

강의계획서

홈 > 강의계획서

작성 및 수정 인쇄하기

국문 영문

교과목 정보

수업년도	2015	수업학기	1학기	학수번호	CHM1005	수업코드	11031
교과목명	(국문)일반화학및실험1 (영문)General Chemistry & Experiment 1			과목구분	기초필수		
학점	3	강의	3	실습	2		
설강조직	에너지공학과			관장조직	화학과		
강의시간							

공학인증 정보	프로그램	인증구분	인증과목	설계학점	인증필수여부	선수과목여부
						N

교강사 정보	소속	서울 창의융합교육원	성명	김민경
	연락처		이메일	
	홈페이지			
수업운영	수업진행형태	일반수업		
	강의평가유형	본 수업의 강의평가유형은 강의중심 입니다. 이미 강의평가가 진행되어 수정할 수 없습니다. 강의중심 강의평가문항조회		

프로그램 성과연관표	건축공학	P01	P02	P03	P04	P05	P06	P07	P08	P09	P10	P11	P12
		20	20		20	20		20					

프로그램 성과연관표	유기나노 공학	P01	P02	P03	P04	P05	P06	P07	P08	P09	P10	P11	P12
		20	20		20	20		20					

프로그램 성과연관표	기계공학	P01	P02	P03	P04	P05	P06	P07	P08	P09	P10	P11	P12
		20	20		20	20		20					

프로그램 성과연관표	화학공학	P01	P02	P03	P04	P05	P06	P07	P08	P09	P10	P11	P12
		20	20		20	20		20					

프로그램 성과연관표	건설환경 공학	P01	P02	P03	P04	P05	P06	P07	P08	P09	P10	P11	P12
		20	20		20	20		20					

교과목 개요	<p>물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질 탐구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있도록 한다.</p> <p>교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였다.</p>
수업목표 및 안내	<p>물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질 탐구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있도록 한다.</p> <p>교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였다.</p>
교과목 주요 주제	<ol style="list-style-type: none"> 1. 화학의 기본개념을 이해하고, 2. 주기율표를 사용하여 원소의 화학구조와 물리적 특성을 이해하고, 3. 원자의 electronic 구조를 이해하고, 4. 분자의 electronic 구조를 이해하고 구조와 물성과의 상관관계를 이해하고, 5. 화학반응의 원리를 이해함을 목표로 한다.
선수과목안내	
수강생 유의사항	<ol style="list-style-type: none"> 1. 각 교과목 중 총 수업시간수의 3분의 2이상을 출석하여야만 그 교과목의 시험에 응시할 수 있다. 2. 시험관련 부정행위자로 판명되었을 때는 학칙 또는 내규에 의거 해당 교과목의 성적을 취소한다.
장애학생 수업안내	<ul style="list-style-type: none"> - 장애학생은 본 수업과 관련하여 본인희망 시 대필도우미와 튜터링도우미 지원이 가능함 - 장애학생의 선수강 및 기타 학습지원 관련 상담 서울장애학생지원센터

교재	순번	교재명	저자	출판사	ISBN	가격
	1	실버버그의 일반화학 3판	실버버그	사이플러스		
부교재	순번	교재명	저자	출판사	ISBN	가격

평가항목	평가항목	비율	평가항목	비율
		출석	10%	퀴즈
	과제	10%	중간고사	40%
	토론	0%	기말고사	40%
	팀프로젝트	0%	학습참여도	0%
	합계	100%		

주별 강의계획 및 과제

1주(회)차	주제	1 장, 2 장; 오리엔테이션 포함	
	활동사항		^ v
2주(회)차	주제	3 장; 화학량론	
	활동사항		^ v
3주(회)차	주제	4 장; 주요 화학반응	
	활동사항		^ v
4주(회)차	주제	5 장; 기체 분자운동론	
	활동사항		^ v
5주(회)차	주제	6장; 열화학: 엔탈피	
	활동사항		^ v
6주(회)차	주제	7장; 양자론 원자구조	
	활동사항		^ v
7주(회)차	주제	7장; 양자론 원자구조	
	활동사항		^ v
8주(회)차	주제	중간고사	
	활동사항		^ v
9주(회)차 (근로자의날)	주제	8장; 전자 배치 및 주기성	
	활동사항	- 법정공휴일을 제외한 수업이 15주 미만일 경우 반드시 보강에 대한 내용을 입력하여야 하며 해당 수업 관장학과 행정팀에 보강 계획서를 제출하여야 합니다.	^ v
	주제	9장; 화학결합	
		- 법정공휴일을 제외한 수업이 15주 미만일 경우 반드시 보강에 대한 내용을 입력하	

10주(회)차 (어린이날)	활동사항	여야 하며 해당 수업 관장학과 행정팀에 보강 계획서를 제출하여야 합니다.	^ v
	주제	10장; 분자의 모양	
11주(회)차	활동사항		^ v
	주제	11장; 공유결합	
12주(회)차	활동사항		^ v
	주제	11장; 공유결합	
13주(회)차 (석가탄신일)	활동사항	- 법정공휴일을 제외한 수업이 15주 미만일 경우 반드시 보강에 대한 내용을 입력하여야 하며 해당 수업 관장학과 행정팀에 보강 계획서를 제출하여야 합니다.	^ v
	주제	12장 , 분자간 힘	
14주(회)차	활동사항		^ v
	주제	12장; 분자간 힘	
15주(회)차	활동사항		^ v
	주제	기말고사	
16주(회)차	활동사항		^ v

설계교육 계획서

번호	설계교육 계획서 제목	첨부	작성자	작성일
* 등록된 주별 강의계획 및 과제가 없습니다.				
첨부파일				