<< 문제지를 프린트하여 풀이과정과 답을 작성한 후 제출하십시오. >>

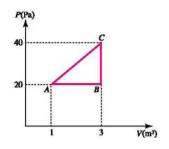
0000 년 00 학기 00 고사		과	물리학 14장	학 과	학 년	감 독	
출 제	공동 출제	목		학 번		교수	
편 집	송 현 석	명	기출문제 문제지	성 명		확 인	
			0		0		
시험일시	0000. 00. 00						

[주의 사항] 1. 계산기는 사용할 수 없습니다.

2. 단위가 필요한 답에는 반드시 SI 체계로 단위를 표기하시오.

[2010년 1학기 기말고사 12번] - 예제 14.1, 14.2, 14.3, 연습문제 14.2, 14.4, 14.7 참고

1. 그림과 같이 어떤 이상기체가 $A \to B \to C \to A$ 의 순환과정을 거친다. 이 과정 동안 기체가 외부에 한 일은 얼마인가?



(W=)

[2015년 1학기 기말고사 11번]

2. 자유도 f가 3인 단원자 이상기체 1몰의 정적 비열과 정압 비열을 기체 상수 R을 이용하여 각각 표현하시오.

[2014년 1학기 기말고사 12번] - 연습문제 14.5, 14.8, 14.9, 14.12 참고

- 3. 이상기체에 대한 열역학적 과정 중 ()에서는 내부에너지의 변화가 없고, ()에서는 엔트로피의 변화가 없다. 이때, 괄호 안에 들어갈 열역학적 과정을 아래 보기에서 고르시오.
- ① 등압 과정 ② 등적 과정 ③ 등온 과정 ④ 단열 과정

[2014년 1학기 기말고사 12번] - 연습문제 14.5, 14.8, 14.9, 14.12 참고

4. 이상기체 1몰이 온도 T를 유지하면서 부피 V는 두 배로 증가되었다. 이때, 기체가 외부에 한 일을 이상기체 상수 R과 온도 T로 표현하시오.

(W=)

[2012년 1학기 기말고사 12번] - 연습문제 14.15, 14.16, 14.17 참고

5. 카르노 가역순환과정을 수행하는 어떤 열기관의 효율이 40%이다. 이 열기관은 온도가 각각 $T_1,\ T_2$ 인 두 열원 사이에서 작동한다. $T_1>T_2$ 이고 $T_2=300K$ 이라고 할 때, T_1 은 몇 K인가?

 $(T_1 =)$

($c_V =$, $c_P =$)

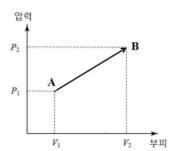
<뒷 면에 주관식 문제 있음.>

[주의 사항] 주관식 문제는 상세한 풀이과정이 없으면 영점처리 됩니다.

[2013년 1학기 기말고사 주관식 3번] - 예제 14.1, 14.2, 14.3, 연습문제 13.11, 13.12, 14.2, 14.4, 14.7 참고

[주관식 1] [15점]

우측 그래프는 어떤 단원자 이상 기체의 상태가 $m{A}$ 에서 $m{B}$ 로 변화할 때 기체의 P_2 압력(P)과 부피(V)의 관계를 보여준다. 여기서 $P_1=2.0\,atm$, $P_2=4.0\,atm$, $V_1=1.0\,m^3$, $V_2=4.0\,m^3$ 이라 할 때, 다음 질문들에 답하여라.



(단, $1atm = 10^5 Pa$ 로 가정한다.)

(1) 기체의 상태가 $m{A}$ 에서 $m{B}$ 로 변화하는 동안 기체가 외부에 한 일을 구하여라. [5점]

($W_{A \rightarrow B} =$)

(2) $m{A}$ 상태에서 기체 입자들의 평균 속력을 v_1 , $m{B}$ 상태에서 기체 입자들의 평균 속력을 v_2 라고 할 때, $\dfrac{v_2}{v_1}$ 은 얼마인가? [5점]

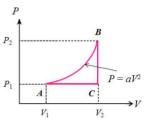
 $(\frac{v_2}{v_1} =)$

(3) 기체의 상태가 $m{A}$ 에서 $m{B}$ 로 변화하는 동안 외부로부터 흡수한 열량을 구하여 라. [5점]

[2014년 1학기 기말고사 주관식 3번] - 예제 14.1, 14.2, 14.3 연습문제 14.2, 14.4, 14.7 참고

[주관식 2] [15점]

오른쪽 그림과 같이 어떤 이상기체가 $A \to B \to C \to A$ 의 순환과정을 거친다. p_2 A 에서 B로 가는 과정에서 부피(V)에 따른 압력(P)의 변화가 $P = \alpha \, V^2$ 으로 $_{P_1}$ 주어진다. 그림에서 $V_2 = 3 \, V_1$ 이다.



이때, 다음 질문들에 답하여라.

