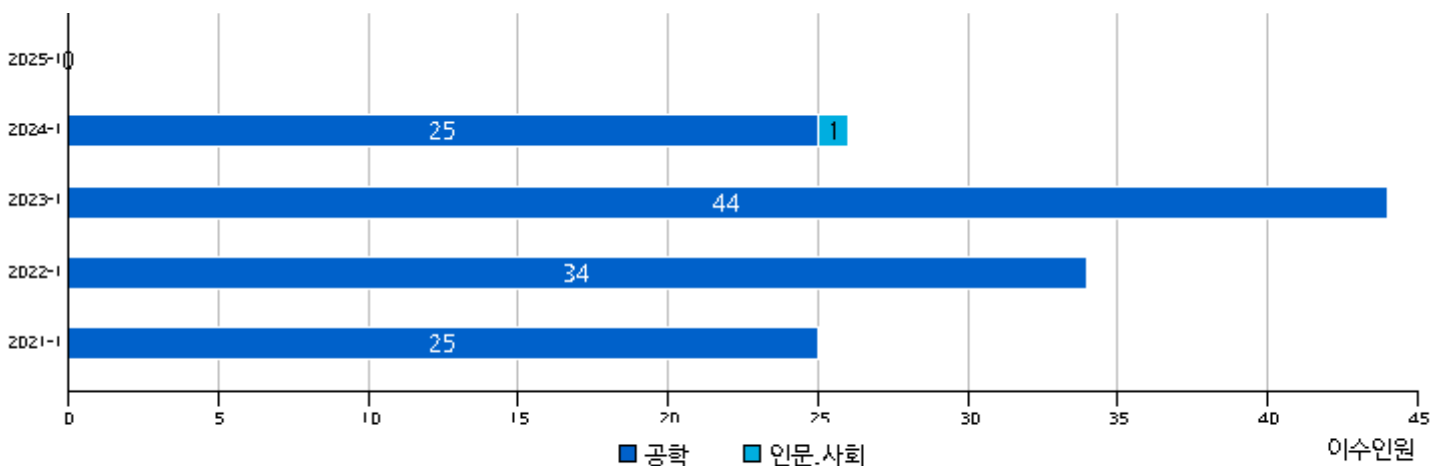
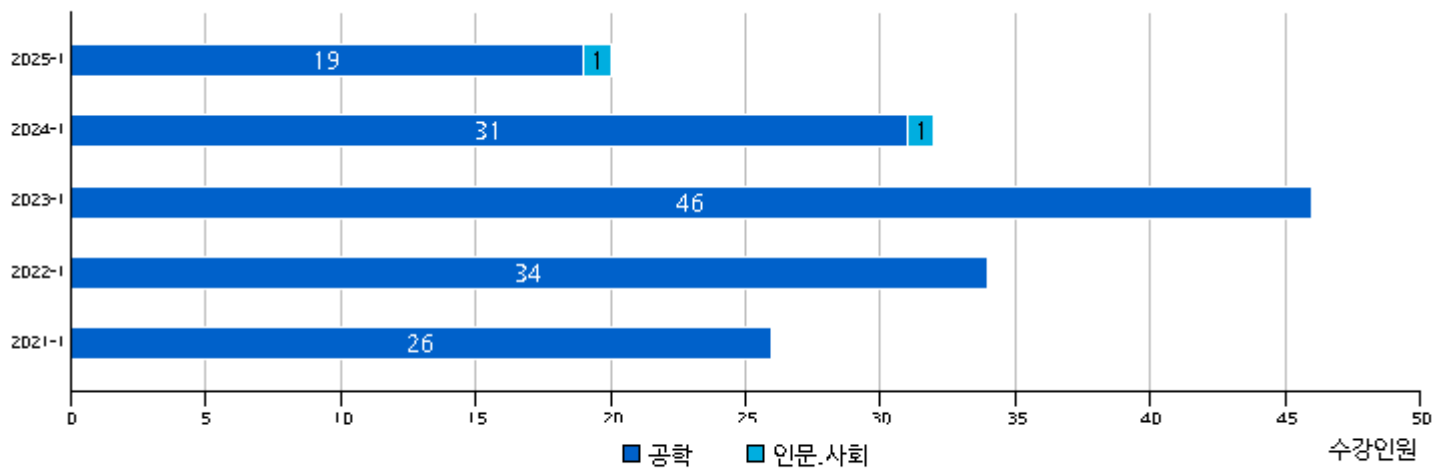
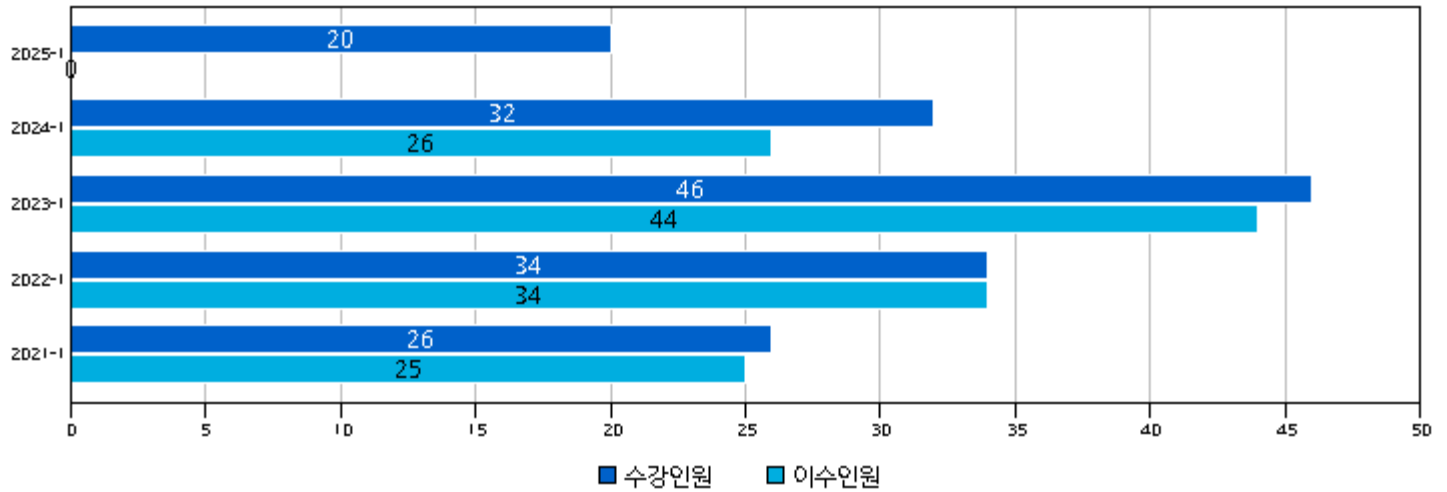


