

# 강 의 계 획 서

2022 년도 1학기

출력날짜 : 2022.06.08

출력시간 : AM 10:51

과목명	일반화학(1)	과목코드	XAA1184007
학과 / 학년	화학과 / 1	이수구분/성적평가방법	전공기초 / 상대평가
소속 / 교수	화학과 / 김형준	학점/강의/실습	3 / 3 / 0
전화번호		요일 / 교시 강의실	[SF507:월(2B-3), 화(2B-3)]
면담가능시간	화요일 오후 1-2시		

**[1] 교과목개요 / 목적**

화학의 다양한 현상을 설명할 수 있는 기본 개념과 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
60 %	20 %	0 %	0 %	0 %	10 %	0 %	10 %

**㉡ 기자재활용**

판서	OHP	슬라이드	차트	비디오	오디오	컴퓨터	기타
60 %	0 %	20 %	0 %	0 %	0 %	10 %	10 %

**[4] 학습평가방법**

중간고사 35%  
 기말고사 35%  
 출석 20%  
 과제 10%

**㉠ 성적평가비율**

시험	출석	과제
70 %	20 %	10 %

· 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	2016
(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	Chapter 1. 화학: 과학의 중심
제 2 주	Chapter 2. 원자, 분자 및 이온
제 3 주	Chapter 3. 화학량론: 결합 비
제 4 주	Chapter 4. 수용액에서의 반응
제 5 주	Chapter 4. 수용액에서의 반응
제 6 주	Chapter 5. 열화학
제 7 주	Chapter 5. 열화학
제 8 주	중간고사
제 9 주	Chapter 6. 양자 이론과 원자의 전자 구조
제 10 주	Chapter 6. 양자 이론과 원자의 전자 구조 Chapter 7. 전자 배치와 주기율표
제 11 주	Chapter 7. 전자 배치와 주기율표
제 12 주	Chapter 8. 화학 결합 I: 기본 개념
제 13 주	Chapter 8. 화학 결합 I: 기본 개념 Chapter 9. 화학 결합 II: 분자 기하 구조와 결합 이론
제 14 주	Chapter 9. 화학 결합 II: 분자 기하 구조와 결합 이론
제 15 주	기말고사
제 16 주	

[7] 과제

제 1 과제	과제명	각 챕터 연습문제 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							
화학과	기술지원	품질관리	연구 및 개발				합 계
	20	30	50				100