## 수업계획서

				<국문> 유기화학 II		담	당교수	이 우 일
교	과	목	명	<영문>	Organic	연	전화	
				Chemistry II	Organic	락 처	이메일	
교 (	과 분	코 반		61812A (0	1)		점 체 계 -이론-실습)	3-3-0
				전공		亚	양	기타
이	수	구	분	전공필수				
				대면 학습	원격 학	학습	혼합학습	대면/원격 수업 비율
				▼ 강의	□ 실시긴	강의		
수	언	방	범	☐ AL	등 동영상	강의	하이브리!	트 대면 45 시간
ľ	_	Ü	Ü	□ 실습	│	-중심)	F/L	비대면 0 시간
				□ 기타 ( )	기타	)	B/L	-1910 <u>                                    </u>
					교과목 기	내요 및	목표	
화 <u>동</u>	합물( <b>역학</b>	에 [ <mark>적 5</mark>	대하( 보 <b>일</b>	여 화학구조적 특징	! 및 반응 <mark>석과 단계</mark>	용성들을 <mark>별 반</mark>	· 고찰하고 <mark>- 메커니즘</mark>	실산과 유도체 그리고 아민 기본적 유기화학 반응들의 학습을 통하여 분자수준의 한다.
						교과목	학습 성과	
② ③ ④	① 유기반응의 주요 4가지 반응(첨가, 치환, 제거, 전위)에 대한 특징을 설명할 수 있다. ② S <sub>N</sub> 1, S <sub>N</sub> 2, E1, E2, E1cB 반응들의 메커니즘을 설명할 수 있다. ③ 방향족 화합물들의 반응조건에 따른 주요 생성물을 예측할 수 있다. ④ 할로젠화물, 알코올, 카보닐화합물, 카복실산, 아민 화합물에 대한 화학구조적 특징을 설명할 수 있고 주요반응들에 대하여 열역적 분석과 주요 생성물들을 예측할 수 있다. ⑤ 출발물질과 목적하는 생성물을 합성 전략을 이해할 수 있다.							
	교재 및 참고문헌							
	迅	재		1.Atkins의 핵심 유 (McGraw Hill)	-기화학, R	obert	C. Atkins, F	anciesA. Carey, Chi Wi Ong
	참고 (브.		Prown Organic Chemistry, 5 <sup>th</sup> Ed. 화학교재편찬연구회					

	수업 역량								
핵심역량	역량지정	<b>역량지수</b> (총합 100%)	전공능력 (학과별작성)	역량지정	역량지수				
자기관리	부역량	10 ▼ %	유기분자 전자 구조 및 입체 효과 이해	부역량	20 ▼ %				
리더십		<b>▼</b> % <b>▼</b> 9							
의사소통과 공감	부역량	10 ▼ %	유기화학반응 메커니즘 이해	주역량	60 ▼ %				
창의적 문제해결	주역량	70 <b>▼</b> %	유기화학반응 종류	부역량	20 ▼ %				
자원활용	부역량	10 ▼ %			▼ %				
글로벌		▼ %			▼ %				
		수업	방법						
	강의 30 시간	교수자 중심의 수	업방법에 대한 기	]술					
역량 및 전공능력	AL 15 시간	문제풀이							
중심 수업방법	원격활용 시간								
	기타: 시간								
주 핵심역량 & 전공능력	주 핵심역량 :	- 유기화합물의 분석 및 합성의 역량을 키우기 위해서는 유기화학 반응의 종류와 반응 메커니즘의 이해는 필수적 임 - 연습문제 풀이 및 반응설계를 통한 역량 증진							
증진을 위한 방안	전공능력:	특성 및 반응성	에 대한 이해도	로 전공역량을 위한 는 필수적 행을 통한 학습효고					

			평가 항목 및 방법	
평가 항목 (기준)		반영 비율 (%)	평가방법 및 주요내용	평가 핵심 역량 및 전공 능력
출 석 (15% 이상)		20	<ul> <li>10분 이상 지각할 경우: 1점 감점</li> <li>1회 결석할 경우: 2점 감점</li> <li>3번 지각은 한 번 결석, 3번 초과 결석은 출미 F처리함</li> <li>공•병결의 경우 1주일 이내 스마트 KY에 입력한 자에 한하여 인정</li> </ul>	자기 관리
	수시		선택사항	
시험 평가	중 간 고 사	30	• 8주차 (시험범위: 수업시간에 공지)	
	기 말 고 사	30	• 학기 학습전체의 내용을 범위로 함	
과제	평가	20	• 수업계획서에 제시된 문제풀이 및 레포트	
	발 표			
성 과 및	성 과 물			
및 태 도	태 도			
	기 타			