교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

1. 교과목 수강인원



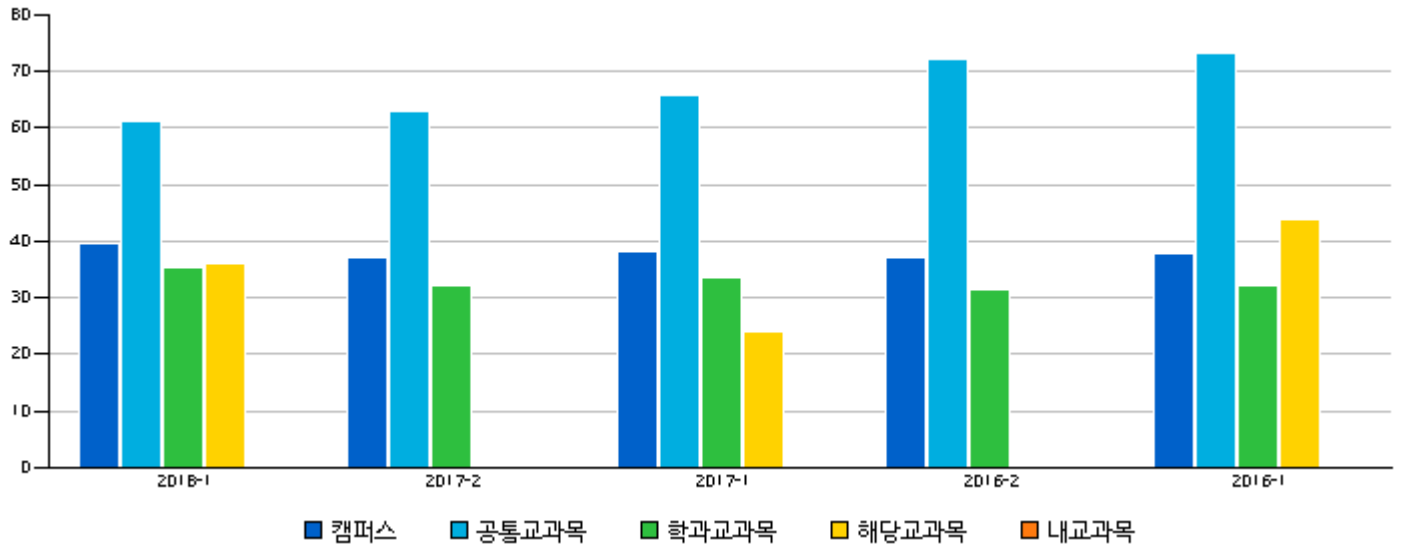
교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

