

1과목 : 가스유체역학

1. 기체수송에 사용되는 기계들이 줄 수 있는 압력 차를 크기 순서대로 옳게 나타낸 것은?

- ① 팬(fan) < 압축기 < 송풍기(blower)
- ② 송풍기(blower) < 팬(fan) < 압축기
- ③ 팬(fan) < 송풍기(blower) < 압축기
- ④ 송풍기(blower) < 압축기 < 팬(fan)

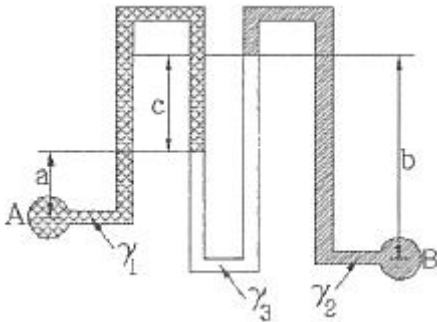
2. 진공압력이 0.10kgf/cm² 이고, 온도가 20℃ 인 기체가 계기 압력 7kgf/cm² 로 등온압축되었다. 이때 압축 전 체적(V₁)에 대한 압축 후의 체적(V₂)의 비는 얼마인가? (단, 대기압은 720 mmHg 이다.)

- ① 0.11 ② 0.14
- ③ 0.98 ④ 1.41

3. 압력 P₁에서 체적 V₁을 갖는 어떤 액체가 있다. 압력을 P₂로 변화시키고 체적이 V₂가 될 때, 압력 차이(P₂ - P₁)를 구하면? (단, 액체의 체적탄성계수는 K로 일정하고, 체적변화는 아주 적다.)

- ① $-K(1 - \frac{V_2}{V_1 - V_2})$ ② $K(1 - \frac{V_2}{V_1 - V_2})$
- ③ $-K(1 - \frac{V_2}{V_1})$ ④ $K(1 - \frac{V_2}{V_1})$

4. 그림과 같이 비중량이 γ₁, γ₂, γ₃인 세 가지의 유체로 채워진 마노미터에서 A 위치와 B 위치의 압력 차이(P_B - P_A) 는?



- ① $-a\gamma_1 - b\gamma_2 + c\gamma_3$ ② $-a\gamma_1 + b\gamma_2 - c\gamma_3$
- ③ $a\gamma_1 - b\gamma_2 - c\gamma_3$ ④ $a\gamma_1 - b\gamma_2 + c\gamma_3$

5. 왕복펌프의 특징으로 옳지 않은 것은?

- ① 저속운전에 적합하다.
- ② 같은 유량을 내는 원심펌프에 비하면 일반적으로 대형이다.
- ③ 유량은 적어도 되지만 양정이 원심펌프로 미칠 수 없을 만큼 고압을 요구하는 경우는 왕복펌프가 적합하지 않다.
- ④ 왕복펌프는 양수작용에 따라 분류하면 단동식과 복동식 및 차동식으로 구분된다.

6. 비중량이 30kN/m³인 물체가 물속에서 줄(lpo)에 매달려 있다. 줄의 장력이 4kN이라고 할 때 물속에 있는 이 물체의 체적은 얼마인가?

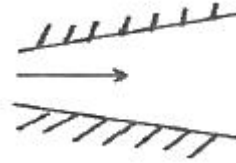
- ① 0.198m³ ② 0.218m³

- ③ 0.225m³ ④ 0.246m³

7. 내경 0.05m 인 강관 속으로 공기가 흐르고 있다. 한쪽 단면에서의 온도는 293K, 압력은 4atm, 평균유속은 75m/s 였다. 이 관의 하부에는 내경 0.08m 의 강관이 접속되어 있는데 이곳의 온도는 303K, 압력은 2atm 이라고 하면 이곳에서의 평균유속은 몇 m/s 인가? (단, 공기는 이상기체이고 정상유동이라 간주한다.)

- ① 14.2 ② 60.6
- ③ 92.8 ④ 397.4

8. 그림과 같은 덕트에서의 유동이 아음속 유동일 때 속도 및 압력의 유동방향 변화를 옳게 나타낸 것은?



