

강의계획서

[수업기본정보]

교과목명	수학기초화학	과목코드 / 이수구분	2146 / 전필
개설학과	수의예과	학년	1
학점 / 시간	2 / 2	강의시간	수(11-14)
강의유형	이론	수업유형	
강의비율(녹화:실시간:대면)	0:0:100	강의종류	일반

[담당교수정보]

교수	박혜진	연락처
이메일		면담시간

[강의역량및 목표]

핵심역량	종합적사고력, 성실성, 주도성		
핵심역량강의목표	스스로 학습활동에 대한 원칙과 계획을 세우고 체계적으로 실천할 수 있다. 다양한 정보와 지식을 이해하고 문제를 규명하며 분석·추론하여 이를 바탕으로 문제 해결에 적용할 수 있 진로 및 자기계발과 학습전략 활용에 있어 적극적이고 능동적인 태도를 함양할 수 있다		
주 전공역량	전문직업성 역량	교과목의 연관성	상
주 전공역량 정의	수의사라는 전문직으로서 갖추어야할 윤리의식과 소통 능력등을 배양할 수 있는 교과목		
보조 전공역량1		교과목의 연관성	
보조 전공역량1 정의			
보조 전공역량2		교과목의 연관성	
보조 전공역량2 정의			
역량기반 교육목표	This course introduces students to the basic principles of chemistry, providing a foundation for organi chemistry and biochemistry. Through this course, students will gain an understanding of chemical equations, chemical equilibrium, acid-base reactions, oxidation-reduction reactions, and free energy. This course introduces students to the basic principles of chemistry, providing a foundation for organi chemistry and biochemistry. Through this course, students will gain an understanding of chemical equations, chemical equilibrium, acid-base reactions, oxidation-reduction reactions, and free energy.		

[주별 강의계획서]

1주차 03-04 ~ 03-10	주 별 학습 목표	Introduction
	강의 내용	Introduction
	수업 유형	Lecture
	학습 활동	orientation

2주차 03-11 ~ 03-17	강의실	수11-14(수306)
	주별학습목표	Matter, Energy, and Measurement
	강의내용	experiment and measurement
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 1 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
3주차 03-18 ~ 03-24	주별학습목표	Atom, molecule, ion
	강의내용	definition of atom, molecule, ion
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 2 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
4주차 03-25 ~ 03-31	주별학습목표	Periodicity Atomic structure
	강의내용	Electron configuration of an atom
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 5 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
5주차 04-01 ~ 04-07	주별학습목표	ionic compounds
	강의내용	Periodic trends and Bonding theory
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 6 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
6주차 04-08 ~ 04-14	주별학습목표	covalent bond 1
	강의내용	covalent bond
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 7 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
7주차 04-15 ~ 04-21	주별학습목표	covalent bond 2
	강의내용	bonding theory and Molecular structure
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 8 Lecture

8주차 04-22 ~ 04-28	강의실	수11-14(수306)
	주별학습목표	Mid-term exam
	강의내용	Mid-term exam
	수업유형	e campus
	학습활동	
	강의실	수11-14(수306)
9주차 04-29 ~ 05-05	주별학습목표	Thermochemistry
	강의내용	Chemical energy
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 9 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
10주차 05-06 ~ 05-12	주별학습목표	Gas
	강의내용	Properties and behavior of gases
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 10 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
11주차 05-13 ~ 05-19	주별학습목표	liquid
	강의내용	Properties and behavior of liquid
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 11 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
12주차 05-20 ~ 05-26	주별학습목표	Solid
	강의내용	Properties and behavior of liquid
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 12 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
13주차 05-27 ~ 06-02	주별학습목표	Chemical kinetics
	강의내용	interpretation of Chemical kinetics
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 14 Lecture

14주차 06-03 ~ 06-09	강의실	수11-14(수306)
	주별학습목표	Solutions and properties of solutions
	강의내용	Definition of solutions, Concentration units of solutions, Factors affecting solubility
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 13 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
15주차 06-10 ~ 06-16	주별학습목표	Mass Relationships in Chemical Reactions
	강의내용	Balancing Chemical Equations, Stoichiometry
	수업유형	Lecture
	학습활동	ch 3 Lecture
	강의실	수11-14(수306)
16주차 06-17 ~ 06-23	주별학습목표	Final exam
	강의내용	Final exam
	수업유형	e campus
	학습활동	
	강의실	수11-14(수306)

[성적평가방법]

평가방법	상대평가
평가 항목 및 기준	출석(10%)중간(40%)기말(40%)과제(10%)퀴즈(0%)발표(0%)프로젝트(0%)토론(0%)기타5(0%)

[학습 활동에 대한 세부 내용]

구분	주제	제출일	제출방법
과제	to be announced in class		

[관련 도서 및 참고자료]

	교재	저자/역자	출판사
주교재	McMurry chemistry 8th edition	McMurry	Pearson

[수강생유의사항]

과제미제출 혹은 기한 어긋시 0점처리(기한 연기제출도 0점처리)
 시험미응시 1회 이상 -F학점
 결석 4회이상 -F학점
 보강시 녹화강의진행
 수업 진도 변경가능
 ※ 해당 수업 수강생은 '연구실 안전환경 조성에 관한 법률'에 의거 법정 연구실 안전교육을 이수하시기 바랍니다.(safety.konkuk.ac.kr)

