

応用化学コース

科目区分 授業形態	専門基礎科目 実験	分析化学実験第1 (1.5 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 3年前期 必修	分子化学工学 3年前期 必修	生物機能工学 3年前期 必修	
教員	馬場 嘉信 教授 北川 邦行 教授 小長谷 重次 教授			
●本講座の目的およびねらい				
	分析化学の基礎実験(重量分析、容量分析)における実験操作を習得するとともに、その基礎となる化学反応、化学平衡論についても理解を深める。 達成目標 1. 各種実験器具の安全な取扱法を習得する。 2. 実験計画の立案・実行・結果の考察を行い、レポートとして報告することができる。 3. 重量分析、容量分析における化学反応、化学平衡論を説明できる。 4. 腐食を適切に処理できる。			
●バックグラウンドとなる科目	分析化学序論、分析化学			
●授業内容				
	1. 実験実施上の安全教育 2. 実験ノート、フローチャート、レポートについて 3. 重量分析(過剰酸中の4分子結晶水の定量、硫酸バリウム法による硫酸イオンの定量、ジメチルグリオシジム法によるニッケルの定量) 4. 容量分析(度一塩基滴定、酸化-塩基滴定、沈殿滴定、鉛滴定) 5. 腐食処理			
●教科書	テキストの予習を十分に行うこと。 分析化学実験指針(名古屋大学工学部応用化学・物質化学教室編)			
●参考書	分析化学:赤堀、祐植、角田、原口著(丸善) クリスチヤン分析化学I基礎:原口監訳(丸善) ベーシック分析化学:高木誠司(化学同人)			
●成績評価の方法	レポートおよび面接試験を随時行う。実習40%、課題レポートを40%、面接試験20%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。実験であるので出席することが前提となる。 履修条件・注意事項等:実験室への入室時は、必ず白衣と実験メガネを着用すること。			

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義及び演習	有機化学実験第1 (1.5 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 3年前期 必修	分子化学工学 3年前期 必修	生物機能工学 3年前期 必修	
教員	木村 真 准教授 二井 伸 准教授 古庄 稔雄 准教授			
●本講座の目的およびねらい				
	有機化合物の基本的取扱い法を習得し講義で学んだ化合物の性質、分離精製法、確認法、反応性等を実験により体得する。			
●バックグラウンドとなる科目	有機化学序論、有機化学A 1-2、有機化学B、実験安全学			
●授業内容				
	1. 安全教育(ガラス細工、ガラス器具使用法、薬品取扱法、応急処置法など) 2. 有機化合物分離精製操作法(抽出分離、蒸留、再結晶、ろ過、カラムクロマトグラフィーの物理操作法を中心とする) 3. 有機化合物の確認法(吸収、薄層クロマトグラフィー、確認反応、スペクトル法など) 4. 有機化合物誘導体合成法(基本的な反応とその操作法)			
●教科書	有機化学実験指針: 学科編			
●参考書	実験を安全に行うために: 化学同人編集部編(化学同人)			
●成績評価の方法	出席および実験レポート			

科目区分 授業形態	専門基礎科目 実験	物理化学実験 (1.5 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 3年前期 必修	分子化学工学 3年前期 必修	生物機能工学 3年前期 必修	
教員	松岡 長郎 准教授 竹岡 敏和 准教授 安田 啓司 准教授			
●本講座の目的およびねらい				
	工学部化学系に必須の物理化学的測定装置の取り扱いを体得すると同時に、熱力学、化学平衡論、反応速度論、電気化学の知識を体験を通して深める。			
●バックグラウンドとなる科目	化学基礎I、II、物理化学序論、物理化学、実験安全学			
●授業内容				
	次のテーマについて実験、データ解析、考察を行い、レポートとしてまとめて提出する 1. 溶液中の部分モル体積 2. 中和エントルピー 3. 気相系の活潑度係数 4. 凝固点降下 5. カ電位と凝結圧 6. 粉体の粒度分布測定 7. 電気化学実験 8. 紫外可視分光を利用してした化学反応解析 9. せっけんミセルによる力学的緩和の測定			
●教科書	特別に編集した実験指導書			
●参考書	アトキンス物理化学の基礎、千葉秀昭・鶴見章記、東京化学同人			
●成績評価の方法	理工系学生のための化学基礎 第3版、野村和夫・川泉文男共編、学術図書出版社			
	実験およびレポート			

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義	物理化学序論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択	応用化学 1年後期 選択	分子化学工学 1年後期 選択	生物機能工学 1年後期 選択	
教員	田邊 朝博 教授 安田 啓司 准教授			
●本講座の目的およびねらい				
	環境、エネルギー、物質、工学倫理の重要性を理解することを目的として、高校で習得した物理・化学・数学の知識を発展させつつ、化学反応速度、気体運動論、熱力学の発展、化学力学に関する講義、演習を行う。			
●バックグラウンドとなる科目	全学共通科目「化学基礎I、II」			
●授業内容				
	1. 化学反応の速さ 2. 化学平衡 3. 化学反応速度式 4. 自由な分子-気体の性質 5. 固体の内部 6. 混合物中の物 7. 演習 8. エネルギーとその変換 9. 動力技術 10. 蒸気圧 11. 状態変化に伴うエネルギー-熱力学 12. 自然に起こる変化の方向-熱力学第2法則 13. 化学エネルギーと電気エネルギー-電気化学 14. 物理化学と科学者・技術者倫理 15. 物理化学と環境・エネルギー・物質			
●教科書	アトキンス物理化学の基礎、千葉秀昭・鶴見章記、東京化学同人			
●参考書	理工系学生のための化学基礎 第3版、野村和夫・川泉文男共編、学術図書出版社			
●成績評価の方法	授業中のレポートと期末試験による。			

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義		
	分析化学序論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年後期 選択	分子化学工学 1年後期 選択	生物機能工学 1年後期 選択
教員	北川 邦行 教授 馬場 基信 教授 小長谷 重次 教授		

●本講座の目的およびねらい

化学の基礎としての分析化学について、化学反応と化学平衡の概念を理解するとともに、具体的に酸塩基平衡、固溶平衡、分配平衡、酸化還元平衡について学習する。さらに、電気化学およびクロマトグラフィー・電気泳動を理解するとともに、分析化学における実験データの取り扱いについて学ぶ。

1. 化学反応と化学平衡の概念について理解する
2. 各種滴定法について理解する
3. 計算結果の意味と扱いを理解する

●パックグラウンドとなる科目

高校の化学、化学基礎I

●授業内容

1. イントロダクション、2. 水溶液中のイオン平衡、3. 酸塩基反応、4. 錫体化学・キラー滴定法、5. 固溶平衡、6. 分配平衡と抽出、7. 酸化還元反応、8. 電極を用いる電気化学測定（基礎・測定法）、9. 計算結果の意味と扱い、10. 実験（後期実験）

●教科書

ベーシック分析化学：高木誠嗣（化学同人）
その他の、適宜プリントを用意、配布する。

●参考書

クリスチャン分析化学 I. 基礎（丸善）

●成績評価の方法

達成目標に対する評価の重みは同等である。
期末試験75点、課題レポートを25点で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。
担当教員連絡先：
内線 3915 kumi@esi.nagoya-u.ac.jp
内線 4603 kmagaya@apchen.nagoya-u.ac.jp
内線 5288 8 umemura@apchen.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義		
	有機化学序論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年後期 選択	分子化学工学 1年後期 選択	生物機能工学 1年後期 選択
教員	西山 久雄 教授 八島 宗次 教授 上垣外 正己 教授		

●本講座の目的およびねらい

現代化学を理解する上でもっとも重要な基本分野の一つに有機化学があり、炭素原子を中心とした化合物の全般的な扱っている。その炭素-炭素結合、炭素-水素結合、炭素-空素結合からなる有機化合物の構造、反応、および合成についての基礎的なことがらについて学び、物質化学、応用化学、材料科学、プロセス化学の基礎となる知識を修得する。

●パックグラウンドとなる科目

化学基礎I

●授業内容

1. 化学結合と分子の性質
1-1. 共有結合と分子軌道
1-2. メタン、エチレン、アセチレンの構造
1-3. 炭素や隣接する複数の元素による複合化合物の構造
1-4. 電気陰性度と極性、酸性度と共鳴
2. 有機化合物の立体化学
2-1. 立体構造の表示法と異性体の分類
2-2. 絶対配置とジアステロ異性体、配座異性体
3. 化学反応
4-1. 結合エネルギーと遷移状態
4-2. 反応の速度支配と熱力学支配
4-3. 反応中間体と分子軌道論
5. 反応の分類
6. 有機化合物の性質、合成および命名法

●教科書

はじめて学ぶ大学の有機化学（化学同人）
HSC 分子モデル 学生キット（丸善）

●参考書

化学物命名法（日本化学会 编集）
John McMurry, *Organic Chemistry*, Brooks/Cole

●成績評価の方法

試験および演習レポート

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義		
	無機化学序論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年後期 選択	分子化学工学 1年後期 選択	生物機能工学 1年後期 選択
教員	坂本 渉 准教授 太田 格道 准教授		

●本講座の目的およびねらい

元素の基本的性質、共有結合やイオン結合などの化学結合論を習得し、これらの元素が形成するさまざまな分子やイオン性固体などの構造や反応性などの性質について学ぶ。

●パックグラウンドとなる科目

化学基礎I

●授業内容

1. 原子の電子構造
2. 周期表と元素の化学
3. 分子の構造と結合生成
4. 分子軌道法
5. イオン性固体
6. 酸と塩基

●教科書

はじめて学ぶ大学の無機化学：三吉克彦（化学同人）

●成績評価の方法

試験およびレポート

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義		
	化学工学序論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年前期 選択	分子化学工学 1年前期 選択	生物機能工学 1年前期 選択
教員	坂添 浩俊 教授 田川 智彦 教授		

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義		
	化学工学序論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年前期 選択	分子化学工学 1年前期 選択	生物機能工学 1年前期 選択
教員	坂添 浩俊 教授 田川 智彦 教授		

●本講座の目的およびねらい

新入生が化学工業や化学工学を理解するため、まず化学工業の歴史と代表的な化学変換プロセスを学習し、化学工学の役割に対する認識を深める。また、プロセスの定量的な取扱いの必要性と認識し、化学工学の基礎的意義を分り切ける。1. 化学工業の歴史と技術者がこれまで達成してきた役割を学習する。2. 代表的な化学変換プロセスを解説し、化学工学の各分野に対する認識を深める。3. 単位と次元、収支の問題を通して、プロセスの定量的な取扱いの必要性を認識する。

