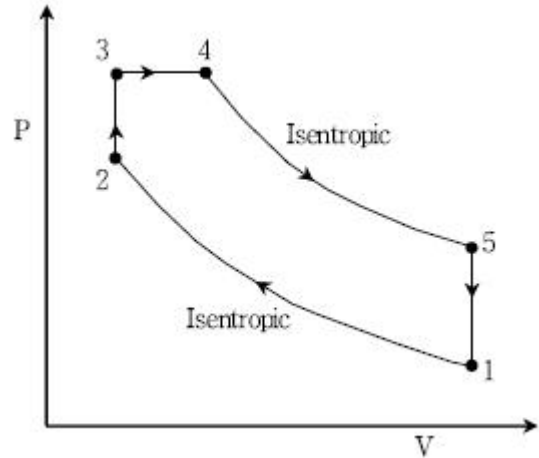


1과목 : 과목 구분 없음

- 점도(viscosity)의 단위가 아닌 것은?  
 ①  $\text{N} \cdot \text{s}^2 \cdot \text{m}^{-2}$       ②  $\text{kg} \cdot \text{s}^{-1} \cdot \text{m}^{-1}$   
 ③ cP      ④  $\text{Pa} \cdot \text{s}$
- 타일러(Tyler) 표준체(standard sieve)의 규격에서 200메시(mesh) 체의 경우  $1 \text{ in}^2$  안에 있는 체 구멍의 수는?  
 ① 200      ② 400  
 ③ 20,000      ④ 40,000
- 유체가 역류하는 것을 막는 데 사용하는 밸브는?  
 ① 게이트 밸브(gate valve)      ② 체크 밸브(check valve)  
 ③ 코크 밸브(cock valve)      ④ 글로브 밸브(globe valve)
- 1.0M NaOH 수용액 200 mL와 2.4M NaOH 수용액 500 mL를 혼합한 NaOH 수용액의 몰농도[M]는? (단, NaOH 수용액은 이상용액이다)  
 ① 1.2      ② 1.6  
 ③ 2.0      ④ 2.2
- 화학공업 경제성 분석에서 손익분기점(break-even point)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?  
 ① 총생산비와 총수입 직선의 교점으로 나타낸다.  
 ② 생산속도와 운전시간 비용을 고려하여 구한다.  
 ③ 생산용량과 판매 수요량을 조절하는 기준으로 사용한다.  
 ④ 생산활동에 사용된 자산의 소비를 나타내어 제조원가에 반영 할 때 활용한다.
- 화학공장의 설비를 10억 원을 들여 설치하여 매년 5천만 원의 추가이익을 올렸다. 이 설비에 대한 내구연한은 10년이었으나, 설치 후 5년간 사용한 현재, 신규 설비가 개발되어 기존 설비를 대체하고자 한다. 설비의 감가상각이 선형적이라고 할 때, 손해를 보지 않고 새로운 설비로 대체하기 위한 기존 설비의 최소 매각 가격[원]은?  
 ① 3억      ② 2억 5천만  
 ③ 2억      ④ 1억 5천만
- 기체의 상태법칙에 대한 내용으로 옳지 않은 것은?  
 ① 온도가 일정할 때, 이상기체의 부피는 절대압력에 반비례한다.  
 ② 압력이 일정할 때, 일정량의 이상기체가 차지하는 부피는 온도가  $1^\circ\text{C}$ 씩 상승함에 따라  $25^\circ\text{C}$  때의 부피보다  $1/273.15$  만큼씩 증가한다.  
 ③ 일정온도에서 이상기체 혼합물의 전체압력은 각 성분의 부분압력을 합한 것과 같다.  
 ④ 대응상태 원리에 따르면, 동일한 환산온도와 환산압력에서 모든 기체의 압축인자는 근사적으로 같다.
- 다음 그림의 엔진 cycle에서 열이 엔진으로 들어오는 구간들 로만 모은 것은? (단, P는 압력, V는 부피, 구간 1→2와 구간 4→5는 등엔트로피 과정들이다)

