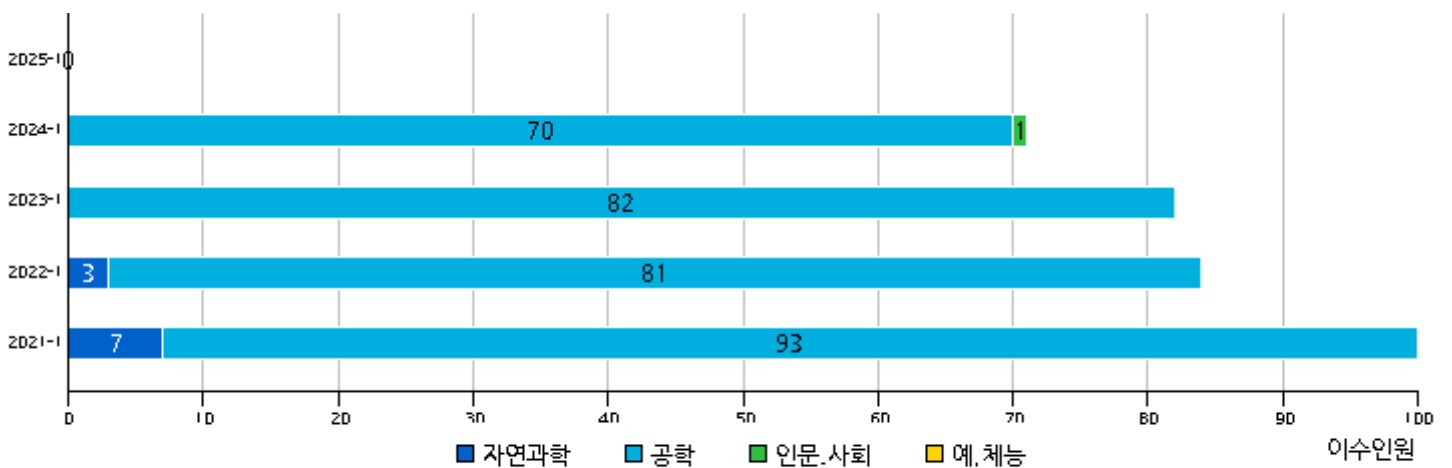
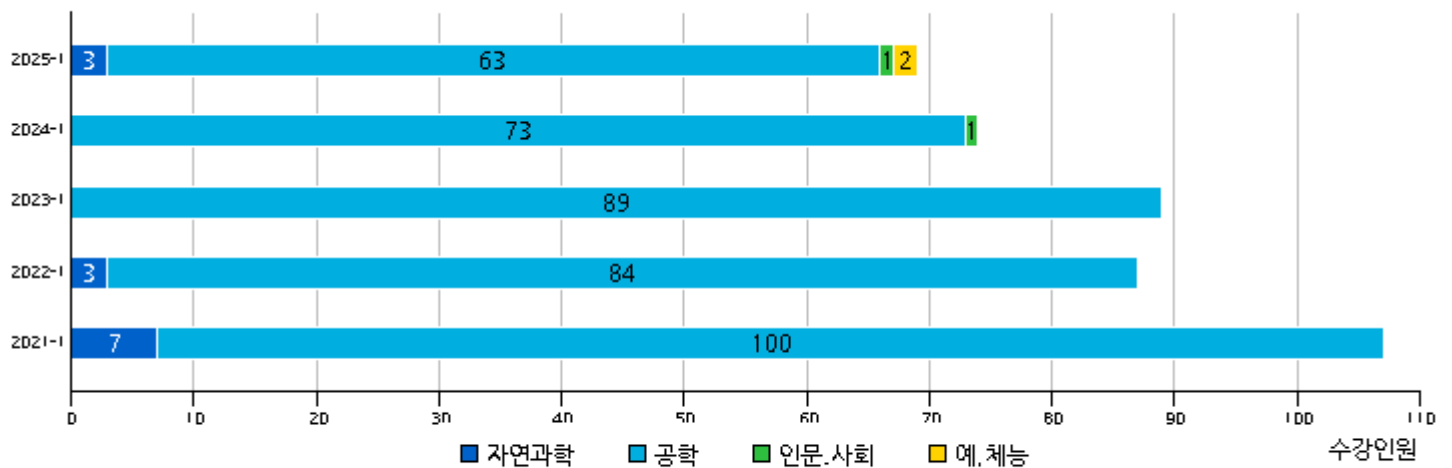
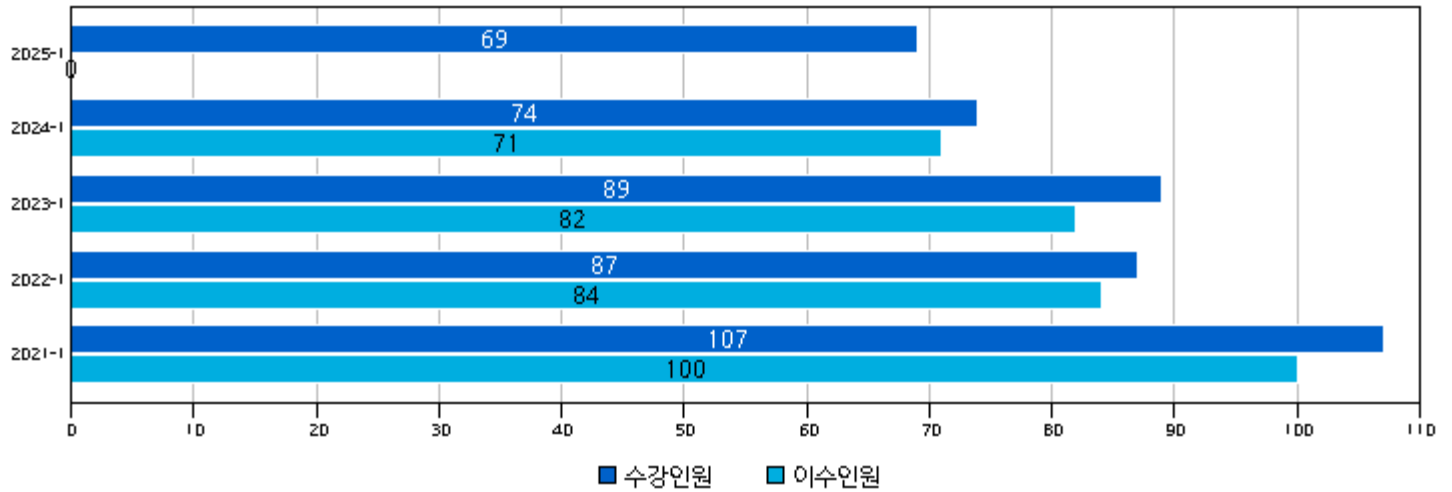


