problemas.	Exámen teórico-práctico	50.0%
Realización de trabajos, casos o ejercicios	Realización de trabajos, casos o ejercicios	Valoración de los contenidos y exposición	0.0%
Prácticas de laboratorio/campo/uso de herramientas TIC	Habilidad manipulativa y en la interpretación de los resultados experimentales; habilidad en la exposición de resultados al grupo de trabajo; actitud; progreso en la metodología de cálculo de laboratorio (ajuste de reacciones y cálculos estequiométricos); realización y entrega del cuaderno de laboratorio.	Seguimiento continuo y notas del profesorado. Realización de pruebas prácticas	45.0%

El sistema de calificación se regirá por lo establecido en el RD 1125/2003 de 5 de septiembre por el que se establece el sistema europeo de créditos y el sistema de calificaciones en la titulaciones universitarias de carácter oficial

INFORMACIÓN DETALLADA:

Evaluación

S1- Participación activa en clase y actitud (Competencia evaluada: B13)

S2- Examen (Competencias evaluadas: C2, C9)

S4- Habilidad manipulativa y en la exposición de resultados al grupo de trabajo, progreso en la metodología de cálculo de laboratorio (ajuste de reacciones y cálculos estequiométricos), realización y entrega del cuaderno de laboratorio (Competencias evaluadas: B10, P1, P3, Q5)

· Para poder superar la asignatura es imprescindible realizar las prácticas impartidas en el laboratorio y actividades propuestas.

· Cada una de las partes que conforman la evaluación debe ser aprobada por separado.

En la convocatoria extraordinaria el alumnado será evaluado en base a los aspectos evaluados en la convocatoria ordinaria.

8. DOCUMENTACIÓN / BIBLIOGRAFÍA [f6 WWWXY'U'UVJ'c\[fUZU'UfUj fg'XY'XYgW Vf\]Xcf'XY''U6 JV'cHVVUk](#)

ESPECÍFICA O BÁSICA:

- Química inorgánica. Edición: Madrid: Pearson Prentice Hall, 2006. Autor: Housecroft, Catherine E.. Editorial: -.
 - **Observaciones:** Bibliografía recomendada para completar los contenidos relacionados con las propiedades, estructura y aplicaciones de los elementos y compuestos obtenidos en las sesiones prácticas
(C. Biblioteca)
- Chemistry of the elements. Edición: 2nd ed., repr. Autor: Greenwood, N. N.. Editorial: Amsterdam [etc.]: Elsevier : Butterworth Heineman, 2010.
 - **Observaciones:** Bibliografía recomendada para completar los contenidos relacionados con las propiedades, estructura y aplicaciones de los elementos y compuestos obtenidos en las sesiones prácticas
(C. Biblioteca)
- Shriver & Atkins Inorganic chemistry. Edición: 4th ed. Autor: -. Editorial: Oxford: Oxford University Press, 2006 (C. Biblioteca)

GENERAL Y COMPLEMENTARIA:

- Synthesis and technique in inorganic chemistry: a laboratory manual. Edición: 3rd ed. Autor: Girolami, Gregory S.. Editorial: Sausalito: University Science Books, cop. 1999 (C. Biblioteca)
- Microscale inorganic chemistry: a comprehensive laboratory experience. Edición: -. Autor: Szafran, Zvi. Editorial: New York, [etc.]: John Wiley & Sons, cop.1991 (C. Biblioteca)
- Experimental methods in inorganic chemistry. Edición: -. Autor: Tanaka, John. Editorial: Upper Saddle River: Prentice Hall, cop. 1999 (C. Biblioteca)
- Reacciones sistemáticas en química inorgánica. Edición: -. Autor: Coronas, Juan M.. Editorial: Barcelona: Universitat de Barcelona, D.L. 1989 (C. Biblioteca)
- Inorganic experiments. Edición: 3rd rev. ed.. Autor: -. Editorial: Weinheim : Wiley-VCH, 2010. (C. Biblioteca)
- Prácticas de química inorgánica. Edición: -. Autor: López González, Juan de Dios. Editorial: Madrid: Universidad Nacional de Educación a Distancia, 1998 (C. Biblioteca)
- Safety and laboratory practice . Edición: London : Cassell, 1988. Autor: Hawkins, M. D.. Editorial: - (C. Biblioteca)
- Writing the laboratory notebook . Edición: Washington, D.C. : American Chemical Society, 1985.. Autor: Kanare, Howard M., 1953-. Editorial: - (C. Biblioteca)