●パックグラウンドとなる科目

特になし

●授業内容

1. 化学工業の変遷
2. 化学工学の体系：単位操作
3. 単位と次元
4. 収支
5. 化学工学の展開
材料・エネルギー・環境・バイオテクノロジー

●教科書

特になし

●参考書

化学工学 解説と演習 化学工学編 梶原店

●成績評価の方法

達成目標1-3に対する評価の重みは等値である。期末試験50点、演習・課題レポート50点で成績を評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

<p>科目区分 専門基礎科目 授業形態 講義</p> <p>生物化学序論 (2 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 1年後期 選択/必修 選択</p> <p>教員 清沼 浩之 教授 本多 裕之 教授</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい 生物の諸特性を化学的観点から学び、将来学ぶ専門科目の基礎とするために、生物の基本となる生体物質の構造と機能、代謝の基礎、細胞の構造などの基本を理解する。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目 なし</p> <p>●授業内容 第1週 バイオテクノロジーの応用技術 第2週 バイオテクノロジーを支える化学 第3週 バイオテクノロジーの本質、タンパク質 第4週 バイオテクノロジーの特徴、遺伝子の役割 第5週 バイオテクノロジーの新展開、生体高分子の利用 第6週 生物体の構造物質、アミノ酸とタンパク質 第7週 生物体の構造物質、糖と脂質 第8週 酵素の構造 第9週 遺伝子と遺伝情報 第10週 細胞の構造 第11週 生体内の反応 第12週 遺伝子組換え操作 第13週 食料とバイオ 第14週 バイオテクノロジーと環境 第15週 医療とバイオテクノロジー</p> <p>●教科書 生物化学序論 (佐田、小林、本多、講談社サイエンティフィック)</p> <p>●参考書 なし</p> <p>●成績評価の方法 達成目標に対する評価の重みは 1. 10%, 2. 40%, 3. 30%, 4. 20%. 期末試験80%、課題レポートを20%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。</p>	<p>科目区分 専門基礎科目 授業形態 講義及び演習</p> <p>数学1及び演習 (3 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 2年前期 選択/必修 選択</p> <p>教員 板谷 稲紀 准教授 小林 敏幸 准教授 向井 康人 准教授</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい 理系基礎科目として数学及び物理学等を学んだ後、さらに進んで工学の専門科目を学ぼうとする学生に対して、その基礎となる数学を授業する。微分方程式及びベクトル解析の知識を体系的に与え、理論と応用との結びつきを解説する。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目 微積分学 I・II, 線形代数学 I・II, 力学 I・II, 電磁気学 I</p> <p>●授業内容 1. 常微分方程式・1階の微分方程式・2階の微分方程式 2. ベクトル解析・ベクトル代数・Gauss, Stokesの定理</p> <p>●教科書 微分方程式入門：古川茂（サイエンス社） ベクトル解析：矢野健太郎・石原繁（義塾房）</p> <p>●参考書</p> <p>●成績評価の方法 ベクトル解析、ベクトル代数、場の解析についての習熟度が55%を満たしている。試験(60%)および演習・レポート(40%)による総合的判定により、55%以上の得点をもって合格とする。</p>
---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

<p>科目区分 専門基礎科目 授業形態 講義及び演習</p> <p>数学2及び演習 (3 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 2年後期 選択/必修 選択</p> <p>教員 止 稔之 准教授</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい 専門科目を学ぶ基礎として、工学上重要な方法である微分方程式、フーリエ解析、ラプラス変換さらに工学によく現れる偏微分方程式について講義する。数学的考え方及び具体的問題に現れる理論と応用との結び付きを重視する。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目 数学Iおよび演習</p> <p>●授業内容 1. 常微分方程式： 常微分方程式の解法 2. ベッセル関数・漸近展開： 微分方程式の級数解 3. ラプラス変換： 演算子法の解法 4. フーリエ解析： フーリエ級数、フーリエ変換 5. 偏微分方程式： 偏微分方程式の変数分離法</p> <p>●教科書 改訂工科の数学3 微分方程式・フーリエ解析近藤次郎 (培風館)</p> <p>●参考書 改訂演習(工科の数学3) 微分方程式・フーリエ解析近藤次郎 (培風館)</p> <p>●成績評価の方法 試験および演習レポート</p>	<p>科目区分 専門基礎科目 授業形態 講義</p> <p>実験安全学 (2 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 2年後期 選択/必修 必修</p> <p>教員 各教員 (応用化学)</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい 化学実験を安全に行うための基本的考え方、危険物質・実験器具・装置の取り扱い方、予防と救急の方法や正しい廃棄物処理法等を身につける。</p> <p>達成目標 1. 安全な実験計画を立案・実行できるようになる。 2. 実験過程で排出される廃棄物を正しく処理できるようになる。 3. 事故等の緊急事態に的確に対応ができるようになる。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目 特になし</p> <p>●授業内容 1. 安全の基本 2. 危険な化学物質の分類と取扱い 3. 実験環境の安全対策 4. 地震の対策と処置 5. 廃棄物の処理 6. バイオハザード 7. 予防と救急 8. 実験器具・装置及び操作上の注意 9. 事故例と教訓</p> <p>●教科書 日本化学会編 「化学実験の安全指針第4版」 丸善</p> <p>●参考書</p> <p>●成績評価の方法 達成目標に対する評価の重みは同等である。 中間試験50%、期末試験50%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。</p>
----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 2年前期 必修
教員	松下 裕秀 教授 田崎 道 教授

●本講座の目的およびねらい

熱力学の基本的な構成を修得すると共にいくつかの適用例を知る事によって近代科学への熱力学的位置づけと汎用性を学ぶ。
達成目標（次の各項目の理解）
1. ファンデルワールス式 2. 「仕事」と「熱」の熱力学的定義 3. 状態関数の意味 4. エントロピーの概念と定義 5. ギブスエネルギーの性質と科学ボテンシャル 6. 相平衡の定義と相転移 7. 混合の熱力学と東一的性質 8. 相律と相図の具体例

●バックグラウンドとなる科目

化学基礎II

●授業内容

該科目の1章～8章について講義する

●教科書

物理化学（上、下）：アトキンス、第6版（東京化学同人）

●参考書

●成績評価の方法

試験および演習レポート
達成目標に対する評価の重みは同じである。
ミニ演習10%、演習課題20%、定期試験70%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース 開講時期 選択／必修	反応速度論 （2単位） 応用化学 2年前期 必修
教員	齋藤 優 教授

●本講座の目的およびねらい

本講義では反応速度の測定と解釈の仕方から化学反応速度の基礎を学び、分子構造と熱力学を基礎に反応速度の理論を理解する。また化学反応を理解する上での基礎知識としてエネルギーの概念、熱力学との関連、統計熱力学の基礎、分子のエネルギー、固体表面での現象についても併せて学ぶ。

●バックグラウンドとなる科目

化学基礎（化学熱力学、統計熱力学、量子化学、分光学）

●授業内容

1-3. 化学反応速度-反応次数、速度定数、平衡、半減期、温度依存性
4. 化学反応速度-素反応
5-8. 複雑な反応の速度-可逆反応、連鎖反応、重合、触媒、振動
9-12. 反応の動力学-反応とエネルギー、衝突理論、活性複合体理論、面
14-15. 固体表面の過程-表面分析、吸着

●教科書

アトキンス物理化学（上、下）：アトキンス、第6版（東京化学同人）参考のプリントを毎週用意する。

●参考書

●成績評価の方法

以下の得点のうち、高い方を評価点とする。100点満点で55点以上を合格、55点以上59点までをC、60点以上79点までをB、80点以上をAとする
(1) 期末試験(100%)
(2) 期末試験(70%)、レポート(20%)、自発的な演習問題解答(10%)
連絡先: 4608, satsuma@apchem.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース 開講時期 選択／必修	構造・電気化学 （2単位） 応用化学 2年後期 必修
教員	岡 隆広 教授 竹岡 敏和 准教授

●本講座の目的およびねらい

〈構造化学〉物質の規則構造をX線、電子線、中性子線などを用いて回折（散乱）現象から調べる空間構造を学ぶ。〈電気化学〉電子導電体とイオン導電体が作る界面での電荷受取の現象を平衡論の立場から理解し、関連する電気化学現象と理論と応用を学ぶ。

●バックグラウンドとなる科目

化学基礎I, II, 熱力学、反応速度論

●授業内容

- 分子間相互作用
- 規則構造と格子
- X線回折
- エネルギー変換と情報変換
- 電子伝導とイオン伝導
- 電極反応

●教科書

アトキンス物理化学上下第6版

●成績評価の方法

レポート、小テスト、試験

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース 開講時期 選択／必修	量子化学I （2単位） 応用化学 2年前期 必修
教員	熊谷 純 准教授

●本講座の目的およびねらい

ミクロな世界の現象を説明する物理体系である量子力学の基礎概念、物理的意味および計算方法を習得する。導入部では、古典力学の破綻と量子力学の必要性を学ぶ。1次元の箱の問題を通して、不確定性原理を中心とした量子力学の仮説と一般原理を学ぶ。水素原子が量子力学を用いて完全に解ける事を学ぶ。

達成目標

- 量子力学の基本概念を理解し説明できる。
- シェーレーディンガー方程式を用いた計算ができる。
- 水素原子の物理化学的性質を説明できる。

●バックグラウンドとなる科目

物理学基礎 I, II
化学基礎 I, II
数学基礎 I, II, III, IV, V

●授業内容

- 量子論の夜明け
- 古典的波動方程式
- シェーレーディンガー方程式と箱の中の粒子
- 量子論の仮説と一般原理
- 回転運動子と剛体回転子：二つの分光学的モデル
- 水素原子

●教科書

物理化学（上） 分子論的アプローチ：マッカーリー・サイモン（東京化学同人）
物質科学のための量子力学：市川恒樹（三共出版）
化学結合の量子論入門：小笠原正明・田地川浩人（三共出版）

●成績評価の方法

中間試験(30%)
期末試験(70%)

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース	応用化学
開講時期	2年後期
選択／必修	選択
教員	島本 司 教授
<hr/>	
●本講座の目的およびねらい	
<p>分子軌道法の基礎概念および物理的な意味を習得し、分子の電子状態や反応性を理解する。さらに、分子構造および電子状態を研究するための分光法について学ぶとともに、量子化学に基づくスペクトルの評価法を学ぶ。</p> <p>達成目標</p> <ol style="list-style-type: none"> 複雑な電子状態を持つ系でのシュレーディンガー方程式の近似的解法を理解する。 分子構造および化学結合を分子軌道法により説明できる。 分子構造による吸収スペクトルの変化を理解する。 	
●パックグラウンドとなる科目	
量子化学1	
●授業内容	
<ol style="list-style-type: none"> シュレーディンガーファン式と量子力学の仮説 固と振動子と振動スペクトル 解体回転子と回転スペクトル 近似法（变分法と振動法） 多電子原子 化学結合 多原子分子における結合 分子分子光学 	
●教科書	
マッカーリー・サイモン 物理化学(上) 分子論的アプローチ (東京化学同人)	
●参考書	
アトキンス 物理化学(上) (東京化学同人)	
●成績評価の方法	
<p>達成目標に対する評価の重みは同等である。</p> <p>授業中の小テスト20%、中間試験40%、期末試験40%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。</p> <p>質問への対応：講義終了時に応答する。 連絡先：torimoto@shchen.nagoya-u.ac.jp</p>	

