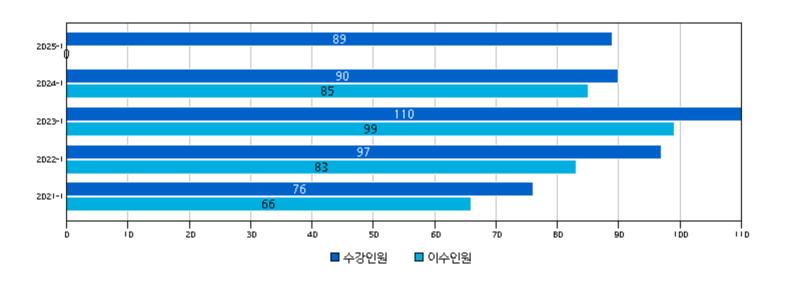
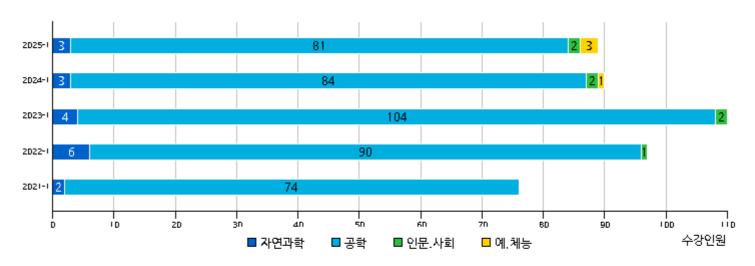
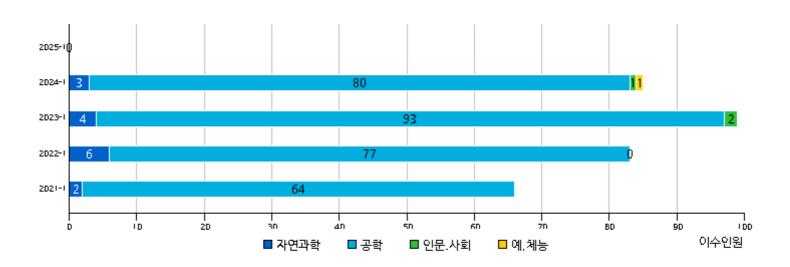
1. 교과목 수강인원

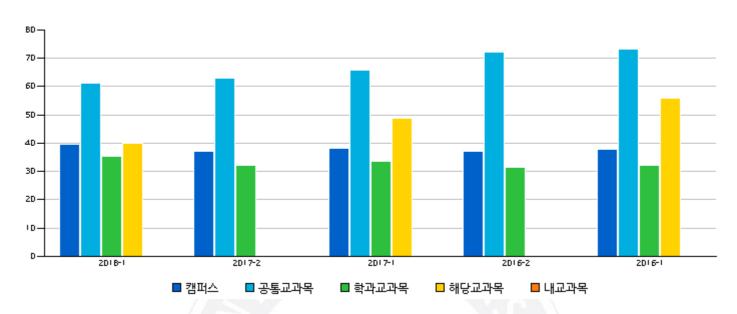






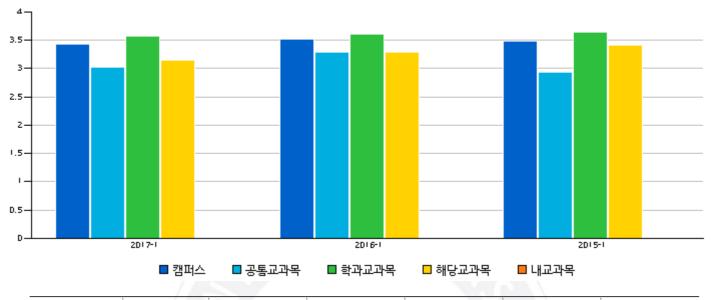
| 수업년도 | 수업학기 | 계열구분 | 수강인원 | 이수인원 |
|------|------|-------|------|------|
| 2021 | 1 | 자연과학 | 2 | 2 |
| 2021 | 1 | 공학 | 64 | |
| 2022 | 1 | 인문.사회 | 1 | 0 |
| 2022 | 1 | 자연과학 | 6 | 6 |
| 2022 | 1 | 공학 | 90 | 77 |
| 2023 | 1 | 인문.사회 | 2 | 2 |
| 2023 | 1 | 자연과학 | 4 | 4 |
| 2023 | 1 | 공학 | 104 | 93 |
| 2024 | 1 | 인문.사회 | 2 | 1 |
| 2024 | 1 | 자연과학 | 3 | 3 |
| 2024 | 1 | 공학 | 84 | 80 |
| 2024 | 1 | 예,체능 | 1 | 1 |
| 2025 | 1 | 인문.사회 | 2 | 0 |
| 2025 | 1 | 자연과학 | 3 | 0 |
| 2025 | 1 | 공학 | 81 | 0 |
| 2025 | 1 | 예,체능 | 3 | 0 |