	주별 수업 계획								
주차	수업주제	단위수업 세부 내용	수업방법						
1	원자-분자 모델 복습	- Lewis 전자구조 - 혼성궤도함수 이론 - 전기음성도 - 극성공유결합 - 산도 및 염기도	<ul> <li>✓ 강의</li> <li>☐ AL</li> <li>✓ 대면</li> <li>☑ 원격</li> </ul>						
2	Alkane-Alkene-A lkyne의 화학 구조 및 반응성 고찰	<ul><li>Nomenclature</li><li>구조와 특성</li><li>이성질체</li><li>첨가반응과 반응성</li></ul>	<ul> <li>✓ 강의</li> <li>✓ 대면</li> <li>☐ 원격</li> </ul>						
3	Aromatic compounds	- 벤젠의 공명구조 - Electrophilic aromatic substitution	✓ 강의     □ AL       ✓ 대면     □ 원격						
4	Stereochemistry	<ul><li>Chirality</li><li>Enantiomers</li><li>Diastereomers</li><li>Racemic mixtures</li><li>Chirality in Nature</li></ul>	<ul><li>✓ 강의 □ AL</li><li>□ 대면 □ 원격</li></ul>						
5	Alkyl halides	- 할로젠화 알킬의 명명과 제법 - Structure and bonding - Preparation	<ul> <li>✓ 강의</li> <li>☐ AL</li> <li>☑ 대면</li> <li>☑ 원격</li> </ul>						
6	Nucleophilic substitution	- 할로젠화 알킬의명명과 제법 - Grignard reagent - S <sub>N</sub> 1 반응과 S <sub>N</sub> 2 반응	<ul> <li>✓ 강의</li> <li>✓ 대면</li> <li>☐ 원격</li> </ul>						
7	Elimination	- Zaitsev's rule - E1 및 E2 반응 - 할로젠화합물 반응성	<ul> <li>✓ 강의</li> <li>✓ 대면</li> <li>☐ 원격</li> </ul>						
8		중 간 고 사	☐ 강의 ☐ AL ☐ 대면 ☐ 원격						
9	Aldehydes/ Ketones	<ul> <li>Aldehyde와 Ketone의 명명법과 특성</li> <li>Nucleophilic substitution</li> <li>알콜과 아민의 친핵성 첨가반응</li> <li>콘주게이션 친핵성 첨가반응</li> </ul>	<ul> <li>✓ 강의</li> <li>☐ AL</li> <li>✓ 대면</li> <li>☑ 원격</li> </ul>						
10	카보닐 알파치환 반응 및 축합반응	- Keto-Enol Tautomerism - Acidic hydrogen - Enolate의 반응성	✓ 강의       □ AL         ✓ 대면       □ 원격         ✓ 강의       □ AL         ✓ 대면       □ 원격						

주별 수업 계획										
주차	수업주제	수업방법								
11	Carboxylic acids	- 카복실산 과 유도체의 명명법 - 카복실산의산도	<ul> <li>☑ 강의</li> <li>☐ AL</li> <li>☑ 대면</li> <li>☑ 원격</li> </ul>							
12	Carboxylic acid derivatives	- 친핵성아실치환반응 - Acid halide, Ester, Amide와의 반응 - Nitrile Chemistry	<ul> <li>☑ 강의</li> <li>☐ AL</li> <li>☑ 대면</li> <li>☑ 원격</li> </ul>							
13	Alcohol/Ether/ Phenol	- 알코올의 반응 - 다중 알코올 화합물 - 페놀의 산도 및 반응성	<ul><li>✓ 강의</li><li>✓ 대면</li><li>✓ 원격</li></ul>							
14	Amine	- 명명법 - Structure and bonding - Preparation - Reactions	<ul> <li>☑ 강의</li> <li>☐ AL</li> <li>☑ 대면</li> <li>델격</li> </ul>							
15		기 말 고 사	□ 강의 □ AL □ 대면 □ 원격							

