

1과목 : 가스유체역학

1. 물이 평균속도 4.5m/s로 100mm 지름 관로에서 흐르고 있다. 이 관의 길이 20m에서 손실된 헤드를 실험적으로 측정하였더니 4.8m 이었다. 관의 마찰속도는?

- 1 0.20 m/s 2 0.24 m/s
3 0.26 m/s 4 0.28 m/s

2. 이상유체에 대한 정의로 가장 옳은 것은?

- 1 비압축성, 비점성인 유체
2 압축성, 비점성인 유체
3 비압축성, 점성인 유체
4 압축성, 점성인 유체

3. 비압축성 유체에 적용되는 관계식은? (단, A:단면적, u:유속, rho:밀도, r:비중량)

- 1 r1A1u1 = r2A2u2 2 rho1A1u1 = rho2A2u2

3 du/dx + dA/A + dp/rho = 0

- 1 A1u1 = A2u2

4. 내경(d)이 25cm, 길이(L)가 400m인 관에 평균속도(V) 1.32 m/s로 물이 흐르고 있다. 관의 마찰계수(f)가 0.0422일 때, 손실수두(H)는?

- 1 4.8m 2 6m
3 7.6m 4 12m

5. 두 개의 평행평판 사이에 유체가 층류로 흐를 때 전단응력은?

- 1 중심에서 0 이고 전단응력의 분포는 포물선 형태를 갖는다.
2 단면 전체에 걸쳐 일정하다.
3 평판의 벽에서 0 이고 중심까지의 거리에 비례하여 증가한다.
4 중심에서 0 이고 중심에서 평판까지의 거리에 비례하여 증가한다.

6. 어떤 유체의 밀도가 138.63 [kgf·sec^2/m^4] 일 때 비중량은 몇 [kgf/m^3] 인가?

- 1 1.381 2 140.8
3 1.359 4 13.55

7. 원추 확대관의 손실계수를 최대로 하는 각은?

- 1 손실계수는 확대각 theta에 무관하고 일정하다.
2 theta = 20 degree 전후에서 최대이다.
3 theta = 60 degree 전후에서 최대이다.
4 theta = 90 degree 에서 최대이다.

8. 유체는 분자들 간의 응집력으로 인하여 하나로 연결되어 있어서 연속물질로 취급하여 전체의 평균적 성질을 취급하는 경우가 많다. 이와 같이 유체를 연속체로 취급할 수 있는 조건은? (단, l 은 유동을 특징지어 주는 대표길이, lambda 는 분자의 평균 자유행로이다.)

- 1 l << lambda 2 l >> lambda
3 l = lambda 4 l 과 lambda 는 무관하다.

9. 산소 100L 가 용기의 구멍을 통해 빠져나오는데 20분 걸렸

다면, 같은 조건에서 이산화탄소 100L 가 빠져나오는데 걸리는 시간은?

- 1 23.5분 2 33.5분
3 43.5분 4 55.5분

10. 절대압력이 4 x 10^4 kgf/m^2 이고, 온도가 15 degree C 인 공기의 밀도는? (단, 공기의 기체상수는 29.27 kgf·m/Kg·K 이다.)

- 1 2.75 kg/m^3 2 3.75 kg/m^3
3 4.75 kg/m^3 4 5.75 kg/m^3

11. 경험적으로 낙하거리 s 는 물체의 질량 m, 낙하시간 t 및 중력가속도 g 와 관계가 있다. 차원해석을 통해 이들에 관한 관계식을 옳게 나타낸 것은?(단, k는 비례상수이다.)

- 1 s = kgt 2 s = kgt^2
3 s = kmgt 4 s = kmgt^2

12. 전단속도가 증가함에 따라 점도가 증가하는 유체는?

- 1 디소트로픽(thixotropic) 유체
2 레오펙틱(rheopectic) 유체
3 방행플라스틱(Bingham plastic) 유체
4 뉴턴(Newtonians) 유체

13. 표면장력에 대한 관성력의 비를 나타내는 무차원의 수는?

- 1 Reynolds수 2 Froude수
3 모세관수 4 Weber수

14. 확산기(diffuser) 운전 시 고려해야 할 사항이 아닌 것은?

- 1 역압력 구배로 인한 강력한 박리 경향
2 효과적인 운전유지를 위한 조건변화 중 발생하는 충격파의 위치조절 곤란
3 시동곤란
4 연소계통의 조절

15. 왕복식 펌프의 운전형식에서 차동식의 형태를 바르게 설명한 것은?

