

鈴鹿工業高等専門学校		開講年度	令和03年度 (2021年度)	授業科目	有機化学
科目基礎情報					
科目番号	0029		科目区分	専門 / 必修	
授業形態	授業		単位の種別と単位数	履修単位: 2	
開設学科	生物応用化学科		対象学年	2	
開設期	通年		週時間数	2	
教科書/教材	教科書: 「有機化学 改訂2版」奥山格・石井昭彦・箕浦真生 著 (丸善出版), 参考書: 「マクマリー有機化学」伊東, 児玉ほか訳 (東京化学同人), 「ポル/ハルトショアー現代有機化学」古賀, 野依, 村橋監訳 (化学同人) その他関連の参考書は図書館に多数ある。				
担当教員	淀谷 真也, 山本 智代				
目的・到達目標					
有機化合物の構造および結合に関する基礎知識, 脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテルおよびエポキシドに関する基本的な反応および命名法について理解している。					
ルーブリック					
	理想的な到達レベルの目安		標準的な到達レベルの目安		未到達レベルの目安
評価項目1	有機化合物の構造と結合に関する基礎事項に基づき, 脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの三次元的な構造, 立体化学, 物理的・化学的性質, および反応性が説明できる。		有機化合物の構造と結合に関する基礎事項が説明できる。		有機化合物の構造と結合に関する基礎事項 (官能基, 化学結合, 構造異性体, シーストランス異性体, 立体配座, 酸と塩基, ルイス構造, 原子価殻電子対反発法, $\sigma$ 結合, $\pi$ 結合, 混成軌道, 共鳴構造, 芳香族性 (ヒュッケル則), 誘起効果, 共鳴効果) を理解していない。
評価項目2	脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの代表的な合成法およびそれらを原料とする代表的な反応を利用して, 目的とする化合物の合成反応が説明できる。		脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの代表的な合成法およびそれらを原料とする代表的な合成反応が説明できる。		脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの代表的な合成法およびそれらを原料とする代表的な合成反応を理解していない。
評価項目3	脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの代表的な合成法およびそれらを原料とする代表的な合成反応の反応機構に基づき, 生成物が予測できる。		脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの代表的な合成法およびそれらを原料とする代表的な合成反応の反応機構が説明できる。		脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドの代表的な合成法およびそれらを原料とする代表的な合成反応の反応機構を理解していない。
評価項目4	脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドのIUPAC命名法に基づき, 構造から名前, 名前から構造の変換ができる。		脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドのIUPAC命名法が説明できる。		脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, エポキシドのIUPAC命名法を理解していない。
学科の到達目標項目との関係					
教育方法等					
概要	有機化学は, 応用化学および生物工学に関する専門科目を習得するために必要な基礎科目である。第2学年では, 有機化合物の構造および結合に関する基礎知識, 脂肪族・芳香族炭化水素, アルコール, エーテル, およびエポキシドに関する基本的な反応および命名法について学ぶ。				
授業の進め方と授業内容・方法	<ul style="list-style-type: none"> <li>すべての内容は, 学習・教育到達目標 (B) &lt;基礎&gt; に対応する。</li> <li>授業は講義形式で行う。講義中は集中して聴講する。</li> <li>「授業計画」における各週の「到達目標」はこの授業で習得する「知識・能力」に相当するものとする。</li> </ul>				
注意点	<p>&lt;到達目標の評価方法と基準&gt; 授業計画の「到達目標」1~20の確認を課題 (前期中間)・前期末試験, 後期中間試験および学年末試験で行う。評価に対する「到達目標」1~20に関する重みは同じである。課題・各試験ともに満点の60%の得点で目標の達成を確認できるレベルの問題を課す。</p> <p>&lt;学業成績の評価方法および評価基準&gt; 前期中間・前期末・後期中間・学年末の試験結果の平均値を最終評価とする。ただし, 各試験について60点に達していない者には再試験を課し, その成績が該当する試験の成績を上回った場合には60点を上限として再試験の成績で置き換えるものとする。(ただし, 40点未満の場合は再試験を受験できない。)</p> <p>&lt;単位修得要件&gt; 学業成績で60点以上を取得すること。</p> <p>&lt;あらかじめ要求される基礎知識の範囲&gt; 本教科では第1学年の「化学」における有機化学分野の学習が基礎となる。</p> <p>&lt;備考&gt; 本教科は, 第3学年以降で学ぶ有機化学系科目の「有機化学」, 「精密合成化学」, 「高分子化学」, 「有機工業化学」, 「有機化学特論」 (専攻科) 等の基礎となるため, 各授業内容を確実に習得する。</p>				
授業の属性・履修上の区分					
<input type="checkbox"/> アクティブラーニング		<input type="checkbox"/> ICT 利用		<input type="checkbox"/> 遠隔授業対応	
<input checked="" type="checkbox"/> 実務経験のある教員による授業					
授業計画					
	週	授業内容・方法		週ごとの到達目標	
前期	1週	有機化合物の性質: 構造による分類, 異性体, 官能基 骨格構造式, 水素不足指数 アルカン: IUPAC命名法 (直鎖アルカン, シクロアルカン)		1. 有機化合物の分類 (総称) と官能基の名称, 骨格構造式, 水素不足指数と構造上の特徴について説明できる。 5. アルカンの命名ができる。	
	2週	有機化合物の構造と結合: 古典的原子軌道, 量子論的原子軌道, 電子配置, 化学結合, ルイス構造式, オクテット則, 形式電荷 アルカン: 立体配座		1. 原子軌道と電子配置, パウリの排他律とフントの規則, 化学結合, ルイス構造式, オクテット則, 形式電荷について説明できる。 2. アルカンの物理的性質および立体化学について説明できる。	
	3週	有機化合物の構造と結合: 電気陰性度, 極性共有結合 アルカン: シクロアルカンの形, IUPAC命名法 (慣用名, 分枝アルカン)		1. 電気陰性度とイオン結合性・共有結合性について説明できる。 上記2。 5. アルカンの命名ができる。	
	4週	アルカン: 物理的性質, シクロアルカンの幾何異性体, IUPAC命名法 (ハロゲン基)		上記2。 上記5。	