## 2. 주차별 세부 수업 내용(1~15주차까지 각각 교재 수준의 내용으로 작성)

제 (1) 주차									
수업 주제		원자-분자 모델 복습							
학습 성과		<ul><li>원자에 있어서 반응에 관여하는 오비탈전자의 특성을 이해할 수 있다.</li><li>극성 공유결합에 대한 개념을 이해할 수 있다</li></ul>							
수업방법	- 강의 및 질	- 강의 및 질의응답							
구분		ই	습 내용 및 :	교수-학습 활동					
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영 상 자 로 시청	로 <mark>♥</mark> 텍스트 업로드	교과제 기타				
사전학습 □ <sub>F/L</sub>	사전학습	사전학습 - 원자구조 이해하기							
(수업 전 과정이	내용								
있을 시 기재)	학습방법	학습	내용	교수-학급 활동	교수방법				
	□ 온라인 ▼ 오프라인	- Lewis 전 - 혼성궤도		강의/질의응답	<b>▼</b> 강 의				
수업 중	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- 전기음성 - 극성공유		강의/질의응답	합력학습(과제) ▼ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습				
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	<sup>드러니</sup>  - 산도 및 염기도   강의/질의응답			──				
수업 후	제1장 연습문	무제 풀기							
평가 계획									

제 (2) 주차									
수업 주제		Alkane-Alker	ne-Alkyne의	화학 구조 및 반성	응성고찰				
학습 성과	- Alkane, A	- Alkane, Alkene, Alkyne의 입체구조적특징과 반응성을이해할 수 있다							
수업방법	- 강의 및 질의응답								
구분		<u></u> 학	<del></del> 습 내용 및 :	교수-학습 활동					
수업전	사전학습 유형	등 동영상 강의	영상자료	로 텍스트 업로드	교과제 기타				
사전학습	사전학습	습 - Hydrocarbon 분자들의 화학구조 학습							
(수업 전 과정이 있을 시 기재)	내용								
ME I'I'II	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	교수방법				
	□ 온라인 ▼ 오프라인	_ = = = = = = = = = = = = = = = = = = =		강의/질의응답	☑ 강 의				
수업 중				강의/질의응답	□ 협력학습(과제) ☑ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습				
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- 첨가반응 - Markovnikov 법칙		강의/질의응답	<ul><li>□ 프 로 젝 트</li><li>□ 기타</li></ul>				
수업 후	주교재 213₹	쪽 - 215쪽 보	충문제 풀기						
평가 계획	보충문제 답	안 평가							

제 (3) 주차										
수업 주제		Aromatic compounds								
학습 성과	- 방향족 회 있다.	- 방향족 화합물의 특성과 치환반응들에 대한 작용기들의역할을 이해할 수 있다.								
수업방법	- 강의 및 전	- 강의 및 질의응답								
구분		힉	습 내용 및 :	교수-학습 활동						
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영 상 자 <sup>로</sup> 시청	로 <mark>텍스트</mark> 업로드	□ 과제 □ 기타					
사전학습 □ <sub>F/L</sub>	사전학습	- 공명구조 학								
(수업 전 과정이 있을 시 기재)	내용									
<u> </u>	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	교수방법					
	<ul><li></li></ul>	- Nomencla - 베젠의 궁		강의/질의응답	<b>V</b> 강 의					
수업 중	- 친전자성 □ <sub>온라인</sub> - 한반응 □ <sub>오프라인</sub> - Friedel-C alkylation			강의/질의응답	□       □       강       □       의         □       협력학습(과제)         □       토의       및       토론         □       강의+실험/실습         □       프       로       젝       트					
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- 치환기 호 - 헤테로 ɔ	•	강의/질의응답	기타					
수업 후	제7장 연습	문제 풀기								
평가 계획										

