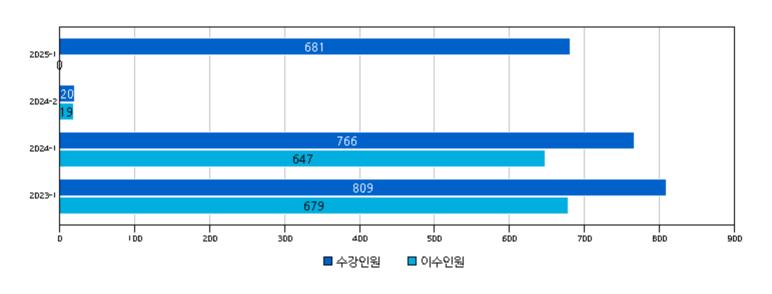
#### 1. 교과목 수강인원

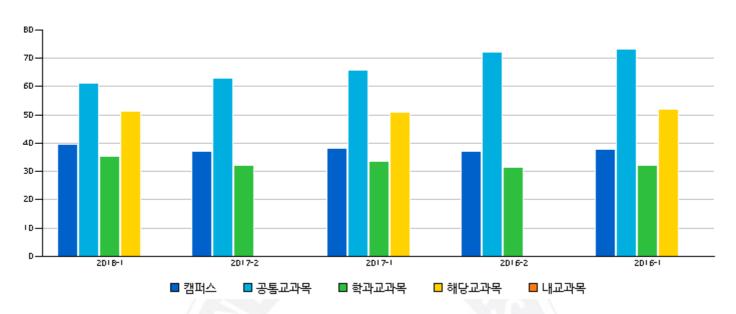






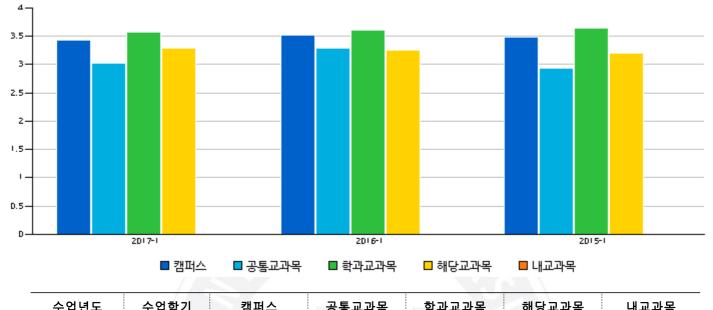
수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2023	1	인문.사회	11	10
2023	1	자연과학	66	50
2023	1	공학	730	618
2023	1	예,체능	2	1
2024	1	인문.사회	5	5
2024	1	자연과학	4	3
2024	1	공학	756	638
2024	1	예,체능	1	1
2024	2	인문.사회	2	2
2024	2	자연과학	5	5
2024	2	공학	13	12
2025	1	인문.사회	4	0
2025	1	자연과학 3		0
2025	1	공학 671		0
2025	1	예,체능	3	0

#### 2. 평균 수강인원



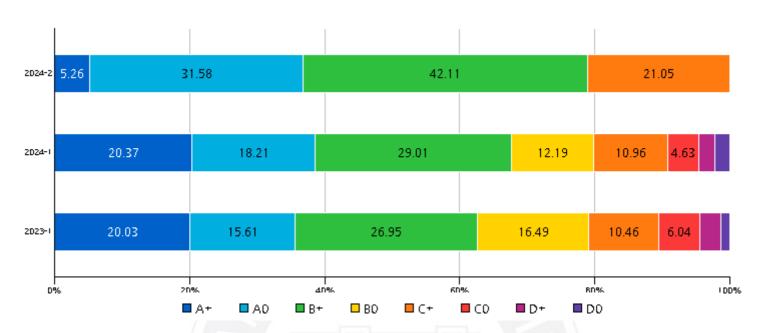
 수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2018	1	39.54	61.09	35.36	51.5	
2017	2	37.26	63.09	32.32		
2017	1	38.26	65.82	33.5	50.94	
2016	2	37.24	72.07	31.53	NZ///	
2016	1	37.88	73.25	32.17	52.06	

### 3. 성적부여현황(평점)



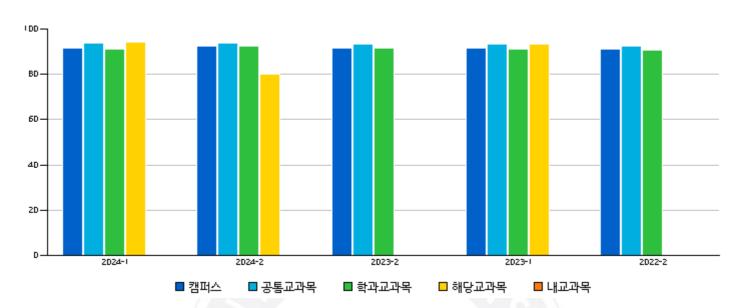
수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2017	1	3.44	3.02	3.58	3.29	
2016	1	3.52	3.29	3.61	3.26	
2015	1	3.49	2.94	3.64	3.2	

