



GUÍA DOCENTE 2012-2013
QUÍMICA ORGÁNICA

1. Denominación de la asignatura:

QUÍMICA ORGÁNICA

Titulación

Grado en Ciencia y Tecnología de los Alimentos

Código

5148

2. Materia o módulo a la que pertenece la asignatura:

Química

3. Departamento(s) responsable(s) de la asignatura:

Química

4.a Profesor que imparte la docencia (Si fuese impartida por mas de uno/a incluir todos/as) :

María Josefa Rojo Cámara, María Teresa Rodríguez Rodríguez



4.b Coordinador de la asignatura

María Josefa Rojo Cámara

5. Curso y semestre en el que se imparte la asignatura:

Curso 1º, Semestre 1º

6. Tipo de la asignatura: (Básica, obligatoria u optativa)

Básica

7. Número de créditos ECTS de la asignatura:

6 ECTS

8. Competencias que debe adquirir el alumno/a al cursar la asignatura

Nombrar y representar los principales tipos de compuestos orgánicos, así como reconocer sus características más importantes relativas a la estructura, propiedades y reactividad. GL1

Describir algunas de las principales reacciones de los compuestos orgánicos y aplicarlas a la química de los alimentos. GL1

Relacionar las implicaciones de determinados tratamientos aplicados a los alimentos con la modificación en su composición y estructura. GL1, C1

Utilizar de forma precisa la terminología básica de la química orgánica. GL1, G1

9. Programa de la asignatura

9.1- Objetivos docentes

El objetivo general es introducir al alumno en la comprensión de la estructura tridimensional de los compuestos orgánicos y la relación con sus propiedades y reactividad.

De forma mas específica:

(O1). Describir los diferentes tipos de enlaces y la geometría de los átomos implicados, en las moléculas orgánicas.

(O2). Reconocer la presencia de deslocalización electrónica en una estructura orgánica y las consecuencias de este fenómeno.

(O3). Identificar las estructuras y propiedades de los grupos funcionales mas



representativos en los compuestos orgánicos.

(O4). Establecer los estereoisómeros de un compuesto orgánico en función de sus características estructurales.

(O5). Diferenciar los distintos modos de reacción de los compuestos orgánicos, incluida la relación entre estructura y fuerza ácida/básica.

(O6). Aprender las contribuciones de la Química Orgánica en los diferentes aspectos de la vida cotidiana y, en particular, al desarrollo de la Ciencia y Tecnología de los Alimentos.

9.2- Unidades docentes (Bloques de contenidos)

Introducción

Plan docente

Objetivos formativos de la asignatura. Contenidos. Evaluación. Actividades formativas. Fuentes de información bibliográfica y recursos en Internet.

Introducción a la química orgánica

La química orgánica: concepto y desarrollo histórico. Composición de los compuestos orgánicos. Características y propiedades generales de los compuestos orgánicos. La química orgánica en el contexto de la ciencia de los alimentos.

El enlace en los compuestos orgánicos.

El enlace en los compuestos orgánicos.

El enlace covalente en los compuestos orgánicos: la regla del octeto. Estructuras de Lewis. Isomería e isómeros constitucionales.

La forma de las moléculas orgánicas: teoría de la hibridación. Formación de enlaces localizados. Enlaces con el oxígeno y el nitrógeno. Parámetros de enlace. Enlace covalente polar y sus consecuencias: efecto inductivo. Conjugación y deslocalización electrónica. Método de resonancia. Estabilización por resonancia. Efectos de la deslocalización electrónica. Enlaces más débiles que el covalente: relación con las propiedades físicas de los compuestos orgánicos.

Constitución, clasificación y representación de los compuestos orgánicos

Constitución, clasificación y representación de los compuestos orgánicos

Unidades constitutivas de los compuestos orgánicos. Clasificación de los compuestos orgánicos: principales familias de compuestos orgánicos. Representación de los compuestos orgánicos. Fórmulas moleculares y estructurales. Tipos de fórmulas estructurales. Isomería constitucional y estereoisomería.



Los compuestos orgánicos como ácidos y bases

Los compuestos orgánicos como ácidos y bases

Revisión del concepto de ácido y base. Utilización de las tablas de pKa. Relación entre estructura y comportamiento ácido-base. Efecto del pH en la estructura del compuesto orgánico.

Estereoquímica

Estereoisomería en los compuestos orgánicos

Concepto de estereoisomería. Conformación y configuración. Quiralidad. Enantiómeros. Actividad óptica. Mezclas racémicas. Configuración absoluta y relativa. Fórmulas de proyección de Fischer. Moléculas con dos o mas carbonos asimétricos. Diastereómeros y formas meso. Estereoisomería en compuestos cíclicos. Importancia de la quiralidad en la naturaleza.

Estructura y reactividad de los compuestos orgánicos

Consideraciones generales sobre las reacciones orgánicas.