제 (4) 주차									
수업 주제		Stereochemistry							
학습 성과		- 입체중심(stereocenter)이 있는 화합물의 거울상이성질체의 구조와 특성을 설명할 수 있다							
수업방법	- 강의 및 질의응답								
구분		힉	습 내용 및 3	교수-학습 활동					
수업전	사전학습 유형	등 동영상 강의	영 상 자 로 시청	로 텍스트 업로드	□ 과제 □ 기타				
사전학습 □ <sub>F/L</sub>	사전학습 - 입체이성질체 개념 및 체계 학습하기								
(수업 전 과정이	내용	다세이어글	11	/N 469/1					
있을 시 기재)	학습방법	하슨	내용	교수-학습 활동	교수방법				
	□       온라인         ✓       오프라인	- Chirality - Cahn-Ing		강의/질의응답	TE 1 0 H				
수업 중	☐ 온라인 ☑ 오프라인	<ul><li>priority</li><li>Enantiom</li><li>Absolute</li><li>configura</li></ul>		강의/질의응답	✓     강     의       협력학습(과제)       ✓     토의 및 토론       강의+실험/실습				
	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- Diastereomers - Racemic mixture		강의/질의응답	□ 프 로 젝 트 □ 기타				
수업 후	제3장 연습								
평가 계획									

제 (5) 주차									
수업 주제		Alkyl halides							
학습 성과		- Alkyl halide의 전자구조 및 물리적 특성들을 이해할 수 있고 일반적인 제법들을 설명할 수 있다.							
수업방법	- 강의 및 결	- 강의 및 질의응답							
구분		ই	습 내용 및	교수-학습 활동					
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영 상 자 5 시청	로 텍스트 업로드	□ 과제	□ 기타			
사전학습 ☐ <sub>F/L</sub> (수업 전 과정이	사전학습 내용 - Halogen 원자구조 특성 학습								
있을 시 기제)									
	학습방법	학습 내용		교수-학습 활동	<u>-</u>	<b>수방법</b>			
	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- Nomenclature - Physical properties		강의/질의응답	<b>▽</b> 3	<b>▼</b> 강 의			
수업 중	□ <sub>온라인</sub> - Preparati ▼ <sub>오프라인</sub> (Sn1, Sn2 및			강의/질의응답	□ 협력 ▼ 토의 □ 강의	학습(과제) 및 토론 +실험/실습			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Lucas Te	강의/질의응답	□ □ 프□ 기타	로 젝 트				
수업 후	제8장 보충된								
평가 계획	보충문제 채	점을 통한 평	가						

제 ( 6 ) 주차										
수업 주제		Nucleophilic Substitution Reaction								
학습 성과		- Alkyl halide의 친핵성 <u>치환반응</u> 들에서 친핵제의공격과 이탈기의 이탈에 따른 치환반응을이해하고 단계별 반응기작을그릴 수 있다.								
수업방법	- 강의 및 결	- 강의 및 질의응답								
구분		힉	습 내용 및	교수-학습 활동						
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영상자	료 텍스트 업로드	□ 과제	□ 기타				
사전학습 □ <sub>F/L</sub>	사전학습 - 강의 PPT 자료 사전 학습									
(수업 전 과정이 있을 시 기재)	내용	- 반응 메커니	즘 이해하기							
	학습방법	학습	내용	교수-학급 활동	÷ = ==================================	수방법				
	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- 친핵성 개념 - 두 종류의		강의/질의응답	<b>▽</b> 3	의				
수업 중	□ 온라인 ☑ 오프라인	- Sn1 반응 - Sn2 반응		강의/질의응답	☐ ā ë ▼ E의	학습(과제) 및 토론 +실험/실습				
	□ <sub>온라인</sub> - Sn1 / Sn ▼ <sub>오프라인</sub>		2 비교분석	강의/질의응답	기타	로 젝 트				
수업 후	제9장 연습된	문제풀기								
평가 계획										

제 (7) 주차								
수업 주제			Elimin	nation				
학습 성과	- 할로젠화 ' 을 그릴수		(를 <b>제거하는</b>	<u>반응</u> 들의 주요생	성물및 반응메커니즘			
수업방법	- 강의 및 질의응답							
구분		학	습 내용 및 교	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영 상 자 료 시청	면 텍스트 업로드	과제 기타			
사전학습 ☐ <sub>F/L</sub> (수업 전 과정이 있을 시 기재)		6시 6 2 세요 보스						
	학습방법 학습		내용	교수-학습 활동	교수방법			
	□ 온라인 ▼ 오프라인	- Zaitsev'	s rule	강의/질의응답	▼ 강 의			
수업 중	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- E1 반응 - E2 반응		강의/질의응답	합력학습(과제) ▼ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- 치환/제거	경쟁반응	강의/질의응답	── │ □ □ 로 젝 트 □ 기타			
수업 후	제9장 보충문	문제 9.25 - 9.2	27 풀기					
평가 계획	보충문제 답여	안 평가						