#### 4. 성적부여현황(등급)



수업년도	수업학기	등급	인원	비율
2023	1	Α+	136	20.03
2023	1	Α0	106	15.61
2023	1	B+	183	26.95
2023	1	ВО	112	16.49
2023	1	C+	71	10.46
2023	1	C0	41	6.04
2023	1	D+	21	3.09
2023	1	D0	9	1.33
2024	1	Α+	132	20.37
2024	1	Α0	118	18.21
2024	1	B+	188	29.01
2024	1	ВО	79	12.19
2024	1	C+	71	10.96
2024	1	C0	30	4.63
2024	1	D+	16	2.47
2024	1	D0	14	2.16
2024	2	Α+	1	5.26
2024	2	Α0	6	31.58
2024	2	B+	8	42.11
2024	2	C+	4	21.05

#### 5. 강의평가점수



 수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2024	1	91.5	93.79	91.1	94.29	
2024	2	92.56	93.8	92.33	80	
2023	2	91.8	93.15	91.56		
2023	1	91.47	93.45	91.13	93.47	
2022	2	90.98	92.48	90.7		

#### 6. 강의평가 문항별 현황

		본인평 균 (가중 치적용) (				점수별 인원분포					
번호	평가문항		소속학과,대학평균과의 차이 (+초과,-:미달)		매우 그렇 치않 다	그렇 치않 다	보통 이다	그렇 다	매우 그렇 다		
		5점 미만	학:	과	대	학	· 1점	2점	3점	4점	5점
	교강사:	미만	차이	평균	차이	평균	12	42	28	42	28

No data have been found.

### 7. 개설학과 현황

학과	2025/2	2025/1	2024/2	2024/1	2023/1
서울 대학	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)
건축공학부	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
에너지공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
자원환경공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
산업공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
생명공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
도시공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
원자력공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
생명과학과	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)
신소재공학부	0강좌(0학점)	2강좌(8학점)	0강좌(0학점)	2강좌(8학점)	2강좌(8학점)
미래자동차공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)
기계공학부	0강좌(0학점)	3강좌(12학점)	0강좌(0학점)	3강좌(12학점)	3강좌(12학점)
유기나노공학과	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	0강좌(0학점)	1강좌(4학점)	1강좌(4학점)

### 8. 강좌유형별 현황

강좌유형	2023/1	2024/1	2024/2	2025/1	2025/2
팀티칭	15강좌(809)	14강좌(767)	1강좌(20)	14강좌(681)	0강좌(0)

#### 9. 교과목개요

 교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2024 - 2027 교육과 정	서울 자연과학 대학 화학과	물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원 과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질 탐 구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있도록 한다. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으 로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험 을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였 다.	Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2020 - 2023 교육과 정	서울 자연과학 대학 화학과	물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원 과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질 탐 구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있도록 한다. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으 로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험 을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였 다.	Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2016 - 2019 교육과 정	서울 자연과학 대학 화학과	물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원 과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질 탐 구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있도록 한다. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으 로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험 을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였 다.	Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
학부 2013 - 2015 교육과 정	서울 교무처 기초·융합교육 원 (기초과학 교육위원회)			
학부 2013 - 2015 교육과 정	서울 자연과학 대학 화학과	응용할 수 있도록 한다. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으 로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험	CHM105 General Chemistry and Lab 1  Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2009 - 2012 교육과 정	서울 학부대학 (기초과학교 육위원회)			
	서울 자연과학 대학 자연과학 부 화학전공	CHM105 일반화학및실험1 물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원 과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질 탐구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있도록 한다. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였다.	CHM105 General Chemistry and Lab 1  Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion	
학부 2005 - 2008 교육과 정	서울 학부대학 (기초과학교 육위원회)			
	서울 자연과학 대학 자연과학 부 화학전공	CHM105 일반화학및실험1  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. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험을 통한 실질적 응용성을 확인할 수 있도록 하였다.	CHM105 General Chemistry and Lab 1  Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	
	서울 자연과학 대학 자연과학 부 화학전공	응용할 수 있도록 한다. 교과 내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명하고 실험	CHM105 General Chemistry and Lab 1  Aim to understand the structures and the properties of matters in micro- and macroscopic view. Introduction, stoichiometry and the mole concept, the behavior of gases, liquids and solids, thermochemistry, electronic structure of atoms and chemical bonding, descriptive chemistry of selected elements and compounds, chemical equilibrium. Lecture, lab, and discussion. Open to Freshmen.	

10. CQI 등록내역	
	No data have been found.

