

1과목 : 과목 구분 없음

- 증류탑에서 원료 공급선(feed line)의 기울기가 영(0)인 원료 공급 조건에 해당하는 것은?
 - 액체와 증기의 혼합 원료를 공급할 경우
 - 포화증기를 공급할 경우
 - 포화액체를 공급할 경우
 - 과열 증기(superheated vapor)를 공급할 경우
- 정상상태로 조업되는 반응기에 유입되는 흐름과 유출되는 흐름을 분석한 결과, 반응에 참여하지 않는 비활성물질의 조성이 유입 흐름과 유출 흐름에서 각각 20mol%와 10mol%이다. 이 반응기에 유입되는 흐름의 유속이 100mol/s일 때 유출 흐름의 유속[mol/s]은? (단, 반응기에서 반응물은 생성물로 100% 전환된다)
 - 50
 - 100
 - 200
 - 500
- 유량의 조절 또는 개폐의 목적으로 사용되는 밸브의 종류와 이에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - 게이트 밸브:유량 조절에 적합하며 압력 강하가 작다.
 - 글로브 밸브:유량 조절에 널리 사용되며 압력 손실이 크다.
 - 버터플라이 밸브:원판 회전에 의해 작동되며 개폐작용이 빠르고 간단하다.
 - 체크 밸브:유체를 한쪽 방향으로만 흐르게 하여 역류를 방지한다.
- 다음 분체 제조 장치 중, 가장 작은 크기의 분체를 제조할 수 있는 장치는?
 - 콜로이드 밀(colloid mill)
 - 선동 파쇄기(gyratory crusher)
 - 중간형 해머 밀(intermediate hammer mill)
 - jaw 파쇄기(jaw crusher)
- 동점도(kinematic viscosity), 확산도(diffusivity) 및 열확산도(thermal diffusivity)의 차원은 모두 같다. 이들 차원으로 옳은 것은? (단, L은 길이, T는 시간, M은 무게를 나타낸다)
 - $L^2 T^{-1}$
 - $M L^2 T^{-1}$
 - $L^{-1} T^2$
 - $M L^{-1} T^2$
- 증류탑의 총괄 단효율(overall tray efficiency)이 70%이고 McCabe-Thiele 법으로 구한 이론 단수가 20이라면 설계해야 할 증류탑의 실제 단수는? (단, 실제 단수는 소수점 첫째 자리에서 반올림한다)
 - 6
 - 14
 - 20
 - 29
- 공기 100g의 온도를 20°C에서 50°C까지 승온하기 위해 필요한 열량[kcal]은? (단, 압력 변화는 없으며 공기의 정압비열(C_p)은 0.24kcal/kg·°C이다)
 - 0.24
 - 0.56
 - 0.72
 - 1.20
- 유체 속에서 중력 낙하하는 입자에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - 입자에는 부력, 항력 및 중력이 작용하며 '가속력 = 중력 - 부력 - 항력'의 관계식이 성립한다.

- 입자가 가속됨에 따라 항력이 증가하면서 가속도를 감소 시키며 결국 가속도가 영(0)이 될 때 종말 속도에 도달한다.
 - 입자의 레이놀즈(Reynolds) 수가 1보다 상당히 작을 때 ($Re \ll 1$) Stokes 법칙이 적용되며 이 때 항력계수(C_D , drag coefficient)는 0.40 ~ 0.45로 거의 일정하다.
 - 크기가 매우 큰 입자가 기체나 저점도 유체 내에서 낙하할 때에는 Stokes 법칙이 성립하지 않는다.
- 성분 A, B로 구성된 이성분 혼합물이 x축 방향으로만 이동하고 있다. A, B 성분들의 밀도는 각각 $\rho_A = 1.5g/cm^3$, $\rho_B = 1.0g/cm^3$ 이며 속도는 각각 $v_{A,x} = 2m/s$, $v_{B,x} = -0.5m/s$ 이다. Fick의 법칙에 의한 성분 A의 질량 플럭스[g/cm²·s]는?
 - 150
 - 200
 - 250
 - 300
 - 온도가 같은 동일 부피의 수소 기체와 산소 기체의 무게를 측정하였더니 서로 동일하였다. 이때 수소 기체의 압력이 4atm이라면, 산소 기체의 압력[atm]은? (단, 수소 기체와 산소 기체는 이상기체로 가정한다)
 - 1/4
 - 1/2
 - 1
 - 2
 - 다음과 같은 복합 반응을 구성하는 반응 ㉠과 ㉡에서 반응물 A의 소멸속도를 각각 $r_{\text{㉠A}}$, $r_{\text{㉡A}}$ 라고 할 때, 반응물 B와 중간체 I에 대한 알짜 반응속도(net reaction rate) r_B 와 r_I 를 $r_{\text{㉠A}}$ 와 $r_{\text{㉡A}}$ 로 올바르게 나타낸 것은? (순서대로 r_B , r_I)