수업년도	수업학기	계열구분	수강인원	이수인원
2021	1	공학	26	25
2022	1	공학	34	34
2023	1	공학	46	44
2024	1	인문.사회	1	1
2024	1	공학	31	25
2025	1	인문.사회	1	0
2025	1	공학	19	0



교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

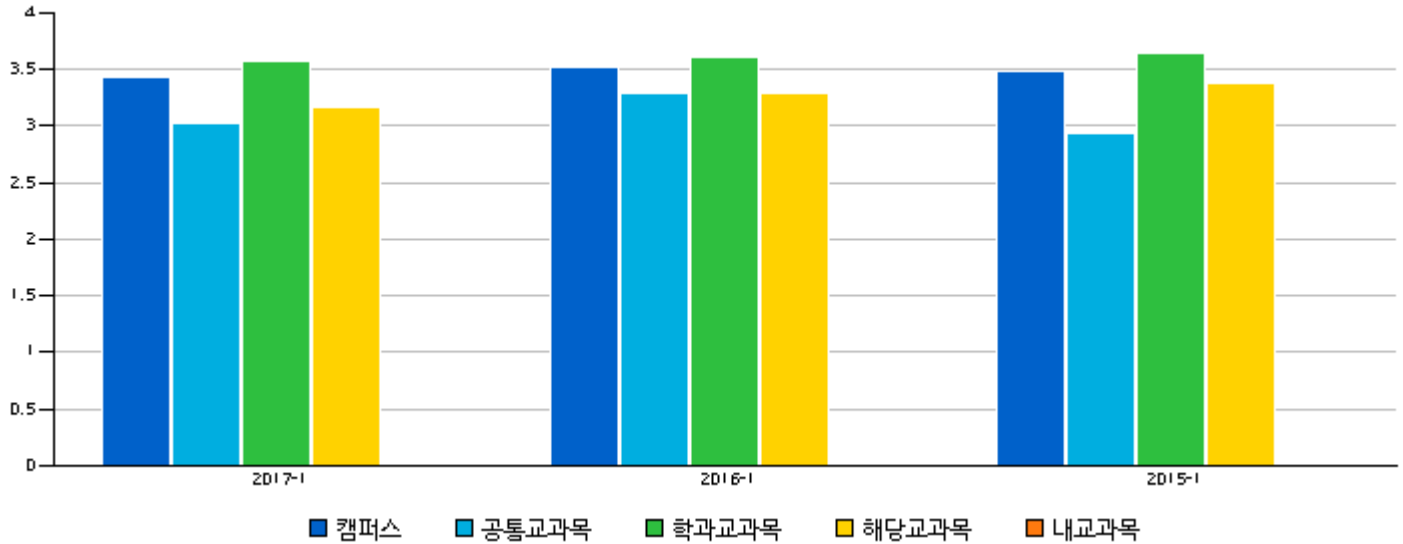
2. 평균 수강인원



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2018	1	39.54	61.09	35.36	36	
2017	2	37.26	63.09	32.32		
2017	1	38.26	65.82	33.5	24	
2016	2	37.24	72.07	31.53		
2016	1	37.88	73.25	32.17	44	

