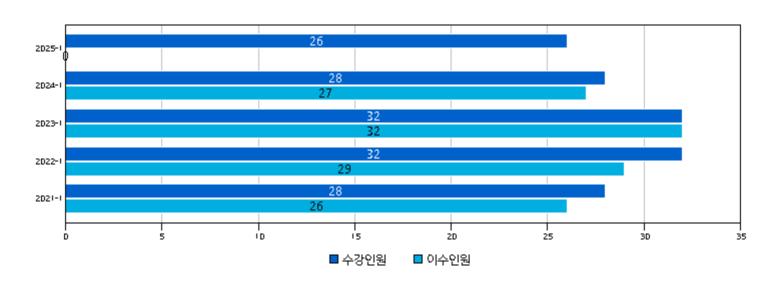
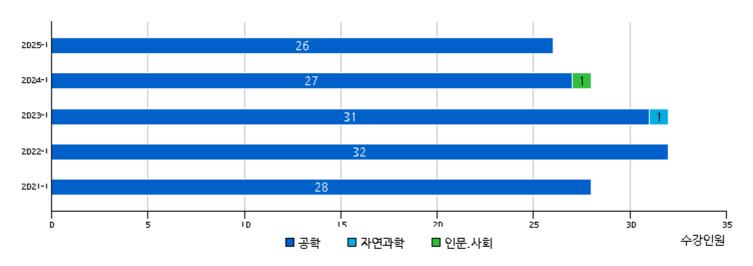
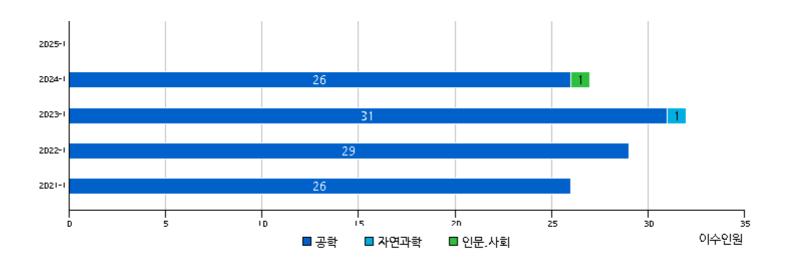
1. 교과목 수강인원



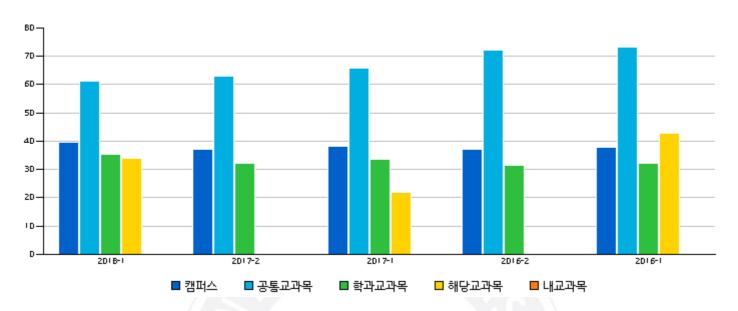




수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2021	1	공학	28	26
2022	1	공학	32	29
2023	1	자연과학	1	1
2023	1	공학	31	31
2024	1	인문.사회	1	1
2024	1	공학	27	26
2025	1	공학	26	0

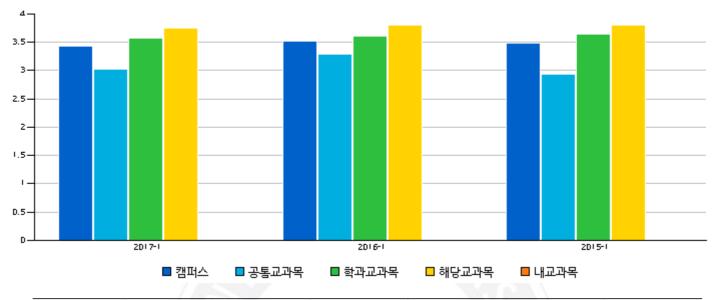


2. 평균 수강인원



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2018	1	39.54	61.09	35.36	34	
2017	2	37.26	63.09	32.32		
2017	1	38.26	65.82	33.5	22	
2016	2	37.24	72.07	31.53		
2016	1	37.88	73.25	32.17	43	

3. 성적부여현황(평점)



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2017	1	3.44	3.02	3.58	3.76	
2016	1	3.52	3.29	3.61	3.8	
2015	1	3.49	2.94	3.64	3.81	

4. 성적부여현황(등급)