2. 평균 수강인원



| 수업년도 | 수업학기 | 캠퍼스 | 공통교과목 | 학과교과목 | 해당교과목 | 내교과목 |
|------|------|-------|-------|-------|-------|------|
| 2018 | 1 | 39.54 | 61.09 | 35.36 | 40 | |
| 2017 | 2 | 37.26 | 63.09 | 32.32 | | |
| 2017 | 1 | 38.26 | 65.82 | 33.5 | 49 | |
| 2016 | 2 | 37.24 | 72.07 | 31.53 | | |
| 2016 | 1 | 37.88 | 73.25 | 32.17 | 56 | |

3. 성적부여현황(평점)



| 수업년도 | 수업학기 | 캠퍼스 | 공통교과목 | 학과교과목 | 해당교과목 | 내교과목 |
|------|------|------|-------|-------|-------|------|
| 2017 | 1 | 3.44 | 3.02 | 3.58 | 3.15 | |
| 2016 | 1 | 3.52 | 3.29 | 3.61 | 3.29 | |
| 2015 | 1 | 3.49 | 2.94 | 3.64 | 3.42 | |

4. 성적부여현황(등급)

2023

2023

2023

1

1

1

ВО

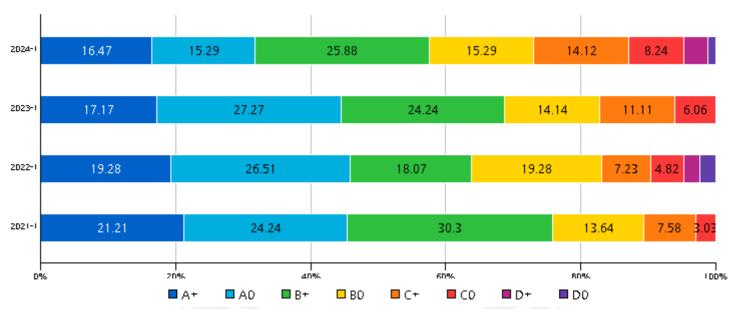
C+

C0

14

11

6



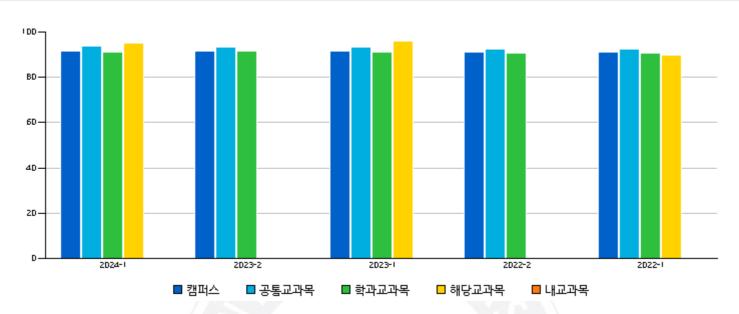
| | | | 7 | | | | | | |
|------|------|----|----|-------|------|------|----|----|-------|
| 수업년도 | 수업학기 | 등급 | 인원 | 비율 | 수업년도 | 수업학기 | 등급 | 인원 | 비율 |
| 2021 | 1 | Α+ | 14 | 21.21 | 2024 | 1 | A+ | 14 | 16.47 |
| 2021 | 1 | A0 | 16 | 24.24 | 2024 | 1 | A0 | 13 | 15.29 |
| 2021 | 1 | B+ | 20 | 30.3 | 2024 | 1 | B+ | 22 | 25.88 |
| 2021 | 1 | ВО | 9 | 13.64 | 2024 | 1 | ВО | 13 | 15.29 |
| 2021 | 1 | C+ | 5 | 7.58 | 2024 | 1 | C+ | 12 | 14.12 |
| 2021 | 1 | C0 | 2 | 3.03 | 2024 | 1 | C0 | 7 | 8.24 |
| 2022 | 1 | Α+ | 16 | 19.28 | 2024 | 1 | D+ | 3 | 3.53 |
| 2022 | 1 | Α0 | 22 | 26.51 | 2024 | 1 | D0 | 1 | 1.18 |
| 2022 | 1 | B+ | 15 | 18.07 | | | | | |
| 2022 | 1 | ВО | 16 | 19.28 | _ | | | | |
| 2022 | 1 | C+ | 6 | 7.23 | _ | | | | |
| 2022 | 1 | C0 | 4 | 4.82 | _ | | | | |
| 2022 | 1 | D+ | 2 | 2.41 | _ | | | | |
| 2022 | 1 | D0 | 2 | 2.41 | _ | | | | |
| 2023 | 1 | Α+ | 17 | 17.17 | _ | | | | |
| 2023 | 1 | A0 | 27 | 27.27 | _ | | | | |
| 2023 | 1 | B+ | 24 | 24.24 | _ | | | | |