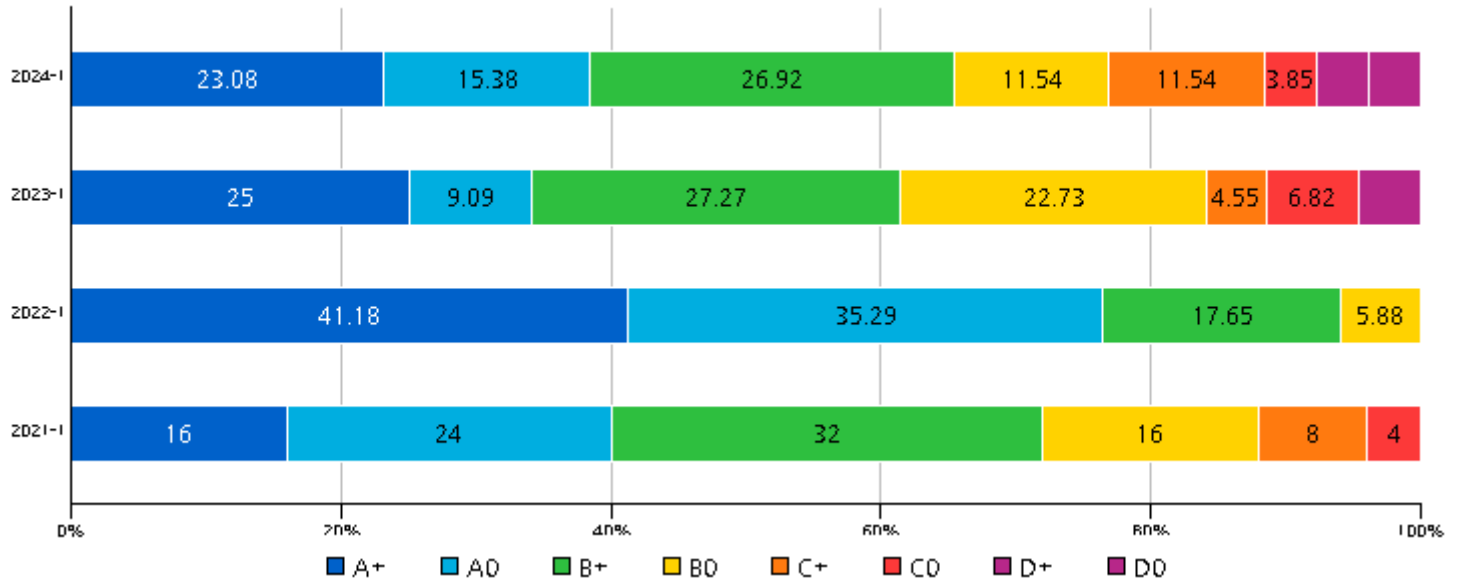
교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

3. 성적부여현황(평점)



교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

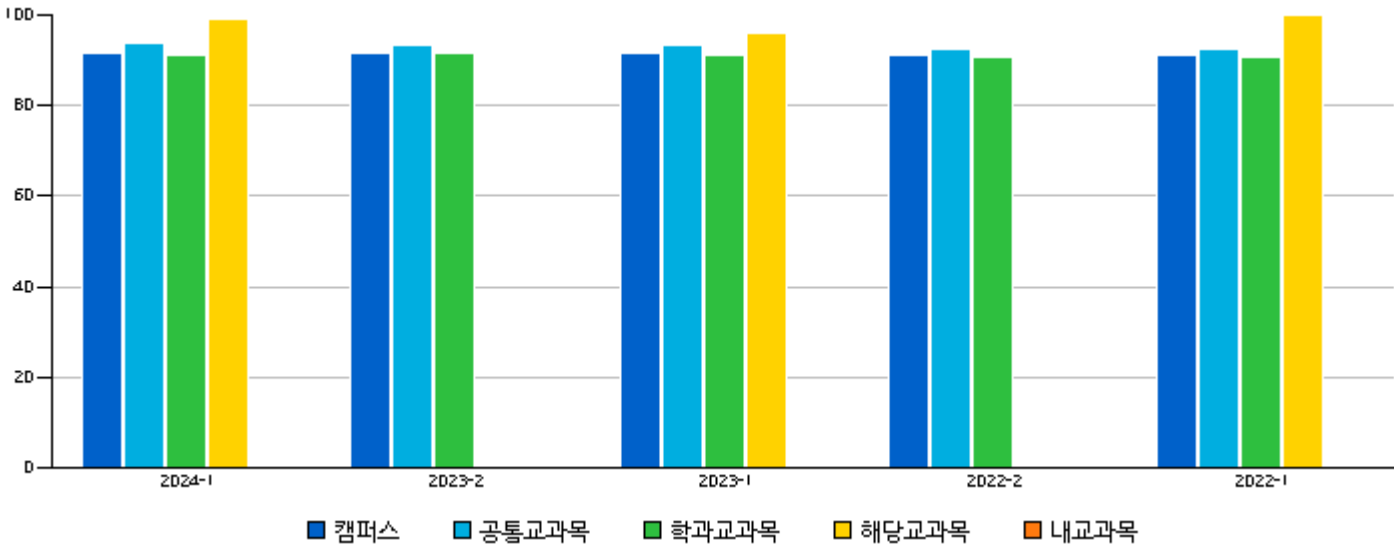
4. 성적부여현황(등급)