(1) A에서 B로 상태가 변하는 동안 기체가 외부에 한 일을 α 와 V_1 을 이용하여 나타내어라. [5점]

($W_{A \rightarrow B} =$)

(2) $A \to B \to C \to A$ 로 같은 상태로 돌아왔을 때 내부에너지 변화가 없었다면, 기체가 흡수한 열량은 얼마인가? α 와 V_1 을 이용하여 나타내어라. [5점]

(Q=)

(Q =

<뒷 면에 주관식 문제 더 있음.>

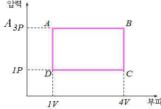
[주의 사항] 주관식 문제는 상세한 풀이과정이 없으면 영점처리 됩니다.

[2014년 1학기 기말고사 주관식 3번] - 예제 14.1, 14.2, 14.3 연습문제 14.2, 14.4, 14.7 참고

[주관식 3] [15점]

통 속에 n몰의 단원자 이상기체가 그림과 ^{압력} 같이 순환과정(A o B o C o D)을 A_{3P} 거친다.

(1) A 상태의 온도는 C 상태의 온도의 몇 배 인가? [5점]



(HH)

(2) 이 순환과정 동안 외부로부터 흡수한 열을 $P,\ V$ 를 이용하여 나타내시오. [5A]

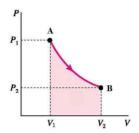
(Q=)

(3) 상태가 $A \rightarrow B$ 로 변하는 동안 몰비열을 구하시오. [5점]

($c_p =$)

[2012년 1학기 기말고사 주관식 3번] - 연습문제 14.6, 14.8, 14.9, 14.10 참고 [주관식 4] [15점]

아래 그림은 어떤 단원자 이상 기체의 상태가 A에서 B로 변화할 때 압력(P)와 부피 (V)의 관계를 보여준다. 이때, 다음 질문들에 답하여라.



(1) A에서 B로 변화하는 과정이 등온과정이고 $V_2 = 3\,V_1$ 일 때, P_2 는 P_1 의 몇 배가 되는가? [5점]

(##)

(2) A에서 B로 변화하는 과정이 등온과정이고 $V_2 = 3 \ V_1$ 일 때, 이 과정에서 기체의 내부에너지 변화량을 구하여라. [5점]

 $(\Delta E =)$

(3) A에서 B로 변화하는 과정이 단열과정이고 $V_2=3\,V_1$ 일 때, 상태 B에서의 절대온도는 상태 A에서의 절대온도의 몇 배가 되는가? [5점]

(HH)

<뒷 면에 주관식 문제 더 있음.>

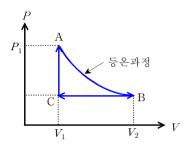
[주의 사항] 주관식 문제는 상세한 풀이과정이 없으면 영점처리 됩니다.

[2009년 1학기 기말고사 주관식 1번] - 예제 14.1, 14.2, 14.3, 연습문제 14.6, 14.8, 14.9, 14.10 참고

[주관식 5] [20점]

아래 그림과 같이 어떤 n물의 이상기체가 압력(P)-부피(V) 도표에서 압력 P_1 , 부피 V_1 인 A상태에서부터 등온과정을 거쳐 부피가 V_2 인 B상태로 된 후에 등압과정을 거쳐 C상태로 되었다가 A상태로 다시 돌아왔다고 하자.

아래 질문들에 몰수 n, 기체 상수 R, P_1 , V_1 , V_2 를 이용하여 답하시오.



(1) *B*상태의 압력과 온도는 얼마인가? [5점]

$$(P_B =$$

$$(T_{B}=)$$

(2) $A \rightarrow B$ 등온과정 중에 기체가 외부에 한 일은 얼마인가? [5점]

$$(W_{A \to B} =)$$

(3) $B \rightarrow C$ 등압과정 중에 기체가 외부에 한 일은 얼마인가? [5점]

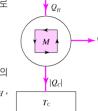
$$(W_{B\to C} =)$$

(4) $A \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow A$ 전 과정 중에 기체가 흡수한 열량은 얼마인가? [5점]

[2015년 1학기 기말고사 주관식 2번] - 연습문제 14.12, 14.14, 14.18, 14.22 연습문제 14.15, 14.16 참고

[주관식 6] [10점]

그림은 실제적인 열기관의 한 순환과정을 모식화한 것으로, 열역학 제1법칙을 이용하면 열효율은 $e=1-\frac{|Q_C|}{Q_H}$ 으로 정의할 수 있다. 다음 질문들에 답하시오. $(여기서 \ Q_H 는 양이며, \ Q_C 는 음이다.)$



(1) 열역학 제2법칙을 고려하여, 한 순환과정 후, 열기관의 총 엔트로피 변화 ΔS 에 관한 부등식을 Q_H , $|Q_C|$, T_H , T_C 를 이용하여 나타내시오. [5점]

$$(\Delta S =)$$

(2) (1)의 결과를 이용하여, 열효율 e 에 관한 부등식을 T_H 와 T_C 를 이용하여 나타내고, 가능한 최대 열효율 $e_{
m max}$ 를 구하시오. [5점]

)