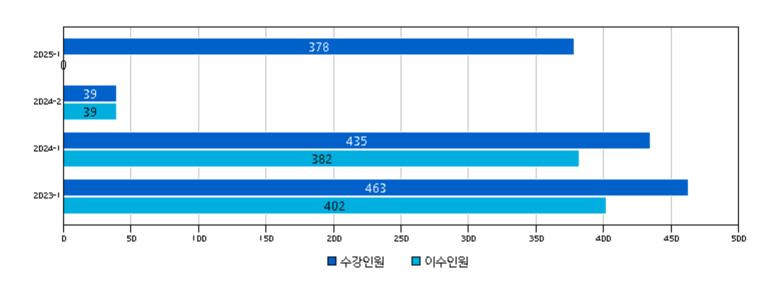
1. 교과목 수강인원



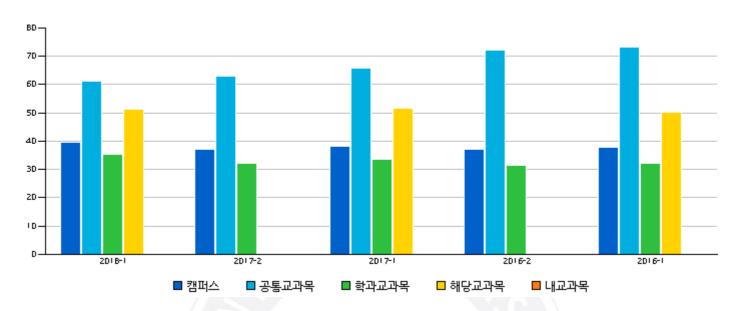




수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2023	1	인문.사회	5	3
2023	1	자연과학	1	1
2023	1	공학	457	398
2024	1	인문.사회	1	1
2024	1	자연과학	3	2
2024	1	공학	431	379
2024	2	인문.사회	1	1
2024	2	공학	38	38
2025	1	공학	378	0



2. 평균 수강인원

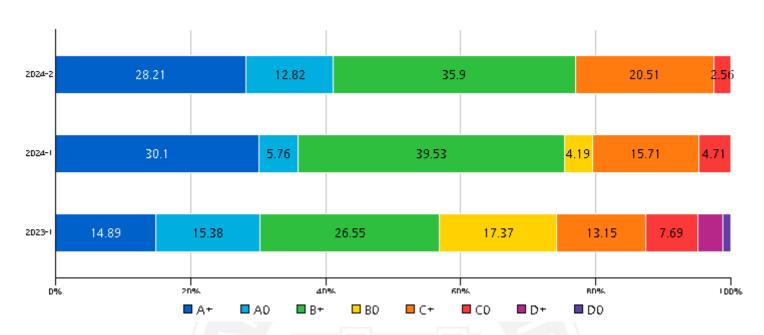


수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2018	1	39.54	61.09	35.36	51.17	
2017	2	37.26	63.09	32.32		
2017	1	38.26	65.82	33.5	51.67	
2016	2	37.24	72.07	31.53		
2016	1	37.88	73.25	32.17	50.17	

3. 성적부여현황(평점)

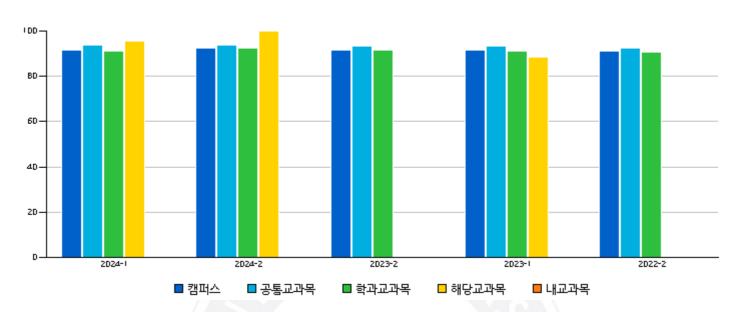


4. 성적부여현황(등급)



수업년도	수업학기	등급	인원	비율
2023	1	Α+	60	14.89
2023	1	A0	62	15.38
2023	1	B+	107	26.55
2023	1	ВО	70	17.37
2023	1	C+	53	13.15
2023	1	C0	31	7.69
2023	1	D+	15	3.72
2023	1	D0	5	1.24
2024	1	Α+	115	30.1
2024	1	A0	22	5.76
2024	1	B+	151	39.53
2024	1	ВО	16	4.19
2024	1	C+	60	15.71
2024	1	C0	18	4.71
2024	2	Α+	11	28.21
2024	2	A0	5	12.82
2024	2	B+	14	35.9
2024	2	C+	8	20.51
2024	2	C0	1	2.56

5. 강의평가점수



 수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2024	1	91.5	93.79	91.1	95.75	
2024	2	92.56	93.8	92.33	100	
2023	2	91.8	93.15	91.56		
2023	1	91.47	93.45	91.13	88.67	
2022	2	90.98	92.48	90.7		

6. 강의평가 문항별 현황

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

No data have been found.

7. 개설학과 현황

학과	2025/2	2025/1	2024/2	2024/1	2023/1
건설환경공학과	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)
융합전자공학부	0강좌(0학점)	3강좌(9학점)	0강좌(0학점)	3강좌(9학점)	3강좌(9학점)
전기공학전공	0강좌(0학점)	2강좌(6학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)
반도체공학과	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	0강좌(0학점)	1강좌(3학점)
화학공학과	0강좌(0학점)	2강좌(6학점)	0강좌(0학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)
바이오메디컬공학전공	1강좌(3학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)
글로벌 CEO 창업 융합전공	1강좌(3학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)	0강좌(0학점)

8. 강좌유형별 현황

강좌유형	2023/1	2024/1	2024/2	2025/1	2025/2
팀티칭	9강좌(464)	8강좌(435)	1강좌(39)	9강좌(378)	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. 물질탐구 과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전 공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응 용할 수 있다록 한다. 교과내용은 화학의 기본 개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자 역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의 힘을 규명한다.	Chemistry is one of the most essential course in understanding the natural science. In this course, basic theories regarding chemistry in life, composition of matter, measurement, chemical formulae stoichiometry, thermal chemistry, solution, gas and solid state chemistry are introduced in order to understand chemistry and its applicability.	

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2020 - 2023 교육과 정	서울 자연과학 대학 화학과	물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질탐구과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있다록 한다. 교과내용은 화학의 기본개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의힘을 규명한다.	Chemistry is one of the most essential course in understanding the natural science. In this course, basic theories regarding chemistry in life, composition of matter, measurement, chemical formulae stoichiometry, thermal chemistry, solution, gas and solid state chemistry are introduced in order to understand chemistry and its applicability.	
학부 2016 - 2019 교육과 정		물질의 구조와 성질 및 상호작용을 거시적 차원과 미시적 차원에서 이해하도록 한다. 물질탐구과정에서 습득된 지식과 과학적 연구방법을 전공분야 및 일상 생활에서의 전문적인 판단에 응용할 수 있다록 한다. 교과내용은 화학의 기본개념과 법칙, 원자의 구조 및 화학 결합의 양자역학적 이해를 바탕으로 액체, 고체 및 분자간의힘을 규명한다.	Chemistry is one of the most essential course in understanding the natural science. In this course, basic theories regarding chemistry in life, composition of matter, measurement, chemical formulae stoichiometry, thermal chemistry, solution, gas and solid state chemistry are introduced in order to understand chemistry and its applicability.	

10. CQI 등록내역 No data have been found.