- ① 속도감소, 압력감소 ② 속도증가, 압력증가
- ③ 속도증가, 압력감소 ④ 속도감소, 압력증가

9. 관 내 유체의 급격한 압력 강하에 따라 수중에서 기포가 분리되는 현상은?

- ① 공기바인딩 ② 감압화
- ③ 에어리프트 ④ 캐비테이션

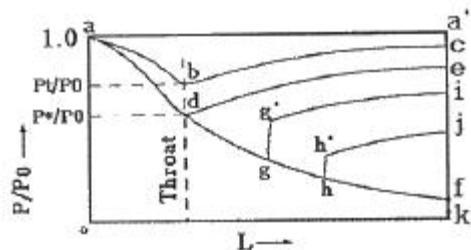
10. 비중 0.9 인 유체를 10ton/h 의 속도로 20m 높이의 저장탱크에 수송한다. 지름이 일정한 관을 사용할 때 펌프가 유체에 가해 준 일은 몇 kgf·m/kg 인가? (단, 마찰손실은 무시한다.)

- ① 10 ② 20
- ③ 30 ④ 40

11. 공기 속을 초음속으로 날아가는 물체의 마하각(Machangle)이 35° 일 때, 그 물체의 속도는 약 몇 m/s 인가? (단, 음속은 340m/s 이다.)

- ① 581 ② 593
- ③ 696 ④ 900

12. 다음 면적이 변하는 도관에서의 흐름에 관한 그림이다. 그림에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?



- ① d점에서의 압력비를 임계압력비라고 한다.
- ② gg' 및 hh' 는 충격파를 나타낸다.
- ③ 선 abc 상의 다른 모든 점에서의 흐름은 아음속이다.
- ④ 초음속인 경우 노즐의 확산부의 단면적이 증가하면 속도는 감소한다.

13. 지름 5cm 의 관 속을 15cm/s 로 흐르던 물이 지름 10cm 로 급격히 확대되는 관 속으로 흐른다. 이때 확대에 의한

마찰손실 계수는 얼마인가?

- ① 0.25 ② 0.56
- ③ 0.65 ④ 0.75

14. 지름이 400mm 인 공업용 강관에 20°C 의 공기를 264m³/min 로 수송할 때, 길이 200m 에 대한 손실수두는 약 몇 cm 인가? (단, Darcy-Weisbacg 식의 관마찰계수는 0.1 × 10⁻³ 이다.)

- ① 22 ② 37
- ③ 51 ④ 313

15. 다음 중 등엔트로피 과정은?

- ① 가역 단열 과정 ② 비가역 등온 과정
- ③ 수축과 확대 과정 ④ 마찰이 있는 가역적 과정

16. 유체의 점성과 관련된 설명 중 잘못된 것은?

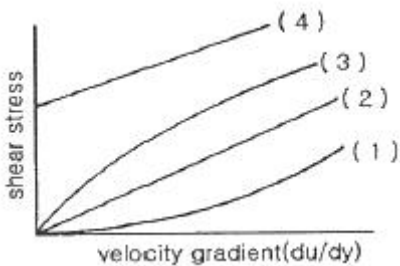
- ① poise 는 점도의 단위이다.
- ② 점도란 흐름에 대한 저항력의 척도이다.
- ③ 동점성 계수는 점도/밀도와 같다.
- ④ 20°C에서 물의 점도는 1 poise 이다.

17. 단면적이 변화하는 수평 관로에 밀도가 ρ 인 이상유체가 흐르고 있다. 단면적이 A₁ 인 곳에서의 압력은 P₁, 단면적이

A₂ 이 곳에서의 압력은 P₂ 이다. $A_2 = \frac{A_1}{2}$ 이면 단면적이 A₂ 인 곳에서의 평균 유속은?

- ① $\sqrt{\frac{4(P_1 - P_2)}{3\rho}}$ ② $\sqrt{\frac{4(P_1 - P_2)}{15\rho}}$
- ③ $\sqrt{\frac{8(P_1 - P_2)}{3\rho}}$ ④ $\sqrt{\frac{8(P_1 - P_2)}{15\rho}}$

18. 전단응력(shear stress)과 속도구배와의 관계를 나타낸 다음 그림에서 빙행플라스틱유체(Bingham plastic fluid)를 나타낸 것은?