제 (8) 주차							
수업 주제	중간고사						
학습 성과							
수업방법							
구분		ই	습 내용 및	교수-학습 활동			
수업전	사전학습 유형	등영상 강의	영 상 자 5 시청	로 <mark>♥</mark> 텍스트 업로드	□ 과제 □ 기타		
사전학습 ☐ <sub>F/L</sub> (수업 전 과정이	사전학습 내용	시험범위: Ch substitution	. 01: Chem	ical bonding -	Ch. 09 Nucleophilic		
있을 시 기제)							
	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	교수방법		
	으로라인 오프라인				다 강 의		
수업 중	으로 온라인 으프라인				□ 협력학습(과제) □ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습		
	으로라인 오프라인				──		
수업 후							
평가 계획							

제 ( 9 ) 주차								
수업 주제	Alcohol/ Ether/ Phenol							
학습 성과	<ul><li>알코올 및 페놀의 화학 구조 와 반응성을 이해할 수 있다.</li><li>에터및 에폭사이드의화학 구조 및 반응성을 이해할 수 있다.</li></ul>							
수업방법	- 강의 및 ?	- 강의 및 질의응답						
구분		힉	습 내용 및	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	□ 동영상 명상자료 <mark>▼</mark> 텍스트 강의 시청 업로드			□ 과제 □ 기타			
사전학습 ☐ <sub>F/L</sub> (수업 전 과정이	사전학습 내용	- 방향족 화합물 복습하기						
있을 시 기제)								
	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	교수방법			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	<ul><li>Alcohol</li><li>nomenclature</li><li>Preparation</li></ul>		강의/질의응답	<b>▽</b> 강 의			
수업 중	<ul><li>≥ 온라인</li><li>✓ 오프라인</li></ul>	- 알콜의 변 - Thiol	<u>}</u>	강의/질의응답	<ul><li>협력학습(과제)</li><li>▼ 토의 및 토론</li><li>강의+실험/실습</li></ul>			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	<ul><li>Ethers</li><li>Epoxides</li><li>Phenols</li></ul>		강의/질의응답	──			
수업 후	제10장 연습							
평가 계획								

제 ( 10 ) 주차								
수업 주제	Carbonyl compounds							
학습 성과	- <b>알데하이드</b> 와 케 <b>톤</b> 의 전자구조및 물리화학적 특성과 명명법을 이해할 수 있다 친핵성 첨가반응의 기본적인 개념을 설명 할 수 있다.							
수업방법	- 강의 및 전	- 강의 및 질의응답						
구분		ই	습 내용 및	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	교과제 기타					
사전학습 □ <sub>F/L</sub> (수업 전 과정이	사전학습 내용	- 알데하이드						
있을 시 기재)								
	학습방법	학습 내용		교수-학습 활동	교수방법			
	□ 온라인 ▼ 오프라인	- 명명법 - 구조와 결합		강의/질의응답	V     강     의       합력학습(과제)       V     토의 및 토론       □     강의+실험/실습       □     프로 젝트			
수업 중	□ 온라인 ▼ 오프라인	<ul><li>Physical properties</li><li>Preparation</li></ul>		강의/질의응답				
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Reactions - 친핵성 첨가반응 강의/질의응답			──			
수업 후	제11장 연습							
평가 계획								

제 ( 11 ) 주차								
수업 주제	Aldehyde와 Ketone의 반응							
학습 성과	- 카보닐 친핵성첨가반응 및 <u>알파치환반응</u> 과 <u>축합반응</u> 들의주요 생성물 및 단 계별 반응메커니즘을설명할 수 있다.							
수업방법	- 강의 및 경	- 강의 및 질의응답						
구분		힉	습 내용 및	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	□ 과제 □ 기타					
사전학습 □ <sub>F/L</sub>	사전학습	- 친행성 첨 <i>7</i>						
(수업 전 과정이 있을 시 기제)	내용		, 2 0 , , 1					
<i>X = `1 `1\'11</i>	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	교수방법			
수업 중	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- 알콜과의 - 아민과의		강의/질의응답	<b>▼</b> 2t 0			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Grignard - Wittig re	S	강의/질의응답	□ 협력학습(과제)  ▼ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Aldol reaction - Aldol condensation 강의/질의응답			□ 프 로 젝 트 □ 기타			
수업 후	제11장 보충							
평가 계획	보충문제 답							