수업년도	수업학기	등급	인원	비율	수업년도	수업학기	등급	인원	비율
2021	1	A+	4	16	2024	1	B0	3	11.54
2021	1	A0	6	24	2024	1	C+	3	11.54
2021	1	B+	8	32	2024	1	C0	1	3.85
2021	1	B0	4	16	2024	1	D+	1	3.85
2021	1	C+	2	8	2024	1	D0	1	3.85
2021	1	C0	1	4					
2022	1	A+	14	41.18					
2022	1	A0	12	35.29					
2022	1	B+	6	17.65					
2022	1	B0	2	5.88					
2023	1	A+	11	25					
2023	1	A0	4	9.09					
2023	1	B+	12	27.27					
2023	1	B0	10	22.73					
2023	1	C+	2	4.55					
2023	1	C0	3	6.82					
2023	1	D+	2	4.55					
2024	1	A+	6	23.08					
2024	1	A0	4	15.38					
2024	1	B+	7	26.92					

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

5. 강의평가점수



수업년도	수업학기	캠퍼스	공통교과목	학과교과목	해당교과목	내교과목
2024	1	91.5	93.79	91.1	99	
2023	2	91.8	93.15	91.56		
2023	1	91.47	93.45	91.13	96	
2022	2	90.98	92.48	90.7		
2022	1	90.98	92.29	90.75	100	

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

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
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(26)	1강좌(34)	1강좌(46)	1강좌(32)	1강좌(20)

9. 교과목개요

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
학부 2024 - 2027 교육과정	서울 공과대학 에너지공학과	물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실공정에서의 case study를 익힌다.	Heterogeneous reactions can be divided into two steps of mass transfer near the reaction interface and chemical reaction at the interface. One of these steps will determine the overall reaction rate depending on reaction conditions. This course deals with the characteristics of fluid and the principles of mass transfer in gas and liquid metals to understand the reaction mechanism, the rate of determining steps and the rate equations. The case study will be provided for practical applications.	물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				<p>응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실 공정에서의 case study를 익힌다. 본 수업은 여러가지 반응 및 분리공정에 영향을 미치는 물질전달 및 재료의 특성에 대해 강의할 것이다. 총류 및 난류에서의 확산이나 계면에서의 물질전달 공정과 같은 전통적인 토픽뿐만 아니라 고분자와 같은 유기소재에서의 전달현상도 자세하게 다룰 것이다. 다른 학부과정의 전달현상과 유사성이 있지만 중요한 점들이 필요할 때마다 다시 리뷰될 것이다. 고분자에 대한 배경은 반드시 필요하지 않다. 필요하다면 보조 강의자료들이 제공될 것이다.</p>
학부 2020 - 2023 교육과정	서울 공과대학 에너지공학과	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실공정에서의 case study를 익힌다.</p>	<p>Heterogeneous reactions can be divided into two steps of mass transfer near the reaction interface and chemical reaction at the interface. One of these steps will determine the overall reaction rate depending on reaction conditions. This course deals with the characteristics of fluid and the principles of mass transfer in gas and liquid metals to understand the reaction mechanism, the rate of determining steps and the rate equations. The case study will be provided for practical applications.</p>	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반</p>