교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

1. 교과목 수강인원



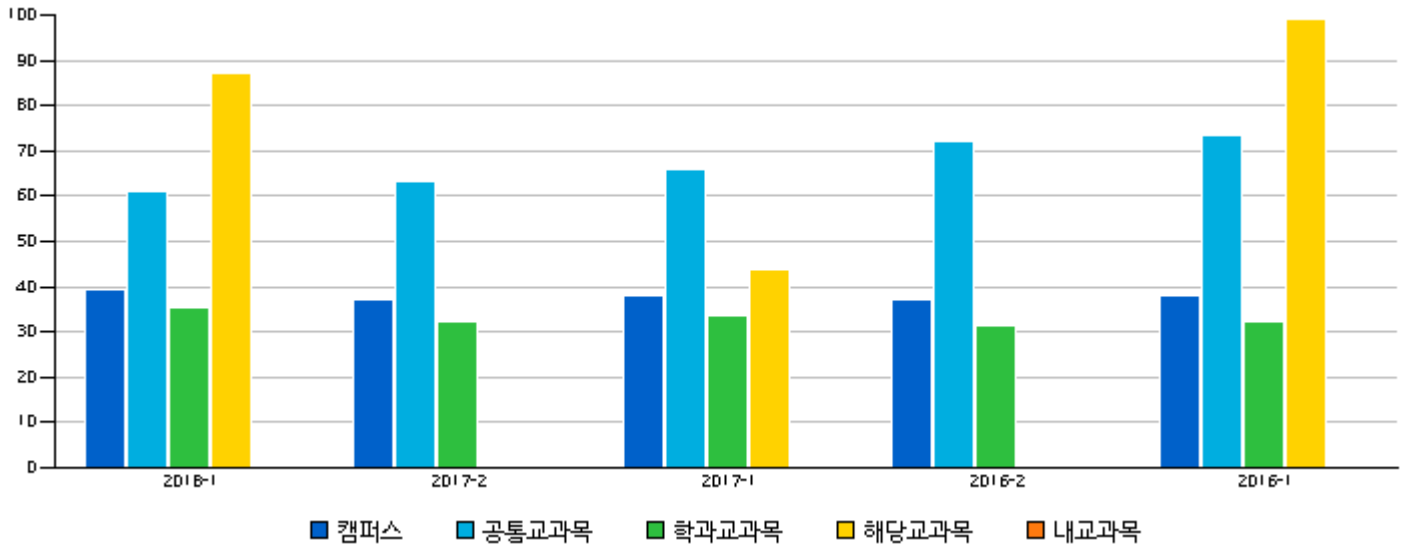
교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2021	1	자연과학	7	7
2021	1	공학	100	93
2022	1	자연과학	3	3
2022	1	공학	84	81
2023	1	공학	89	82
2024	1	인문.사회	1	1
2024	1	공학	73	70
2025	1	인문.사회	1	0
2025	1	자연과학	3	0
2025	1	공학	63	0
2025	1	예,체능	2	0



