

登録コード	SG322102	開講年度	2026				
授業題目	化学概論					担当教員	勝木 明夫
英文授業名	Introduction to Chemistry					副担当	
単位数	2	講義期間	後期	曜日・時限	金曜・2時限	対象学年	生・循 1・2年
講義室	共通教育 4 2 講義室			授業形態	講義	遠隔授業科目	備考
信大コンピテンシー	非該当						
(1)授業の達成目標	授業で得られる「学位授与の方針」要素				【授業の達成目標】		
	2 6 S カリ, 2 5 S カリ, 2 4 S カリ, 2 3 S カリ						
	【2023年度以降加付対象】幅広い教養および理学の基礎知識				化学と自然科学の他の分野との関わりについて理解できるようになる．		
	【2023年度以降加付対象】理学の各分野における専門知識				・なぜ、この反応が起こるのか、どうやって制御するのか、その原因としくみを理解することができるようになる． ・化学の基本である有機化学の基礎事項を理解することができるようになる．		
(2)授業で学べる「テーマ」	その他						
(3)全学横断特別教育プログラム							
(4)授業の概要	主として有機化学の基礎講義を行う．以下に示す有機化学の基本的な部分（有機化合物の構造、性質、反応）を学習する．高校までの化学と全く異なるので、高校までのやり方、考え方では通用しないことに注意してほしい． 電気陰性度、誘起効果 共鳴構造、共鳴効果 立体化学 電子の流れ図 官能基の性質と反応 扱う官能基 アルカン、ハロゲン化アルキル、アルコール、アルケン、芳香族化合物、アルデヒドとケトン、カルボン酸とその誘導体						
(5)授業のキーワード	有機化学、構造化学、電子状態、化学反応						
(6)授業計画	下記の講義内容を適宜修正しながら進める． 第1回 有機化合物を構成する元素とその振舞い 第2回 化学結合と軌道混成 第3回 電気陰性度、共鳴、 第4回 有機化合物の立体構造 第5回 配座異性体 第6回 反応はなぜ起こるのか 第7回 反応中間体 第8回 前半のまとめと復習（中間試験） 第9回 電子の流れ図の書き方と考え方 第10回 極性反応（置換反応、脱離反応） 第11回 アルカン、ハロゲン化アルキル 第12回 アルコール 第13回 アルケン、アルキン 第14回 芳香族化合物 第15回 カルボニル化合物、授業アンケート 第16回 期末試験						
(7)成績評価の方法	出席点は計上しないが、欠席すると1点を減ずる．20分以上の遅刻・早退は欠席とみなし、20分以内の遅刻・早退は2回で欠席1回とみなす．6 回の欠席で失格になる．出席していても居眠りや私語などをしている場合、注意しなくとも減点することがある． 授業を受けて、e-alpsの動画視聴のあと、小テストを解いて出席とする． 中間試験および期末試験では、30分超遅刻した場合、受験資格がなくなるので、注意すること． 授業で取り上げた問題および教科書の章末問題を試験範囲とするが、教科書と同じ問題を出すことはない．必ず理解するようにすること． 授業内容の理解度を測るための小テスト（eALPS上で実施）（13回 × 2点）26点 中間試験（40点） 期末試験（40点） 合計106点で評価する． 60点以上 合格、59点以下不合格とする． 中間試験では、電気陰性度、誘起効果、共鳴構造、共鳴効果、立体化学の理解度、期末試験では、電子の流れ図、官能基の性質と反応の理解度を測る． 中間試験を受けなかった場合、履修放棄したとみなす．						
(8)成績評価の基準	成績は、小テスト、中間試験と期末試験の合計点で評価する．中間試験と期末試験の両方の受験を必須とする． 60点以上あれば、有機化学の基礎を習得したと見なす．70点以上あればその水準よりやや上にあると見なす．80点以上で、その水準よりかなり上にあると見なす．90点以上あれば卓越していると見なす．						

(8)成績評価の基準	教科書の例題と同レベルの問題が解ければ「水準にある」，教科書の演習問題（後半）が解ければ「やや上にある」，やや難しい演習問題が解ければ「かなり上にある」，難しい応用の演習問題が解ければ「卓越している」とみなす．
(9)事前事後学習の内容	授業を受けて，e-alpsの動画視聴のあと，小テストを解いて出席とする．講義室の出席確認にはQRコードを使用する． 演習問題を必ず解いておく．特に前半部分は化学反応を理解するうえでの礎（電気陰性度，誘起効果，共鳴構造，共鳴効果，立体化学，電子の流れ図）となる部分である．これらがわからないと，後半部分の各官能基についての説明は全くわからないことになる．これらを順次理解したという前提で授業を進めることになるので，必ず解いて理解しておく．この講義では，授業時間外学習を重視している． この講義では，授業時間外学習を重視しており，60時間の時間外学習が必要となる．
(10)履修上の注意	授業以外での学習時間を一週間に最低1～2時間確保し，真摯に学ぶことが求められる．演習問題を必ず解いておく． 1年次での学力，学問に対する態度が卒業時に大きく影響する．初心を忘れずに真剣に受講し，復習をすること．単位を与えられるためには，授業に出席するだけではなく，予習復習などの授業時間外学習を行う必要がある． 基礎化学の理解のためには数学や物理の知識も必要である．そのため，高校の化学と全く異なり，格段に難しくなっている．高校までの受講態度ではついていけなくなるし，他の活動のための時間もとれなくなる．授業出席時は授業に集中して，分かるところと分からないところ，疑問点をはっきりさせること．分からないところは，質問するなど，すぐ解決するようにすること． 理解力をつけるために，演習問題は必ず自分でやってみること．この講義では，授業時間外学習を重視している． 授業途中の入退室はしないこと．
(11)質問,相談への対応	月曜日の5時限目をオフィスアワーとする．学生コミュニケーションスペース（共通教育第1講義棟南校舎1F，ガラス張りの部屋）で対応する（状況により中止することがある）． また，メールでも対応する．メールをする際は，マナー，エチケットと守るようにすること．わからない場合は，新入生ハンドブックを読むこと．なお，メールアドレスはe-ALPSに掲載する．
【教科書】	深沢義正，笛吹修治，はじめて学ぶ大学の有機化学，ISBN4759807977，化学同人，2310円
【参考書】	授業中に適宜紹介する．