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース	無機化学A (2 単位)
開講時期	応用化学 2年前期
選択／必修	生物機能工学 2年前期 選択 必修
教員	余岳 利国 教授
<hr/>	
●本講座の目的およびねらい	
無機化学の重要な学問分野のひとつである配位化学の基礎を習得し、遷移金属およびこれらを中心とする化合物に関する広範な化学について学ぶ。	
●パックグラウンドとなる科目	
無機化学序論	
●授業内容	
<ol style="list-style-type: none"> 配位化学 錯体の構造と立体化学：命名法、配位数と異性体 錯体の結合と安定性：結晶場理論、分子軌道理論 錯体の反応：錯体反応の速度論、配位子置換反応、レドックス反応 逆供与結合錯体：金属カルボニル、有機金属化合物 遷移金属各論 遷移金属の定義、酸化状態、d-, f-ブロック遷移金属 遷移金属化合物の化学 	
●教科書	
基礎無機化学：コットン、ウィルキンソン、ガウス (培風館)	
●参考書	
●成績評価の方法	
試験	

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース	分析化学 (2 単位)
開講時期	応用化学 2年前期
選択／必修	必修
教員	馬場 嘉信 教授 小長谷 重次 教授 渡慶次 学 准教授
<hr/>	
●本講座の目的およびねらい	
<p>分析化学序論で学んだ分析化学の基礎知識をもとに、各種スペクトル分析法やクロマトグラフィーを中心として最新の分析機器の測定原理、装置構成、測定条件の設定や応用範囲について広く深く理解する。</p> <ol style="list-style-type: none"> 試料の前処理及びデータの取扱いについて理解する。 各種電位滴定法の特性理解する。 各種電位滴定法及び電子線を利用したスペクトル分析法の測定原理と実験操作を理解する。 各種分離分析法についてその原理と実験操作を理解する。 	
●パックグラウンドとなる科目	
分析化学序論、化学基礎I、化学基礎II	
●授業内容	
<ol style="list-style-type: none"> 機器分析概論 クロマトグラフィー 電気泳動 光と物質の相互作用 分子分光分析 赤外吸収・ラマン分光法 原子分光分析 x線構造解析 磁気を用いる分析法 質量分析 回折法 熱分析・容量分析 試験（期末試験） 	
●教科書	
プリントを適宜用意する。内容構成は次のテキストに順ずる。プリントないしはテキストの復習を十分におこなうこと。テキスト ベーシック分析化学：高木誠編（化学同人）	
●参考書	
クリスチャン分析化学 II. 機器分析（原口監訳）、丸善	
●成績評価の方法	
<p>達成目標に対する評価の重みは同等である。期末試験75%、課題レポートを25%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。</p>	

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義
対象履修コース	有機化学 I (2 単位)
開講時期	応用化学 2年前期
選択／必修	生物機能工学 2年前期 選択 必修
教員	石原 一彰 教授 佐藤 浩太郎 講師
<hr/>	
●本講座の目的およびねらい	
有機化学は構造、反応、合成の3分野が互いに協調し、相互に強い影響を及ぼしながら発展した学問である。この基礎ではこれらの基礎となる、有機化合物の性質、立体化学、及び基本的反応、特に求核置換反応及び脱離反応について理解し、有機化学の考え方及び基礎知識を習得する。	
達成目標	
<ol style="list-style-type: none"> 原子、分子、立体化学を理解し、説明できる。 置換・脱離反応を理解し、説明できる。 反応速度論を理解し、説明できる。 	
●パックグラウンドとなる科目	
有機化学序論	
●授業内容	
<ol style="list-style-type: none"> 原子 分子 4. アルカン アルケン アルキノ 8. 立体化学 9. 10. 固状化合物 11. 置換反応 12. 脱離反応 13. 14. 平衡 15. 試験（期末試験） 	
●教科書	
ジョーンズ有機化学（上）、東京化学同人	
●参考書	
ジョーンズ有機化学 同題の解き方（第2版）、東京化学同人	
●成績評価の方法	
<p>期末試験100点で評価し、合計55点以上を合格。</p> <p>選択条件等：特になし。</p> <p>質問への対応：講義終了時あるいは期末試験室（1号館719号室）でも対応する。</p> <p>連絡先：内藤3331 ishihara@cc.nagoya-u.ac.jp</p>	

科目区分 授業形態	専門基礎科目 講義	
	有機化学II (2 単位)	
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 2年後期 選択	生物機能工学 2年後期 選択
教員	浦口 大輔 講師	
●本講座の目的およびねらい		
	脂肪族不飽和結合の化学的特性を習得する。共役ジエン類および芳香族化合物の化学反応を概観し、それらの化合物の分子軌道と密接な関係にあることを学習する。さらに、芳香族化合物の共役安定化と芳香族電子置換反応の特性を理解する。 達成目標 1. 脂肪族不飽和結合への付加反応が説明できる。 2. 共役系化合物における共役の概念と反応が説明できる。 3. 不飽和結合を利用して、有機化合物の骨格形成が設計できる。	
●バックグラウンドとなる科目		
	有機化学序論、有機化学I	
●授業内容		
	1. 有機化合物命名、S N 1、E 1 反応の復習 2. アルケンへの付加と開環反応 3. アルキノへの付加と開環反応 4. ラジカル反応 5. ジエン類およびアリル化合物：共役系中の2 p 軌道 6. 共役ジエン類のDiels-Alder 反応 7. 共役と芳香族性 8. 芳香族化合物の置換反応 9. 試験（期末試験と中間試験）	
●教科書	ジョーンズ、有機化学 上（東京化学同人） HGS分子モデル 学生キット（丸善）	
●参考書	パワーノート有機化学、山本尚 図集（広川書店 1991）	
●成績評価の方法	達成目標に対する評価の並みは同等である。 中間試験 40 %、期末試験 40 %、出席・課題等を 20 %で評価し、100点満点で5点以上を合格とする。 時間外の質問は、講義終了後教室か教員室で受け付ける。 担当教員連絡先：内藤 3196 ureguchi@pcchem.nagoya-u.ac.jp	

科目区分 授業形態	専門科目 講義		
	化学生物工学情報概論 (2 単位)		
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 1年前期 必修	分子化学工学 1年前期 必修	生物機能工学 1年前期 必修
教員	各教員（応用化学）		
●本講座の目的およびねらい			
	学部における学習の指針となるよう応用化学・物質化学、分子化学工学および生物機能工学に関する基礎知識を習得し、産業における役割と期待を理解する。また、コンピュータを活用するための情報を収集、交換、加工、表現する能力を身に付けるとともに、情報を利用するにあたっての倫理観を養う。		
●バックグラウンドとなる科目			
	高校での化学、情報		
●授業内容			
	授業内容は化学生物工学の基礎に関する講義と、情報（コンピュータリテラシー）に関する演習を含む。 化学生物工学概論応用化学・物質化学、分子化学工学および生物機能工学の基礎について講述するとともに、これらの基盤について紹介する。 1. 応用化学・分子化学工学・生物機能工学の基礎の講述、図面の紹介 2. コンピュータの基本的な使い方、電子メール、情報整理、ワープロ/表計算ソフト/プレゼン用ソフトの使い方		
●教科書			
●参考書	「情報メディア教育システムハンドブック」 (名古屋大学情報メディア教育センターハンドブック編集委員会編 昭晃堂)		
●成績評価の方法	レポート		

科目区分 授業形態	専門科目 講義
	応用化学演習 (2 単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 4年後期 必修
教員	各教員（応用化学）
●本講座の目的およびねらい	
	卒業研究履修の講座において、応用化学・物質化学に関する参考書（英語）の読解を行うとともに、研究課題について討論を行い、研究の進め方、研究結果の解釈に関する考え方を養う。
●バックグラウンドとなる科目	
●授業内容	
	各研究室において以下に示す各分野の成書・報文について演習を行う。 放射線化学、高分子物理学、触媒設計学、有機合成化学、機能高分子化学、有機反応化学、無機材料化学、応用計測化学。 分析化学、有機構造化学、有機変換化学、無機反応化学、結晶設計化学、分子設計学、機能物質工学。 環境システム・リサイクル、エネルギー科学、ナノマテリアル科学
●教科書	各研究室において年度初めに指定される。
●参考書	その都度指定する。または学生の自主的な判断により適宜成書・報文を参照する。
●成績評価の方法	口答試験・レポート

科目区分 授業形態	専門科目 実験
	分析化学実験第2 (1.5 単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 3年後期 必修
教員	馬場 邦信 教授 北川 篤行 教授 小笠谷 重次 教授
●本講座の目的およびねらい	
	物理的認定手段である機器を用いる認定法、すなわち機器分析法について認定原理、機器の組立、実験操作、データの解釈・評価などを理解する。 達成目標 1. 各種機器の認定原理を理解し、説明できる。 2. 機器分析のための試料の前処理が、適切にできる。 3. 得られた認定結果を、使用した機器の特徴に沿って解釈・評価できる。
●バックグラウンドとなる科目	
	分析化学実験第1、分析化学序論、分析化学、応用計測化学
●授業内容	
	1. 電気化学分析法 2. 吸光光度分析法 3. 赤外吸収スペクトル分析 4. 赤外吸収スペクトル分析 5. 紫外光度分析 6. 原子吸光分析 7. 高速液体クロマトグラフィー 8. ガスクロマトグラフィー 9. グル電気泳動
●教科書	
●参考書	分析化学実験指針（名古屋大学工学部応用化学・物質化学教室編）
	分析化学：赤岩英夫、祐植新、角田欣一、原口欣吉（丸善） クリスチヤン分析化学 II、機器分析編：原口欣吉、監訳（丸善） ベーシック分析化学：高木勝雄（化学同人）
●成績評価の方法	
	レポートおよび面接試験を随時行う。 実習 40 %、課題レポートを 40 %、面接試験 20 %で評価し、100点満点で 55 点以上を合格とする。 実験があるので出席することが前提となる。 履修条件・注意事項等：入室時は必ず白衣と実験メガネを着用すること。