- 1 피스톤이 1회 왕복할 때 1회 흡입하고 1회 배출
2 피스톤이 1회 왕복할 때 1회 흡입하고 2회 배출
3 피스톤이 1회 왕복할 때 2회 흡입하고 1회 배출
4 피스톤이 1회 왕복할 때 2회 흡입하고 2회 배출

16. 펌프의 서징(Surging)현상의 방지법이 아닌 것은?

- 1 배관 내 경사를 완만하게 해준다.
2 가이드 배관을 컨트롤하여 풍량을 증가시킨다.
3 교축밸브를 기계에 가까이 설치한다.
4 토출가스를 흡입측에 바이패스 시킨다.

17. 축류 압축기는 동익과 정익이 조합된 익렬을 가지고 있으며 동익은 로터에 박혀있다. 다음 중 에너지 증가구간에 속하는 것은?

- 1 흡입구 2 흡입구에서 익렬까지
3 익렬 4 익렬후방에서 송출구까지

18. 공기 중의 소리속도 C는 C=(dp/drho)^0.5로 주어진다. 이 때 소리의 속도와 온도와의 관계는? (단, T는 주위의 절대온도

이다.)

- ① $C \propto \sqrt{T}$
- ② $C \propto T$
- ③ $C \propto T^2$
- ④ $C \propto \frac{1}{T}$

19. 완전기체에서 정적비열의 정의로 옳은 것은?

- ① $(\frac{\partial U}{\partial T})_p$
- ② KC_p
- ③ $(\frac{\partial T}{\partial U})_v$
- ④ $(\frac{\partial U}{\partial T})_v$

20. 완전 기체에서 정적비열(C_v), 정압비열(C_p)의 관계식을 표시한 것은?(단, R은 기체상수이다.)

- ① $\frac{C_p}{C_v} = R$
- ② $\frac{C_v}{C_p} = R$
- ③ $C_p - C_v = R$
- ④ $C_p + C_v = R$

2과목 : 연소공학

21. 연료가 완전 연소할 때 이론상 필요한 공기량을 $M_o(m^3)$ 실제 사용 공기량을 $M(m^3)$ 라 하면 과잉공기 백분율로 올바르게 표시한 식은?

- ① $\frac{M}{M_o} \times 100$
- ② $\frac{M_o}{M} \times 100$
- ③ $\frac{M - M_o}{M} \times 100$
- ④ $\frac{M - M_o}{M_o} \times 100$

22. 무게 백분율로 탄소 84%, 수소 16%인 연료 100g이 연소하여 질소가스 50g mole을 생성하였다면 이때 공기비는?

- ① 1.21
- ② 1.50
- ③ 1.74
- ④ 1.88

23. 다음은 가연성 기체의 최소발화에너지에 대한 설명이다. 이 중 맞는 것은?

- ① 가연성기체의 온도가 높아질수록 최소발화 에너지는 높아진다.
- ② 가연성기체의 연소속도가 느릴수록 최소발화에너지는 낮아진다.
- ③ 가연성 기체의 열전도율이 적을수록 최소발화에너지는 낮아진다.
- ④ 가연성 기체의 압력이 낮을수록 최소발화에너지는 낮아진다.

24. 액체상태의 프로판이 이론 공기연료비로 연소하고 있을 때 저발열량은 몇 kJ/kg 인가?(단, 이 때 온도는 25°C이고, 이 연료의 증발엔탈피는 360kJ/kg이다. 또한 기체상태의 C_3H_8 의 형성엔탈피는 -103909kJ/kmol, CO_2 의 형성엔탈피는 -393757kJ/kmol, 기체상태의 H_2O 의 형성엔탈피는 -241971kJ/kmol 이다.)

- ① 23501
- ② 46017

- ③ 50002
- ④ 2149155

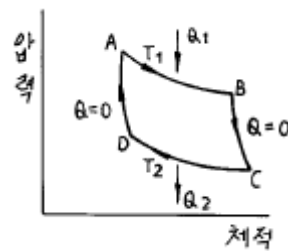
25. 50°C, 30°C, 15°C인 3종류의 액체 A,B,C가 있다. A와 B를 같은 질량으로 혼합하였더니 40°C가 되었고, A와 C를 같은 질량으로 혼합하였더니 20°C가 되었다고 하면 B와 C를 같은 질량으로 혼합하면 온도는 약 몇 °C가 되겠는가?

- ① 17.1
- ② 19.5
- ③ 20.5
- ④ 21.1

26. NH_4 가스 누출시험에 사용할 수 없는 것은?

- ① 헬라이도 토오치
- ② 염화수소
- ③ 리트머스 시험지
- ④ 네슬러 용액

27. 다음은 카르노(Carnot)사이클의 순환과정을 표시한 그림이다. 이상기체가 이 과정의 매체일 때 효율을 올바르게 표현한 것은?