- ① (1) ② (2)
- ③ (3) ④ (4)

19. 완전발달흐름(fully developed flow)에 대한 내용으로 옳은 것은?

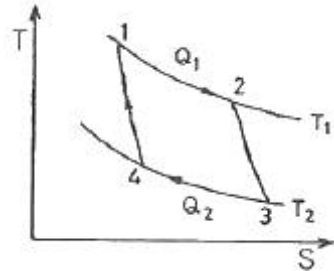
- ① 속도분포가 축을 따라 변하지 않는 흐름
- ② 천이영역의 흐름
- ③ 완전난류의 흐름
- ④ 정상상태의 유체흐름

20. 유체를 연속체로 취급할 수 있는 조건은?

- ① 유체가 순전히 외력에 의하여 연속적으로 운동을 한다.
- ② 항상 일정한 전단력을 가진다.
- ③ 비압축성이며 탄성계수가 적다.
- ④ 물체의 특성길이가 분자 간의 평균자유행로보다 훨씬 크다.

2과목 : 연소공학

21. 다음 그림은 카르노 사이클(Carnot cycle)의 과정을 도식으로 나타낸 것이다. 열효율 η를 나타내는 식은?



- ① $\eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1}$ ② $\eta = \frac{Q_2 - Q_1}{Q_1}$
- ③ $\eta = \frac{T_1}{T_1 - T_2}$ ④ $\eta = \frac{T_2 - T_1}{T_1}$

22. 발열량이 21MJ/kg인 무연탄이 7%의 수분을 포함한다면 무연탄의 발열량은 약 몇 MJ/kg 인가?

- ① 16.43 ② 17.85
- ③ 19.53 ④ 21.12

23. 최소 점화에너지에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 최소 점화에너지는 유속이 증가할수록 작아진다.
- ② 최소 점화에너지는 혼합기 온도가 상승함에 따라 작아진다.
- ③ 최소 점화에너지의 상승은 혼합기 온도 및 유속과는 무관하다.
- ④ 최소 점화에너지는 유속 20m/s 까지는 점화에너지가 증가하지 않는다.

24. 압력 엔탈피 선도에서 등엔트로피 선의 기울기는?

- ① 부피 ② 온도
- ③ 밀도 ④ 압력

25. 줄·통손 효과를 참조하여 교축과정(throttling process)에서 생기는 현상과 관계없는 것은?

- ① 엔탈피 불변 ② 압력 강하
- ③ 온도 강하 ④ 엔트로피 불변

26. 비중이 0.75 인 휘발유(C₈H₁₈) 1L를 완전 연소시키는데 필요한 이론산소량은 약 몇 L 인가?

- ① 1510 ② 1842
- ③ 2486 ④ 2814

27. 1kmol 의 일산화탄소와 2kmol 의 산소로 충전된 용기가 있다. 연소 전 온도는 298K, 압력은 0.1MPa 이고 연소 후 생성물은 냉각되어 1300K 로 되었다. 정상상태에서 완전 연소가 일어났다고 가정했을 때 열전달량은 약 몇 kJ 인가? (단, 반응물 및 생성물의 총엔탈피는 각각 -110529 kJ, -293338 kJ 이다.)

- ① -202397 ② -230323
- ③ -340238 ④ -403867

28. 기체가 168kJ의 열을 흡수하면서 동시에 외부로부터 20kJ의 일을 받으면 내부에너지의 변화는 약 몇 kJ 인가?

- ① 20 ② 148
- ③ 168 ④ 188

29. 열화학반응 시 온도변화와 열전도 범위에 비해 속도변화의 전도 범위가 크다는 것을 나타내는 무차원수는?

- ① 루이스 수(Lewis number)
- ② 러셀 수(Nesselt number)
- ③ 프란틀 수(Prandtl number)
- ④ 그라쇼프 수(Grashof number)

30. 산소의 기체상수(R) 값은 약 얼마인가?

- ① 260 J/kg·K ② 650 J/kg·K
- ③ 910 J/kg·K ④ 1074 J/kg·K

31. 가연성 가스의 폭발범위에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 일반적으로 압력이 높을수록 폭발범위가 넓어진다.
- ② 가연성 혼합가스의 폭발범위는 고압에서는 상압에 비해 훨씬 넓어진다.
- ③ 프로판과 공기의 혼합가스에 불연성가스를 첨가하는 경우 폭발범위는 넓어진다.
- ④ 수소와 공기의 혼합가스는 고온에 있어서는 폭발범위가 상온에 비해 훨씬 넓어진다.

