



Curso 2020/2021

$\Box$	$\frown$		Е	$\frown$	Λ		'N	1	ור	N		м	Λ	C		۱ N	А	$\Box$	= N	T .		ΛΙ				1	$\frown$	$\frown$		$\frown$	ч.	٨	
U				J	А	$\cup$	48	l l	J.	IN	I.U	л	н	O	F	4 I	VΙ	$\Box$		V	1 <i>F</i>	=1		<b>O</b>	T		J.	U	Ш,	U	117	2	

	DATOS DE LA ASIGNATURA														
ASIGNATURA	GEOQUÍMICA ISOTÓPICA	SUBJECT	ISOTOPIC GEOCHEMESTRY												
CÓDIGO	757914342														
MÓDULO	MATERIAS GEOLÓGICAS COMPLEMENTARIAS Y TRANSVERSALES	MATERIA	CONTENIDOS GEOLÓGICOS COMPLEMENTARIOS												
CURSO	6 º	CUATRIMESTRE	1 º												
DEPARTAMENTO	CIENCIAS DE LA TIERRA	ÁREA DE CONOCIMI	ENTO PETROLOGÍA Y GEOQUÍMICA												
CARÁCTER	OPTATIVA	CAMPUS VIRTUAL	MOODLE												

#### DISTRIBUCIÓN DE CRÉDITOS

	TOTAL	TEÓRICOS GRUPO GRANDE	TEÓRICOS GRUPO REDUCIDO	PRÁCTICAS DE INFORMÁTICA	PRÁCTICAS DE LABORATORIO	PRÁCTICAS DE CAMPO
ECTS	3	2	0	0.5	0.5	0

### DATOS DEL PROFESORADO

## COORDINADOR

NOMBRE JESÚS D. DE LA ROSA

DEPARTAMENTO	CIENCIAS DE LA TIERRA
--------------	-----------------------

ÁREA DE CONOCIMIENTO PETROLOGÍA Y GEOQUÍMICA

UBICACIÓN CIQSO, CENTRO DE INVESTIGACIÓN EN QUÍMICA SOSTENIBLE

CORREO ELECTRÓNICO jesus@uhu.es TELÉFONO 959219821
URL WEB CAMPUS VIRTUAL MOODLE

## DESCRIPCIÓN GENERAL DE LA ASIGNATURA

### DESCRIPCIÓN GENERAL

La asignatura optativa cuatrimestral de Geoquímica Isotópica se imparte en el cuarto curso del Grado Ciencias Geológicas. Previamente, los alumnos han recibido docenca en Geoquímica (2º curso), una asignatura obligatoria del segundo cuatrimestre.

La Geoquímica Isotópica es una disciplina clave en Ciencias Geológicas. La determinación de isótopos radiogénicos son de gran utilidad a la hora de conocer la edad de formación de rocas y procesos Geológicos en general. Así mismo da cuenta del origen de las rocas y sedimentos.

Los isótopos estables permite conocer fuentes relacionadas con procesos ambiéntales.

También, los resultados obtenidos en Geoquímica Isotópica son claves a la hora de afrontar trabajos de exploración y evaluación de depósitos minerales.

#### ABSTRACT

Isotope Geochemistry belongs to the fourth course of the Geological Sciences Degree. Previously, the students have





## Curso 2020/2021

received teaching in Geochemistry (2nd year), a compulsory subject of the second term.

The determination of radiogenic isotopes are very useful when it comes to the age of formation of rocks and Geological processes in general. It also gives an account of the origin of rocks and sediments.

Stable isotopes allow to know sources related to environmental processes.

Also, the results obtained in Isotope Geochemistry are key when facing the work of exploration and evaluation of mineral deposits.

#### OBJETIVOS: RESULTADOS DEL APRENDIZAJE

Adquirir los conocimientos necesarios para aplicar principios de datación y análisis de relaciones isotópicas en Petrogénesis, Medio Ambiente, Prospección y Geología Económica.

Los alumnos conocerán los principios básicos de Geología Isotópica y Radioactividad y principios de datación radioactiva, describiendo los principales métodos de datación. Además se mostrará los principales pares isotópicos (Rb-Sr, Sm-Nd, U-Th/Pb, isótopos de gases raros, con objeto de profundizar en el origen y evolución del Planeta Tierra. Un aspecto importante también a impartir es la geoquímica de isótopos estables (O, H, S, y N), y su aplicación Medio Ambiental y Cambio Climático.