수업학기

1

등급

D0

인원

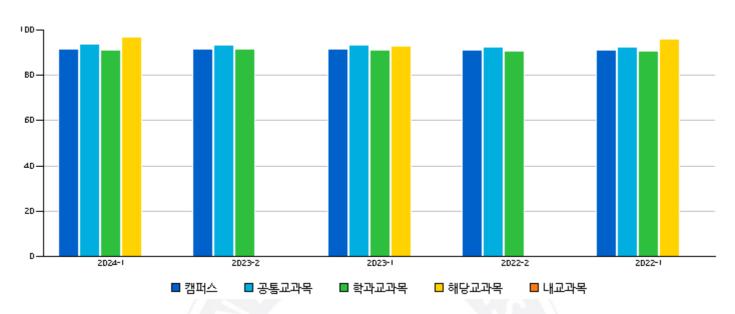
1

비율

3.7

수업년도	수업학기	등급	인원	비율	수업년도
2021	1	Α+	7	26.92	2024
2021	1	Α0	8	30.77	
2021	1	B+	7	26.92	
2021	1	ВО	3	11.54	
2021	1	C0	1	3.85	
2022	1	Α+	8	27.59	
2022	1	A0	9	31.03	
2022	1	B+	9	31.03	
2022	1	ВО	3	10.34	
2023	1	Α+	8	25	
2023	1	Α0	10	31.25	
2023	1	B+	7	21.88	
2023	1	В0	5	15.63	
2023	1	C0	2	6.25	
2024	1	Α+	6	22.22	
2024	1	Α0	8	29.63	
2024	1	B+	2	7.41	
2024	1	ВО	7	25.93	
2024	1	C+	2	7.41	
2024	1	C0	1	3.7	-

5. 강의평가점수



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2024	1	91.5	93.79	91.1	97	
2023	2	91.8	93.15	91.56		
2023	1	91.47	93.45	91.13	93	
2022	2	90.98	92.48	90.7		
2022	1	90.98	92.29	90.75	96	

6. 강의평가 문항별 현황

		ноли						점수팀	별 인원	년분포	:
번호	평가문항	본인평 균 (가중 치적용)	소속학 (+	차	학평균 이 ,-:미달		매우 그렇 치않 다	그렇 치않 다	보통 이다	그렇 다	매우 그렇 다
		5점	학교	라	대	학	· 1점	2점	3점	4점	5점
	교강사:	5점 미만	차이	평균	차이	평균	1 심	2 6	34	473	>염

No data have been found.

7. 개설학과 현황

학과	2025/1	2024/1	2023/1	2022/1	2021/1
에너지공학과	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)	1강좌(3학점)

8. 강좌유형별 현황

강좌유형	2021/1	2022/1	2023/1	2024/1	2025/1
일반	1강좌(28)	1강좌(32)	1강좌(32)	1강좌(28)	1강좌(26)

9. 교과목개요

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2024 - 2027 교육과 정	서울 공과대학 에너지공학과	은과 같다. 역열이 제1 명진 - 제7명진 - 에트로피	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving skill practiced in the class.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications

교육과정 관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
			through problem solving skill practiced in the class. Topical coverage include the first and second law of thermodynamic entropy, enthalp free energy, thermodynamic relations, heat capacity, the thin law of thermodynamic phase equilibrium in one compone systems, behavior of gases, equilibrium of reactions involving gas phase, equilibrium of reactions involving pure condensed phase behavior of solutions, Gibb free energy-composition and phase diagrams binary systems, reaction equilibrium in systems containing components in condensed solution and electrochemistry. The primary course objective the conceptual understanding of thermodynamic

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				2)enthalpy 3)equilibrium 4)Gibbs free energy and phase equilibrium diagram
학부 2020 - 2023 교육과 정	서울 공과대학 에너지공학과	금속공학 및 재료공학에서 쓰이는 열역학의 원리를 이해하고 연습문제 풀이를 통한 응용능력을 함양시킴으로써 학생들이 세부 전공과목을 이수하는데 기초가 되는 지식을 얻도록 하는데 수업목표를 두고 있다. 교과내용을 요약하면 다음과 같다. 열역학 제1법칙, 제2법칙, 엔트로피의 통계학적인 해석, 엔탈피, 자유에너지, 열역학 관계식 도입, 열용량, 인트로피계산, 열역학 관계식 도입, 열용량, 기체의 성질, 기체반응평형, 응축상과 기체상이 포함된 반응, 엘링감도표, 용액의 성질 등이다.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving skill practiced in the class.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problem solving skill practiced in the class. Topical coverage include the first and second law of thermodynamics entropy, enthalpy free energy, thermodynamic relations, heat capacity, the third law of thermodynamics phase equilibrium in one component systems, behavior of gases, equilibrium of reactions involving gas phase, equilibrium of reactions