32. 압력이 1기압이고 과열도가 10℃ 인 수증기의 엔탈피는 약 몇 kcal/kg 인가? (단, 100℃의 물의 증발 잠열이 539 kcal/kg 이고, 물의 비열은 1 kcal/kg·℃, 수증기의 비열은 0.45 kcal/kg·℃, 기준 상태는 0℃ 와 1atm 으로 한다.)

- ① 539 ② 639
- ③ 643.5 ④ 653.5

33. 가스의 비열비(k = Cp / Cv)의 값은?

- ① 항상 1 보다 크다. ② 항상 0 보다 작다.
- ③ 항상 0 이다. ④ 항상 1 보다 작다.

34. 어떤 고체연료의 조성은 탄소 71%, 산소 10%, 수소 3.8%, 황 3%, 수분 3%, 기타 성분 9.2%로 되어 있다. 이 연료의 고위발열량(kcal/kg)은 얼마인가?

- ① 6698 ② 6782
- ③ 7103 ④ 7398

35. 다음 중 대기오염 방지기기로 이용되는 것은?

- ① 링겔만 ② 플레임로드
- ③ 레드우드 ④ 스크러버

36. 가스 혼합물을 분석한 결과 N₂ 70%, CO₂ 15%, O₂ 11%, CO 4% 의 체적비를 얻었다. 이 혼합물은 10 kPa, 20℃,

0.2m³ 인 초기상태로부터 0.1m³으로 실린더 내에서 가역단열 압축할 때 최종 상태의 온도는 약 몇 K 인가? (단, 이 혼합가스의 정적비열은 0.7157 kJ/kg·K 이다.)

- ① 300 ② 380
- ③ 460 ④ 540

37. 종합적 안전관리 대상자가 실시하는 가스 안전성평가의 기준에서 정량적 위험성 평가기법에 해당하지 않는 것은?

- ① FTA(Fault Tree Analysis)
- ② ETA(Event Tree Analysis)
- ③ CCA(Cause Consequence Analysis)
- ④ HAZOP(Hazard and Operability Studies)

38. 수소(H₂)의 기본특성에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 가벼워서 확산하기 쉬우며 작은 틈새로 잘 발산한다.
- ② 고온, 고압에서 강재 등의 금속을 투과한다.
- ③ 산소 또는 공기와 혼합하여 격렬하게 폭발한다.
- ④ 생물체의 호흡에 필수적이며 연료의 연소에 필요하다.

39. 다음 보기에서 설명하는 연소 형태로 가장 적절한 것은?

- 연소실부하율을 높게 얻을 수 있다.
 - 연소실의 체적이나 길이가 짧아도 된다.
 - 화염면이 자력으로 전파되어 간다.
 - 버너에서 상류의 혼합기로 역화를 일으킬 염려가 있다.

- ① 증발연소 ② 등심연소
- ③ 확산연소 ④ 예혼합연소

40. 탄소 1kg을 이론공기량으로 완전 연소시켰을 때 발생하는 연소가스량은 약 몇 Nm³ 인가?

- ① 8.9 ② 10.8
- ③ 11.2 ④ 22.4

3과목 : 가스설비

41. 냉동용 특정설비제조시설에서 발생기란 흡수식 냉동설비에 사용하는 발생기에 관계되는 설계온도가 몇 ℃를 넘는 열교환기 및 이들과 유사한 것을 말하는가?

- ① 105℃ ② 150℃
- ③ 200℃ ④ 250℃

42. 아세틸렌에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 반응성이 대단히 크고 분해 시 발열 반응을 한다.
- ② 탄화칼슘에 물을 가하여 만든다.
- ③ 액체 아세틸렌보다 고체 아세틸렌에 안정하다.
- ④ 폭발범위가 넓은 가연성 기체이다.

43. 스프링 작동식과 비교한 파일럿식 정압기에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 오프셋이 적다.
- ② 1차 압력변화의 영향이 적다.
- ③ 로크업을 적게 할 수 있다.
- ④ 구조 및 신호계통이 단순하다.