Por último, se hará referencia a las tendencias futuras de isótopos de ambientales

#### REPERCUSIÓN EN EL PERFIL PROFESIONAL

Estimación cuantitativa de procesos petrogenéticos, modelos de evolución térmica, análisis gráfico y algebraico de sistemas composicionales de rocas metamórficas.

## RECOMENDACIONES AL ALUMNADO

Es conveniente que el alumno supere previamente las asignaturas de cursos previos, y especialmente: Química (1º) y Geoquímica (2º)

#### **COMPETENCIAS**

Las competencias básicas, generales, transversales y específicas se encuentran detalladas en las guías docentes de estas asignaturas en el Grado en Geología y/o Ciencias Ambientales.

## TEMARIO Y DESCRIPCIÓN DE LOS CONTENIDOS

### TEORÍA

- Tema 1.- Principios de Geoquímica Isotópica. Espectrometría de masas. Radioactividad
- Tema 2.- Principios de datación radioactiva
- Tema 3.- Geoquímica isótopos de Sr y Nd
- Tema 4.- Datación U-Th/Pb. Geoquímica isótopos de Pb.
- Tema 5.- Geoquímica isótopos de gases raros
- Tema 6.- Geoquímica de isótopos de Oxígeno y ciclo del agua.
- Tema 7.- Geoquímica de isótopos de Azufre, Carbono y Nitrógeno
- Tema 8.- Geoquímicas de Isótopos Ambientales.





## Curso 2020/2021

## PRÁCTICAS DE LABORATORIO

Las prácticas de laboratorio de esta asignatura consistirán en la resolución de problemas relacionados con el temario teórico dentro de los bloques de:

- 1.- Metodología analítica.
- 2.- Isótopos Radiogénicos.
- 3.- Isótopos Estables.

En función de la disponibilidad, se hará una visita a un Laboratorio de Química Isotópica (Universidad de Granada). Se simultanearán con las clases teóricas.

### PRÁCTICAS DE INFORMÁTICA

- 1.- Cálculos geocronológicos y relaciones isotópicas iniciales.
- 2.- Isótopos estables

	METODOLOGÍA DOCENTE
Grupo grande	<ul> <li>Método expositivo (lección magistral).</li> <li>Estudio de casos.</li> <li>Aprendizaje autónomo.</li> <li>Aprendizaje cooperativo.</li> <li>Atención personalizada a los estudiantes.</li> <li>Clases presenciales relativas a los contenidos teóricos y prácticos (problemas) de la asignatura, utilizando recursos didácticos tales como transparencias, presentaciones informatizadas y vídeos.</li> <li>Aprendizaje autónomo.</li> <li>Aprendizaje cooperativo.</li> <li>Atención personalizada a los estudiantes.</li> <li>Realización de proyectos.</li> </ul>
Prácticas de laboratorio	<ul> <li>Resolución de ejercicios y problemas.</li> <li>Visitas a centros, instituciones, empresas u otros lugares de interés docente.</li> <li>Atención personalizada a los estudiantes.</li> <li>Aprendizaje autónomo.</li> <li>Aprendizaje cooperativo.</li> <li>Atención personalizada a los estudiantes.</li> </ul>
Prácticas de informática	<ul> <li>Presentación de la asignatura y generalidades de los bloques temáticos.</li> <li>Utilización del aula de informática para reforzar los conocimientos teóricos y prácticos adquiridos previamente.</li> <li>Aprendizaje autónomo.</li> <li>Aprendizaje cooperativo.</li> <li>Atención personalizada a los estudiantes.</li> <li>Realización de proyectos.</li> </ul>

# CRONOGRAMA ORIENTATIVO I





## Curso 2020/2021

SEMANAS (S):	S1	S2	S3	S4	S5	S6	<b>S</b> 7	S8	S9	S10	S11	S12	S13	S14	S15
GRUPO GRANDE	Χ	Χ	Χ	Χ	Χ	Χ	Χ	Χ	X	Χ					
GRUPO REDUCIDO															
PRÁCTICAS DE LABORATORIO									Χ	Χ		Χ			
PRÁCTICAS DE INFORMÁTICA											Χ		Χ	Χ	
PRÁCTICAS DE CAMPO															

# EVALUACIÓN DE LA ASIGNATURA

# PRIMERA EVALUACIÓN ORDINARIA (FEBRERO/JUNIO)

#### **EVALUACIÓN CONTINUA**

La evaluación continua de la asignatura se dividirá en tres apartados correspondientes a la parte teórica, parte práctica y actividad académica dirigida de la asignatura:

Parte teórica: El apartado teórico, que tendrá una calificación de 0 a 10 y constituirá el 60% de la calificación de la asignatura, se evaluará mediante:

-Preguntas tipo test sin penalización. Dos exámenes Parciales.

