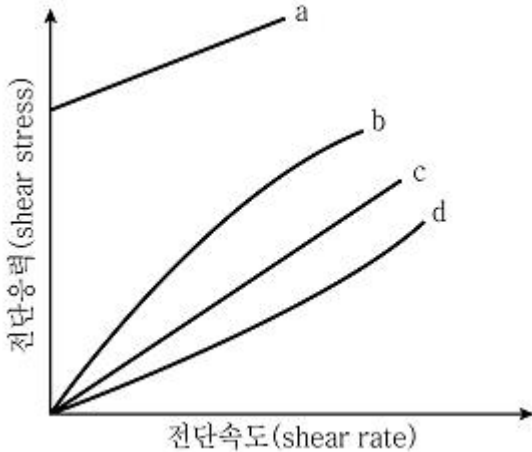


1과목 : 과목 구분 없음

1. 파스칼(Pa)과 같은 압력 단위는?

- ① $\text{kg/m} \cdot \text{s}^2$ ② $\text{kg} \cdot \text{m}^2/\text{s}^2$
③ $\text{kg} \cdot \text{m}^2/\text{s}^3$ ④ $\text{kg} \cdot \text{m}/\text{s}^2$

2. 다음 그래프는 등온 정압 조건에서 유체의 전단속도(shear rate)와 전단응력(shear stress)의 관계를 나타낸다. 4가지 유형(a~d) 중 유사가소성 유체(pseudoplastic fluid)는?



- ① a ② b
③ c ④ d

3. 화학공장의 경제성 평가와 관련한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 운전비용은 장치를 운전하고 공정을 운영하는 데 들어가는 비용으로 원료비, 유지보수 비용 등을 포함한다.
② 투자자본수익률(Return on Investment)은 초기 투자비용 대비 매년 지출하는 비용의 비율이다.
③ 정액법은 매 회계기간에 동일한 금액을 상각하는 감가상각 방법이다.
④ 감가상각(depreciation)은 자산의 원가를 내용연수 동안 합리적이고 체계적인 방법으로 배분하는 과정이다.

4. 어느 한 온도에서 기체분자가 고체표면에 흡착될 때, 압력에 따른 흡착분율(fractional coverage)의 변화를 흡착 등온식(adsorption isotherm)이라 한다. 다음 가정에 의해 얻어진 흡착 등온식은?

- 표면이 단분자층으로 덮이면 더 이상 흡착되지 않는다.
- 모든 흡착 자리는 동등하고 표면은 균일하다.
- 흡착된 분자들 사이에는 어떠한 상호작용도 없으므로 분자의 어떠한 자리에 흡착되는 능력은 이웃 자리들의 점유와 무관하다.

- ① Langmuir 등온식 ② BET 등온식
③ Temkin 등온식 ④ Freundlich 등온식

5. 글루코오스($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) 1몰의 완전연소 반응에 필요한 산소(O_2)의 몰수와 생성되는 이산화탄소(CO_2)의 몰수[mol]는? (순서대로 O_2 , CO_2)

- ① 3, 3 ② 3, 6
③ 6, 3 ④ 6, 6

6. 비압축성 뉴턴 유체(Newtonian fluid)에 적용되는 나비에-스토크스(Navier-Stokes) 식에 포함되지 않는 항은?

- ① 시간에 따른 운동량 변화
② 유체에 가해지는 중력
③ 시간에 따른 전단응력 변화
④ 위치에 따른 압력 변화

7. 다음은 어떤 화력발전소에서 배출하는 배기가스 성분의 몰 조성[mol%]이다.

질소(N_2):이산화탄소(CO_2):수분(H_2O) = 80:10:10

이를 질량 조성으로 환산하였을 때 혼합가스 중 이산화탄소의 함량[w%]은? (단, 결과는 소수 둘째 자리에서 반올림하며, H, C, N, O의 원자량은 각각 1, 12, 14, 16이다)

- ① 13.4 ② 14.4
③ 15.4 ④ 16.4

8. 다음 설명 중 옳은 것만을 모두 고르면?

- ㄱ. 증발(evaporation)은 용액에 혼합기체를 통과시켜 기체 속의 특정 성분을 액체 속으로 이동시켜 분리하는 조작이다.
- ㄴ. 증류(distillation)는 혼합용액을 구성하는 성분들의 끓는점 차이를 이용하여 분리하는 조작이다.
- ㄷ. 액체-액체 추출(liquid-liquid extraction)은 액체 혼합물에 용매를 가하여 원하는 성분을 선택적으로 분리하는 조작이다.
- ㄹ. 흡착(adsorption)은 다공질 막을 이용하여 용액으로부터 저분자량의 용질이 농도가 낮은 영역으로 확산되도록 하여 선택적으로 분리하는 조작이다.

