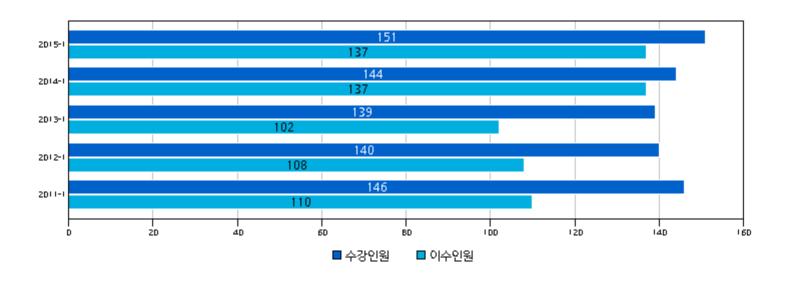
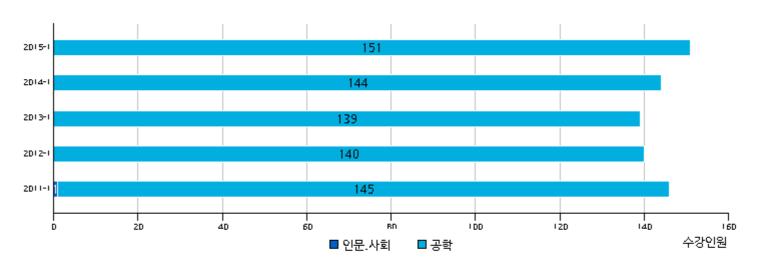
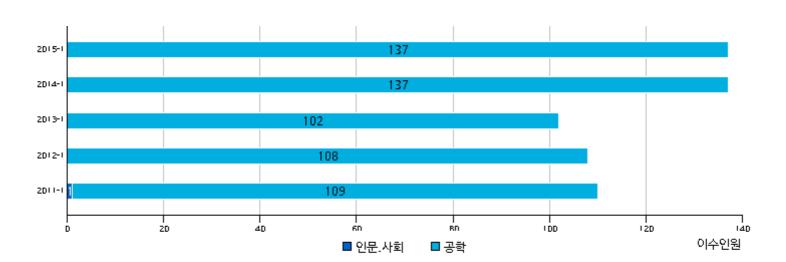
### 1. 교과목 수강인원



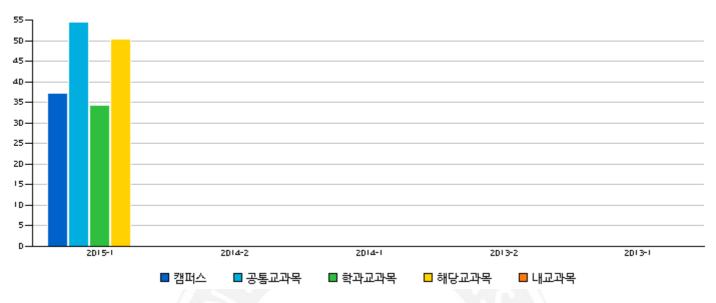




	1		<u> </u>	
수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2011	1	인문.사회	1	1
2011	1	공학	145	109
2012	1	공학	140	108
2013	1	공학	139	102
2014	1	공학	144	137
2015	1	공학	151	137

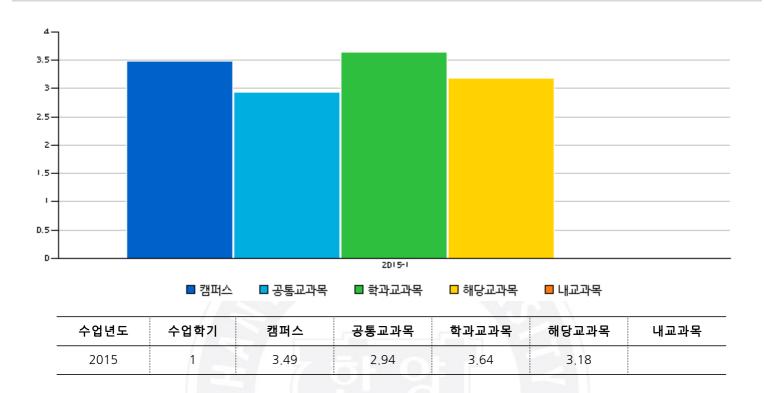


### 2. 평균 수강인원



 수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2015	1	37.21	54.62	34.32	50.33	
2014	2					
2014	1		П			
2013	2					
2013	1		1939			

### 3. 성적부여현황(평점)



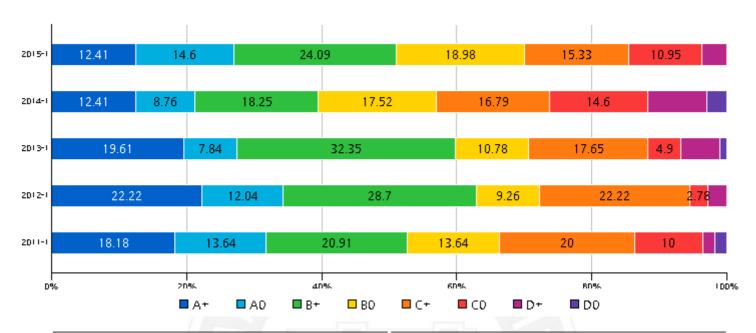
### 4. 성적부여현황(등급)

