

강 의 계 획 서

[2024학년도 1학기, 03월 11일 ~ 06월 28일]

1. 강의개요							
학습과목명	열역학 I	학점	3	교.강사명	김일	전화번호	032-518-0152
강의시간	45H	강의실	602호, 603호 강의실	수강대상	항공정비전공 전문학사 / 항공정비공학전공 학사 학위취득 희망자		
2. 교과목 학습목표							
<p>열과 관련된 기본적인 물리량을 바탕으로 열역학적과정과 상태를 이해하고 각종 열역학 법칙 및 내연 기관, 디젤기관, 가스터빈 등의 사이클 특성을 학습함으로써 항공기 동력장치로서의 각종 기관들의 열역학적 기본 이론을 학습하고, 열과 유체의 물리적 성질과 이동 과정 및 역학적 상태량을 수치적으로 해석할 수 있는 능력을 길러 열역학 분야에 쉽게 접근할 수 있는 능력을 습득한다.</p>							
3. 교재 및 참고문헌							
표준 열역학, 장태익, 성안당, 2018							
4. 주차별 강의(실습·실기·실험) 내용							
주별	차시	수업(강의·실습·실기 등) 내용				과제 및 기타 참고사항	
제 1 주	1	※ 오리엔테이션 : 전반적인 강의계획을 설명하고 학습과정에 대한 소개 및 강의 진행방식을 설명 1) 강의주제 : 열역학의 정의-1 2) 강의목표 : - 열역학의 정의를 설명할 수 있다. - 계와 동작물질에 대해서 설명할 수 있다. - 상태와 성질, 상태식, 열역학 평형을 설명할 수 있다. - 비체적, 밀도, 비중량, 비중을 설명할 수 있다. - 압력을 설명할 수 있다. - 온도를 설명할 수 있다.				• 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 • 기타 : 기본단위 관련 예제문제 풀이	
	2	3) 세부내용 : - 열역학의 정의 - 계와 동작물질 - 상태와 성질, 상태식, 열역학 평형 - 비체적, 밀도, 비중량, 비중 - 압력 - 온도					
	3						
제 2 주	1	1) 강의주제 : 열역학의 정의-2 2) 강의목표 : - 주요 단위와 SI 단위를 구분하고 설명할 수 있다. - 과정과 사이클을 설명할 수 있다. - 비열, 열량, 열효율을 설명할 수 있다. - 열역학 제0법칙을 설명할 수 있다.				• 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드	
	2	3) 세부내용 : - 주요 단위와 SI 단위					

	3	<ul style="list-style-type: none"> - 과정과 사이클 - 비열, 열량, 열효율 - 열역학 제0법칙 - 예제문제 풀이 	<ul style="list-style-type: none"> • 기타 : 주요단위 관련 예제문제 풀이
제 3 주	1	<p>1) 강의주제 : 일과 열</p> <p>2) 강의목표 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 일의 정의와 단위의 관련성을 설명할 수 있다. - 열의 정의와 열역학 제1법칙의 관련성을 설명할 수 있다. - 열과 일에 대한 비교를 설명할 수 있다. - 엔탈피를 설명할 수 있다. - 정상유동에 대한 일반 에너지식을 설명할 수 있다. - 정적변화와 정압변화에서의 일반 에너지관계식을 비교, 설명할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> • 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 • 기타 : 일 관련 예제문제 풀이
	2	<ul style="list-style-type: none"> - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다. <p>3) 세부내용 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 일의 정의와 단위 - 열의 정의와 열역학 제1법칙 - 열과 일의 비교 - 엔탈피 	
	3	<ul style="list-style-type: none"> - 정상유동에 대한 일반 에너지식 - 정적변화와 정압변화에서의 일반 에너지관계식 - 예제문제 풀이 	
제 4 주	1	<p>1) 강의주제 : 이상기체</p> <p>2) 강의목표 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 이상기체의 상태 방정식을 유도, 설명할 수 있다. - 기체상수를 설명할 수 있다. - 이상기체의 정적비열과 정압비열을 비교, 분석 할 수 있다. - 이상기체의 상태변화를 설명할 수 있다. - 반완전가스를 설명할 수 있다. - 기체 가스의 혼합을 설명할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> • 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 • 기타 : 이상기체 관련 예제문제 풀이 • 쪽지시험 : 주관식 문제 출제(5문제)
	2	<p>3) 세부내용 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 이상기체의 상태 방정식 - 기체상수 - 이상기체의 정적비열과 정압비열 - 이상기체의 상태변화 - 반완전가스 - 기체 가스의 혼합 	
	3	<ul style="list-style-type: none"> - 이상기체의 정적비열과 정압비열 - 이상기체의 상태변화 - 반완전가스 - 기체 가스의 혼합 	
제 5 주	1	<p>1) 강의주제 : 열역학 제2법칙-1</p> <p>2) 강의목표 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 열역학 제2법칙을 설명할 수 있다. - 열효율과 성능계수의 개념을 설명할 수 있다. - 카르노 사이클을 설명할 수 있다. - 클라우지우스의 부등식과 엔트로피를 설명할 수 있다. - 생성엔트로피의 변화를 설명할 수 있다. - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> • 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 • 기타 : 열역학 제2법칙 관련 예제문제 풀이
	2	<p>3) 세부내용 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 열역학 제2법칙과 그 표현 - 열효율과 성능계수 - 카르노 사이클 - 클라우지우스의 부등식과 엔트로피 - 생성엔트로피의 변화 - 예제문제 풀이 	
	3	<ul style="list-style-type: none"> - 열역학 제2법칙과 그 표현 - 열효율과 성능계수 - 카르노 사이클 - 클라우지우스의 부등식과 엔트로피 - 생성엔트로피의 변화 - 예제문제 풀이 	