<p>科目区分 専門科目 授業形態 実験</p> <p>有機化学実験第2 (1.5単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 3年後期 選択/必修 必修</p> <p>教員 木村 良 准教授 古賀 稔雄 准教授 佐藤 浩太郎 助教</p>	<p>科目区分 専門科目 授業形態 実験</p> <p>無機・物理化学実験 (2.5単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 3年後期 選択/必修 必修</p> <p>教員 島本 司 教授 熊谷 治 准教授 坂本 渉 准教授</p>
●本講座の目的およびねらい	
有機化学実験を通して、有機化合物の合成、分離・精製、確認法を学ぶ。	
達成目標	
1. 有機反応を実際にを行うことにより、実験を通して有機化学を理解し、安全な実験操作を体得する。 2. 実験指針に基づいて、後処理・分離精製・生成物の同定までの一連の実験操作を行うことにより、有機化合物の扱いに慣れるとともに、有機合成を総合的に体得する。 3. 実験データの取り扱い・整理、レポートの書き方などの実験に関する基本的な事項について実践的に学ぶ。	
●バックグラウンドとなる科目	
有機化学序論、有機化学I, II, III、有機化学B、実験安全学	
●授業内容	
1. 有機化合物の合成1 (重要な有機反応による合成操作法) Carbon-Carbon Bond Formation with Eneolate Anions 2. 有機化合物の合成2 (重要な有機反応による合成操作法) Stevens転位を利用するalpha-アミノケトンの合成 3. 有機化合物の合成3 (重要な有機反応による合成操作法) シクロヘキサンオキシムのベックマン転位 4. 有機化合物の合成4 (重要な有機反応による合成操作法) 1,2-ジフェニルエタン誘導体の合成	
●教科書	
有機化学実験指針：学科編	
●参考書	
実験を安全に行うために：化学専門基礎部編（化学専門人）	
●成績評価の方法	
達成目標に対する評価の重みは同等である。毎回出席して実験を行うことを必須条件とする。 実験レポートにより評価し、100点満点で55点以上を合格とする。	
●本講座の目的およびねらい	
実験の原理、進め方、器具・装置の操作法、結果の解釈と考察、レポートのまとめ方等を理解し、無機化学、物理化学研究における実験のあり方を学習する。課題によっては、実験のプロセスが示されず、グループ各自の手法で結論を導くことを求められるため、前年度科目の要旨を含んでいる。また、実験の最後にグループ毎に実験成果の発表会を催し、発表法、表現法を学習する。	
●バックグラウンドとなる科目	
無機化学序論、物理化学序論、無機化学A、熱力学、電気化学、反応速度論、量子化学、構造化学、無機構造化学、無機反応化学	
●授業内容	
次のテーマについて実験、データ解析、考察を行い、レポートとしてまとめて提出する。 テーマは学生の創造的なアイディアに基づいて実験目標の設定、計画の立案、実施、まとめを自主的に行う "Open-Ended" 実験が含まれている。 1. 色素増感太陽電池 の作製と評価 2. 過酸化水素水分解反応における触媒作用 3. 蛍光体の作製と発光特性評価 4. 高分子のキャラクタリゼーション 5. 反応中間体 6. チタン酸バリウム 系セラミックスの作成と評価 7. フェライト系磁性機能化物の合成 8. 固体廃棄物の 収容材料への再生 9. Zitanプロット	
●教科書	
無機・物理化学実験指針	
●参考書	
担当教員よりその程度指定がある	
●成績評価の方法	
実験、レポート、および研究発表	

<p>科目区分 専門科目 授業形態 演習</p> <p>有機化学演習第1 (0.5単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 3年前期 選択/必修 必修</p> <p>教員 木村 良 准教授 飯田 乾基 助教 大松 幸介 助教</p>	<p>科目区分 専門科目 授業形態 演習</p> <p>有機化学演習第2 (0.5単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 3年後期 選択/必修 必修</p> <p>教員 木村 良 准教授 飯田 乾基 助教 大松 幸介 助教</p>
●本講座の目的およびねらい	
有機化学の学問分野は、数多くの反応例があるが、それらは規則化され、体系化されている。それを支配する既因子を習熟させ、反応過程に働く支配因子を学生各自が体験することによって理解を深める。	
●バックグラウンドとなる科目	
有機化学序論、有機化学I, II	
●授業内容	
1. 原子と分子：軌道と結合 2. アルカン 3. アルケンとアルキン 4. 立体化学 5. 環状化合物 6. 置換反応と脱離反応: SN2, SN1, E2, E1反応 7. 平衡 8. アルケンへの付加1 9. アルケンへの付加2 およびアルキンへの付加 10. ラジカル反応 11. ジエン類およびアリル化合物：共役系中の2p軌道 12. 共役と芳香族性 13. 芳香族化合物の置換反応 14. 試験	
●教科書	
毎回、次回分の演習問題を配付する。各自が事前に問題を解いてきて、授業で解答の解説を行う。テキスト：ジョーンズ有機化学（上）（東京化学専門人）	
●参考書	
特になし	
●成績評価の方法	
達成目標に対する評価の重みは同等である。 出席40%、期末試験60%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。	
●本講座の目的およびねらい	
有機化学の学問分野は、数多くの反応例があるが、それらは規則化され、体系化されている。それを支配する既因子を習熟させ、反応過程に働く支配因子を学生各自が体験することによって理解を深める。	
達成目標 1. 演習問題を通して有機化学の基礎を修得する。 2. 演習問題の解答の解説を試みることにより、理解力、表現力の向上を図る。	
●バックグラウンドとなる科目	
有機化学序論、有機化学I, II, III	
●授業内容	
1. カルボニル基の化学1：付加反応 2. アルコールの化学：ジオール、エーテルおよび関連する疎密化合物 3. カルボニル基の化学2：alpha位の反応 4. カルボニル 5. カルボン酸導体：アシル化合物 6. 合成化合物の化学の基礎：アミン 7. その他 8. 試験	
●教科書	
毎回、次回分の演習問題を配付する。各自が事前に問題を解いてきて、授業で解答の解説を行う。ジョーンズ有機化学（下）（東京化学専門人）	
●参考書	
特になし	
●成績評価の方法	
達成目標に対する評価の重みは同等である。 出席40%、期末試験60%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。	

科目区分	専門科目
授業形態	演習
対象履修コース	無機・物理化学演習第1 (0.5単位)
開講時期	応用化学 2年後期
選択/必修	必修
教員	藤原 篤 教授 笛井 充 助教授 川口 大輔 助教

●本講座の目的およびねらい

無機化学序論、無機化学A、物理化学序論、統計熱力学、構造・電気化学、反応速度論、量子化学、無機構造化学の内容の演習を通じて、無機化学および物理化学系の講義の理解の助けとする。

●バックグラウンドとなる科目

無機化学序論、無機化学A、物理化学序論、統計熱力学、構造・電気化学、反応速度論、量子化学、無機構造化学

●授業内容

次の内容について演習問題の解答をレポート形式で用意する。授業当日は学生の代表から演習問題の解答について発表し、質疑応答と討論を通じて内容の理解を深める。

1. 無機化学基礎・錯体化学
2. 化学熱力学
3. 量子化学
4. 反応速度論

●教科書

対応する講義で使用した教科書を使用する

●参考書

レポート(40%) および試験(60%) 質問への対応：講義終了時
連絡先:satsuma@apchen.nagoya-u.ac.jp

●本講座の目的およびねらい

無機固体の結晶構造、非晶質構造、格子欠陥の基本事項を学んで、構造-物性相関の初步を理解するとともに、熱力学安定性、相平衡、合成に関わる化学反応を学び、無機材料プロセシングの基礎を理解する。
1. 結晶構造の成り立ちを理解し、代表的構造を説明できる。
2. 構造-物性・機能相関の初步を理解し、定性的な説明ができる。
3. 固体の相平衡、物質移動現象と合成反応の基本を身につける。
4. 材料プロセシングの基礎を理解し、応用例が説明できる。

●バックグラウンドとなる科目

無機化学序論、物理化学序論、無機化学A、熱力学、構造・電気化学

●授業内容

1. 結晶の成り立ちと原子配列構造
2. 結晶構造解析の基礎
3. 格子欠陥化学
4. 代表的結晶構造と物性・機能
5. 非晶質・ガラスの構造
6. 無機固体の安定性と相平衡
7. 無機固体の合成反応
8. 無機固体中の鉱物と焼結現象
9. 高次構造創成反応

●教科書

必要に応じてプリントを配布する。プリント及び参考書毎で良く復習し、講義で述べられない事項を含めて固体化学全般の理解を深める努力をすること。

●参考書

入門固体化学 (Smart Lamp; Moore著、河本&平尾訳、化学同人)

●成績評価の方法

達成目標に対する評価の重みは同等。宿題・課題レポート 30%、期末試験70%の割合で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分	専門科目
授業形態	演習
対象履修コース	無機・物理化学演習第2 (0.5単位)
開講時期	応用化学 3年前期
選択/必修	必修
教員	島本 司 教授 太田 裕道 准教授 竹田 敏和 准教授

●本講座の目的およびねらい

無機化学序論、無機化学A、物理化学序論、統計熱力学、構造・電気化学、反応速度論、量子化学、無機構造化学の内容の演習を通じて、無機化学および物理化学系の講義の理解の助けとする。

●バックグラウンドとなる科目

無機化学序論、無機化学A、物理化学序論、統計熱力学、構造・電気化学、反応速度論、量子化学、無機構造化学

●授業内容

次の内容について演習問題の解答をレポート形式で用意する。授業当日は学生の代表から演習問題の解答について発表し、質疑応答と討論を通じて内容の理解を深める。

1. 結晶化學・無機合成化学
2. 構造化学
3. 電気化学

●教科書

対応する講義で使用した教科書を使用する

●参考書

●成績評価の方法

レポートおよび試験

科目区分	専門科目
授業形態	講義
対象履修コース	無機合成化学 (2単位)
開講時期	応用化学 3年前期
選択/必修	選択
教員	河本 邦仁 教授 太田 裕道 准教授

●本講座の目的およびねらい

無機固体の結晶構造、非晶質構造、格子欠陥の基本事項を学んで、構造-物性相関の初步を理解するとともに、熱力学安定性、相平衡、合成に関わる化学反応を学び、無機材料プロセシングの基礎を理解する。
1. 結晶構造の成り立ちを理解し、代表的構造を説明できる。
2. 構造-物性・機能相関の初步を理解し、定性的な説明ができる。
3. 固体の相平衡、物質移動現象と合成反応の基本を身につける。
4. 材料プロセシングの基礎を理解し、応用例が説明できる。

