科目ナン	バリン	グ U-1	LAS13 100	07 LJ60								
授業科目名 基礎有機化学 I Basic Organic Chemistry I						担当者月 職名・[所属 農学研究科 准教授 村上 一馬					
群	自然科学科目群			分野(分類)	化学	<u>\$</u> (基礎)				使用言語 日本語		
旧群	B群	単位数	2単位	週コマ数	1コ	コマ 授業形態 講		講義	義(対面授業科目)			
開講年度・ 開講期	2025 •	前期	曜時限金	:3		配	当学年	主として	て1回生	対象学:	生理系向]

[授業の概要・目的]

理科系学生(農学部1回生のクラス指定授業)を対象として、有機化合物の構造と反応、さらには 当該分野に関連した物理化学や生命関連物質についても解説し、有機化学の基礎の習得を目的とす る。

[到達目標]

有機化合物の性質や挙動を学ぶことで、物質科学や生命科学の根幹をなす有機化学への理解を深め る。

[授業計画と内容]

各回の講述内容とともに、主要なキーワードを括弧内に示す。

第1回:ガイダンス

(食品科学と有機化学)

第2~3回:有機化合物の構造と化学結合

(電子配置、分子軌道、混成軌道、形式電荷、電気陰性度)

|第4~5回:有機化合物の立体化学

(ブタン・シクロヘキサンの立体配座とNewman投影式、R/S表示法、D/L表示法、E/Z表示法、ラセミ体、メソ体、糖類・アミノ酸のFischer投影式、光学分割)

|第6~7回:有機化学における熱力学の基礎

(平均結合エネルギーとエンタルピー変化、平衡定数とギブズエネルギー変化、ギブズエネルギー 変化、エントロピー変化、平衡定数の温度依存性、アレニウスの式、半減期)

|第8~9回:酸と塩基|

(ブレンステッド酸、pKa、ヘンダーソン - ハッセルバルヒの式、pKaとギブズエネルギー変化、 電子対の動きとその表記法、各種置換基:電子求引性および電子供与性の誘起効果と共鳴効果、水 和効果、ハメット定数、ルイス酸とルイス塩基)

第10~11回:酸化と還元

(酸化度、アルコールの酸化:過マンガン酸酸化・ジョーンズ酸化・オゾン分解・PCC酸化・過酸酸化、多重結合とカルボニル化合物の還元:接触水素添加・リンドラー触媒・バーチ還元・ヒドリ ド還元)

第12~13回:反応の種類と機構 (求核付加反応、求電子置換反応) 第14回:天然物化学研究の最前線

《期末試験》

第15回:フィードバック

- ______ 基礎有機化学 I **(2)**へ続く

基礎有機化学 I (2)

[履修要件]

特になし

[成績評価の方法・観点]

期末試験(60%)、予習課題(15%)、復習課題(15%)、小テスト(10%)によって評価する。 なお、期末試験の実施状況等によって、評価の割合は変更される可能性がある。

[教科書]

入江一浩・津江広人 編著 『有機化学要論 - 生命科学を理解するための基礎概念』(学術図書出版社)ISBN:978-4-7806-0479-5

[参考書等]

(参考書)

粟野一志・瀬川透 共編 『少しはやる気がある人のための自学自修用 有機化学問題集』(裳華房) ISBN:978-4-7853-3501-4

[授業外学修(予習・復習)等]

予習課題を、事前にアナウンスする。講義後、復習課題を提出すること。

[その他(オフィスアワー等)]

オフィスアワー実施の有無は、KULASIS で確認してください。

[主要授業科目(学部・学科名)]