- ① ㄱ, ㄴ ② ㄱ, ㄷ
③ ㄴ, ㄷ ④ ㄴ, ㄹ

9. 동점도(kinematic viscosity)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 동점도의 단위는 열전달계수(heat transfer coefficient)의 단위와 일치한다.
② 동점도의 단위는 물질확산계수(diffusivity)의 단위와 일치한다.
③ 동점도는 $(\text{길이})^2/\text{시간}$ 의 단위를 가진다.
④ 점도(μ)를 밀도(ρ)로 나눈 값(μ/ρ)을 동점도라 한다.

10. 어떤 비압축성 액체가 단면적이 일정한 수평 원관을 흐를 때, 레이놀즈(Reynolds) 수에 따른 유체의 압력강하 $\Delta P/L()$ 와 유속(\bar{V})의 관계는 다음과 같다.

레이놀즈 수(Re)	압력강하와 유속과의관계
$Re < 2,1000$	$\frac{\Delta P}{L} \propto \bar{V}$
$2,500 < Re < 10^6$	$\frac{\Delta P}{L} \propto \bar{V}^{1.3}$
$Re < 10^6$	$\frac{\Delta P}{L} \propto \bar{V}^2$

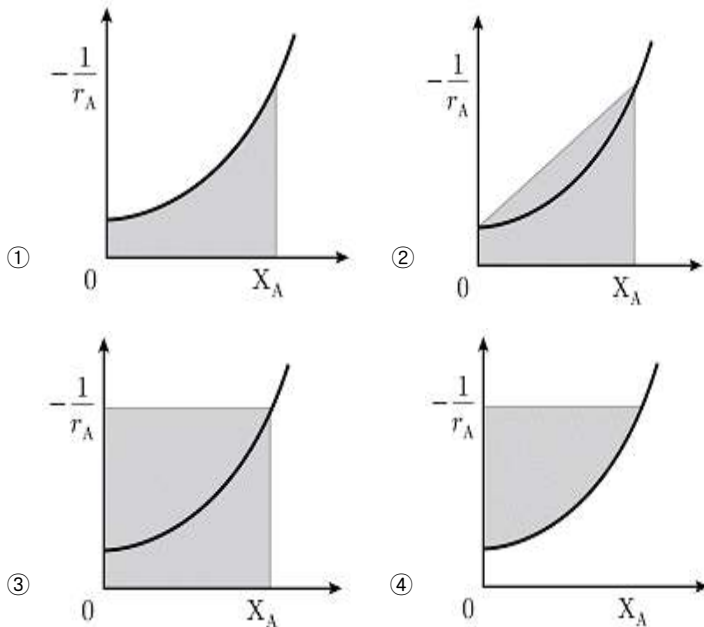
지름이 10cm인 수평 원관을 밀도 $0.85\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ 인 액체가 $5\text{cm} \cdot \text{s}^{-1}$ 의 속도로 흐르며, 액체의 점도가 5cP이다. 이때, 부피유속을 두 배로 증가시키면 압력강하는 몇 배가 되겠는가? (단, L은 배관의 길이, 1cP = $0.001\text{Pa} \cdot \text{s}$ 이다)

- ① 2.0 ② 3.5
③ 4.0 ④ 4.5

11. 수증기와 질소가 혼합된 가스와 액체상태의 물이 기액평형 상태에 있을 때 자유도는?

- ① 0 ② 1
③ 2 ④ 3

12. 정상상태의 플러그 흐름 반응기(plug flow reactor)에서 반응기 내로 유입되는 시간당 반응물 A의 몰수를 F_{A0} 라 하고, 반응기 부피를 V로 할 때, V/F_{A0} 의 값을 반응물 A의 반응속도($-r_A$)와 전하율(X_A) 그래프에서 면적으로 구할 수 있다. V/F_{A0} 을 나타낸 면적으로 옳은 것은?



13. 냉동(refrigeration)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 냉동기는 저온부에서 고온부로 열을 이동시키는 장치이다.
② Carnot 냉동기의 성능계수는 냉매와 무관하다.
③ 증기-압축 냉동에서 증발기로부터 나오는 증기상태의 냉매는 비휘발성인 용매(흡수제)에 의해 흡수된다.
④ 증기-압축 냉동에서 증발기의 압력은 대기압보다 높아야 한다.