●バックグラウンドとなる科目

無機化学序論、物理化学序論、無機化学A、熱力学、構造・電気化学

●授業内容

1. 結晶の成り立ちと原子配列構造
2. 結晶構造解析の基礎
3. 格子欠陥化学
4. 代表的結晶構造と物性・機能
5. 非晶質・ガラスの構造
6. 無機固体の安定性と相平衡
7. 無機固体の合成反応
8. 無機固体中の鉱物と焼結現象
9. 高次構造創成反応

●教科書

必要に応じてプリントを配布する。プリント及び参考書毎で良く復習し、講義で述べられない事項を含めて固体化学全般の理解を深める努力をすること。

●参考書

入門固体化学 (Smart Lamp; Moore著、河本&平尾訳、化学同人)

●成績評価の方法

達成目標に対する評価の重みは同等。宿題・課題レポート 30%、期末試験70%の割合で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分	専門科目
授業形態	講義
対象履修コース	無機材料化学 (2単位)
開講時期	応用化学 3年前期
選択/必修	選択
教員	大槻 主税 教授 植 美智子 教授

●本講座の目的およびねらい

各種無機材料の特性を化学的観点から理解し、それらがもつ機能をどのように応用できるかについて学ぶ。

●バックグラウンドとなる科目

物理化学序論、無機化学序論、無機化学A、無機合成化学

●授業内容

1. 無機材料の化学組成と性質
2. 固体の微細構造と格子欠陥
3. 固体のキャラクタリゼーション
4. 電気的性質（導電性、導電性）とその応用
5. 磁気的性質とその応用
6. 光学的性質とその応用
7. 热的性質及び機械的性質
8. 構造材料と複合材料
9. 各種機能材料（炭素材料等）とその形態

●教科書

固体化学の基礎と無機材料：足立玲也 著者（丸善）

セラミックス材料化学：北條一 貢編著（丸善）
初級セラミックス学：曾我直弘 著（アグネ承風社）

●成績評価の方法

試験

科目区分 授業形態	専門科目 講義
工業化学通論	(2 単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	菊田 浩一 准教授 高野 敦志 准教授
●本講座の目的およびねらい	多くの基礎化学药品の工芸的な製造方法と関連する分野についての講義を行う。 1. 工業化学について学ぶとともに、新しい事象や課題について理解を深める。 2. 化学工芸と関連などの他の分野などとの関連についても考える。
●バックグラウンドとなる科目	無機化学A、無機材料化学、有機化学A1、有機化学A2、有機構造化学など
●授業内容	<ol style="list-style-type: none"> 1. 起論 2. 無機製造化学 3. 工業電気化学 4. 無機材料化学 5. 石油精製工芸 6. 石油化学工芸 7. 高分子化学工芸 <ol style="list-style-type: none"> (1) 製造工芸 (2) プラスティックス (3) ゴムおよび接着剤 8. 石炭化工芸 9. 有機フィンケルミカルズ <ol style="list-style-type: none"> (1) 油田および界面活性剤 (2) 塩料、染料、顔料 (3) 医薬品と農薬
●教科書	塙川、田中、亀岡共著「工業化学」化学同人
●参考書	
●成績評価の方法	授業中のレポート(20%)と期末試験(80%)、合計100点満点中55点以上を合格とする。 履修条件・注意事項：特になし。質問への対応：講義終了時に応じる。 担当教員連絡先： 高野 内線3211 atakanosapchem.nagoya-u.ac.jp 菊田 内線3345 kikuzapchem.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	専門科目 講義及び演習
	有機構造化学 (2 単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 3年前期 選択
教員	佐藤 浩太郎 講師 酒井 大輔 講師
●本講座の目的およびねらい	各種分光法の基本原理を学び、これらから得られる分子構造の情報を統合して構造未知の有機化合物の分子構造を解明する能力を養う。さらに、分子構造と物性・機能との関係についても学ぶ。
達成目標	<ol style="list-style-type: none"> 1. 室外・野外・貝田・旗田の各分光法の基本原理を理解し、スペクトルチャートから情報を読み出すことができる。 2. 各スペクトルにおける特徴吸収を既知データとの間に照合できる。 3. 情報を総合して未知化合物の分子構造を推定できる。
●バックグラウンドとなる科目	有機化学序論、有機化学I-II、分析化学
●授業内容	<ol style="list-style-type: none"> 1. 有機化合物の構造とスペクトル 2. 室外可見分光法(理論、有機化合物特性吸収、応用例) 3. 質量分光法(分子式、フラクメンテーション、転位、応用例) 4. 室外分光法(理論、特性吸収、スペクトルの解釈) 5. 1H, 13C NMR 及び傅射分光法(化学シフト、スピニ結合、応用例) 6. IRの新次元 7. 構造決定法演習 8. 構造-機能相関/機能分子の構造とスペクトル
●教科書	クラリッジ、ハウッド(小島、岡田訳)：有機化合物のスペクトル解析入門(化学同人)
●参考書	H.Renau, H.M.Meier, B.Zech (野村正勝監訳、馬場章夫訳) : 有機化学のためのスペクトル解析法(化学同人) Silverstein, Webster (荒木ほか訳) : 有機化合物のスペクトルによる同定法 MS, IR, NMR の併用(東京化学同人)
●成績評価の方法	構造推定能力達成度を最も重視し評価を行う。期末試験50%、課題レポート(演習)を50%で評価し、100点満点中55点以上を合格とする。 担当教員連絡先：内線3187, 3196 Eメールアドレス satoh@moshi.kitayaguchi@apchem.nagoya-u.ac.jp 質問は担当教員に電話かメールにて

科目区分 授業形態	専門科目 講義
	有機化学 III (2 単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 3年前期 選択
生物機能工学 3年前期 選択	生物機能工学 3年前期 選択
教員	西山 久雄 教授 古庄 義雄 准教授
●本講座の目的およびねらい	有機分子骨格の合成に重要なカルボニル官能基(アルデヒド、ケトン、カルボン酸及びその誘導体)の反応を学ぶ。 達成目標 1. カルボニル基を有する化合物の構造、性質を理解し、説明できる。 2. アルデヒド、ケトンの求核試薬との求核付加反応を理解し、説明できる。 3. カルボン酸及びその誘導体の求核アシル置換反応を理解し、説明できる。 4. カルボニル化合物のα置換反応を理解し、説明できる。 5. カルボニル化合物の縮合反応を理解し、説明できる。
●バックグラウンドとなる科目	有機化学序論、有機化学I-II
●授業内容	<ol style="list-style-type: none"> 1. カルボニル基の化学I：付加反応 2. アルコールの化学：ジオールエーテルおよび関連する硫黄化合物 3. カルボニル基の化学：アルファ位の反応 4. カルボン酸 5. カルボン酸誘導体：アシル化合物 6. 試験
●教科書	ジョーンズ有機化学(下)、東京化学同人(監訳:奈良坂、山本、中村;訳:大石、尾中、正田、武井)
●参考書	ジョーンズ有機化学 問題の解き方(第2版)、東京化学同人
●成績評価の方法	達成目標に対する評価の重みは同等である。 期末試験で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	専門科目 講義
	有機化学 IV (2 単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 3年後期 選択
教員	大井 貴史 教授 齋藤 利幸 准教授
●本講座の目的およびねらい	有機化学の基礎の仕上げとして、ペリ環状反応、隣接基関与を伴なう反応、さらにはミノ酸、アミノ酸、核酸などの生体機能物質について学ぶ。また、分子軌道や反応機構についても理解を深める。
●バックグラウンドとなる科目	有機化学 I からIII
●授業内容	<ol style="list-style-type: none"> 1. ペリ環状反応: 軌道の対称性、2. 分子内反応と隣接基関与、3. 硫酸、4. アミノ酸、ペプチド、タンパク質
●教科書	ジョーンズ 有機化学(下) 第3版、東京化学同人
●参考書	知っておきたい有機反応100、日本化学会編、東京化学同人(2006)
●成績評価の方法	中間試験(50%) 期末試験(50%)

科目区分 授業形態	専門科目 講義
対象履修コース	応用化学
開講時期	3年後期
選択/必修	選択
教員	吉田 寿雄 教授 島本 司 教授 薩摩 雄 教授

●本講座の目的およびねらい

種々の触媒反応の例、吸着現象、触媒反応の速度、触媒の構造活性相関、電極および光触媒などの学習を通じて、固体表面における触媒作用および電気化学プロセスの原理を理解する。固体表面や表面吸着分子の構造と反応との関係を明らかにすることによって、表面反応過程の制御方法を解き明す。

●バックグラウンドとなる科目

物理化学序論、反応速度論、統計力学、無機化学序論、有機化学序論

●授業内容

触媒・表面化学・ナノ材料に関する、基礎・各論・応用を学ぶ。内容は1名の教員で分担して講義する。
[触媒と表面]
 1. 触媒反応の機構と表面の評価(触媒と吸着・反応、X線・IR・UV-VIS・固気共鳴の利用)
 2. 様々な触媒(金属触媒、均一触媒、光触媒、酸塩基触媒、酸化触媒)
 3. 触媒の利用(石油・石油産業と触媒、環境・エネルギー・間連触媒)
[表面と電気化学]
 4. 電気化学・光電気化学の基礎
 5. ナノ材料の設計(半導体ナノ粒子・ナノ構造創出)
 6. ナノ材料・電極材料の応用(燃料電池・光触媒と環境)

●教科書

●参考書

- ・触媒・光触媒の科学入門：山下弘巳・他（講談社）
- ・新しい触媒化学：田畠英（三共出版）
- ・触媒化学：細田生輝・齊藤泰和（丸善）
- ・固体表面キャタリゼーションの実際：田中庸裕・山下弘巳（講談社）
- ・ベーシック電気化学： 大野利行・加納健司・桑畠 道（化学同人）

●成績評価の方法

適宜実施する試験を基に判定。総点を100点満点として、55点以上を合格。55点～59点：C、60点～79点：B、80点～100点：Aとする。質問には講義中および終了時に応する。担当教員連絡先：yoshidah, torimoto, satsu, @以下はapchen.nagoya-u.ac.jp

P

科目区分 授業形態	専門科目 講義
対象履修コース	応用化学
開講時期	3年後期
選択/必修	選択
教員	岡 陸広 教授 岡崎 遼 教授 鷲谷 鑑 准教授

●本講座の目的およびねらい

光化学と放射線化学の基本的考え方を理論と物理化学的な観点から捉える。
 適成目標
 1. 光と放射線のエネルギー付き機構について説明できる。
 2. 光化学反応・放射線化学反応についてその機構を説明できる。

●バックグラウンドとなる科目

反応速度論、量子化学、有機化学

●授業内容

- 分子系の電子状態理論の基礎
- 分子軌道法の基礎
- 光と物質との相互作用
- 有機分子による光の吸収と発光
- 光化学反応の特徴と機構
- 光化学反応と材料科学
- 放射線と物質との相互作用
- 放射線化学反応機構