교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

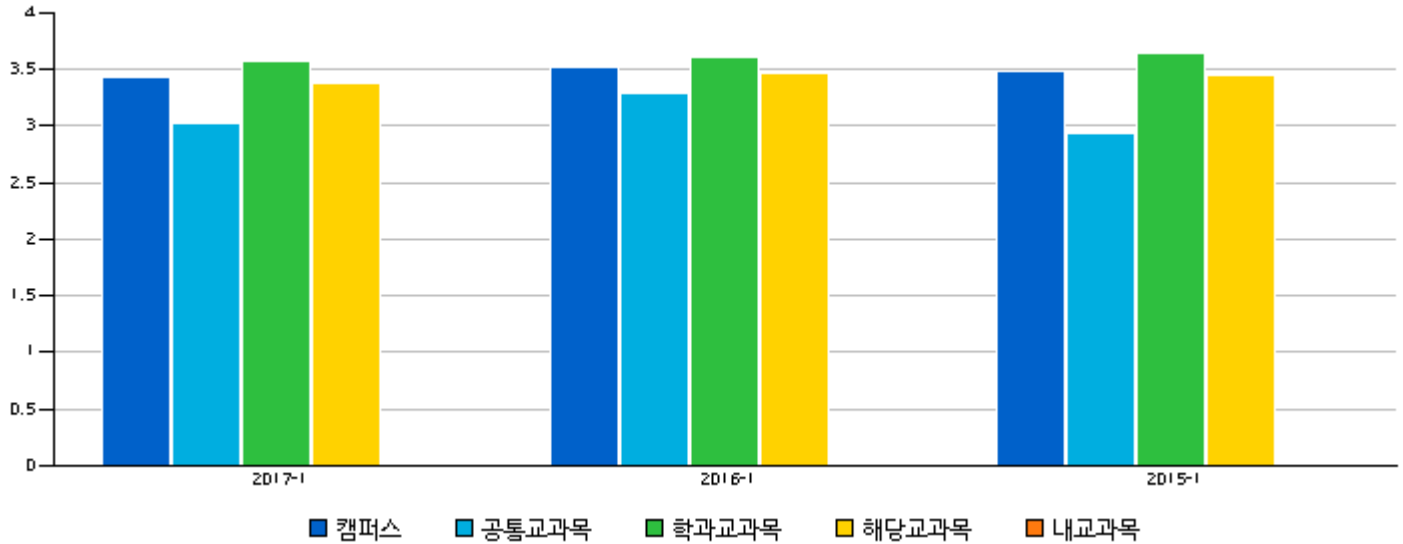
2. 평균 수강인원



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2018	1	39.54	61.09	35.36	87	
2017	2	37.26	63.09	32.32		
2017	1	38.26	65.82	33.5	44	
2016	2	37.24	72.07	31.53		
2016	1	37.88	73.25	32.17	99	