2013

 $\mathsf{C} +$ 

18

1



수업년도	수업학기	등급	인원	비율	수업년도	수업학기	등급	인원	비율
2011	1	A+	20	18.18	2013	1	C0	5	4.9
2011	1	A0	15	13.64	2013	1	D+	6	5.88
2011	1	B+	23	20.91	2013	1	D0	1	0.98
2011	1	ВО	15	13.64	2014	1	A+	17	12.41
2011	1	C+	22	20	2014	1	A0	12	8.76
2011	1	C0	11	10	2014	1	B+	25	18.25
2011	1	D+	2	1.82	2014	1	В0	24	17.52
2011	1	D0	2	1.82	2014	1	C+	23	16.79
2012	1	A+	24	22.22	2014	1	C0	20	14.6
2012	1	A0	13	12.04	2014	1	D+	12	8.76
2012	1	B+	31	28.7	2014	1	D0	4	2.92
2012	1	ВО	10	9.26	2015	1	A+	17	12.41
2012	1	C+	24	22.22	2015	1	A0	20	14.6
2012	1	C0	3	2.78	2015	1	B+	33	24.09
2012	1	D+	3	2.78	2015	1	В0	26	18.98
2013	1	Α+	20	19.61	2015	1	C+	21	15.33
2013	1	A0	8	7.84	2015	1	C0	15	10.95
2013	1	B+	33	32.35	2015	1	D+	5	3.65
2013	1	В0	11	10.78	-				
				1	-				

17.65

### 5. 강의평가점수



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2015	1	91.64	92.23	91.56	89.33	
2014	1	90.94	91.66	90.84	90.5	
2014	2	90.75	92.29	90.55		
2013	2	89.34	90.7	89.18		
2013	1	90.19	90.91	90.09	90.5	

### 6. 강의평가 문항별 현황

		본인평 균 (가중 치적용)	NITH.		점수별 인원분포				
번호	평가문항 호		소속학과,대학평균과의 차이 (+초과,-:미달)		매우 그렇 치않 다	그렇 치않 다	보통 이다	그렇 다	매우 그렇 다
		5점 미만	학과	대학	- 1점	2점	3점	4점	디
	교강사:		차이 평균	차이 평균	- 1 섬		5 심	4심	5점

No data have been found.

### 7. 개설학과 현황

학과	2015/1	2014/1	2013/1	2012/1	2011/1
융합전자공학부	3강좌(9학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)	3강좌(9학점)	2강좌(6학점)

### 8. 강좌유형별 현황

강좌유형	2011/1	2012/1	2013/1	2014/1	2015/1
일반	2강좌(146)	3강좌(140)	2강좌(139)	2강좌(144)	0강좌(0)
팀티칭	0강좌(0)	0강좌(0)	0강좌(0)	0강좌(0)	3강좌(151)

### 9. 교과목개요

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2013 - 2015 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 2009 - 2012 교육과 정	서울 자연과학 대학 자연과학 부 화학전공	그 보다야 미 이사 새항에서이 저녁저이 따다에 오	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	

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 1997 -	<b>관장학과</b> 서울 자연과학 대학 자연과학 부 화학전공	1. 교과목 설명 과화과 기술이 사회에 미치는 영향. 화학적 관점에서 보는 물질, 화학반응에 대한 몇가지원리, 모든 소비자가 어네지에 대하여 알아야할 것, 사회를 위한 에너지와 재료, 생명체와 과학, 땅과 바다 및 대기로 부터 얻는 화학 재료와 제품, 합성고분자, 풍부한 물과 수질문제, 독극물질, 공해, 식량생산의 화학, 화학적 측면에서의 영향, 화학과 의약품, 소비자화학등 실생활주변에서 직접 느끼고 사용하고있는 화학의 간단한 원리와 적용에 대해서다루고 또한 미래 첨단화학의 방향과 미래 첨단화학에 의한 생활변화와 모습을 예견해 보도록 하여 비이공계 및 이공계 학생들 모두 쉽게 이용할 수 있도록 하는 등, 화학에 대한폭넓은 이해와 관심을 갖도록 한다.  2. 수업의 목표흥미로운 최신화제를 이용하여 이를 통하여학생들에게 실제 세계에서 화학의 중요성을 깨닫게 하고, 화학문제와 학생들의 실생활을 연계하여 풀어나가고, 학생들에게 화학의 유익함을 일깨우게 하며, 또 학생들로 하여금 과학	GEN070 General Chemistry 1  Introduction to chemistry, 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	수업목표
학부 1989 - 992 교육과 정	서울 의과대학 간호학과			

10. CQI 등록내역	
No data have been found.	
No data flave been found.	