●教科書

特になし

コンピュータシミュレーションの基礎（岡崎 遼）化学同人2000

●参考書

- 新しい量子化学（上、下）（ザボ、オストラント）東京大学出版会1987
 コンピュータシミュレーションの基礎（岡崎 遼）化学同人2000
 化学新シリーズ--光化学（杉森彰吾）笠置房1998
 放射線化学のすすめ（日本放射線化学会編）学会出版センター2006

●成績評価の方法

試験

科目区分 授業形態	専門科目 講義
対象履修コース	応用計測化学
開講時期	1年後期
選択/必修	選択
教員	馬場 嘉信 教授 渡慶次 学 准教授

●本講座の目的およびねらい

先端の分析化学および化学研究の支援技術としての機器分析法に因縁する計測化学の構法（分子スペクトル分析、NMR、X線分析、電気化学分析、クロマトグラフィーなど）について、理解を深めるとともに、化学研究への実際の応用例についても習得する。

●バックグラウンドとなる科目

分析化学序論、
分析化学

●授業内容

- イントロダクション
- 最先端分析計測（光熱交換計測、1分子検出）
- 磁気共振の医療応用
- シングルトロン放射光・結晶構造解析
- ナノ構造による分離法・マイクロチップ多次元分離法
- マイクロ化学チップ
- バーチャル・DNAチップ
- バーチャル・イメージング・エバネッセンス場を利用した1分子計測
- 單一細胞計測（フローサイトメーター）
- 0.1. 電子顕微鏡（電子顕微鏡、AFM、SPM）
- 1.1. 脲素充放電、炭素電伝子診断
- 1.2. 超先端分析法の化学・生命科学・医療・環境科学への応用

●教科書

プリントを適宜配布する。内容構成は次のテキストに近い、プリントないしはテキストの複数をおこなうこと。

テキスト ベーシック分析化学：高木誠編（化学同人）

クリスチャン分析化学 II. 機器分析（丸善）

●成績評価の方法

達成目標に対する評価の重みは同等である。期末試験75%、課題レポートを25%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	専門科目 講義
対象履修コース	機能高分子化学
開講時期	3年前期
選択/必修	選択
教員	八島 栄次 教授 上垣外 正己 教授

●本講座の目的およびねらい

高分子合成反応の特徴と生成高分子の構造、性能、機能について学ぶ。
 適成目標

- 高分子の概念と特徴について理解する。
- 種々の高分子合成反応の分類と特徴について学習する。
- 高分子化合物の構造、性能、機能の関連性について学ぶ。

●バックグラウンドとなる科目

有機化学序論、有機化学

●授業内容

- 高分子化学序論-1. 高分子の定義と特徴
- 高分子化学序論-2. 高分子合成反応の特徴
- 高分子化学序論-3. 高分子の分類、命名法
- 直頭合と直付加-1. ポリアミド、ポリエチレン
- 直頭合と直付加-2. 分子量と分布
- 直頭合と直付加-3. 3次元ポリマ
- 付加直合-1. ラジカル直合-1
- 付加直合-2. ラジカル直合-2
- 付加直合-3. ラジカル共直合
- 付加直合-4. アニオン直合
- 付加直合-5. カチオン直合
- 付加直合-6. 配位直合、立体特異性直合
- 開環直合
- その他直合
- 高分子反応

●教科書

「高分子化学」第5版、村橋俊介ら（共立出版）

特になし。

●成績評価の方法

達成目標に対する評価の重みは同等である。
 適成目標（中間試験と期末試験）、演習、学習態度、レポートで目標達成度を評価する。
 100点満点で55点以上を合格とし、55点以上59点までをC、60点以上79点までをB、80点以上をAとする。

科目区分 授業形態	専門科目 講義	
対象履修コース	高分子物理化学 (2 単位)	
回講時期 選択/必修	応用化学 3年後期 選択	生物機能工学 3年後期 選択
教員	松下 裕秀 教授 高野 敏志 准教授	

●本講座の目的およびねらい
高分子物の分子特性の基礎を学び、色々な高分子物質が溶液中や固体・液状態で示す性質を学ぶ。
達成目標：次の各項目の理解
1. 分子の末端端距離と回転半径 2. 平均分子量と分子量分布 3. 構造モデルと希薄溶液の性質 4. 排斥体積効果と表在組 5. 液晶状態のホモポリマーの形態 6. 真理高分子混合系の性質 7. 高分子の結晶化とガラス転移 8. 弹性変形とゴム弹性性

●パックグラウンドとなる科目
化学基礎II、熱力学：構造・電気化学

●授業内容
1. 高分子物性を学ぶ必要性
2. 高分子の分子特性
3. 液状の性質
4. 非晶質高分子・溶融固体の性質
5. 固体・液体の高分子に特有の構造と性質
6. 粘弾性的性質

●教科書
「高分子化学 II 物性」丸善 基礎化学コース

●参考書
「フローリー 高分子化学」岡 小天・金丸 翁 共訳 丸善
「ド・ジャン 高分子の物理学」久保祐五監修 高野 宏・中西 秀 共訳 吉岡書店

●成績評価の方法
達成目標に対する評価の度みは同じである。
ミニ演習10%、レポート課題20%、定期試験70%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	専門科目 講義	
対象履修コース	生物材料化学 (2 単位)	
回講時期 選択/必修	応用化学 3年後期 選択	生物機能工学 3年後期 必修
教員	浅沼 浩之 教授 柴 奥田 講師	

●本講座の目的およびねらい
材料は用途・目的が明確であるため、要求される性能がトップダウン的に決まり、それに合わせて材料設計・合成が行われる。本講座では、高分子材料物性の理論と実際の生物関連天然・非天然材料を通じて、生体材料設計のための基礎を学ぶ。

●パックグラウンドとなる科目
有機化学1、2、3、機能高分子化学、生物化学1

●授業内容
1. 材料化学の基礎
1-1 マテリアルサイエンスとしての高分子
1-2 生体内で使われる“材料”(DNA、タンパク質、糖質)
2. 高分子材料の設計・合成・物性
2-1 生体材料の設計と合成
2-3 高分子材料の物性
3. マテリアルとしての複雑高分子化合物
4. 分子認識材料
4-1 分子間相互作用
4-2 シクロデキストリン
4-3 分離材料
5. バイオマテリアル
5-1 遊離代謝材料：目、歯、皮膚、血管、心臓
5-2 (ドラッグ) デリバリー
6. 生分解性高分子

●教科書
「バイオマテリアル」(コロナ社)、中林宜男 他 著

●参考書
「工学のための高分子材料化学」(サイエンス社)、川上浩良 著

●成績評価の方法
達成目標に対する評価の度みは同等である。期末試験60%と中間試験40%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。
時間外の質問は、講義終了後教室か教員室で受け付ける。
担当教員連絡先：内線 2488 Eメールアドレス： asammasmol.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	専門科目 講義
対象履修コース	応用化学特別講義 (2 単位)
回講時期 選択/必修	応用化学 3年前期 選択
教員	非常勤講師 (応化)

●本講座の目的およびねらい
化学・化学工業における第一線の研究者による講義を通して、化学・化学工業における知識を深める。

●パックグラウンドとなる科目
物理化学、有機化学、無機化学、分析化学

●授業内容
多様な分野のエキスパートにより主に下記の分野の講義を行う
放射線化学、高分子物性学、触媒設計学、有機合成化学、機能高分子化学、有機反応化学、無機材料化学、応用計測化学、
分析化学、有機構造化学、有機変換化学、無機反応化学、結晶設計化学、分子設計学、
機能物質工学、環境システム・リサイクル、エネルギー科学、ナノマテリアル科学

●教科書
その都度指定

●参考書
その都度指定

●成績評価の方法
試験またはレポート

科目区分 授業形態	専門科目 実験・演習
対象履修コース	卒業研究A (2.5 単位)
回講時期 選択/必修	応用化学 4年前期 必修
教員	各教員 (応用化学)

●本講座の目的およびねらい
卒業研究配属の講座における卒業研究実験を通して、化学・化学工業における安全な実験法、研究の進め方、理論的な思考法、論文の書き方、口頭発表などについて学ぶ。

●パックグラウンドとなる科目
物理化学、有機化学、無機化学、分析化学

●授業内容
卒業研究配属の講座において、以下の内容を進行する。
1. 各自研究テーマに関する文献検索
2. 研究の具体的進め方の立案
3. 指導教員との討論
4. 実験方法の立案
5. 実験装置の作成、整備、保守
6. 実験データの解析

●教科書
その都度指定する

●参考書
各自の研究テーマに沿って必要な文献、論文を参照する

●成績評価の方法
論文、口頭試問、および平常点

科目区分 授業形態	専門科目 実験・演習
	卒業研究B (2.5単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年後期 必修
教員	各教員 (応用化学)

●本講座の目的およびねらい

卒業研究配属の講座における卒業研究実験を通して、化学・化学工系における安全な実験法、研究の進め方、理論的な思考法、論文の書き方、口頭発表などについて学ぶ。

●パックグラウンドとなる科目

物理化学、有機化学、無機化学、分析化学

●授業内容

卒業研究配属の講座において、以下の内容を遂行する。

- 指導教員との討論
- 実験方法の立案
- 実験装置の作成、整備、保守
- 実験データの解析
- 得られた結果に対する考察
- 研究のまとめ
- 論文作成
- 口頭発表

●教科書

その程度指定する

●参考書

各自の研究テーマに沿って必要な成書、論文を参考する

●成績評価の方法

論文、口頭試問、および平常点

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	生物化学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	浅沼 浩之 教授 柴 奥田 講師

●本講座の目的およびねらい

応用化学4年生の学生が、生体を構成する主要な有機分子について、その化学構造と生物学的基礎を学ぶ。

達成目標

- 生体反応が全て水中で行われることの理解
- 生体を構成する有機分子（核酸、アミノ酸、糖、脂質）の理解
- 生体反応（酵素反応）の理解

●パックグラウンドとなる科目

生物化学序論、生物有機化学、分子生物学

●授業内容

- 水の性質
- スクレオチドと核酸
 - 2-1 核酸の構造、二重らせんの形成
 - 2-2、塩基配列決定法、組み換えDNA技術
- アミノ酸・ポリペプチド、タンパク質
 - 3-1 アミノ酸の構造と性質
 - 3-2 ポリペプチドの構造
- 单糖・多糖
- 脂質、二分子膜、生体膜
- 酵素

●教科書

ヴォート基礎生化学（東京化学生人）

マッキー基礎生化学（化学生人）他

●成績評価の方法

達成目標に対する評価の重みは同等である。毎回出題するクイズ（25%）と期末試験（75%）で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。
時間外の質問は、講義終了後教室が教員室で受け付ける。