㉠ $2A + B \rightarrow 2I$
 ㉡ $A + I \rightarrow P$

 - $2r_{\text{㉠A}}, -2r_{\text{㉠A}} + r_{\text{㉡A}}$
 - $r_{\text{㉠A}}, 2r_{\text{㉠A}} + r_{\text{㉡A}}$
 - $\frac{1}{2}r_{\text{㉠A}}, -r_{\text{㉠A}} + r_{\text{㉡A}}$
 - $r_{\text{㉠A}}, -r_{\text{㉠A}} + r_{\text{㉡A}}$
 - 내경이 10cm인 원형 관에 밀도가 1.5g/cm³인 유체가 2cm/s 속도로 흐르고 있다. 레이놀즈(Reynolds) 수가 600이라고 가정할 경우, 이 유체의 점도[g/cm·s]는?
 - 0.2
 - 0.3
 - 0.4
 - 0.5
 - 이상(ideal) 회분식 반응기에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - 반응이 진행되는 동안 반응물과 생성물의 유입과 유출이 없다.
 - 반응 시간에 따라 반응기 내의 조성이 변하지 않는 정상상태 조작이다.
 - 조성과 온도는 반응기 내 위치와 무관하다.
 - 전환율(conversion)은 반응물이 반응기 내에서 체류한 시간의 함수이다.
 - 지름이 5m인 물탱크에 5m의 높이로 물이 채워져 있다. 지름이 10cm인 수평관이 물탱크 바닥에 연결되어 있는 경우

배출구를 통한 초기 배출 속도[m/s]는? (단, 수평관에서의 마찰 손실은 무시하며 중력 가속도는 10m/s²로 가정한다)

- ① 5 ② 10
③ 15 ④ 20

15. 고체상의 수직벽에 의해 고온의 유체와 저온의 유체가 나뉘어져 있다. 두 유체 사이의 온도차가 2배로 증가된다면 이에 따른 열전달량은 몇 배인가? (단, 정상상태를 가정하며 총괄 열전달계수와 열전달 면적은 일정하다)

- ① 0.5 ② 1.0
③ 2.0 ④ 4.0

16. 다음은 흐름 단면이 원형인 관을 통해 흐르는 비압축성 유체의 속도 분포식이다. 이 유체의 평균 속도[m/s]는? (단, u는 유체의 속도, R은 관의 내반경, r은 관의 중심에서부터 반경 방향 거리이다)

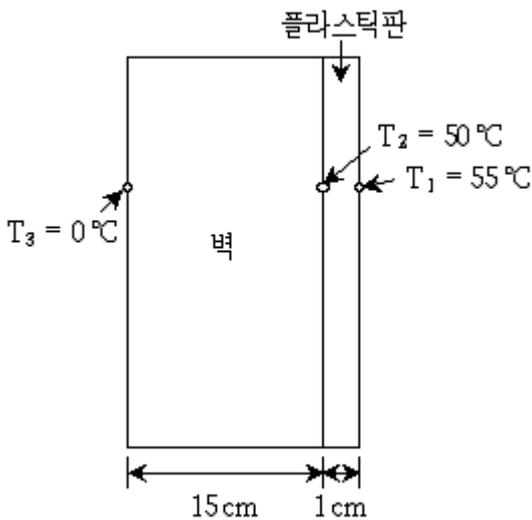
$$u = 20 \left[1 - \left(\frac{r}{R} \right)^2 \right] (\text{m/s})$$

- ① 5 ② 10
③ 15 ④ 20

17. 내경이 2cm에서 4cm로 변하는 관에서 유체가 흐를 때 내경이 2cm인 관 내부에서 유체의 평균 유속이 1m/s라면, 내경이 4cm인 관 내부에서 유체의 평균 유속[m/s]는? (단, 유체의 밀도와 유량은 변화가 없으며 마찰은 무시한다)

- ① 4 ② 2
③ 0.5 ④ 0.25

18. 벽에 얇은 플라스틱판이 붙어 있다. 플라스틱판 양쪽의 온도는 각각 50°C와 55°C이다. 정상상태에서 벽으로 전달되는 열 플럭스(heat flux)[J/m²·s]는? (단, 플라스틱판의 열전도도는 0.6J/m·s·°C이다)



- ① 3 ② 30
③ 300 ④ 3,000

19. 총 외부 표면적이 100ft²인 향류(countercurrent)이중관 열교환기 내에서 유체 A가 질량 유속 10,000lb/h로 흐르며 200°F에서 100°F로 냉각된다. 냉각을 위해 50°F인 유체 B가 5,000lb/h의 유속으로 열교환기에 주입될 경우 대수평균 온도차(log mean temperature difference)[°F]는? (단, 유체 A와 B의 열용량은 각각 0.5Btu/(lb·°F), 0.8Btu/(lb·°F)이며 ln2=0.7, 대수평균온도차 값은 소수점 첫째 자리에서

반올림한다)

- ① 36 ② 48
③ 60 ④ 72

20. 비압축성 뉴턴(Newtonian) 유체의 유동장을 나타내는 속도 벡터가 직교좌표계에서 다음과 같이 표현될 때, 비압축성을 항상 만족하기 위한 계수들(a_i)의 관계식으로 옳은 것은?

(단, e_x, e_y, e_z 는 각각 x, y, z축의 단위 벡터이다)

- ① $a_1+a_2+a_3+a_4+a_5+a_6=1$ ② $a_1+a_3+a_5=0$
③ $a_2+a_4+a_6=1$ ④ $a_1+a_2=0$

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com
전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com
기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/x

전자문제집 CBT란?
총이 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
②	③	①	①	①	④	③	③	①	①
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
③	④	②	②	③	②	④	③	①	②