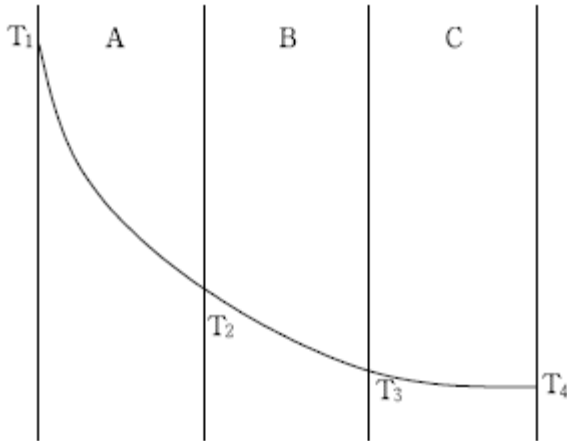


- 1→2, 4→5      ② 2→3, 3→4  
 ③ 2→3, 5→1      ④ 3→4, 4→5
- 30.0 kg의 탄소를 태워 이산화탄소 44.0wt%와 일산화탄소 56.0wt%로 구성된 생성물을 얻었다. 이 중 이산화탄소의 양[kg]은? (단, 탄소와 산소의 원자량은 각각 12.0 amu와 16.0 amu로 간주한다)  
 ① 36.7      ② 43.2  
 ③ 46.7      ④ 74.0
- 전기로의 벽은 두께 0.33 m의 벽돌과 두께 0.13m의 석면으로 된 이중벽이다. 전기로의 내면온도가  $316^\circ\text{C}$ 이고 외면온도가  $30^\circ\text{C}$ 일 때, 벽에서 손실된 열량[kcal/hr ·  $\text{m}^2$ ]은? (단, 벽돌과 석면의 열전도도는 각각  $1.1 \text{ kcal/m} \cdot \text{hr} \cdot ^\circ\text{C}$ ,  $0.13 \text{ kcal/m} \cdot \text{hr} \cdot ^\circ\text{C}$ 이다)  
 ① 200      ② 216  
 ③ 220      ④ 256
- 분리조작에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?  
 ① 기상 중 입자가 부유하는 상태를 에어로졸(aerosol)이라 한다.  
 ② 액상 중 입자가 부유하는 상태를 서스펜션(suspension)이라 한다.  
 ③ 기체 중에 부유하고 있는 고체나 액체의 입자를 포집하는 조작을 집진이라 한다.  
 ④ 원심력에 의해 입자를 분리하는 대표적인 장치는 스크러버(scrubber)이다.
- 점토의 진밀도가  $2.0 \text{ g/cm}^3$ 이고 겔보기밀도가  $1.2 \text{ g/cm}^3$ 일 때, 공극률은?  
 ① 0.8      ② 0.6  
 ③ 0.4      ④ 0.2
- 화학공정을 제어하기 위해서는 각종 신호를 빨리 피드백해주는 제어가 필수적이다. 온도 제어와 관련된 다양한 제어 방식에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?  
 ① 미분 제어기는 온도 편차의 변화속도에 비례하여 조작되지만 잔류편차를 제거하지는 않는다.  
 ② 비례-적분 제어기는 온도 제어에 많은 시간이 소요될 수 있다.  
 ③ 비례-미분 제어기는 온도가 과도하게 상승하는 것을 막을 수 있다.  
 ④ 비례-적분-미분 제어를 사용하면 과도한 온도상승 억제와 빠른 안정화를 동시에 이룰 수 있다.

14.  $2A+B \rightarrow 3C$ 인 기초반응(elementary reaction)에 대해 동일한 온도에서 A의 농도를 2배 증가시키고 B의 농도를 반으로 감소시킬 때, 반응속도는?

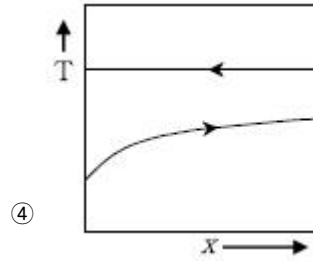
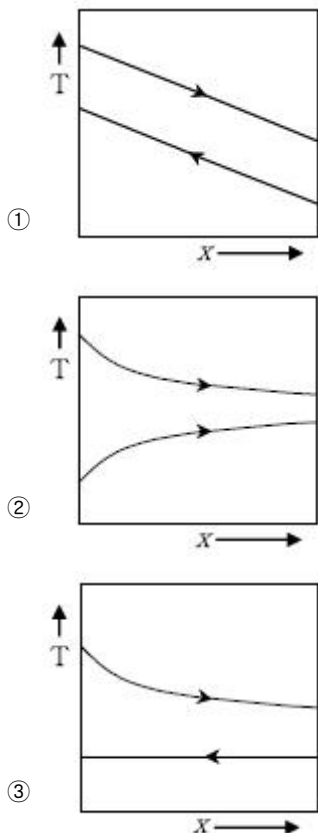
- ① 반으로 감소한다.      ② 2배 증가한다.  
③ 4배 증가한다.      ④ 변하지 않는다.

15. 다음 그림에서 세 가지 서로 다른 고체물질 A, B, C의 평판들이 서로 밀착되어 복합체를 이루고 있다. 정상상태에서의 각 부위별 온도( $T_1, T_2, T_3, T_4$ ) 분포가 그림과 같다면, A, B, C 중에서 열전도도가 가장 큰 물질은? (단,  $T_1 > T_2 > T_3$  이다.)



- ① A                      ② B  
③ C                      ④ 판단하기 어렵다.