担当教員連絡先：内線2488 Eメールアドレス：asamura@mol.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	生物有機化学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	石原 一彰 教授 坂倉 彰 准教授

●本講座の目的およびねらい

生物化学における現象を有機化学の概念に基づいて理解し、再現する。特に、有機分子の構造、電子の流れの一般則、反応性の高い化合物について学び、生物化学の現象を分子レベルで理解する。

達成目標

- 生体機能化学の習得
- 生体反応の習得
- 生合成経路の理解

●パックグラウンドとなる科目

生物化学序論、有機化学序論、有機化学1、2

●授業内容

- 核酸、タンパク質
- 糖、脂質
- NADHまたはNADPH
- 還元的アミノ化
- アシルアニオン等価体
- シキミ酸経路
- ヘモグロビン
- 天然物
- 試験（中間及び期末試験）

●教科書

ウォーレン有機化学（下）：Warrenら著；野依、奥山、柴崎、檜山監修（東京化学生人）

●参考書

ウォーレン有機化学（上）：Warrenら著；野依、奥山、柴崎、檜山監修（東京化学生人）

●成績評価の方法

中間試験50点、期末試験50点で評価し、合計55点以上を合格。
履修条件等：3年後期開催の「生体機能物質化」とセットでの受講が望ましい。
質問への対応：講義終了時あるいは随時教授室（1号館719号室）でも対応する。
連絡先：内線3331 ishiharasecc.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	生物化学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	浅沼 浩之 教授 柴 奥田 講師

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択／必修	応用化学 4年前期 選択
教員	飯島 信司 教授 三宅 克英 准教授

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	遺伝子工学 (2単位)

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
生体機能物質化学	(2単位)
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 4年後期 選択
教員	石原 一彰 教授 坂倉 彰 准教授
●本講座の目的およびねらい	
	生体機能物質を効率よく立体選択性的に合成するための有機化学を習得する。特に、各種有機反応、有機金属化学、立体選択性、不齊合成電子の基礎について学習し、逆合成解析による必要な有機化学を習得する。
	達成目標
	1. 有機反応化学の習得 2. 有機立体選択性の習得 3. 選択性的有機合成化学の習得 4. 逆合成解析への応用
●バックグラウンドとなる科目	
	生物化学序論、有機化学1、2、生物有機化学
●授業内容	
	1. 環状化合物の立体選択性の反応 2. ジアステレオ選択性 3. ベリ環状反応 4. 低位反応 5. 固體反応 6. 不齊合成 7. 試験(期末試験と中間試験)
●教科書	ウォーレン有機化学(下) : Warren著; 野依、奥山、柴崎、柳山監修(東京化学生刊)
●参考書	ウォーレン有機化学(上) : Warren著; 野依、奥山、柴崎、柳山監修(東京化学生刊)
●成績評価の方法	
	中間試験50点、期末試験50点で評価し、合計55点以上を合格。 履修条件等: 3年前回講の「生物有機化学」とセットでの受講が望ましい。 質問への対応: 講義終了時あるいは毎回教科室(1号館719号室)でも対応する。 連絡先: 内線3331 ishihara@cc.nagoya-u.ac.jp

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	化学工学概論 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 2年後期 選択
教員	小林 敏幸 准教授 小島 勝弘 准教授 相澤 浩俊 教授
●本講座の目的およびねらい	
	流動論、機械的分離、伝熱、燃焼、物質移動ならびに伝導分離等を中心に、化学工学の概要を学ぶ。
●バックグラウンドとなる科目	
	化学工学序論、物理化学序論
●授業内容	
	1. 流動の基礎 2. 液体輸送 3. 遷滞、沈降等の機械的分離操作 4. 伝熱の基礎 5. 熱交換および蒸発操作 6. 燃焼および燃焼装置 7. 气体混合物および溶液の伝導分離操作 8. 分離操作としての蒸留 9. 微分接触操作としてのガス吸收
●教科書	改定第3版 化学工学—解説と演習 化学工学会編 朝倉書店
●参考書	機械工学選書 値送現象論 木谷昌信編
●成績評価の方法	
	各達成目標に対する評価の重みは等価である。 授業態度、レポート(30%)および試験(70%) 1)で成績評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	反応工学概論 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 3年前期 選択
教員	鈴木 啓司 教授 安田 啓司 准教授
●本講座の目的およびねらい	
	反応工学を構成する学問体系を紹介し、その基本となる反応速度式の決定方法、反応器の分類、最適化を学ぶ。代表的な反応器である回分反応器、連続搅拌堆積反応器及び流動型反応器の特徴と固体のかかわる異相系反応系の取り扱いを概論する。
●バックグラウンドとなる科目	
	化学工学概論、反応速度論
●授業内容	
	1. 反応工学の体系 2. 工業反応速度論 3. 反応器および反応操作の分類 4. 各種反応器の特徴 5. 固体触媒反応の特徴 6. 流動型反応器の特徴と移動現象 7. 异相系反応の特徴
●教科書	化学反応操作:後藤繁雄編(横書店)
●参考書	「化学工学」解説と演習:化学工学会編(横書店)
●成績評価の方法	
	各達成目標に対する評価の重みは等価である。期末試験80%、演習・課題レポート20%で成績を評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義
	電気工学通論第1 (2単位)
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 4年前期 選択
教員	鈴置 保雄 教授
●本講座の目的およびねらい	
	電気工学の基礎としての電気回路論を習得し、交流回路、電力システムについて学ぶ。また、電子工学の基礎と簡単な電子回路についても学ぶ。
●バックグラウンドとなる科目	
	電気回路の応答を回路方程式で正しく記述できる。 上記に並び、回路の定常状態、過渡現象を理解し、説明できる。 3. 発電から配電までの電力の流れの概要を理解する。 4. オペアンプ回路など簡単な電子回路の動作を理解し、説明できる。
●授業内容	
	1. 電磁気学実験 2. 電気回路論(線形回路の基礎方程式) 3. 電気回路論(過渡現象と定常状態) 4. 電気回路論(交流回路) 5. 電気回路論(三相交流) 6. 電力システム実験(発電、変電、送電、配電) 7. 電子工学の基礎 8. 電子回路(アナログ回路、ディジタル回路、オペアンプ) 9. 実験(期末試験)
●教科書	教科書は特に使用しない。必要に応じてプリントを用意する。
●参考書	インターネットユニバーシティ 電気回路A(オーム社) インターネットユニバーシティ 電気回路B(オーム社)
●成績評価の方法	
	各達成目標に対する評価の重みは、1及び2が30%、3及び4が30%である。 期末試験により評価し、100点満点で55点以上を合格とする。

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
電気工学実験第2 (2単位)			
対象履修コース 開講時期 選択/必修	材料工学 3年後期 選択	応用物理学 3年後期 選択	
教員	古橋 武 教授		
●本講座の目的およびねらい			
コンピュータのハードウェアや電子機器などの基礎となる電子回路理論の基本的事項を学ぶ。座学だけでなく、電子回路の製作演習を通して、電子回路の原理を習得する。			
達成目標			
1.トランジスタの増幅の原理を理解し、簡単な応用回路を組むことができる。 2.オペアンプの原理を理解し、簡単な応用回路を組むことができる。 3.デジタル回路の原理を理解し、カウント、レジスタなどの回路を組むことができる。			
●バックグラウンドとなる科目			
電気工学実験第1			
●授業内容			
1.バイポーラトランジスタの増幅の原理 2.FET(世界効果トランジスタ)の増幅の原理 3.音声増幅回路 4.オペアンプ回路 5.論理ICの原理 6.カウンタ回路 7.試験(期末試験)			
●教科書			
自作の講義資料 製作演習用機材			
●参考書			
大鏡康弘著「因解でわかる初めての電子回路」技術評論社 田村進一著「デジタル回路」昭晃堂			
●成績評価の方法			
製作演習 40% 期末試験 60% 100点満点で55点以上を合格とする。 履修条件：本講義ではブレッドボードを用いた電子回路の製作演習が必須である。			

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
特許及び知的財産 (1単位)			
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 4年後期 選択	分子化学工学 4年後期 選択	生物機能工学 4年後期 選択
教員	笠原 久美雄 教授		
●本講座の目的およびねらい			
特許を中心とする知的財産を保護する制度について基本的な知識を習得するとともに、大学や企業で役に立つ「知的財産マインド」を修得する。			
【達成目標】			
1.特許法の概要を理解し、特許動向を把握できる。 2.特許出願書類の書き方を理解し、演習テーマについて特許出願書類を書くことができる。			
●バックグラウンドとなる科目			
特になし			
●授業内容			
1.歴史から学ぶ特許の本質1(特許制度の誕生) 2.歴史から学ぶ特許の本質2(日本特許保護) 3.歴史から学ぶ特許の本質3(プロパティ時代の顛覆) 4.日本における特許制度(制度の概要、特許の基礎知識、特許の利用) 5.特許出願の実務1(特許情報の調査、特許出願書類の書き方) 6.特許出願の実務2(特許出願書類の作成演習) 7.本学における特許マネジメント及び知的財産に関する課題と展望			
●教科書			
1.産業財産権標準テキスト 特許編一(発明協会) (配布) 2.書いてみよう特許明細書出してみよう特許出願(発明協会) (配布)			
●参考書			
特になし			
●成績評価の方法			
毎回講義終了時に提出するレポート70%, 演習テーマについて作成する特許出願書類30%で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。 質問への対応: 原則、講義終了時に対応する。 担当教員連絡先: 内線3924 kasahara@sangaku.nagoya-u.ac.jp			

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
経営工学 (2単位)			
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 4年後期 選択	分子化学工学 4年後期 選択	生物機能工学 4年後期 選択
教員	非常勤講師(教務)		
●本講座の目的およびねらい			
製造業を中心とする企業経営において、その成長・発展に不可欠な技術革新のマネジメントを学ぶ。経営学、組織論、経済学、技術史などの多様な観点から解説する。			
●バックグラウンドとなる科目			
社会科学全般			
●授業内容			
1.技術革新の連続性～コネクションズ～ 2.技術革新における飛躍～セレンディピティ～ 3.革新的組織と場のマネジメント 4.技術革新の背景～パラダイムシフト～ 5.技術革新の相互作用 6.技術革新のダイナミズム			
●教科書			
講義中、必要に応じて紹介する。			
●成績評価の方法			
毎回の講義終了前にその日の講義内容を振り返るために小テストを行い、最終的にレポートを提出してもらう。平常点50%, レポート点50%で評価を行う。なお、1/3以上の欠席がある場合には、レポートの提出を認めない。			