제 6 주	1	<p>1) 강의주제 : 열역학 제2법칙-2</p> <p>2) 강의목표 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 이상기체의 엔트로피 변화를 설명할 수 있다. - 열역학적 절대온도를 설명할 수 있다. - 유효에너지와 무효에너지를 설명할 수 있다. - 최대일과 최소일에 대한 비교, 분석할 수 있다. 	<p>• 학습자료 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF <p>• 활용 기자재 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 <p>• 기타 :</p> <p>에너지 관련 예제문제 풀이</p>
	2	<ul style="list-style-type: none"> - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다. <p>3) 세부내용 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 이상기체의 엔트로피변화 - 열역학적 절대온도 	
	3	<ul style="list-style-type: none"> - 유효에너지와 무효에너지 - 최대일과 최소일 - 예제문제 풀이 	
제 7 주	1	중 간 고 사	
	2		
	3		
제 8 주	1	<p>1) 강의주제 : 기체의 압축</p> <p>2) 강의목표 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 압축의 정의에 대한 개념을 설명할 수 있다. - 정상류 과정의 압축일 크기를 설명할 수 있다. - 극간체적이 있는 일반 압축기를 설명할 수 있다. - 단단 압축기의 개념을 설명할 수 있다. - 압축기의 소요 동력과 효율의 관련성을 설명할 수 있다. 	<p>• 학습자료 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF <p>• 활용 기자재 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 <p>• 기타 :</p> <p>기체의 압축 관련 예제문제 풀이</p> <p>• 과제 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 과제물 주제, 작성방법, 양식안내 - 내용 : 가스동력 사이클, 순수물질과 증기의 성질, 단순 증기동력 사이클, 냉동사이클, 열유체의 유동, 연소에 대하여 요약, 정리를 하시오. - 제출주차 : 14주차
	2	<p>3) 세부내용 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 압축의 정의 - 정상류 과정의 압축일 크기 - 극간체적이 있는 일반 압축기 - 단단 압축기 - 압축기의 소요 동력과 효율 - 예제문제 풀이 	
	3		
제 9 주	1	<p>1) 강의주제 : 가스동력 사이클</p> <p>2) 강의목표 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 왕복형 내연기관의 정의를 설명할 수 있다. - 정적 사이클과 정압 사이클을 비교, 분석할 수 있다. - 사바테 사이클의 개념을 설명할 수 있다. - 기체동력 사이클의 비교를 설명할 수 있다. - 브레이턴 사이클의 개념을 설명할 수 있다. - 기타 사이클을 분석 할 수 있다. 	<p>• 학습자료 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF <p>• 활용 기자재 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 <p>• 기타 :</p> <p>가스동력 사이클 관련 예제 문제풀이</p>
	2	<ul style="list-style-type: none"> - 내연기관의 효율·출력 및 평균유효압력을 설명할 수 있다. - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다. <p>3) 세부내용 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 왕복형 내연기관의 정의 - 정적 사이클과 정압 사이클 	
	3	<ul style="list-style-type: none"> - 사바테 사이클 	