교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

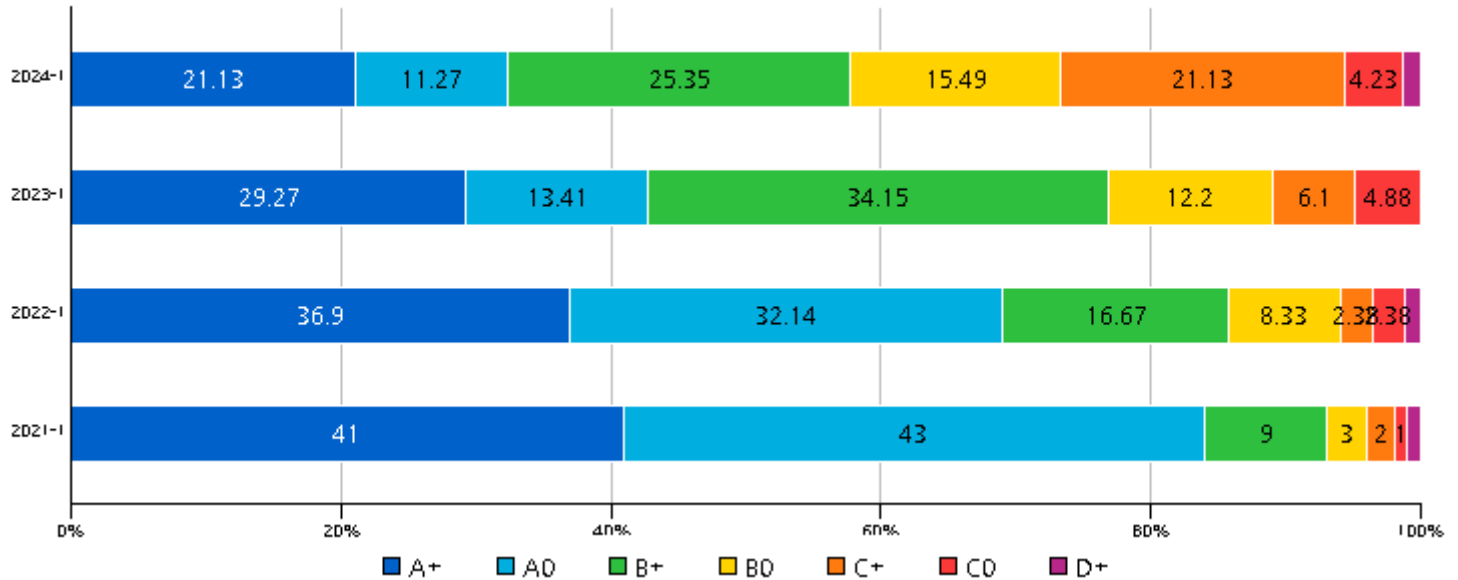
3. 성적부여현황(평점)



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2017	1	3.44	3.02	3.58	3.38	
2016	1	3.52	3.29	3.61	3.47	
2015	1	3.49	2.94	3.64	3.46	

교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

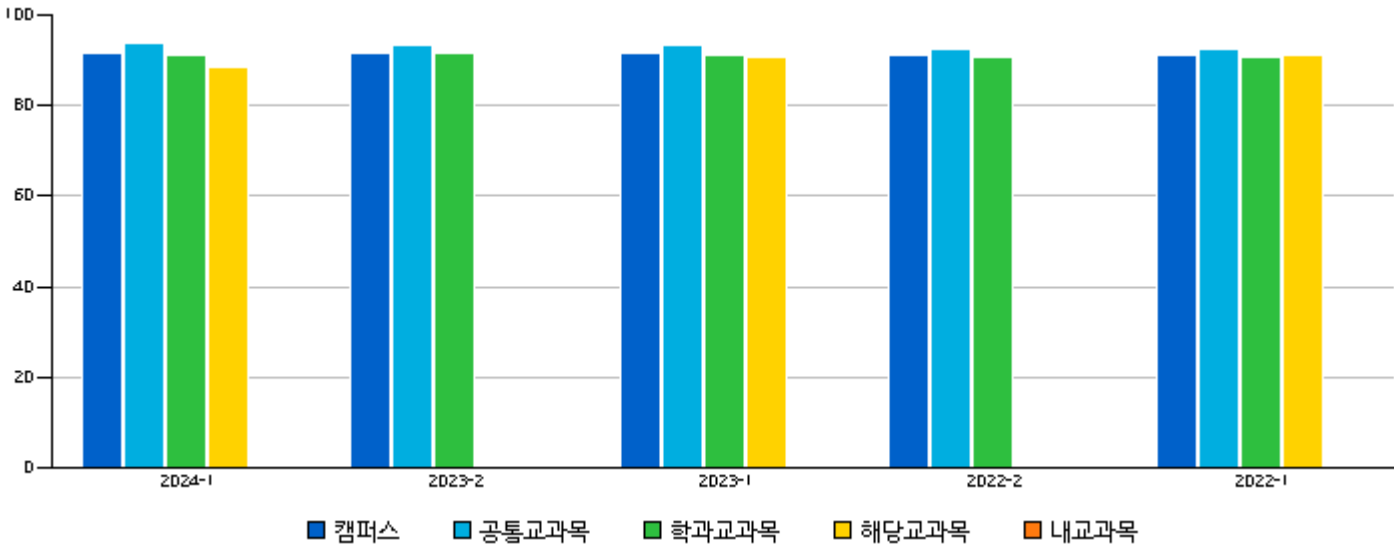
4. 성적부여현황(등급)