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
産業と経済 (2単位)			
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 4年後期 選択	分子化学工学 4年後期 選択	生物機能工学 4年後期 選択
教員	非常勤講師(教務)		
●本講座の目的およびねらい			
具体的な経済問題について検討しつつ、一般社会人として必要な経済の知識を習得し、同時に経済学的な思考を学ぶ。			
【達成目標】			
1.一般社会人として必要な経済知識の習得 2.経済学的な思考の理解・習得			
●バックグラウンドとなる科目			
社会科学全般			
●授業内容			
1.経済の循環・・・国民所得決定のメカニズム 2.景気の変動・・・技術革新論と太陽風景説 3.国際貿易と外因代替・・・世界経済のグローバル化 4.政府の役割・・・日本の特徴と望ましい財政 5.日本の役割・・・生活と物価の安定 6.人口問題・・・過剰人口と過少人口 7.経済学の歴史・・・自立と相互依存の認識 8.試験			
●教科書			
中矢俊博「入門書を読む前の経済学入門」(河出書房)			
●参考書			
P. A. サムエルソン, W. D. ノードハウス『経済学』(岩波書店) 宮沢健一(編)『産業連携分析入門』(新版) (日経文庫、日本経済新聞社)			
●成績評価の方法			
出席確認のレポートと試験で総合的に評価する。 質問については、講義終了後に教室で受け付ける。			

<p>科目区分 開発専門科目 授業形態 実習</p> <p>工場見学 (1 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 4年前期 選択／必修 選択</p> <p>教員 各教員 (応用化学)</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい</p> <p>実際に稼働している製造プロセスを理解するため、化学関連工場及びプラントを見学する。</p> <p>達成目標：講義での知識が産業界における製造プロセスに、どのように役立つかを理解する。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目</p> <p>工業化学概論、化学工学概論、反応工学概論</p> <p>●授業内容</p> <p>3日間の日程で6社の化学関連工場及びプラントを見学する。 現地担当者による説明を受け、疑問点について議論し、実際の化学製品製造プロセスについて理解を深める。</p> <p>●教科書</p> <p>特になし</p> <p>●参考書</p> <p>特になし</p> <p>●成績評価の方法</p> <p>工場見学の際の質疑と、工場見学後のレポート提出 3日間の日程全てに出席すること</p>	<p>科目区分 開発専門科目 授業形態 実習</p> <p>工場実習 (1 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 3年前期 選択／必修 選択</p> <p>教員 各教員 (分子化工)</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい</p> <p>応用化学・化学工学に関連した企業における実習体験を通して、エンジニアに求められている資質を身につける。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目</p> <p>●授業内容</p> <p>●教科書</p> <p>●参考書</p> <p>●成績評価の方法</p> <p>出席とレポート</p>
----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

<p>科目区分 開発専門科目 授業形態 講義</p> <p>工学概論第1 (0.5 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 1年前期 選択／必修 選択</p> <p>教員 非常勤講師 (教務)</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい</p> <p>社会の中核で活躍する名古屋大学の先輩が広く深い体験を踏まえて、学生に夢を与え、工学部出身者に必須の人的、かつ内面的な人間力を涵養し、その後の勉学の指針を与える。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目</p> <p>●授業内容</p> <p>「がんばれ後輩」として、社会の中核で活躍する先輩が授業を行う。</p> <p>●教科書</p> <p>●参考書</p> <p>●成績評価の方法</p> <p>講師の授業内容に関する簡単な課題のレポート提出により評価する。</p>	<p>科目区分 開発専門科目 授業形態 講義</p> <p>工学概論第2 (1 単位)</p> <p>対象履修コース 応用化学 開講時期 4年前期 選択／必修 選択</p> <p>教員 非常勤講師 (教務)</p> <hr/> <p>●本講座の目的およびねらい</p> <p>地球温暖化が人間活動による化石燃料消費の結果生じたことは世界的に認知されている。温暖化を抑制することは人類の重要な課題である。本講義では日本のエネルギー供給の現状を把握するとともに、地球温暖化問題やその対応策など現代社会がおかれている問題状況について解説する。それを踏まえ、各エネルギーを実現する上で考えるべきエネルギーシステム、エネルギー変換技術、エネルギー政策について理解することを目的とする。</p> <p>●バックグラウンドとなる科目</p> <p>●授業内容</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 日本のエネルギー供給の現状 2. 現らしとエネルギー 3. 新エネルギーの現状と展望 4. 地球温暖化問題と対策 5. ヒートカスティングと応用技術 <p>※講義中に新エネルギー等に関するアンケート調査を実施する。その集計結果を全国調査の結果と比較する予定。</p> <p>●教科書</p> <p>特になし</p> <p>●参考書</p> <p>特になし (参考資料を配布する)</p> <p>●成績評価の方法</p> <p>講義期間中に2回レポートを提出する。レポートの内容によって評価する。</p> <p>履修上の注意：集中講義2日間の両方ともに出席する必要がある。</p>
--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
	工学概論第3 (2単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 4年後期 選択	分子化学工学 4年後期 選択	生物機能工学 4年後期 選択
教員	葛西 昭 講師 劉 軍 副講師 笹井 充 副講師		
●本講座の目的およびねらい	日本の科学と技術における各分野の発展の歴史および先端技術を把握する。		
●バックグラウンドとなる科目	なし		
●授業内容	日本の科学と技術における各分野の発展の歴史や先端技術について、ビデオや先端企業の見学を通して紹介する。日本が世界において科学的および技術的に果たす役割について討論し、理解を深める。		
●教科書	なし		
●参考書	なし		
●成績評価の方法	レポート		

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
	工学概論第4 (3単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年前期 選択	分子化学工学 1年前期 選択	生物機能工学 1年前期 選択
教員	石田 幸男 教授 非常勤講師(教務)		
●本講座の目的およびねらい	この授業は、日本語を勉強したことのない学生、あるいは少しだけ学習したことのない学生を対象とする。日本での日常生活を送るために基本的なレベルの日本語の能力を養成することを目的とする。とくに、日本での日常生活を送るために必要な初步的な文法、表現を学び、会話を中心とした日本語の能力を養成する。		
●バックグラウンドとなる科目	なし		
●授業内容	1. 日本語の発音 2. 日本語の文の構造 3. 基本語彙・表現 4. 会話練習 5. 理解練習		
●教科書	Japanese for Busy People I (第3版) 国際日本語 普及協会 講談社インターナショナル (2006)		
●参考書	なし		
●成績評価の方法	毎回復習における質疑応答と演習 50% 会話試験 50% で評価し、100点満点で55点以上を合格とする。 履修条件・注意事項等: 特になし 質問への対応: 講義終了時に応答する。 担当教員連絡先: 内線 2790 ishida@nues.nagoya-u.ac.jp		

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
	工学倫理 (2単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 1年前期 選択	分子化学工学 1年前期 選択	生物機能工学 1年前期 選択
教員	非常勤講師(教務)		
●本講座の目的およびねらい	技術は社会や自然に対して様々な影響を及ぼし種々の効果を与えています。それらに関する理解力や責任など、技術者の社会に対する責任について考え、自覚する能力を身につけることをめざします。		
●バックグラウンドとなる科目	全学教養科目(科学・技術の倫理、科学技術史、科学技術社会論) 文系教養科目(科学・技術の哲学)		
●授業内容	1. 工学倫理の基礎知識 2. 工学の実践に関わる倫理的な問題		
●教科書	黒田光太郎、戸田山和久、伊勢田哲治編「誇り高い技術者になろう—工学倫理ノススメ」(名古屋大学出版会)		
●参考書	c. ウィットベック(札野類、飯野弘之共訳)『技術倫理』(みすず書房)、斎藤了文・坂下浩司編、「はじめての工学倫理」(昭和堂)、c.ハリス他著(日本技術士会訳編)『科学技術者の倫理—その考え方と事例』(丸善)、米国科学アカデミー編(沿内了訳)『科学者をめざすきみたちへ』(化学同人)		
●成績評価の方法	レポート		

科目区分 授業形態	関連専門科目 講義		
	化学・生物産業概論 (2単位)		
対象履修コース 開講時期 選択/必修	応用化学 選択	分子化学工学 選択	生物機能工学 選択
教員	各教員		
●本講座の目的およびねらい	本講義は日本の化学・バイオ産業の活動について概観する。講義は英語で行われ、短期留学生のみならず日本人学生にも開放する。		
●バックグラウンドとなる科目	特になし		
●授業内容	本講義は、日本の化学・バイオ産業の研究開発および生産活動の現状と未来について概観する。また、それらと人間社会の関わり、エネルギー・環境問題との関連、国際社会での役割についても議論する。講義は、国外での登壇等の実務経験を積んだ研究者を招き、英語で行う。		
●教科書	特になし		
●参考書	特になし		
●成績評価の方法	出席およびレポート		

科目区分	関連専門科目		
授業形態	講義		
職業指導	(2 単位)		
対象履修コース	応用化学	分子化学工学	生物活性工学
開講時期	4年後期	4年後期	4年後期
選択／必修	選択	選択	選択
教員	非常勤講師(教務)		
<p>●本講座の目的およびねらい</p> <p>社会構造・産業構造に関する基礎的な知識、並びに、職業選択に関する能動的な意志活動や態度及び動力学・職業観などを習得し、自己実現に必要なエンプロイアビリティ（職業能力）を身に付ける。</p> <p>達成目標</p> <ol style="list-style-type: none"> 1 工業の役割、貢献度等を理解する。 2 研究開発と製造業との連携を習得する。 3 職業選択と教育心理学との関係を習得する。 4 職業選択の方法と技術を身に付ける。 5 自己実現の対応策を考察する。 <p>●パックグラウンドとなる科目</p> <p>現代社会・政治・経済・教育・発達心理学など</p> <p>●授業内容</p> <ol style="list-style-type: none"> 1 職業指導の歴史的経緯 2 産業構造と職業形成 3 産業と教育 4 職業選択の妨害論 5 発達心理学と職業 6 大学生のキャリア発達と職業指導 7 会社に係わる開拓法規 8 職業選択検査の実践と分析 9 職業選択の原理と展望 10 まとめ <p>●教科書</p> <p>特に指定しない (資料は毎週適宜配布)</p> <p>●参考書</p> <p>「厚生労働白書」(平成18年度版) (厚生労働省) 「キャリア形成・就職メカニズムの田 隆比哉」寺田盛紀著 (晃洋書房) 「職業と人間形成の社会学」伊藤一雄著 (法律文化社) 「就職の術」(就職総合研究所) 「現代用語の基礎知識」2007・2008 (自由国民社) など</p> <p>●成績評価の方法</p> <p>期末試験、課題レポート、出席状況</p>			