		<ul style="list-style-type: none"> - 기체동력 사이클의 비교 - 브레이턴 사이클 - 기타 사이클 - 내연기관의 효율·출력 및 평균유효압력 - 예제문제 풀이 	
제 10 주	1	1) 강의주제 : 순수물질과 증기의 성질 2) 강의목표 : <ul style="list-style-type: none"> - 순수물질과 증기의 일반적인 성질을 설명할 수 있다. - 압축성 인자와 증기의 상태식을 유도, 설명할 수 있다. - 증기의 열적상태량을 설명할 수 있다. - 증기표와 증기선도를 비교할 수 있다. - 증기의 상태변화를 설명할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> ◦ 학습자료 : <ul style="list-style-type: none"> - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF ◦ 활용 기자재 : <ul style="list-style-type: none"> - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 ◦ 기타 : 증기 관련 예제문제 풀이
	2	<ul style="list-style-type: none"> - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다. 3) 세부내용 : <ul style="list-style-type: none"> - 순수물질과 증기의 일반적인 성질 - 압축성 인자와 증기의 상태식 - 증기의 열적상태량 - 증기표와 증기선도 - 증기의 상태변화 - 예제문제 풀이 	
	3		
제 11 주	1	1) 강의주제 : 단순 증기동력 사이클 2) 강의목표 : <ul style="list-style-type: none"> - 랭킨 사이클의 개념을 설명할 수 있다. - 랭킨 사이클의 열효율에 미치는 요소를 설명할 수 있다. - 재열 사이클을 설명할 수 있다. - 재생 사이클을 설명할 수 있다. - 재열·재생 사이클을 비교, 분석할 수 있다. - 2유체 사이클을 설명할 수 있다. - 실제 사이클이 이상 사이클로부터 벗어남을 설명할 수 있다. - 열병합 발전을 설명할 수 있다. - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> ◦ 학습자료 : <ul style="list-style-type: none"> - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF ◦ 활용 기자재 : <ul style="list-style-type: none"> - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 ◦ 기타 : 증기동력 관련 예제문제 풀이
	2	3) 세부내용 : <ul style="list-style-type: none"> - 랭킨 사이클 - 랭킨 사이클의 열효율에 미치는 영향 - 재열 사이클 - 재생 사이클 - 재열·재생 사이클 - 2유체 사이클 - 실제 사이클이 이상 사이클로부터 벗어남 - 열병합 발전 - 예제문제 풀이 	
	3		
제 12 주	1	1) 강의주제 : 냉동사이클 2) 강의목표 : <ul style="list-style-type: none"> - 냉동의 개념을 설명할 수 있다. - 역카르노 사이클을 설명할 수 있다. - 공기 냉동 사이클을 설명할 수 있다. - 증기압축 냉동 사이클을 설명할 수 있다. - 단단압축 냉동 사이클과 다효압축 냉동 사이클을 비교할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> ◦ 학습자료 : <ul style="list-style-type: none"> - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF ◦ 활용 기자재 : <ul style="list-style-type: none"> - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 ◦ 복습시험 : 주관식 문제 출제(5문제)
	2	3) 세부내용 : <ul style="list-style-type: none"> - 냉동 - 역카르노 사이클 - 공기 냉동 사이클 - 증기압축 냉동 사이클 - 단단압축 냉동 사이클과 다효압축 냉동 사이클 	
	3		

제 13 주	1	1) 강의주제 : 열유체의 유동 2) 강의목표 : - 열유체의 유동을 설명할 수 있다. - 유동에 대한 기본 방정식을 유도할 수 있다. - 노즐 속의 임계유동과 마찰손실을 설명할 수 있다. - 교축과정을 설명할 수 있다. - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다.	• 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 • 기타 : 열유체 유동 관련 예제문제 풀이			
	2	3) 세부내용 : - 열유체의 유동 - 유동에 대한 기본 방정식 - 노즐 속의 임계유동과 마찰손실				
	3	- 교축과정 - 예제문제 풀이				
제 14 주	1	1) 강의주제 : 연소 2) 강의목표 : - 연료를 설명할 수 있다. - 연소과정을 설명할 수 있다. - 발열량을 설명할 수 있다. - 연소에 필요한 공기량과 연소 가스량을 설명할 수 있다. - 예제문제 풀이를 설명할 수 있다.	• 학습자료 : - 강의계획서 - 강의수업계획 관련 PPT, PDF • 활용 기자재 : - 빔 프로젝터 - 노트북 - 화이트보드 • 기타 : 연소 관련 예제문제 풀이			
	2	3) 세부내용 : - 연료 - 연소과정 - 발열량				
	3	- 연소에 필요한 공기량과 연소 가스량 - 예제문제 풀이				
제 15 주	1	기 말 고 사				
	2					
	3					
첨부자료						
5. 성적평가 방법						
중간고사	기말고사	쪽지시험(1회)	복습시험	과제물	출석	합계
30%	30%	5%	5%	10%	20%	100%
6. 수업 진행 방법						
교재 및 교안자료(PPT)를 이용하여 이론 강의방식으로 진행						
7. 수업에 특별히 참고하여야 할 사항						
-						
8. 문제해결 방법(실험·실습 등의 학습과정의 경우에 작성)						
-						
9. 강의유형						
이론중심(○), 토론, 세미나 중심(), 실기 중심(), 이론 및 토론, 세미나 병행(), 이론 및 실험, 실습 병행(), 이론 및 실기 병행()						