44. 이음매 없는 용기의 제조법 중 이음매 없는 강과을 재료로 사용하는 제조방식은?

- ① 웰딩식 ② 만네스만식
- ③ 에르하르트식 ④ 딥드로잉식

45. 신규 용기의 내압시험 시 전증가량이 100cm³ 이었다. 이 용기가 검사에 합격하려면 영구증가량은 몇 cm³ 이하이어야 하는가?

- ① 5 ② 10
- ③ 15 ④ 20

46. 다음 금속재료에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 강에 P(인)의 함유량이 많으면 신율, 충격치는 저하된다.
- ② 18% Cr, 8% Ni을 함유한 강을 18-8 스테인리스강이라 한다.
- ③ 금속가공 중에 생긴 잔류응력을 제거할 때에는 열처리를 한다.
- ④ 구리와 주석의 합금은 황동이고, 구리와 아연의 합금은 청동이다.

47. 대체천연가스(SNG) 공정에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 원료는 각종 탄화수소이다.
- ② 저온수증기 개질방식을 채택한다.
- ③ 천연가스를 대체할 수 있는 제조가스이다.
- ④ 메탄을 원료로 하여 공기 중에서 부분연소로 수소 및 일산화탄소의 주성분을 만드는 공정이다.

48. 부식방지 방법에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 금속을 피복한다.
- ② 선택배류기를 접속시킨다.
- ③ 이종의 금속을 접속시킨다.
- ④ 금속표면의 불균일을 없앤다.

49. 압력용기라 함은 그 내용물이 액화가스인 경우 35℃에서의 압력 또는 설계압력이 얼마 이상인 용기를 말하는가?

- ① 0.1 MPa ② 0.2 MPa
- ③ 1 MPa ④ 2 MPa

50. 냄새가 나는 물질(부취제)에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① D.M.S는 토양투과성이 아주 우수하다.
- ② T.B.M은 충격(impact)에 가장 약하다.
- ③ T.B.M은 메르캅탄류 중에서 내산화성이 우수하다.
- ④ T.H.T의 LD₅₀은 6400mg/kg 정도로 거의 무해하다.

51. 펌프에서 송출압력과 송출유량 사이에 주기적이 변동이 일어나는 현상을 무엇이라 하는가?

- ① 공동 현상 ② 수격 현상
- ③ 서징 현상 ④ 캐비테이션 현상

52. 다음 중 가스 액화사이클이 아닌 것은?

- ① 린데 사이클 ② 클라우드 사이클
- ③ 필립스 사이클 ④ 오토 사이클

53. 35℃에서 최고 충전압력이 15MPa로 충전된 산소용기의 안전밸브가 작동하기 시작하였다면 이때 산소용기 내의 온도는

는 약 몇 ℃ 인가?

- ① 137℃ ② 142℃
- ③ 150℃ ④ 165℃

54. 중간매체 방식의 LNG 기화장치에서 중간 열매체로 사용되는 것은?

- ① 폐수 ② 프로판
- ③ 해수 ④ 온수

55. 고압가스 설비의 두께는 상용압력의 몇 배 이상의 압력에서 항복을 일으키지 않아야 하는가?

- ① 1.5배 ② 2배
- ③ 2.5배 ④ 3배

56. 다음 보기에서 설명하는 안전밸브의 종류는?

- 구조가 간단하고, 취급이 용이하다.
 - 토출용량이 높고 압력상승이 급격하게 변하는 곳에 적당하다.
 - 밸브시트의 누출이 없다.
 - 슬러지 함유, 부식성 유체에도 사용이 가능하다.

- ① 가용전식 ② 중추식
- ③ 스프링식 ④ 파열판식

57. 고온 고압에서 수소가스 설비에 탄소강을 사용하면 수소취성을 일으키게 되므로 이것을 방지하기 위하여 첨가하는 금속 원소로 적당하지 않은 것은?

