

<편입화학 유기 강의 계획표>

1. 개강 : 2024년 8월 8일(목)
2. 강의 시간 : 주당 3시간씩 (목 오후 3시 ~ 6시)
3. 강의 진행 : 8주(유기 화학 8주)
4. 진행 내용 : 각 단원별 이론 정리 및 문제 풀이
5. 강의 상세

월	주차	강의 내용	단원	날짜
8	1	원자의 전자 배치, 루이스 전자점식, 형식 전하, σ 결합과 π 결합, 혼성 궤도함수, 루이스 염기, 산의 세기, 물과 산의 pK_a	1. 구조와 결합 2. 유기 산과 염기	8/8
	2	이성질체, 광학 활성, 메조 화합물, Fischer 투영식, 탄화수소, 구조 이성질체, Newman 투영식, 고리 뒤집기(ring flip), E Z 명명, 마르코프니코프 법칙, 알카인과 산도, 방향성, 치환기의 배향성, 알코올과 에터의 반응, S_N1 과 S_N2 , $E1$ 과 $E2$, 알데하이드와 케톤, 카보닐 축합, 알켄에 대한 물 첨가	3. 입체 화학 4. 탄화수소와 유도체	8/15
	3	알켄 산화, 콘주게이션 다이엔, 할로젠화알킬, Hückel 규칙, 헤테로 고리 방향성, 벤젠 2치환체, 헤미아세탈과 아세탈,	4. 탄화수소와 유도체	8/22
	4	카보닐 α 치환, 카보닐 축합, 토토머화, 콘주게이션 엔온, 아민, π 결합의 콘주게이션, Diles-Alder 반응	5. 유기 반응과 유기 합성	8/29
9	5	유기 리튬과 유기 마그네슘(Grignard 시약), 이유기 구리, 친핵성 치환, 벤자인, 산화 준위, 라디칼 반응	5. 유기 반응과 유기 합성	9/5
	6	라디칼 안정성, 알켄에 HBr 첨가, 자리옮김, 지방질, 인산 지방질, 스펅고신, 핵산	6. 유기 금속 화합물과 여러 가지 반응	9/12
	7	탄수화물, D L 당류와 (R) (S) 명명법, 단당류의 산화 환원, 아미노산, 단백질 구조	6. 유기 금속 화합물과 여러 가지 반응 7. 고분자 화합물	9/19
	8		7. 고분자 화합물	9/26

* 심화 과정부터는 주당 3시간(목요일 3시간)으로 변경되었습니다.