

2026학년도 2학기 [학교간] 공동교육과정 [기본유기화학] 수업 운영 계획서

과목명	기본유기화학		수업 장소	대기고등학교 별관 교실
학점/운영 (□ 선택)	☐ 2학점 / 3시간 ☒ 3학점 / 48시간 ☐ 4학점 / 64시간		지도 교사(강사)	김민재
성적처리 유형	☒ 5단계 성취도평가(A/B/C/D/E) ☐ 3단계 성취도평가(A/B/C) ☐ 교양과목 P/F		e-mail	wavicle84@naver.com
대상학년	2학년		교재명	교수학습자료 제작
과목안내	‘기본 유기화학’ 과목은 유기화학의 기초 원리를 바탕으로, 유기 화합물의 명명, 구조 해석, 합성 경로, 반응 유형 및 기초적인 반응 메커니즘을 통합적으로 다루는 것을 특징으로 한다. 또한, 이 과목은 유기 화합물을 단순히 분류하거나 반응식을 암기하는 수준을 넘어, 작용기의 구조적 특성과 전자적 요인이 화학 반응에 미치는 영향을 이해하도록 구성되어 있다. 이를 통해 유기 반응을 결과 중심이 아닌 과정 중심으로 사고하며, 분자 수준에서 반응을 설명하고 예측하는 능력을 기를수 있다.			
학습 목표	주요 작용기별 구조와 성질을 파악하고, 유기 반응의 원리와 과정을 이해하여 유기화학의 사회적 영향을 비판적으로 인식하게 함을 목표로 한다.			
운영계획	- 운영시기 : 2026. 8. 25. ~ 2026. 11. 26 . (화, 목)요일, 주(2)회, 회당 (3)시간, 총(48)시간 ※ 수업일정은 추후 수강생 소속 학교들의 학사일정을 고려하여 조정될 수 있음.			
평가 계획	지필 평가		수행 평가 점수(%)	합계 점수(%)
	선택형 점수(%)	서·논술형 점수(%)		
	0점(0%)	0점(0%)	100점(100%)	100점(100%)

수업일자	수업시간	운영시간	학습목표 및 수업 내용	ON/OFF
8. 25.(화)	19:00~22:00	3	수업 운영 전반에 대한 내용 및 수행평가 운영계획 설명	off
8. 27.(목)	19:00~22:00	3	[유기화학의 기초] 탄소 원자의 결합 특성, 작용기의 종류	off
9. 1.(화)	19:00~22:00	3	[유기화학의 기초] IUPAC 명명법과 구조식	off
9. 3.(목)	19:00~22:00	3	[유기화학의 기초] 이성질체의 종류 및 특성	off
9. 8.(화)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 알켄의 첨가반응	off
9. 10.(목)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 알카인의 첨가반응	off
9. 29.(화)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 친전자성 방향족 치환반응	off
10. 1.(목)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 할로젠화 알킬 반응(SN1, SN2)	off
10. 22.(화)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 할로젠화 알킬 반응(E1, E2)	off
10. 27.(목)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 알코올, 에터, 싸이올 관련 반응	off
10. 29.(화)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 알데하이드의 친핵성 치환반응	off
11. 3.(화)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 케톤의 친핵성 치환반응	off
11. 5.(목)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 카복실산의 치환반응	off
11. 12.(목)	19:00~22:00	3	[주요 유기화합물과 반응] 카복실산 유도체의 치환반응	off
11. 24.(화)	19:00~22:00	3	수행 평가 및 교과세특 작성사항 확인	off
11. 26.(목)	19:00~22:00	3	수행 평가 및 교과세특 작성사항 확인	off
계		48시간		

※ 고등학교 1시간(50분 수업 기준) 운영 기준(2학점일 경우 32시간, 3학점일 경우 48시간)_2022 개정 기준