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				involving pure condensed phase, behavior of solutions, Gibbs free energy-composition and phase diagrams of binary systems, reaction equilibrium in systems containing components in condensed solution and electrochemistry. The primary course objective is the conceptual understanding of 1)laws of thermodynamics 2)enthalpy 3)equilibrium 4)Gibbs free energy and phase equilibrium diagram
학부 2016 - 2019 교육과 정	서울 공과대학 에너지공학과	금속공학 및 재료공학에서 쓰이는 열역학의 원리를 이해하고 연습문제 풀이를 통한 응용능력을 함양시킴으로써 학생들이 세부 전공과목을 이수하는데 기초가 되는 지식을 얻도록 하는데 수업목표를 두고 있다. 교과내용을 요약하면 다음과 같다. 열역학 제1법칙, 제2법칙, 엔트로피의 통계학적인 해석, 엔탈피, 자유에너지, 열역학관계식 도입, 열용량, 엔트로피계산, 열역학제3법칙, 1성분계 상평형, 기체의 성질, 기체반응평형, 응축상과 기체상이 포함된 반응, 엘링감도표, 용액의 성질 등이다.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving skill practiced in the class.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving

교육과정 관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
			skill practiced in the class. Topical coverage included the first and second law of thermodynamics entropy, enthalp free energy, thermodynamics relations, heat capacity, the thire law of thermodynamics phase equilibrium in one component systems, behavior of gases, equilibrium of reactions involving gas phase, equilibrium of reactions involving pure condensed phase behavior of solutions, Gibbs free energy-composition and phase diagrams of binary systems, reaction equilibrium in systems containing components in condensed solution and electrochemistry. The primary course objective the conceptual understanding of 1) laws of thermodynamic 2) enthalpy 3) equilibrium

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				4) Gibbs free energy and phase equilibrium diagram
학부 2013 - 2015 교육과 정	서울 공과대학 에너지공학과	금속공학 및 재료공학에서 쓰이는 열역학의 원리를 이해하고 연습문제 풀이를 통한 응용능력을 함양시킴으로써 학생들이 세부 전공과목을 이수하는데 기초가 되는 지식을 연도록 하는데 수업목표를 두고 있다. 교과내용을 요약하면 다음과 같다. 열역학 제1법칙, 제2법칙, 엔트로피의 통계학적인 해석, 연탈피, 자유에너지, 열역학 관계식 도입, 열용량, 엔트로피계산, 열역학 관계식 도입, 열용량, 기체의 성질, 기체반응평형, 응축상과 기체상이 포함된 반응, 엘링감도표, 용액의 성질 등이다.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving skill practiced in the class.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving skill practiced in the class. Topical coverage include: the first and second law of thermodynamics, entropy, enthalpy, free energy, thermodynamic relations, heat capacity, the third law of thermodynamics, phase equilibrium in one component systems, behavior of gases, equilibrium of reactions involving gas phase, equilibrium of reactions involving pure condensed phase,

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				behavior of solutions, Gibbs free energy-composition and phase diagrams of binary systems, reaction equilibrium in systems containing components in condensed solution and electrochemistry. The primary course objective is the conceptual understanding of 1)laws of thermodynamics 2)enthalpy 3)equilibrium 4)Gibbs free energy and phase equilibrium diagram
학부 2009 - 2012 교육과 정	서울 공과대학 에너지공학과	금속공학 및 재료공학에서 쓰이는 열역학의 원리를 이해하고 연습문제 풀이를 통한 응용능력을 함양시킴으로써 학생들이 세부 전공과목을 이수하는데 기초가 되는 지식을 얻도록 하는데수업목표를 두고 있다. 교과내용을 요약하면 다음과 같다. 열역학 제1법칙, 제2법칙, 엔트로피의 통계학적인 해석, 엔탈피, 자유에너지, 열역학관계식 도입, 열용량, 엔트로피계산, 열역학제3법칙, 1성분계 상평형, 기체의 성질, 기체반응평형, 응축상과 기체상이 포함된 반응, 엘링감도표, 용액의 성질 등이다.	This course introduces basic thermodynamic principles widely used in energy engineering. This course aims to prepare students for taking advanced major courses with enhanced ability of using thermodynamic fundamentals to various applications through problemsolving skill practiced in the class.	

10. CQI 등 록 내역		
	No data have been found.	
	no data nave seem round.	