- ① 몰리브덴 ② 크롬
- ③ 텅스텐 ④ 바나듐

58. 고압식 액화산소 분리장치의 제조과정에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 원료공기는 1.5 ~ 2.0 MPa로 압축된다.
- ② 공기 중의 탄산가스는 실리카겔 등의 흡착제로 제거한다.
- ③ 공기압축기 내부윤활유를 광유로 하고 광유는 건조로에서 제거한다.
- ④ 액체질소와 액화공기는 상부 탭에 이송되나 이때 아세틸렌 흡착기에서 액체공기 중 아세틸렌과 탄화수소가 제거된다.

59. 펌프의 양수량이 2m³/min 이고 배관에서의 전 손실수두가 5m인 펌프로 20m 위로 양수하고자 할 때 펌프의 축동력은 약 몇 kW 인가? (단, 펌프의 효율은 0.87 이다.)

- ① 7.4 ② 9.4
- ③ 11.4 ④ 13.4

60. 고압가스저장시설에서 가연성 가스설비를 수리할 때 가스설비 내를 대기압 이하까지 가스치환을 생략하여도 무방한 경우는?

- ① 가스설비의 내용적이 3m³ 일 때
- ② 사람이 그 설비의 안에서 작업할 때
- ③ 화기를 사용하는 작업일 때
- ④ 가스켓의 교환 등 경미한 작업을 할 때

76. 가연성 가스를 운반하는 차량의 고정된 탱크에 적재하여 운반하는 경우 비치하여야 하는 분말 소화제는?
 ① BC용, B-3 이상 ② BC용, B-10 이상
 ③ ABC용, B-3 이상 ④ ABC용, B-10 이상
77. 장치 운전 중 고압반응기의 플랜지부에서 가연성 가스가 누출되기 시작했을 때 취해야 할 일반적인 대책으로 가장 적절하지 않은 것은?
 ① 화기 사용 금지
 ② 일상 점검 및 운전
 ③ 가스 공급의 즉시 정지
 ④ 장치 내를 불활성 가스로 치환
78. 다음 중 1종 보호시설이 아닌 것은?
 ① 주택 ② 수용능력 300인 이상의 극장
 ③ 국보 제1호인 남대문 ④ 호텔
79. 폭발에 대한 설명으로 옳은 것은?
 ① 폭발은 급격한 압력의 발생 등으로 심한 음을 내며, 팽창하는 현상으로 화학적인 원인으로만 발생한다.
 ② 발화에는 전기불꽃, 마찰, 정전기 등의 외부 발화원이 반드시 필요하다.
 ③ 최소 발화에너지가 큰 혼합가스는 안전간격이 작다.
 ④ 아세틸렌, 산화에틸렌, 수소는 산소 중에서 폭발을 발생하기 쉽다.
80. 내용적 40L의 고압용기에 0℃, 100기압의 산소가 충전되어 있다. 이 가스 4kg을 사용하였다면 전압력은 약 몇 기압(atm)이 되겠는가?
 ① 20 ② 30
 ③ 40 ④ 50

5과목 : 가스계측기기

81. 가스크로마토그램 분석결과 노르말헵탄의 피크높이가 12.0cm, 반높이선 나비가 0.48cm 이고 벤젠의 피크높이가 9.0cm, 반높이선 나비가 0.62cm 였다면 노르말헵탄의 농도는 얼마인가?
 ① 49.20% ② 50.79%
 ③ 56.47% ④ 77.42%
82. 온도 25℃ 습공기의 노점온도가 19℃일 때 공기의 상대습도는? (단, 포화 증기압 및 수증기 분압은 각각 23.76mmHg, 16.47mmHg 이다.)
 ① 69% ② 79%
 ③ 83% ④ 89%
83. 헵셀식 분석법에서 흡수, 분리되는 성분이 아닌 것은?
 ① CO₂ ② H₂
 ③ CmHn ④ O₂
84. 가스미터의 필요 구비조건이 아닌 것은?
 ① 감도가 예민할 것
 ② 구조가 간단할 것
 ③ 소형이고 용량이 작을 것
 ④ 정확하게 계량할 수 있을 것

