

강 의 계 획 서

2021 년도 2학기

출력날짜 : 2021.11.19

출력시간 : PM 3:43

과목명	일반화학(2)	과목코드	0001189001
학과 / 학년	화학과 / 1	이수구분/성적평가방법	전공기초 / 절대평가
소속 / 교수	화학과 / 김형준	학점/강의/실습	3 / 3 / 0
전화번호		요일 / 교시 강의실	[ZZ200:월(2B-3),금(2B-3)]
면담가능시간			

[1] 교과목개요 / 목적

화학의 다양한 현상을 설명할 수 있는 기본 개념 및 원리를 소개한다.

[2] 수업목표

심화 학습 및 연구 수행을 위한 기초를 다진다.

[3] 수업진행방법

강의를 통하여 화학의 기본 개념을 설명하고 문제 풀이로 응용 능력을 기른다.

㉠ 수업방식

강의	토론	세미나	실습	시청각	유인물	견학	기타
80 %	10 %	0 %	0 %	0 %	0 %	0 %	10 %

㉡ 기자재활용

판서	OHP	슬라이드	차트	비디오	오디오	컴퓨터	기타
70 %	0 %	20 %	0 %	0 %	0 %	0 %	10 %

[4] 학습평가방법

- 중간고사 30 %
- 기말고사 30 %
- 출석 20 %
- 과제 10 %
- 퀴즈 10 %

㉠ 성적평가비율

시험	출석	과제
60 %	20 %	20 %

- 출석성적 : 20점 만점 (학칙시행세칙 제56조 제2항) → 일반 과목(3학점) 1시간 결석시 1/3점 감 → 3시간 결석시 1점 감점
- 실제 수업시간수의 1/3 이상 결석한 자 및 부정행위자는 시험 등 성적에 불구 학점인정 불가 (학생시행세칙 제56조 제3항)

[5] 주교재 및 참고서적

[주교재]

(1)	저자	Julia Burdge	출판사	청문각	교재명	일반화학/4판	발행년도	
(2)	저자		출판사		교재명		발행년도	
(3)	저자		출판사		교재명		발행년도	

[참고서적]

(1)	저자		출판사		교재명		발행년도	
(2)	저자		출판사		교재명		발행년도	
(3)	저자		출판사		교재명		발행년도	
(4)	저자		출판사		교재명		발행년도	
(5)	저자		출판사		교재명		발행년도	

[기타서적]

[6] 주별 세부 수업계획

제 1 주	오리엔테이션
제 2 주	10장 기체
제 3 주	11장: 분자간 힘, 액체와 고체의 물리적 성질
제 4 주	12장: 용액의 물리적 성질
제 5 주	13장: 반응 속도론
제 6 주	13장: 반응 속도론 14장: 화학 평형
제 7 주	14장: 화학 평형
제 8 주	중간고사
제 9 주	15장: 산과 염기
제 10 주	16장: 산-염기의 평형과 용해도 평형
제 11 주	17장: 엔트로피, 자유 에너지 및 평형
제 12 주	17장: 엔트로피, 자유 에너지 및 평형
제 13 주	18장: 전기 화학
제 14 주	18장: 전기 화학
제 15 주	기말고사
제 16 주	

[7] 과제

제 1 과제	과제명	연습 문제 및 종합 문제 풀이	제출일	
	목표			
	진행방법 및 유의사항			
	참고자료			
제 2 과제	과제명		제출일	
	목표			
	진행방법 및 유의사항			
	참고자료			
제 3 과제	과제명		제출일	
	목표			
	진행방법 및 유의사항			
	참고자료			

[8] 장애학생 학습지원

장애학생은 수강 시 필요한 지원 사항에 대하여 담당 교수 및 장애학생지원센터에 요청 할 수 있음
 예) 학습도우미, 과제제출, 시험시간 연장 등

[9] 핵심역량 비율

핵심역량 비율							
							합 계