제 ( 12 ) 주차								
수업 주제	Carboxylic acids							
학습 성과	- <b>카복실산</b> 의 화학적 구조 및 명명법들을 이해할 수 있다.카복실산의산도에 대한 치환기효과를 설명할 수 있다.							
수업방법	- 강의 및 종	- 강의 및 질의응답						
구분		ই	습 내용 및	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	등영상 강의	□ 과제 □ 기타					
사전학습 □ <sub>F/L</sub>		- 명명법 체계 복습하기 - 유기화합물의 전자구조 특성 복습하기						
(수업 전 과정이 있을 시 기재)	내용	- ㅠ기와입물	의 선사구조	극성 숙합아기				
72 1 1 11	학습방법	학습 내용		교수-학습 활동	교수방법			
	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- 명명법 - 구조와 성질		강의/질의응답	<b>▼</b> 강 의			
수업 중	☐ 온라인 ▼ 오프라인	- Preparati - Nitrile의 가수분해	on 제조 및	강의/질의응답	합력학습(과제) ▼ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Nitrile Cl - 카르복실		강의/질의응답	──			
수업 후	제12장 연습							
평가 계획								

제 (13) 주차								
수업 주제	Carboxylic acid derivatives							
학습 성과	- <b>카복실산</b> 및 유도체들의 <u>친핵성아실치환반응</u> 들에 대한 주요생성물 및 목적 화합물의 합성 반응을 설계할 수 있다.							
수업방법	- 강의 및 경	- 강의 및 질의응답						
구분		학	·습 내용 및 3	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영상자료	일 <mark>텍스트</mark> 업로드	□ 과제	□ 기타		
사전학습 ☐ <sub>F/L</sub> (수업 전 과정이	사전학습 내용	- Carboxylic						
있을 시 기제)								
	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	- 교 <sup>스</sup>	<b>누방법</b>		
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- 유도체 명명법 - 유도체의 화학구조		강의/질의응답	<b>▽</b> 강	의		
수업 중	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- 친핵성 아실 치환반 응 - Ester의 제법 - Ester의 반응		강의/질의응답				
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Amide 합성 - Amide의 가수분해		강의/질의응답	기타	_ , _		
수업 후	제13장 연습문제풀기							
평가 계획								

제 ( 14 ) 주차								
수업 주제	Amines							
학습 성과	- Amine의화학적 구조 및 특성과 명명법을 이해할 수 있다. Amine의 주요 반응들을 이해할 수 있고 그 반응 메커니즘들을 그릴 수 있다.							
수업방법	- 강의 및 ?	- 강의 및 질의응답						
구분		학	습 내용 및	교수-학습 활동				
수업전	사전학습 유형	동영상 강의	영 상 자 5 시청	□ 과제 □ 기타				
사전학습	사전학습 내용	- 질소 화합물의 화학적 구조 학습						
있을 시 기재)	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	교수방법			
	으로라인 오프라인	- Nomenclature - 구조와 결합		강의/질의응답	V 입			
수업 중	□ 온라인 ▼ 오프라인	- 물리적성 - Bascity o - Preparati	f amines	강의/질의응답	□ 협력학습(과제) ▼ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습			
	☐ 온라인 ☑ 오프라인	- Amide의 반응 - Nitrosation - Hofmann elimination		강의/질의응답	─ L 프 로 젝 트 □ 기타			
수업 후	제14장 연습							
평가 계획								

제 ( 15 ) 주차							
수업 주제		기말고사					
학습 성과							
수업방법							
구분		힉	·습 내용 및 ɔ̃	교수-학습 활동			
수업전	사전학습 유형	등 동영상 강의	영 상 자 료 시청	전로드 업로드	□ 과제 □ 기타		
사전학습 □ <sub>F/L</sub>	사전학습	시헌범위: Ch	01: Chemic	al bonding - C	h 14 Amines		
(수업 전 과정이 있을 시 기재)	내용	THE BITTER.	or chemic	ar boriaing C	Try willies		
	학습방법	학습	내용	교수-학습 활동	· 교수방법		
수업 중	으로 온라인 오프라인				다 강 의		
	으로라인 오프라인				□ 협력학습(과제) □ 토의 및 토론 □ 강의+실험/실습		
	으로라인 오프라인				──		
수업 후							
평가 계획							