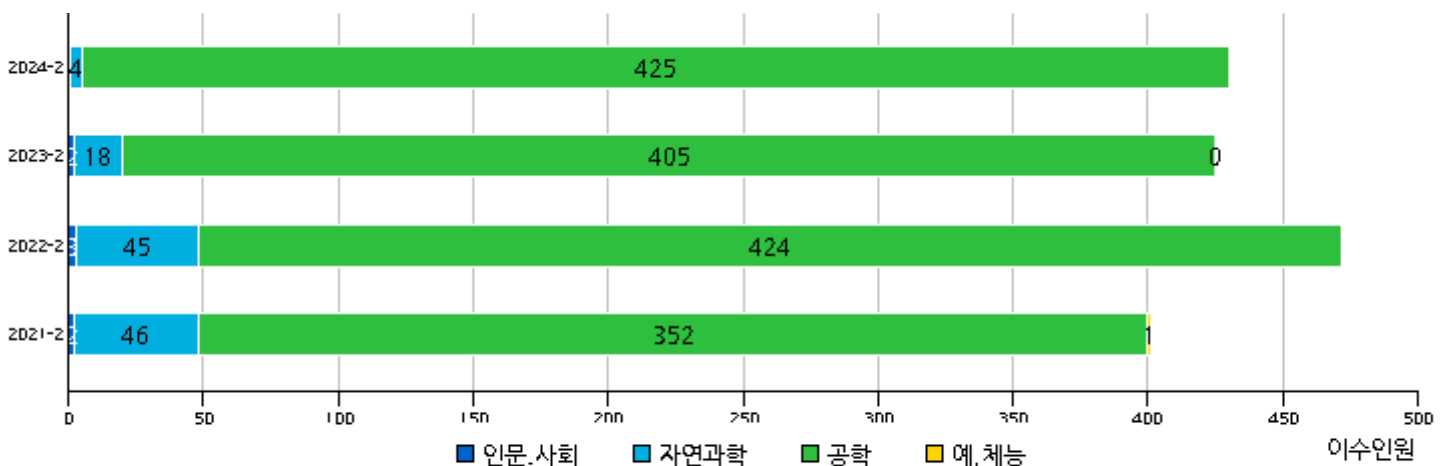
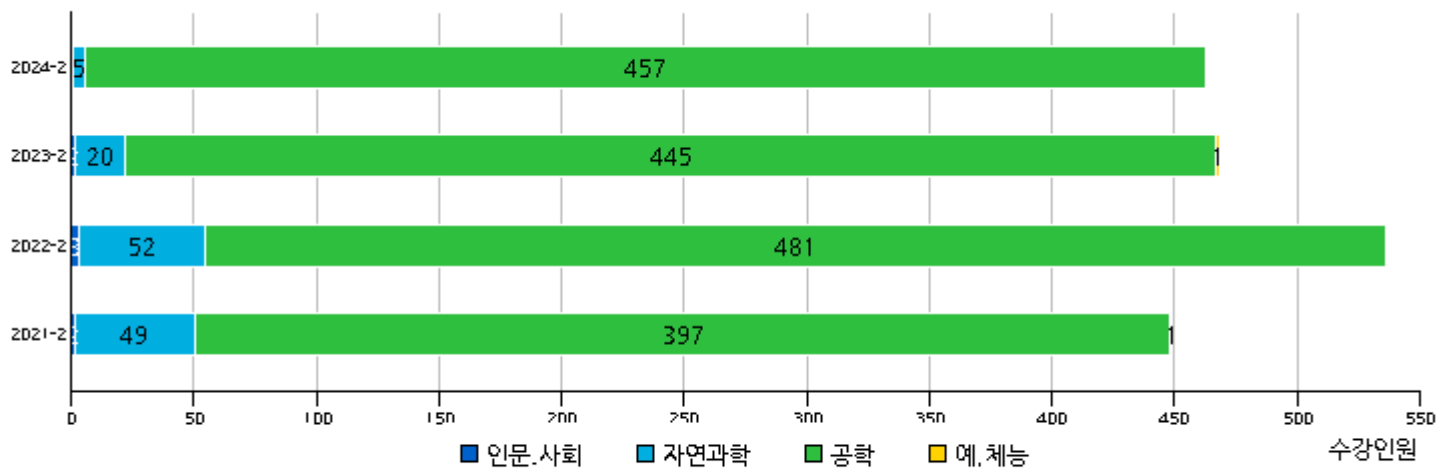
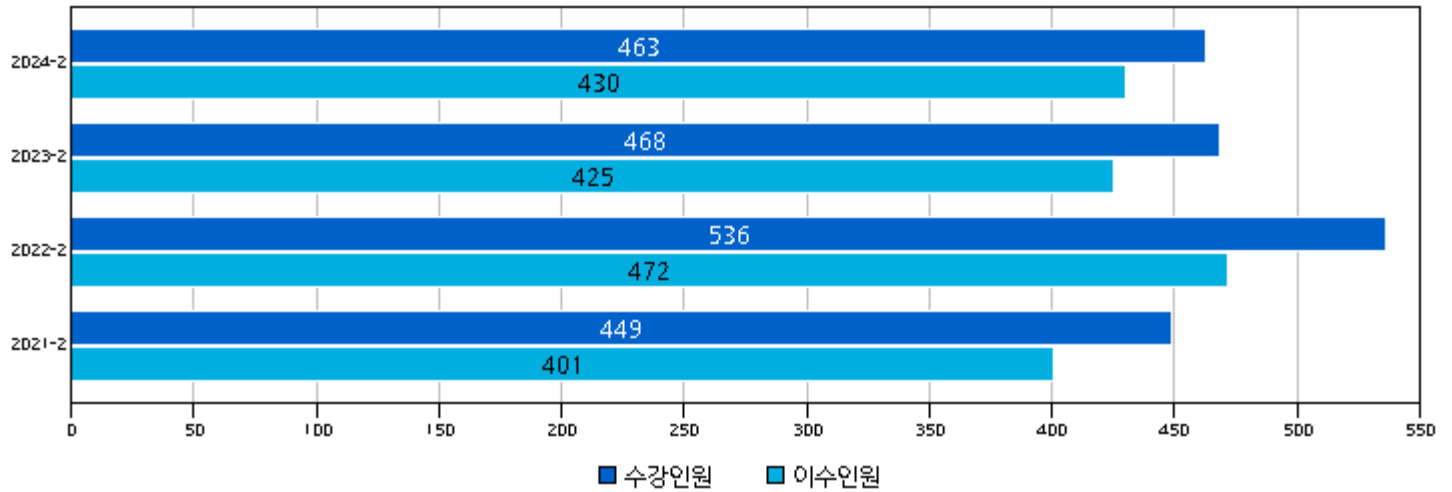


# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

## 1. 교과목 수강인원

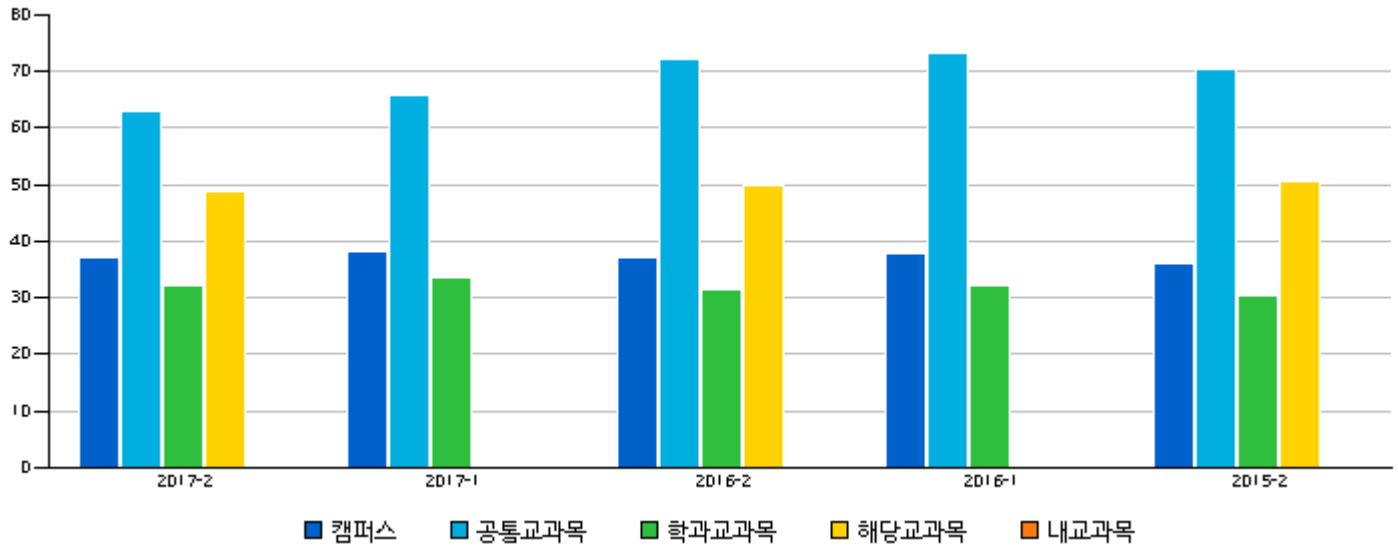


# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2021	2	인문.사회	2	2
2021	2	자연과학	49	46
2021	2	공학	397	352
2021	2	예,체능	1	1
2022	2	인문.사회	3	3
2022	2	자연과학	52	45
2022	2	공학	481	424
2023	2	인문.사회	2	2
2023	2	자연과학	20	18
2023	2	공학	445	405
2023	2	예,체능	1	0
2024	2	인문.사회	1	1
2024	2	자연과학	5	4
2024	2	공학	457	425

# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

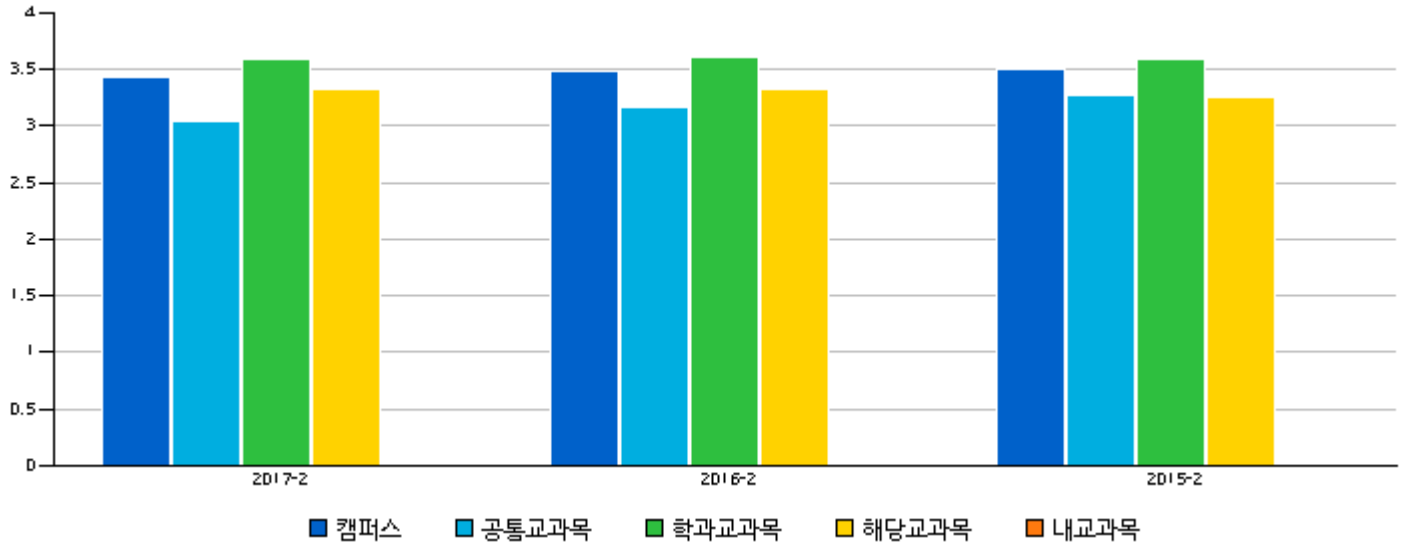
## 2. 평균 수강인원



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2017	2	37.26	63.09	32.32	49	
2017	1	38.26	65.82	33.5		
2016	2	37.24	72.07	31.53	49.92	
2016	1	37.88	73.25	32.17		
2015	2	36.28	70.35	30.36	50.63	

# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

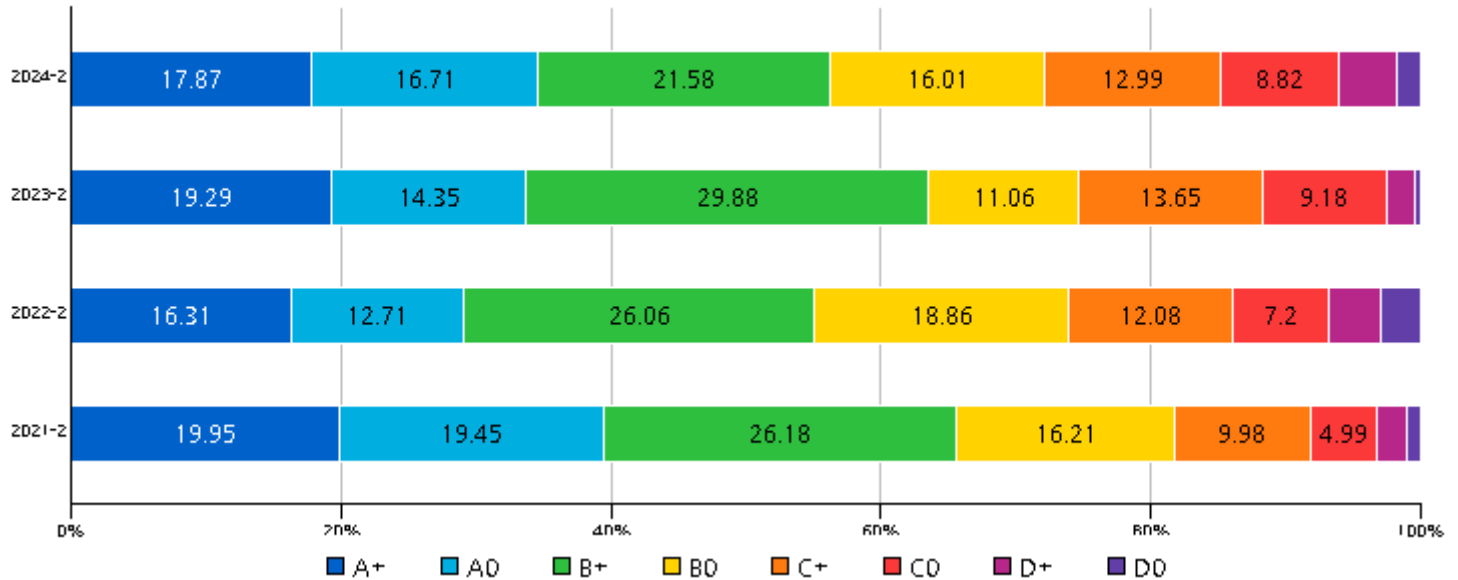
## 3. 성적부여현황(평점)



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2017	2	3.44	3.05	3.59	3.32	
2016	2	3.49	3.16	3.61	3.33	
2015	2	3.51	3.28	3.6	3.26	

# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

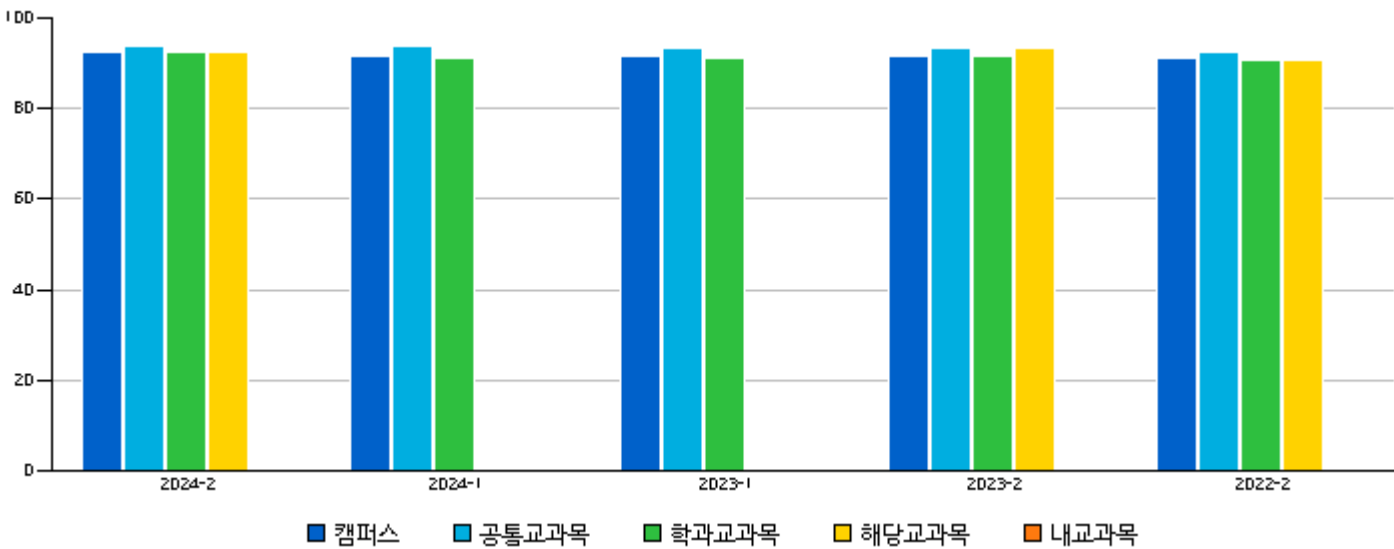
## 4. 성적부여현황(등급)