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				<p>응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실 공정에서의 case study를 익힌다. 본 수업은 여러가지 반응 및 분리공정에 영향을 미치는 물질전달 및 재료의 특성에 대해 강의할 것이다. 총류 및 난류에서의 확산이나 계면에서의 물질전달 공정과 같은 전통적인 토픽뿐만 아니라 고분자와 같은 유기소재에서의 전달현상도 자세하게 다룰 것이다. 다른 학부과정의 전달현상과 유사성이 있지만 중요한 점들이 필요할 때마다 다시 리뷰될 것이다. 고분자에 대한 배경은 반드시 필요하지 않다. 필요하다면 보조 강의자료들이 제공될 것이다.</p>
학부 2016 - 2019 교육과정	서울 공과대학 에너지공학과	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실공정에서의 case study를 익힌다.</p>	<p>Heterogeneous reactions can be divided into two steps of mass transfer near the reaction interface and chemical reaction at the interface. One of these steps will determine the overall reaction rate depending on reaction conditions. This course deals with the characteristics of fluid and the principles of mass transfer in gas and liquid metals to understand the reaction mechanism, the rate of determining steps and the rate equations. The case study will be provided for practical applications.</p>	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반</p>

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				<p>응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실 공정에서의 case study를 익힌다. 본 수업은 여러가지 반응 및 분리공정에 영향을 미치는 물질전달 및 재료의 특성에 대해 강의할 것이다. 총류 및 난류에서의 확산이나 계면에서의 물질전달 공정과 같은 전통적인 토픽뿐만 아니라 고분자와 같은 유기소재에서의 전달현상도 자세하게 다룰 것이다. 다른 학부과정의 전달현상과 유사성이 있지만 중요한 점들이 필요할 때마다 다시 리뷰될 것이다. 고분자에 대한 배경은 반드시 필요하지 않다. 필요하다면 보조 강의자료들이 제공될 것이다.</p>
학부 2013 - 2015 교육과정	서울 공과대학 에너지공학과	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실공정에서의 case study를 익힌다.</p>	<p>Heterogeneous reactions can be divided into two steps of mass transfer near the reaction interface and chemical reaction at the interface. One of these steps will determine the overall reaction rate depending on reaction conditions. This course deals with the characteristics of fluid and the principles of mass transfer in gas and liquid metals to understand the reaction mechanism, the rate of determining steps and the rate equations. The case study will be provided for practical applications.</p>	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반</p>

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

교육과정	관장학과	국문개요	영문개요	수업목표
				<p>응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실 공정에서의 case study를 익힌다. 본 수업은 여러가지 반응 및 분리공정에 영향을 미치는 물질전달 및 재료의 특성에 대해 강의할 것이다. 총류 및 난류에서의 확산이나 계면에서의 물질전달 공정과 같은 전통적인 토픽뿐만 아니라 고분자와 같은 유기소재에서의 전달현상도 자세하게 다룰 것이다. 다른 학부과정의 전달현상과 유사성이 있지만 중요한 점들이 필요할 때마다 다시 리뷰될 것이다. 고분자에 대한 배경은 반드시 필요하지 않다. 필요하다면 보조 강의자료들이 제공될 것이다.</p>
학부 2009 - 2012 교육과정	서울 공과대학 에너지공학과	<p>물질간의 반응은 기체의 반응과 같은 단상 반응, 기체-고체, 기체-액체 간의 반응과 같은 다상 반응으로 구분된다. 다상 반응은 반응계면을 경계로 하는 물질 이동 및 화학반응 단계로 이루어지며, 반응조건에 따라 전체 반응속도를 지배하는 단계가 존재한다. 본 과목에서는 기체 및 액체와 같은 유체 내 물질전달 특성, 반응계면에서의 화학반응 기구를 이해하고, 전체 반응속도를 결정하는 율속단계의 결정, 또한 이에 따른 반응속도의 표현법과 이를 응용한 실공정에서의 case study를 익힌다.</p>	<p>Heterogeneous reactions can be divided into two steps of mass transfer near the reaction interface and chemical reaction at the interface. One of these steps will determine the overall reaction rate depending on reaction conditions. This course deals with the characteristics of fluid and the principles of mass transfer in gas and liquid metals to understand the reaction mechanism, the rate of determining steps and the rate equations. The case study will be provided for practical applications.</p>	

교과목 포트폴리오 (EGY3006 전달현상론1)

10. CQI 등록내역

No data have been found.