**Parte práctica:** El apartado práctico tendrá una calificación de 0 a 10 y conformará el 25% de la calificación de la asignatura, se evaluará mediante:

-Examen con preguntas sobre los contenidos prácticos o informe de los ejercicios de cada una de las prácticas (25%). La asistencia a clases prácticas es obligatoria. Se realizarán controles de asistencia.

Actividades Académicas Dirigidas (AAD): El apartado de AAD tendrá una calificación de 0 a 10 y conformará el 15% de la calificación de la asignatura. Se evaluará mediante una valoración global de los aspectos propuestos por el profesor a los alumnos, la capacidad de entendimiento, redacción y expresión, así como la presentación en público de temas geoquímicos.

Para aprobar la asignatura debe superar al menos un 50% cada una de las partes teórica, práctica y AAD.

#### **EVALUACIÓN FINAL**

La evaluación única final, a la que podrán acogerse aquellos estudiantes que así lo consideren, según el reglamento de evaluación de la Universidad de Huelva (13/03/2019), constará de un examen final con dos pruebas correspondientes a la parte teórica y a la parte práctica de la asignatura:

**Parte teórica:** Examen final teórico, que consistirá en dar respuesta a 50 preguntas tipo test. Este examen se puntuará de 0 a 10 puntos y constituirá el 70% de la calificación de la asigntura.

**Parte práctica:** Examen final práctico de un supuesto ya sea experimental ó cálculo. Este examen se puntuará de 0 a 10 puntos y constituirá el 30% de la calificación de la asigntura.

¿Contempla una evaluación parcial?

NO

#### SEGUNDA EVALUACIÓN ORDINARIA





## Curso 2020/2021

En la convocatoria ordinaria II, los alumnos que se acogieron a la evaluación continua conservarán, sí así se acuerda con el profesor, la calificación obtenida en los distintas pruebas evaluados y superadas en la convocatoria ordinaria I.

En esta convocatoria se realizarán dos pruebas correspondientes a los dos apartados de la asignatura, pudiéndose presentar los alumnos a aquel apartado que no hubieran superado en la convocatoria ordinaria I.

**Parte teórica:** Examen final teórico, que consistirá en dar respuesta a 50 preguntas tipo test. Este examen se puntuará de 0 a 10 puntos y constituirá el 70% de la calificación de la asigntura.

**Parte práctica:** Examen final práctico de un supuesto ya sea experimental ó cálculo. Este examen se puntuará de 0 a 10 puntos y constituirá el 30% de la calificación de la asigntura.

### TERCERA EVALUACIÓN ORDINARIA Y OTRAS EVALUACIONES

-Examen teórico y práctico: 50 preguntas tipo test sin penalización. (100%). Puntúa de 1 a 10 puntos.

#### OTROS CRITERIOS DE EVALUACIÓN

¿Contempla la posibilidad de subir nota una vez realizadas las pruebas?

NO

## **REFERENCIAS**

## BÁSICAS

- Allegre CJ 2008) Isotope Geology. Cambridge. 512 pp
- Baskaran M (ed) (2011) Handbook of Environmental Isotope Geochemistry.
- Colmes (1913) The Age of the Earth. Harper & Brothers. 196 pp.
- De Paolo DJ (1988) Neodymiun Isotope Geochemistry. An introduction. Springer Verlag. 187 pp.
- Dickin AP (2005) Radiogenic Isotope Geology. Cambridge University Press. 492 pp.
- Faure G (1986) Principles of Isotope Geology. John Wiley & Sons 589 pp.
- Hoefs J (2009) Stable Isotope Geochemistry 6th Ed. Springer-Verlag. 285 pp.
- Rollinson H (1993) Using geochemical data: evaluation, presentation, interpretation. Longman Scientific & Technical. New York. 352 pp.

### **ESPECÍFICAS**

- White, W. M. (1997) Geochemistry. Libro virtual en pdf: http://www.geo.cornell.edu/geology/classes/geo455/Geo455.html
- Taylor SR, MacLennan SM (1985) The continental crust: its composition and evolution. Blackwell Scientific Publications.
   Oxford. 312 pp