9. CRONOGRAMA (segundo cuatrimestre)

Semana	A2 - Clases en grupos de prácticas	Trabajo autónomo	Observaciones
Nº 1 27 ene. - 2 feb. 2025	12.0	18.0	El cronograma podrá sufrir modificaciones pero siempre se desarrollará según los horarios publicados en la página web de la Facultad. Experiencias de preparación de elementos y compuestos inorgánicos. Ensayos relacionados con las propiedades químicas del compuesto sintetizado.
Nº 2 3 - 9 feb. 2025	12.0	18.0	Experiencias de preparación de elementos y compuestos inorgánicos. Ensayos relacionados con las propiedades químicas del compuesto sintetizado.
Nº 3 10 - 16 feb. 2025	12.0	18.0	Experiencias de preparación de elementos y compuestos inorgánicos. Ensayos relacionados con las propiedades químicas del compuesto sintetizado.
Nº 4 17 - 23 feb. 2025	12.0	18.0	Experiencias de preparación de elementos y compuestos inorgánicos. Ensayos relacionados con las

Semana	A2 - Clases en grupos de prácticas	Trabajo autónomo	Observaciones
			propiedades químicas del compuesto sintetizado.
Nº 5 24 feb. - 2 mar. 2025	12.0	18.0	Experiencias de preparación de elementos y compuestos inorgánicos. Ensayos relacionados con las propiedades químicas del compuesto sintetizado.
Nº 6 3 - 9 mar. 2025	0.0	0.0	
Nº 7 10 - 16 mar. 2025	0.0	0.0	
Nº 8 17 - 23 mar. 2025	0.0	0.0	
Nº 9 24 - 30 mar. 2025	0.0	0.0	
Nº 10 31 mar. - 6 abr. 2025	0.0	0.0	
Nº 11 7 - 13 abr. 2025	0.0	0.0	
Periodo no docente: 14 - 20 abr. 2025			
Nº 12 21 - 27 abr. 2025	0.0	0.0	
Nº 13 28 abr. - 4 may. 2025	0.0	0.0	
Nº 14 5 - 11 may. 2025	0.0	0.0	
Nº 15 12 - 18 may. 2025	0.0	0.0	
Total Horas	60.0	90.0	

10. OBJETIVOS DE DESARROLLO SOSTENIBLE

Industria, innovación e infraestructura
Producción y consumo responsables

INFORMACIÓN DETALLADA:

ODS-9

Contribución a la meta 9.4 "De aquí a 2030, modernizar la infraestructura y reconvertir las industrias para que sean sostenibles, utilizando los recursos con mayor eficacia y promoviendo la adopción de tecnologías y procesos industriales limpios y ambientalmente racionales, y logrando que todos los países tomen medidas de acuerdo con sus capacidades respectivas."

ODS-12

Contribución a la meta 12.2 "De aquí a 2030, lograr la gestión sostenible y el uso eficiente de los recursos naturales."

11. ESCENARIO MIXTO

La totalidad de las actividades docentes, evaluación incluida, serán presenciales en la medida que la situación lo permita.

METODOLOGÍA DOCENTE Y ACTIVIDADES FORMATIVAS

Actividades Formativas	Formato (presencial, en la medida que la situación lo permita)	Metodología docente. Descripción

15 Sesiones de prácticas de laboratorio (de 4 horas cada una)	Presencial, en la medida que la situación lo permita.	Las actividades formativas se desarrollarán en forma de sesiones de prácticas en el laboratorio, e incluirán la realización de experimentos relacionados con los contenidos de la asignatura, seminarios prácticos sobre cálculos de laboratorio y sesiones de exposiciones orales y debates. Para su desarrollo se dispondrá de material escrito y audiovisual para la presentación de contenidos de la asignatura. En las actividades se incluirán búsquedas bibliográficas, realización de informes, y resolución de cuestiones y ejercicios.
Tutorías	Presencial, en la medida que la situación lo permita.	Las sesiones de tutorías se realizarán de forma presencial, o a través de foro abierto en la plataforma PLATEA, por correo electrónico, o videoconferencia (Google meet)

SISTEMA DE EVALUACIÓN

Se mantendrá el mismo sistema de evaluación que en el escenario presencial, con las adaptaciones necesarias en función de la situación.