수업년도	수업학기	등급	인원	비율	수업년도	수업학기	등급	인원	비율
2021	1	A+	41	41	2024	1	A+	15	21.13
2021	1	A0	43	43	2024	1	A0	8	11.27
2021	1	B+	9	9	2024	1	B+	18	25.35
2021	1	B0	3	3	2024	1	B0	11	15.49
2021	1	C+	2	2	2024	1	C+	15	21.13
2021	1	C0	1	1	2024	1	C0	3	4.23
2021	1	D+	1	1	2024	1	D+	1	1.41
2022	1	A+	31	36.9					
2022	1	A0	27	32.14					
2022	1	B+	14	16.67					
2022	1	B0	7	8.33					
2022	1	C+	2	2.38					
2022	1	C0	2	2.38					
2022	1	D+	1	1.19					
2023	1	A+	24	29.27					
2023	1	A0	11	13.41					
2023	1	B+	28	34.15					
2023	1	B0	10	12.2					
2023	1	C+	5	6.1					
2023	1	C0	4	4.88					

교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

5. 강의평가점수



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2024	1	91.5	93.79	91.1	88.5	
2023	2	91.8	93.15	91.56		
2023	1	91.47	93.45	91.13	90.5	
2022	2	90.98	92.48	90.7		
2022	1	90.98	92.29	90.75	91.33	

교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

6. 강의평가 문항별 현황

번호	평가문항	본인 평 균 (가중 치적용)	소속학과,대학평균과의 차이 (+초과,-:미달)				점수별 인원분포				
							매우 그렇 치않 다	그렇 치않 다	보통 이다	그렇 다	매우 그렇 다
		5점 미만	학과		대학		1점	2점	3점	4점	5점
			차이	평균	차이	평균					
	교강사:										

No data have been found.

7. 개설학과 현황

학과	2025/1	2024/1	2023/1	2022/1	2021/1
화학공학과	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)	2강좌(6학점)	3강좌(9학점)	3강좌(9학점)

8. 강좌유형별 현황

강좌유형	2021/1	2022/1	2023/1	2024/1	2025/1
일반	3강좌(107)	3강좌(87)	2강좌(89)	2강좌(74)	2강좌(69)

9. 교과목개요

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2024 - 2027 교육과정	서울 공과대학 화학공학과	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인 평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 2020 - 2023 교육과정	서울 공과대학 화학공학과	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state	

교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
		평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 2016 - 2019 교육과정	서울 공과대학 화학공학과	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인 평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 2013 - 2015 교육과정	서울 공과대학 화공생명공학부 화학공학전공	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인 평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 2013 - 2015 교육과정	서울 공과대학 화학공학과	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인 평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 2009 - 2012 교육과정	서울 공과대학 화공생명공학부 화학공학전공	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인 평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between	

교과목 포트폴리오 (CHE3005 화공열역학1)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
		력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 2009 - 2012 교육과정	서울 공과대학 응용화공생명 공학부 화학공학전공	열역학의 기본개념에 대하여 이를 이해하는데 중점이 되어진다. 즉, 에너지, 엔트로피 그리고 평형에 대한 기본개념과 이들 상호관계에 대해 다루어질 것이고, 또 이들로부터 야기되는 공학적 관계에 언급이 될 수 있겠다. 엔트로피와 일 손실에 대한 개념을 이해시키기 위해 거시적인 평형상태에 대한 기준이 다루어 질 것이고, 이렇게 충분한 이해를 통하여 다성분계에 대한 물리적, 화학적 평형을 용이하게 다룰 수 있는 능력을 키운다. 끝으로 자세하게 짜여진 연습문제를 다룸으로써 중요한 원리를 유도하고, 그렇게 함으로써 열역학 전반을 충분히 이해하고, 활용하도록 한다.	The following items are stressed in the class: Chemical engineering thermodynamics of single-component systems; energy and entropy balances combined with mathematical manipulations that apply to various state properties; Thermodynamic applications in areas of energy conversion and fluid flow; Phase separation and equilibrium between phases for nonreacting systems; systems undergoing chemical reaction.	
학부 1989 - 1992 교육과정	서울 공과대학 화학공학			

10. CQI 등록내역

No data have been found.