Reacción química. Tipos de reacciones orgánicas. Representación de las reacciones orgánicas. Mecanismo de las reacciones orgánicas. Aspectos energéticos de una reacción: perfiles de reacción, estados de transición e intermedios. Características de las reacciones orgánicas. Comparación entre reacciones orgánicas en el laboratorio y en el medio biológico.

Hidrocarburos saturados: Alcanos y cicloalcanos.

Cadenas hidrocarbonadas saturadas: nomenclatura y propiedades. Estudio conformacional en cadenas hidrocarbonadas saturadas. Sistemas alicíclicos: Nomenclatura, propiedades y estereoisomería. Reactividad de los alcanos y cicloalcanos: reacciones de combustión y halogenación. Mecanismo de la halogenación de alcanos. Reacciones radicalarias en alimentos

Compuestos orgánicos halogenados.

Nomenclatura y propiedades. Reactividad de los halogenuros de alquilo: reacciones de sustitución y eliminación. Sustitución nucleófila: ejemplos de sustituciones nucleófilas y mecanismos. Reacciones de eliminación: deshidrohalogenación. Mecanismos de eliminación. Compuestos orgánicos polihalogenados.



Hidrocarburos insaturados: alquenos, alquinos y compuestos aromáticos.

Descripción del doble enlace. El doble enlace como elemento estructural. Isomería Z/E. Nomenclatura y propiedades de los alquenos. Sistemas diénicos. El doble enlace como función. Reactividad de los alquenos: reacciones de adición. Polimerización por adición. Oxidación de alquenos. La reacción de Diels-Alder. El triple enlace: aspectos a tener en cuenta. Nomenclatura y propiedades de los alquinos. Principales reacciones de los alquinos. Hidrocarburos aromáticos: Estructura y propiedades del anillo de benceno. Aromaticidad, antiaromaticidad y regla de Hückel. Nomenclatura de arenos. Sistemas heterocíclicos más relevantes. Reacciones de los compuestos aromáticos: sustitución electrófila aromática y oxidaciones.

Alcoholes, fenoles, éteres y tioles.

Relación estructural e isomería constitucional de alcoholes, fenoles y éteres. Clasificación, nomenclatura y propiedades físicas de alcoholes, fenoles y éteres. Acidez y basicidad de alcoholes y fenoles. Reactividad de los alcoholes: reacciones de deshidratación, sustitución y oxidación. Reactividad de los fenoles: sustitución aromática y oxidación. Los fenoles como antioxidantes de alimentos. Éteres. Tioles

Aldehídos y cetonas.

Estructura, nomenclatura y propiedades físicas de aldehídos y cetonas. Aldehídos y cetonas en la naturaleza y en la vida cotidiana. Reactividad del grupo carbonilo. Reacciones de adición nucleófila al grupo carbonilo. Oxidación y reducción de aldehídos y cetonas. Condensación aldólica

Ácidos carboxílicos y sus derivados.

Comparación estructural, nomenclatura y propiedades físicas de los ácidos carboxílicos y sus derivados. Ácido y constante de acidez. Conversión de ácidos en sales. Jabones. Preparación de ácidos carboxílicos y sus derivados. Principales reacciones de los derivados de ácido carboxílico. Importancia de los ésteres fosfóricos en los sistemas biológicos.

Aminas y compuestos nitrogenados relacionados.

Estructura y clasificación de las aminas. Nomenclatura y propiedades físicas de las aminas. Basicidad de las aminas. Sales de aminas. Acilación de aminas. Compuestos aromáticos de diazonio. Colorantes diazoicos.



9.3- Bibliografía

BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

- Baltes, Werner, (2006) Química de los Alimentos, 5ª, Acribia, S.A., Zaragoza,
- Blei, I.; Odian, G. , (2006.) Organic and Biochemistry. Connecting Chemistry to Your Life. , 2ª edición, W.H.Freeman and company. , New York, 0-7167-7072-5,
- Bruice, Paula Yurkanis, (2006) Essential Organic Chemistry, Pearson Education, Inc. , USA, 0-13-198483-7,
- Carey, F.A., (2006) Química Orgánica, 6ª, McGraw-Hill, Madrid,
- Dewick, P.M., (2007) Essentials of organic chemistry: for students of pharmacy, medicinal chemistry and biological chemistry., John Wiley & Sons, Chichester,
- García Pérez, J.M.; Serna Arenas, F. y García García, F. , (2008) Fundamentos de Química Orgánica. Estructura y propiedades de los compuestos orgánicos., Universidad de Burgos, Burgos,
- Hart, H; Craine, L.; Hart,D.; Hadad, C., (2007) Química Orgánica, 12ª, McGraw-Hill, cop., Boston,
- McMurry, John, (2011) Organic Chemistry with Biological Applications, 2, Brooks/cole, Belmont, USA,
- Quiñoá, E y Riguera R., (2004) Cuestiones y ejercicios de Química Orgánica, 2ª, McGraw-Hill,
- Quiñoá, E. ; Riguera, R.; Vila Abad, J.M., (2006) Nomenclatura y representación de los compuestos orgánicos: una guía de estudio y autoevaluación., 2ª, McGraw-Hill, D.L., Madrid,
- Vollhardt, K.P.; Schore, N.E., (2007) Química Orgánica. Estructura y Función. , 5ª, Omega, D.L., Barcelona,

BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

- Badui Dergal, Salvador , (2006) Química de los Alimentos, 4ª, Pearson Educación, cop., 9702606705,
- Blei, I. and Odian, G., (1999) Organic and Biochemistry: connecting chemistry to your life. , W.H.Freeman, New York,
- McMurry, J. and Simanek, E., (2007) Fundamentals of Organic Chemistry, 6ª, Thomson Brooks/Cole, Belmont, USA,
- Soler Martínez, V.; Gonzalez Rosende, Mª Eugenia., (2008) Química Orgánica para ciencias de la salud., 1ª, Síntesis S.A., Madrid, 978-84-975657-8-3,



10. Metodología de enseñanza y aprendizaje y su relación con las competencias que debe adquirir el estudiante:

Enseñanza mediante sesiones presenciales y docencia asíncrona a través de la plataforma MOODLE de la Universidad de Burgos.

Las horas presenciales en esta asignatura se reparten entre clases teóricas, seminarios/debates, talleres/clases prácticas de aula y realización de pruebas de evaluación.

En las horas teóricas, el profesor llevará a cabo una exposición de los aspectos más relevantes de cada uno de los temas del programa de la asignatura, que servirán de base para que el alumno trabaje en aspectos más concretos a través de la resolución de problemas, ejercicios, cuestionarios, etc. Ello tendrá como resultado una serie de entregas, que en algunos casos serán expuestas y debatidos en los seminarios.

En las tutorías individuales, bien presenciales, bien on-line, el alumno podrá exponer al profesor todas aquellas dudas relativas a la asignatura.

Las clases prácticas se dedicarán a mejorar la comprensión de la estructura tridimensional de las moléculas mediante el trabajo con modelos moleculares.

A lo largo del periodo lectivo se llevarán a cabo diferentes pruebas escritas individuales para la evaluación de los conocimientos adquiridos por el alumno.

Metodología	Competencia relacionada	Horas presenciales	Horas de trabajo	Total de horas
Clases teóricas	GL1	26	26	52
Seminarios, debates	G1-G8	6	2	8
Realización de trabajos e informes	G1-G4, G6,G8	0	40	40
Talleres/prácticas de aula	GL1,G1,G4, G6	15	20	35
Tutorías	G1, G3-G7	0	3	3
Evaluación	G1-G3	7	5	12
Total		54	96	150



11. Sistemas de evaluación:

La evaluación de los resultados de aprendizaje del estudiante se hará de forma continuada y, además, para establecer la calificación global de la asignatura, el profesor tendrá en cuenta también la evolución de dicho aprendizaje.

Por ello se han establecido distintos procedimientos para la recogida de evidencias que pongan de manifiesto el grado de adquisición de las competencias y objetivos formativos de la asignatura.

La calificación mínima exigida en las pruebas objetivas A,B, así como en la de evaluación de las prácticas será la misma que en el resto de procedimientos, es decir, del 40%.

En la prueba de mínimos sobre formulación y nomenclatura de compuestos orgánicos la calificación será Apto/No Apto; debiendo tener todos los estudiantes la calificación de Apto para poder ser evaluados en el resto de los procedimientos.

En segunda convocatoria, se podrán recuperar todos los procedimientos, a excepción de:

- Participación y actitud a lo largo del desarrollo de la asignatura, y
- Realización de las prácticas,

Todo lo que se expone en este apartado de sistemas de evaluación está sujeto a la Normativa Interna de Evaluación de las Asignaturas en Titulaciones Adaptadas al EEES de la Facultad de Ciencias y el Reglamento de Evaluación de la Universidad de Burgos.

Procedimiento	Peso en la calificación final
Participación y actitud a lo largo del desarrollo de la asignatura.	5 %
Resolución de diversos ejercicios con el fin de evaluar el proceso de aprendizaje del estudiante. Se incluye una prueba de mínimos relacionada con la formulación y nomenclatura de compuestos orgánicos que será obligatorio superar.	15 %
Realización y evaluación de prácticas.	20 %
Prueba objetiva A.	20 %
Prueba objetiva B.	40 %
Total	100 %



12. Calendarios y horarios:

Consultar la página web de la Facultad de Ciencias de la UBU

13. Idioma en que se imparte:

Castellano. Puntualmente se puede trabajar con documentos en inglés