14. 이중관 열교환기에서 유체 A가 질량유속 $10,000\text{lb} \cdot \text{h}^{-1}$ 로 흐르며 200°F 에서 140°F 로 냉각된다. 이때 냉각에 사용된 유체 B는 주입온도 50°F 에서 질량유속 $5,000\text{lb} \cdot \text{h}^{-1}$ 으로 병류(cocurrent flow) 공급된다. 이 경우 로그평균 온도차

(LMTD: logarithmic mean temperature difference)는 몇 $^\circ\text{F}$ 인가? (단, A와 B의 비열은 각각 $0.5\text{Btu} \cdot \text{lb}^{-1} \cdot ^\circ\text{F}^{-1}$ 와 $1.2\text{Btu} \cdot \text{lb}^{-1} \cdot ^\circ\text{F}^{-1}$ 이며, $\ln 2 = 0.7$, $\ln 3 = 1.1$, $\ln 5 = 1.6$ 으로 계산한다. 결과는 소수 첫째 자리에서 반올림한다)

- ① 55 ② 65
③ 75 ④ 85

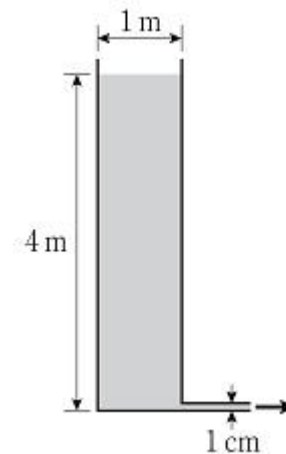
15. 어느 다공성 고체의 공극률이 0.5이고 진밀도가 $2.0\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ 일 때, 겉보기 밀도 [$\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$]는? (단, 겉보기 밀도 = 고체 질량/전체부피, 진밀도 = 고체질량/고체만의 부피)

- ① 0.5 ② 1.0
③ 1.5 ④ 2.0

16. 열용량(heat capacity)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은? (단, R은 보편 기체상수이다)

- ① 어떤 물질 1g의 열용량을 비열(specific heat capacity)이라고 한다.
② 이상기체의 정압 몰 열용량(constant-pressure molar heat capacity, CP)과 정적 몰 열용량(constant-volume molar heat capacity, CV)의 차(CP - CV)는 R이다.
③ 열용량은 세기성질(intensive property)이다.
④ 열용량은 어떤 물질의 온도를 1°C 올리는 데 필요한 에너지의 양이다.

17. 지름 1m인 개방된 물탱크에 높이 4m만큼 물을 채운 후, 바닥에 연결된 지름 1cm인 원관 배출구의 밸브를 열어 물을 배출한다. 배출되는 물의 부피유속이 초기 부피유속의 절반이 되었을 때 물탱크의 수위[m]는? (단, 배출관에서 마찰 손실은 무시한다)



- ① 0.5 ② 1
③ 2 ④ 3

18. 촉매의 기공을 통한 기체확산에서 다음과 같이 정의되는 무차원 수는?

확산하는 화학종의 평균 자유경로
기공지름

- ① Grashof 수 ② Prandtl 수
③ Schmidt 수 ④ Knudsen 수

19. 블록 선도(block diagram)에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 장비, 배관, 밸브 및 이음의 정보와 물질사양, 제어라인들을 도면에 나타내어 배관 계장도(P&ID: piping and

instrument diagram) 보다 상세한 공정의 정보를 제공한다.

- ② 공정 흐름도(PFD: process flow diagram)에서 사용한 것과 동일한 번호와 문자로 각 흐름과 장치를 표기할 뿐만 아니라 수증기, 고압공기 등의 유틸리티 라인들과 장치명, 계측기 등을 도면에 포함한다.
- ③ 엔지니어링 설계의 문서화에 있어 표준도구로 사용되고 펌프 및 압축기 같은 필요한 보조장치 및 모든 주요 처리 조업장치를 포함하며 파이프 라인의 크기, 재질 등을 기록한다.
- ④ 실제 공정의 각 요소들을 기능에 따라 블록으로 나타내고, 블록 간의 관계를 선으로 연결하여 공정을 표현한다.

20. 순수한 A물질과 B물질로 구성된 혼합 용액이 기액평형을 이루고 있다. 80℃에서 순수한 A물질과 B물질의 증기압은 각각 700mmHg와 300mmHg이다. 80℃에서 A물질의 액상 몰 분율이 0.3일 때 혼합용액의 증기압[mmHg]은? (단, 용액은 라울의 법칙(Raoult's law)을 따른다)

- ① 210 ② 360
- ③ 420 ④ 540

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

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	②	②	①	④	③	③	③	①	①
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
③	①	③	④	②	③	②	④	④	③