16. 평행유동(parallel flow) 열교환기 또는 대향유동(counter flow) 열교환기에서 응축하는 증기를 사용하는 경우 열교환기의 온도 분포로 옳은 것은? (단, T는 온도, x는 열교환기에서의 위치이며, 화살표 →와 ←는 흐름의 방향을 의미한다)



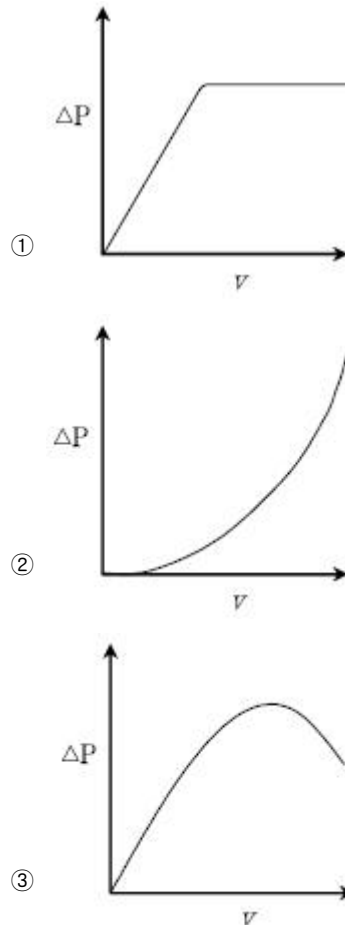
17. 같은 무게의 A와 B를 혼합한 이상용액의 경우,  $70^\circ\text{C}$ 에서 기체상의 전체 압력[mmHg]은? (단, A와 B의 분자량은 각각 60 g/mol과 90 g/mol이고,  $70^\circ\text{C}$ 에서 순수한 A와 B의 증기압은 각각 500 mmHg와 300 mmHg이다)

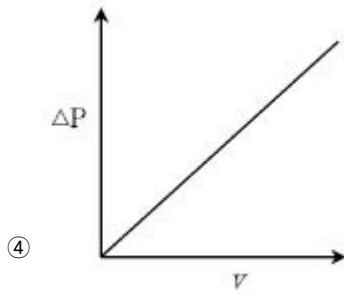
- ① 120                      ② 420  
③ 540                      ④ 800

18. 밀도가  $0.5 \text{ g/cm}^3$ 이고 유량이  $157 \text{ g/s}$ 인 유체가 지름이 1 cm인 배관을 통하여 흐르다가 지름이 2 cm인 배관으로 흐르게 된다. 지름이 2 cm인 배관에서 유체의 유속[cm/s]은?

- ① 50                      ② 75  
③ 100                      ④ 125

19. 이상적인 유동층(fluidized bed) 반응기의 조작에 있어서 유속(v)과 반응기 내부 압력강하( $\Delta P$ )와의 관계를 옳게 나타낸 그림은?





20. A→B 반응이 2차 반응일 때, 속도상수를 결정하는 과정에 대한 설명으로 옳은 것은? (단,  $C_A$ 는 A의 농도이며, A의 초기 농도는  $C_{A0}$ 이다)

- ① 반응시간 경과에 따른  $-\ln\left(\frac{C_A}{C_{A0}}\right)$ 의 변화를 그래프로 나타내면 원점을 지나는 직선으로 표시된다.
- ② 반응시간 경과에 따른  $-\ln\left(\frac{C_A}{C_{A0}}\right)$ 의 변화를 그래프로 나타낼 때, 직선으로 표시되며 직선의 기울기는 속도상수에 해당된다.
- ③ 반응시간 경과에 따른  $1/C_A$ 의 변화를 그래프로 나타내면 원점을 지나는 직선으로 표시된다.
- ④ 반응시간 경과에 따른  $1/C_A$ 의 변화를 그래프로 나타낼 때, 직선으로 표시되며 직선의 기울기는 속도상수에 해당된다.

전자문제집 CBT PC 버전 : [www.comcbt.com](http://www.comcbt.com)  
 전자문제집 CBT 모바일 버전 : [m.comcbt.com](http://m.comcbt.com)  
 기출문제 및 해설집 다운로드 : [www.comcbt.com/xe](http://www.comcbt.com/xe)

전자문제집 CBT란?

종이 문제집이 아닌 인터넷으로 문제를 풀고 자동으로 채점하며 모의고사, 오답 노트, 해설까지 제공하는 무료 기출문제 학습 프로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합니다.

PC 버전 및 모바일 버전 완벽 연동  
 교사용/학생용 관리기능도 제공합니다.

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT에서 확인하세요.

|    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 1  | 2  | 3  | 4  | 5  | 6  | 7  | 8  | 9  | 10 |
| ①  | ④  | ②  | ③  | ④  | ②  | ②  | ②  | ①  | ③  |
| 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| ④  | ③  | ③  | ②  | ③  | ④  | ②  | ③  | ①  | ④  |