Convocatoria ordinaria

Prueba de evaluación	Formato (presencial, en la medida que la situación lo permita)	Descripción	Porcentaje
Examen	Presencial, en la medida que la situación lo permita	Examen final sobre los contenidos de la asignatura. (Competencias evaluadas: C2, C9)	30%
Asistencia y/o participación	Presencial, en la medida que la situación lo permita.	Asistencia y/o participación en las diferentes sesiones en las que se desarrolla la asignatura. (Competencia evaluada: B13)	5%
Prácticas de laboratorio y actividades formativas	Presencial, en la medida que la situación lo permita.	Evaluación de: -habilidad manipulativa y en la interpretación de los resultados experimentales -progreso en la metodología de cálculos de laboratorio (ajuste de reacciones y cálculos estequiométricos), mediante pruebas de control -expresión oral, mediante realización de presentaciones orales de temas relacionados con contenidos de la asignatura -expresión escrita y adquisición de conocimientos, mediante pruebas de control y entrega de informes de	65%

		actividades.(Competencias evaluadas: B10, P1, P3, Q5)	
--	--	---	--

Cada una de las partes que conforman la evaluación debe ser aprobada por separado.

Convocatoria extraordinaria

El alumnado será evaluado en base al mismo sistema empleado en la convocatoria ordinaria.

RECURSOS

Tanto por parte del alumnado como del profesorado será necesaria infraestructura de comunicación a través de internet (ordenador, cámara, micrófono y acceso a internet; alternatively, se podría utilizar un smartphone).

Para las actuaciones por vía online, se usarán los medios técnicos que facilite la Universidad, incluyendo la plataforma PLATEA y el conjunto de herramientas incluidas en Google Suite, así como otro tipo de recursos como pueden ser recursos bibliográficos electrónicos que no requieran la presencia física en biblioteca.

En el escenario multimodal, cuando proceda, el personal docente implicado en la impartición de la docencia se reserva el derecho de no dar el consentimiento para la captación, publicación, retransmisión o reproducción de su discurso, imagen, voz y explicaciones de cátedra, en el ejercicio de sus funciones docentes, en el ámbito de la Universidad de Jaén.

12. ESCENARIO NO PRESENCIAL

METODOLOGÍA DOCENTE Y ACTIVIDADES FORMATIVAS

Todas las actividades docentes, evaluación incluida, serán no presenciales.

Actividades Formativas	Formato (on-line)	Metodología docente. Descripción
15 Sesiones de prácticas de laboratorio (de 4 horas cada una)	Formato telemático	Se desarrollaran las mismas actividades formativas que en el escenario mixto, pero en forma telemática.
Tutorías	Formato telemático	Las sesiones de tutorías se realizarán de forma telemática, a través de foro abierto en la plataforma PLATEA, correo electrónico, o videoconferencia (Google meet)

SISTEMA DE EVALUACIÓN

Se mantendrá el mismo sistema de evaluación que en el escenario presencial, con las adaptaciones necesarias en función de la situación.

Convocatoria ordinaria

Prueba de evaluación	Formato (on-line)	Descripción	Porcentaje
Examen	Formato telemático	Examen final sobre los contenidos de la asignatura. (Competencias evaluadas: C2, C9)	30%

Asistencia y/o participación	Formato telemático	Asistencia y participación en actividades virtuales.(Competencia evaluada: B13)	5%
Actividades formativas virtuales	Formato telemático	Evaluación de: -progreso en la metodología de cálculos de laboratorio (ajuste de reacciones y cálculos estequiométricos), mediante pruebas de control -expresión oral, mediante realización de presentaciones orales de temas relacionados con contenidos de la asignatura -expresión escrita y adquisición de conocimientos, mediante pruebas de control y entrega de informes de actividades.(Competencias evaluadas: B10, P3, Q5)	65%

Para poder superar la asignatura es imprescindible realizar todas las actividades propuestas.

Cada una de las partes que conforman la evaluación debe ser aprobada por separado.

Convocatoria extraordinaria

El alumnado será evaluado en base al mismo sistema empleado en la convocatoria ordinaria.

RECURSOS

Tanto por parte del alumnado como del profesorado será necesaria infraestructura de comunicación a través de internet (ordenador, cámara, micrófono y acceso a internet; alternatively, se podría utilizar un smartphone).

Para las actuaciones por vía online, se usarán los medios técnicos que facilite la Universidad, incluyendo la plataforma PLATEA y el conjunto de herramientas incluidas en Google Suite, así como otro tipo de recursos como pueden ser recursos bibliográficos electrónicos que no requieran la presencia física en biblioteca.