14.14

11.11

6.06

5. 강의평가점수



| 수업년도 | 수업학기 | 캠퍼스 | 공통교과목 | 학과교과목 | 해당교과목 | 내교과목 |
|------|------|-------|-------|-------|-------|------|
| 2024 | 1 | 91.5 | 93.79 | 91.1 | 95 | |
| 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 | 90 | |

6. 강의평가 문항별 현황

| | | | | | | 점수 | 별 인원 | 실분포 | |
|----|------|-------------------------|---|-------|---------------------|---------------|----------|---------|---------------|
| 번호 | 평가문항 | 본인평 균 (가중 치적용) | 소속학과,대학평균과의 - 차이 (가중 적용) (+초과,-:미달) | | 매우 그렇 치않 다 | 그렇 치않 다 | 보통 이다 | 그렇 다 | 매우 그렇 다 |
| | | 5점 | 학과 | 대학 | - 1점 | 2점 | 3점 | 4점 | 디 |
| | 교강사: | 미만 | 차이 평균 | 차이 평균 | 12 | 22 | 2.5 | 42 | 5점 |

No data have been found.

7. 개설학과 현황

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

8. 강좌유형별 현황

| 강좌유형 | 2021/1 | 2022/1 | 2023/1 | 2024/1 | 2025/1 |
|------|---------|---------|----------|---------|---------|
| 일반 | 3강좌(76) | 2강좌(97) | 2강좌(110) | 2강좌(90) | 1강좌(89) |

9. 교과목개요

| 교육과정 | 관장학과 | 국문개요 | 영문개요 | 수업목표 |
|----------------------------|------------------|--|--|------|
| 학부 2024 - 2027 교육과 정 | 서울 공과대학 화학공학과 | 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추도록 한다. | In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| 학부 2020 - 2023 교육과 정 | 서울 공과대학 화학공학과 | 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추도록 한다. | In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the | |

| 교육과정 | 관장학과 | 국문개요 | 영문개요 | 수업목표 |
|----------------------------|-----------------------------------|---|--|------|
| | | | F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| 학부 2016 - 2019 교육과 정 | 서울 공과대학 화학공학과 | 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추도록 한다. | In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| | | | CHE203 | |
| | | CHE203 | Chemical Engineering Stoichiometry | |
| 학부 2013 - 2015 교육과 정 | 서울 공과대학 화공생명공학 부 화학공학전 공 | 화공양론 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개 념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식 을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위 계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양 하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추 도록 한다. | In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| | | | CHE203 | |
| | | CHE203 | Chemical Engineering Stoichiometry | |
| 학부 2013 - 2015 교육과 정 | 서울 공과대학 화학공학과 | 화공양론 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개 념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식 을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위 계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양 하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추 도록 한다. | In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| | | CHE203 | CHE203 | |
| 학부 2009 - 2012 교육과 정 | 서울 공과대학 화공생명공학 부 화학공학전 공 | 화공양론 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추도록 한다. | Chemical Engineering Stoichiometry In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual | |

| 교육과정 | 관장학과 | 국문개요 | 영문개요 | 수업목표 |
|----------------------------|-------------------------------------|---|---|------|
| | | | conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| 학부 2009 - 2012 교육과 정 | 서울 공과대학 응용화공생명 공학부 화학공 학전공 | CHE203 화공양론 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개 념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식 을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위 계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양 하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추 도록 한다. | CHE203 Chemical Engineering Stoichiometry In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| 학부 2005 - 2008 교육과 정 | 서울 공과대학 응용화공생명 공학부 화학공 학전공 | CHE203 화공양론 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개 념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식 을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위 계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양 하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추 도록 한다. | CHE203 Chemical Engineering Stoichiometry In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |
| 학부 1989 - 1992 교육과 정 | 서울 공과대학 화학공학 | 공학계산의기초가 되는 단위, 온도 및 압력의 개념을 확실히 하고 공장의 공정에서 물질 수지식을 세우는 방법과 기체, 액체 및 고체의 특성을 다룬다. 아직도 통용되는 F.P.S 단위계와 SI단위계와의 능숙한 교환과 강력한 계산능력을 배양하여 차우의 과목수강과 현장 적응 능력을 갖추도록 한다. | In this subject, we will understand first the concept of unit that is of importance in the engineering calculation, followed by those of temperaure and pressure. Material balance for a given process is then studied together with the properties of gas, liquid, and solid. The mutual conversion between the SI unit and the F.P.S. unit is also treated to enhance the ability of engineering calculation in the industrial plants. | |

| 10. CQI 등록 내역 | |
|--------------------------|---------------------|
| | |
| | |
| No dat | a have been found. |
| No dat | a riave been found. |
| | |
| | |