2ndQ	5週	アルカン：合成法（接触水素添加）	3. アルカンの合成法について説明できる。	
	6週	アルカン：合成法（Grignard試薬の加水分解），反応（ハロゲン化）	上記3. 4. アルカンを原料とする反応について説明できる。	
	7週	アルカン：反応（ハロゲン化の機構），収量および収率	上記4.	
	8週	課題作成	これまでに学習した内容について説明し，課題を完成することができる。	
	9週	有機化合物の構造と結合：原子価殻電子対反発法，原子価結合法，分子軌道法 酸と塩基：BrønstedとLewisの酸と塩基 アルケン：IUPAC命名法，物理的性質	6. 有機化合物の立体配置を原子価殻電子対反発法および分子軌道を用いて表わすことができる。BrønstedとLewisの酸と塩基について説明できる。 10. アルケンの命名ができる。	
	10週	有機化合物の構造と結合：混成軌道，分子軌道構造式 酸と塩基：BrønstedとLewisの酸と塩基 アルケン：幾何異性体，合成法（アルコールの脱水）	上記6. 7. アルケンの合成法について説明できる。 上記10.	
	11週	アルケン：合成法（ハロゲン化アルキルの脱ハロゲン化水素，二ハロゲン化物の脱ハロゲン化），アルケンの安定性，Zaitsev則	上記7. 9. アルケンの合成法およびアルケンの反応の機構について説明できる。	
	12週	アルケン：合成反応の機構（E1およびE2脱離，カルボカチオン中間体の構造と安定性）	上記9.	
	13週	アルケン：反応（接触水素添加，ハロゲンおよびハロゲン化水素の付加，水和）	8. アルケンを原料とする反応について説明できる。	
	14週	アルケン：反応の機構（求電子付加，Markovnikov則）	上記9.	
	15週	アルケン：その他の反応（ジヒドロキシ化，酸化的開裂，ヒドロホウ素化-酸化など）	上記8.	
	16週			
	3rdQ	1週	ジエン：IUPAC命名法，分子軌道構造式	11. 共役ジエン，アルキン，芳香族炭化水素を分子軌道構造式を用いて表すことができる。 15. ジエン，アルキンおよび芳香族炭化水素の命名ができる。
		2週	ジエン：共役ジエンの反応（ハロゲンおよびハロゲン化水素の付加，Diels-Alder反応）および求電子付加の機構（1,2-付加と1,4-付加）	12. 共役ジエンを原料とする反応およびそれらの反応機構について説明できる。
		3週	アルキン：IUPAC命名法，分子軌道構造式，合成法および反応機構（置換反応および脱離反応）	上記11. 13. アルキンの合成法，アルキンを原料とする反応およびそれらの反応機構について説明できる。 上記15.
		4週	アルキン：反応（接触水素添加，ハロゲンおよびハロゲン化水素の付加，水和）および求電子付加の機構	上記13.
5週		芳香族化合物：IUPAC命名法，共鳴理論，分子軌道構造式，芳香族性（ヒュッケル則）	上記11. 上記15.	
6週		芳香族化合物：芳香族化合物の求電子置換反応（ハロゲン化，ニトロ化，スルホン化，Fridel-Craftsアシル化，Fridel-Craftsアルキル化など），置換基の配向効果，置換基の活性化効果	14. 芳香族化合物を原料とする反応およびそれらの反応機構について説明できる。	
7週		芳香族化合物：芳香族化合物の官能基置換反応（脱酸素反応，酸化と還元，Sandmeyer反応など），多段階合成	上記14.	
8週		中間試験	これまでに学習した内容について説明できる。	
4thQ		9週	アルコール：IUPAC命名法，物理的性質	16. アルコール，フェノール類，エーテルおよびエポキシドの性質について説明できる。 20. アルコール，フェノール類，エーテルおよびエポキシドの命名ができる。
		10週	アルコール：合成法（接触水素添加，還元，Grignard反応，水和，ヒドロホウ素化-酸化，加水分解）	17. アルコール，エーテルおよびエポキシドの合成法について説明できる。 19. アルコール，エーテルおよびエポキシドの合成および反応の反応機構について説明できる。
		11週	アルコール：合成反応の機構（SN1およびSN2置換）	上記19.
		12週	アルコール：反応（ハロゲン化アルキルの合成，脱水，酸化）および反応機構（SN1およびSN2置換）	18. アルコール，エーテルおよびエポキシドを原料とする反応について説明できる。 上記19.
		13週	フェノール：合成法，化学的性質	上記16. 上記20.
		14週	エーテル：IUPAC命名法，物理的性質，合成法（脱水，Williamsonエーテル合成）および反応（酸による分解）	上記16. 上記17. 上記18. 上記19. 上記20.
		15週	エポキシド：IUPAC命名法，合成法（エポキシ化）および反応（酸および塩基触媒による開裂，酸および塩基触媒による水和）	上記16. 上記17. 上記18. 上記19. 上記20.
		16週		

後期

評価割合							
	試験	課題レポート・小テスト	相互評価	態度	発表	その他	合計
総合評価割合	100	0	0	0	0	0	100
配点	100	0	0	0	0	0	100