85. 피스톤형 압력계 중 분동식 압력계에 사용되는 다음 액체 중 약 3000kg/cm² 이상의 고압측정에 사용되는 것은?
 ① 모빌유 ② 스피들유
 ③ 피자마유 ④ 경유
86. 연소식 O₂ 계에서 산소측정용 촉매로 주로 사용되는 것은?
 ① 팔라듐 ② 탄소
 ③ 구리 ④ 니켈
87. 가스미터의 종류별 특징을 연결한 것 중 옳지 않은 것은?
 ① 습식 가스미터 - 유량 측정이 정확하다.
 ② 막식 가스미터 - 소용량의 계량에 적합하고 가격이 저렴하다.
 ③ 루트미터 - 대용량의 가스측정에 쓰인다.
 ④ 오리피스 미터 - 유량 측정이 정확하고 압력 손실도 거의 없고 내구성이 좋다.
88. 가스의 폭발 등 급속한 압력변화를 측정하거나 엔진의 지시계로 사용하는 압력계는?
 ① 피에즈 전기압력계 ② 경사관식 압력계
 ③ 침중식 압력계 ④ 벨로우즈식 압력계
89. 다음 중 기본단위는?
 ① 에너지 ② 물질량
 ③ 압력 ④ 주파수
90. 가스의 화학반응을 이용한 분석계는?
 ① 세라믹 O₂계 ② 가스크로마토그래피
 ③ 오르자트 가스분석계 ④ 용액전도율식 분석계
91. 가스크로마토그램에서 A, B 두 성분의 보유시간은 각각 1분 50초와 2분 20초이고 피이크 폭은 다 같이 30초 였다. 이 경우 분리도는 얼마인가?
 ① 0.5 ② 1.0
 ③ 1.5 ④ 2.0
92. 막식 가스미터의 선정 시 고려해야 할 사항으로 가장 거리가 먼 것은?
 ① 사용 최대유량 ② 감도유량
 ③ 사용가스의 종류 ④ 설치 높이
93. 오프셋(잔류편차)이 있는 제어는?
 ① I 제어 ② P 제어
 ③ D 제어 ④ PID 제어
94. 고온, 고압의 액체나 고정도의 부식성액체 저장탱크에 가장 적합한 간접식 액면계는?
 ① 유리관식 ② 방사선식
 ③ 플로트식 ④ 검척식
95. 실온 22℃, 습도 45%, 기압 765mmHg 인 공기의 증기 분압(Pw)은 약 몇 mmHg 인가? (단, 공기의 가스 상수는 29.27 kg·m/kg·K, 22℃에서 포화 압력(Ps)은 18.66 mmHg 이다.)
 ① 4.1 ② 8.4
 ③ 14.3 ④ 16.7

96. 응답이 목표값에 처음으로 도달하는데 걸리는 시간을 나타내는 것은?
 ① 상승시간 ② 응답시간
 ③ 시간지연 ④ 오버슈트
97. 일반적인 열전대 온도계의 종류가 아닌 것은?
 ① 백금 - 백금·로듐 ② 크로멜 - 알루미늄
 ③ 철 - 콘스탄탄 ④ 백금 - 알루미늄
98. 열전대 온도계의 작동 원리는?
 ① 열기전력 ② 전기저항
 ③ 방사에너지 ④ 압력팽창
99. 제어계의 과도응답에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?
 ① 입력신호에 대한 출력신호의 시간적 변화이다.
 ② 입력신호에 대한 출력신호가 목표치보다 크게 나타나는 것이다.
 ③ 입력신호에 대한 출력신호가 목표치보다 작게 나타나는 것이다.
 ④ 입력신호에 대한 출력신호가 과도하게 지연되어 나타나는 것이다.
100. 적외선 가스분석기의 특징에 대한 설명으로 틀린 것은?
 ① 선택성이 우수하다.
 ② 연속분석이 가능하다.
 ③ 측정농도 범위가 넓다.
 ④ 대칭 2원자 분자의 분석에 적합하다.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
③	①	④	②	③	①	②	④	④	②
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
②	④	②	④	①	④	③	④	①	④
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
①	③	②	①	④	②	①	④	③	①
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
③	③	①	①	④	②	④	④	④	①
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
③	①	④	②	②	④	④	③	②	②
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
③	④	①	②	②	④	②	④	②	④
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
①	②	②	③	①	④	③	④	①	④
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
②	②	④	④	①	②	②	①	④	②
81	82	83	84	85	86	87	88	89	90
②	①	②	③	①	①	④	①	②	③
91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
②	④	②	②	②	①	④	①	①	④