수업년도	수업학기	등급	인원	비율	수업년도	수업학기	등급	인원	비율
2021	2	A+	80	19.95	2023	2	C+	58	13.65
2021	2	A0	78	19.45	2023	2	C0	39	9.18
2021	2	B+	105	26.18	2023	2	D+	9	2.12
2021	2	B0	65	16.21	2023	2	D0	2	0.47
2021	2	C+	40	9.98	2024	2	A+	77	17.87
2021	2	C0	20	4.99	2024	2	A0	72	16.71
2021	2	D+	9	2.24	2024	2	B+	93	21.58
2021	2	D0	4	1	2024	2	B0	69	16.01
2022	2	A+	77	16.31	2024	2	C+	56	12.99
2022	2	A0	60	12.71	2024	2	C0	38	8.82
2022	2	B+	123	26.06	2024	2	D+	18	4.18
2022	2	B0	89	18.86	2024	2	D0	8	1.86
2022	2	C+	57	12.08					
2022	2	C0	34	7.2					
2022	2	D+	18	3.81					
2022	2	D0	14	2.97					
2023	2	A+	82	19.29					
2023	2	A0	61	14.35					
2023	2	B+	127	29.88					
2023	2	B0	47	11.06					

# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

## 5. 강의평가점수



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2024	2	92.56	93.8	92.33	92.5	
2024	1	91.5	93.79	91.1		
2023	1	91.47	93.45	91.13		
2023	2	91.8	93.15	91.56	93.25	
2022	2	90.98	92.48	90.7	90.92	

교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

6. 강의평가 문항별 현황

번호	평가문항	본인평균 (가중치적용)	소속학과, 대학평균과의 차이 (+초과, -:미달)				점수별 인원분포				
							매우 그렇 지않 다	그렇 지않 다	보통 이다	그렇 다	매우 그렇 다
		5점 미만	학과		대학		1 점	2 점	3 점	4 점	5 점
	교강사:		차이	평균	차이	평균					
No data have been found.											

7. 개설학과 현황

학과	2025/2	2024/2	2023/2	2022/2	2021/2
서울 대학	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
건축공학부	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
에너지공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
자원환경공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
산업공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
생명공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
도시공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
원자력공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
생명과학과	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
신소재공학부	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)
미래자동차공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
유기나노공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)

8. 강좌유형별 현황

강좌유형	2021/2	2022/2	2023/2	2024/2	2025/2
일반	0강좌(0)	1강좌(27)	0강좌(0)	1강좌(39)	0강좌(0)
팀티칭	13강좌(449)	12강좌(509)	12강좌(468)	11강좌(425)	0강좌(0)

# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

## 9. 교과목개요

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2024 - 2027 교육과정	서울 자연과학 대학 화학과	일반화학 및 실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2020 - 2023 교육과정	서울 자연과학 대학 화학과	일반화학 및 실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2016 - 2019 교육과정	서울 자연과학 대학 화학과	일반화학 및 실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2013 - 2015 교육과정	서울 교무처 기초·융합교육원 (기초과학 교육위원회)			
학부 2013 - 2015 교육과정	서울 자연과학 대학 화학과	CHM102 일반화학및실험2 일반화학및실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	CHM102 General Chemistry and Lab 2 Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2009 - 2012 교육과정	서울 학부대학 (기초과학교육위원회)			
학부 2009 - 2012 교육과정	서울 자연과학 대학 자연과학부 화학	CHM102 일반화학및실험2 일반화학및실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이	CHM102 General Chemistry and Lab 2 Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various	



# 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
	전공	해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2005 - 2008 교육과정	서울 학부대학 (기초과학교육위원회)			
학부 2005 - 2008 교육과정	서울 자연과학대학 자연과학부 화학전공	CHM102 일반화학및실험2 일반화학및실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	CHM102 General Chemistry and Lab 2 Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2001 - 2004 교육과정	서울 자연과학대학 자연과학부 화학전공	CHM102 일반화학및실험2 일반화학및실험1에서 습득한 화학의 기본 개념과 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 물질의 상태, 용액의 성질, 용액 반응, 산과 염기의 반응 등을 반응속도론 및 화학 평형론과 연계하여 체계적으로 다룬다. 물질의 성질에 관하여 정리한 거시적인 화학 이론을 열역학, 전기화학, 착물화학 등에 대하여 심화시킨다.	CHM102 General Chemistry and Lab 2 Aim to understand the structures of the molecules and their interaction in various state. Principles and application of chemical equilibrium, coordination chemistry, oxidation-reduction and electrochemistry, kinetics, nuclear chemistry, introduction to organic chemistry. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	

## 교과목 포트폴리오 (CHM1002 일반화학및실험2)

### 10. CQI 등록내역

No data have been found.