En el escenario no presencial, cuando proceda, el personal docente implicado en la impartición de la docencia se reserva el derecho de no dar el consentimiento para la captación, publicación, retransmisión o reproducción de su discurso, imagen, voz y explicaciones de cátedra, en el ejercicio de sus funciones docentes, en el ámbito de la Universidad de Jaén.

CLÁUSULA DE PROTECCIÓN DE DATOS (evaluación on-line)

Responsable del tratamiento: Universidad de Jaén, Campus Las Lagunillas, s/n, 23071 Jaén

Delegado de Protección de Datos: dpo@ujaen.es

Finalidad: Conforme a la Ley de Universidades y demás legislación estatal y autonómica vigente, realizar los exámenes correspondientes a las asignaturas en las que el alumno o alumna se encuentre matriculado. Con el fin de evitar fraudes en la realización del mismo, el examen se realizará en la modalidad de video llamada, pudiendo el personal de la Universidad de Jaén contrastar la imagen de la persona que está realizando la prueba de evaluación con los archivos fotográficos del alumno en el momento de la matrícula. Igualmente, con la finalidad de dotar a la prueba de evaluación de contenido probatorio de cara a revisiones o impugnaciones de la misma, de acuerdo con la normativa vigente, la prueba de evaluación será grabada.

Legitimación: cumplimiento de obligaciones legales (Ley de Universidades) y demás normativa estatal y autonómica vigente.

Destinatarios: prestadores de servicios titulares de las plataformas en las que se realicen las pruebas con los que la Universidad de Jaén tiene suscritos los correspondientes contratos de acceso a datos.

Plazos de conservación: los establecidos en la normativa aplicable. En el supuesto en concreto de las grabaciones de los exámenes, mientras no estén cerradas las actas definitivas y la prueba de evaluación

pueda ser revisada o impugnada.

Derechos: puede ejercitar sus derechos de acceso, rectificación, cancelación, oposición, supresión, limitación y portabilidad remitiendo un escrito a la dirección postal o electrónica indicada anteriormente. En el supuesto que considere que sus derechos han sido vulnerados, puede presentar una reclamación ante el Consejo de Transparencia y Protección de Datos de Andalucía www.ctpdandalucia.es

Cláusula grabación de clases PROTECCIÓN DE DATOS DE CARÁCTER PERSONAL

Responsable del tratamiento: Universidad de Jaén, Paraje Las Lagunillas, s/n; Tel.953 212121; www.ujaen.es

Delegado de Protección de Datos (DPO): TELEFÓNICA, S.A.U. ; Email: dpo@ujaen.es

Finalidad del tratamiento: Gestionar la adecuada grabación de las sesiones docentes con el objetivo de hacer posible la enseñanza en un escenario de docencia multimodal y/o no presencial.

Plazo de conservación: Las imágenes serán conservadas durante los plazos legalmente previstos en la normativa vigente.

Legitimación: Los datos son tratados en base al cumplimiento de obligaciones legales (Ley Orgánica 6/2001, de 21 de diciembre, de Universidades) y el consentimiento otorgado mediante la marcación de la casilla habilitada a tal efecto.

Destinatarios de los datos (cesiones o transferencias): Toda aquella persona que vaya a acceder a las diferentes modalidades de enseñanza.

Derechos: Ud. podrá ejercitar los derechos de Acceso, Rectificación, Cancelación, Portabilidad, Limitación del tratamiento, Supresión o, en su caso, Oposición. Para ejercitar los derechos deberá presentar un escrito en la dirección arriba señalada dirigido al Servicio de Información, Registro y Administración Electrónica de la Universidad de Jaén, o bien, mediante correo electrónico a la dirección de correo electrónico. Deberá especificar cuál de estos derechos solicita sea satisfecho y, a su vez, deberá acompañarse de la fotocopia del DNI o documento identificativo equivalente. En caso de que actuara mediante representante, legal o voluntario, deberá aportar también documento que acredite la representación y documento identificativo del mismo. Asimismo, en caso de considerar vulnerado su derecho a la protección de datos personales, podrá interponer una reclamación ante el Consejo de Transparencia y Protección de Datos de Andalucía www.ctpdandalucia.es

Campus Las Lagunillas s/n | 23071 - Jaén
Soporte de guías docentes
[Accesibilidad](#) | [Aviso legal](#) | [Sugerencias](#)

[Servicios académicos](#) | [Servicios administrativos](#) | [Extensión universitaria](#) | [Información general](#) | [Operaciones](#) |