- ① $\frac{T_1 - T_2}{T_1}$
- ② $\frac{T_1 - T_2}{T_2}$
- ③ $\frac{T_1 + T_2}{T_1}$
- ④ $\frac{T_1 + T_2}{T_2}$

28. 다음 과정 중 가역 단열 과정인 것은?

- ① 정온과정
- ② 정적과정
- ③ 등엔탈피과정
- ④ 등엔트로피과정

29. 수소 10g의 연료가 공기중에서 완전반응에 의하여 발생하는 이론건조가스량은 표준상태하에서 몇 m³ 인가?(단, 공기의 부피 조성비는 산소:질소=21:79 이다.)

- ① 0.211
- ② 0.267
- ③ 0.323
- ④ 0.421

30. 연소부하율은 작지만 화염의 안정범위가 넓고 조작성이 용이하며 역화의 위험이 없는 연소형태는?

- ① 확산연소
- ② 분해연소
- ③ 분무연소
- ④ 예혼합연소

31. 일정부피의 밀폐된 탱크에 있는 공기가 20°C, 5kg/cm²의 상태에서 온도 30°C로 상승했을 때 압력의 상승은 얼마인가?

- ① 0.17kg/cm²
- ② 1.17kg/cm²
- ③ 2.17kg/cm²
- ④ 3.17kg/cm²

32. 다음 내용중에서 열역학 식으로 옳바른 것은?

- ① 정압비열 $C_p = C_v - R$
- ② 2원자 분자가스의 단열지수 $r=1.33$
- ③ 엔탈피 $H = U + nRT$
- ④ 이상기체의 단열 압축때 온도상승

$$T_2 = T_1 \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(nr+1)/r}$$

33. 100kPa, 20°C 상태인 배기가스 0.3m³ 을 분석한 결과 N₂=70%, CO₂=15%, O₂=11%, CO=4%의 체적률을 얻었을 때 이 혼합물을 150°C인 상태로 정적가열 할 때 필요한 열 전달량은 몇 kJ 인가?(단, N₂, CO₂, O₂, CO의 정적비열(kJ/kg · K)은 각각 0.7448,0.6529,0.6618,0.7445 이다.)

- ① 35.32 ② 37.33
- ③ 39.53 ④ 41.33

34. 다음은 엔탈피와 내부 에너지의 관계식이다. 압력을 일정하게 유지하였을 때 엔탈피의 변화량을 바르게 표시한 것은?

- ① dH = dU + PdV ② dH = dU + PdV + VdP
- ③ dH = dU - PdV ④ dH = dU - PdV - VdP

35. 10kg/cm², 0.1m³의 이상기체를 초기 부피의 5배로 등온팽창시킬 때 소요열량(kcal)은?

- ① 26.7 ② 37.6
- ③ 43.4 ④ 53.7

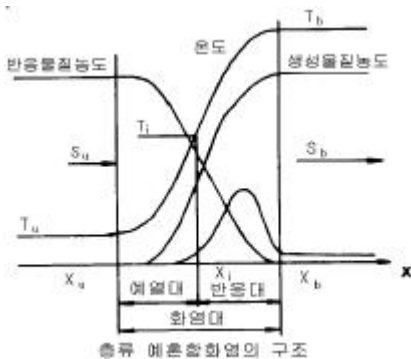
36. 냉동실을 -10°C로 유지하고 사용하는 찬물은 10°C이다. 프레온-12를 사용하는 냉동실 코일과 응축기는 크기가 충분하여 각각 -10°C로 근접시킬수 있다고 가정할때 Carnot 사이클에 대한 냉동기의 성능계수(COP)는 얼마인가?

- ① 10.25 ② 13.15
- ③ 16.45 ④ 18.75

37. 다음 중 액체 연료의 연소 형태가 아닌 것은?

- ① 등심 연소(wick burning)
- ② 증발 연소(vaporizing combustion)
- ③ 분무 연소(spray combustion)
- ④ 확산 연소(diffusive burning)

38. 다음은 층류에혼합화염의 구조도이다. 온도곡선의 변곡점인 T_i를 무엇이라 하는가 ?



- ① 착화온도 ② 반전온도
- ③ 화염평균온도 ④ 예혼합화염온도

39. 1몰의 메탄에 20% 과잉공기를 공급하여 완전 연소할 때 얻어지는 연소 기체중의 산소의 몰수는?

- ① 0.2 ② 0.4
- ③ 0.8 ④ 1.0

40. 다음 설명 중 옳은 것은?

- ① N₂를 가연성가스에 혼합하면 연소한계는 넓어진다.
- ② CO₂를 가연성가스에 혼합하면 연소한계가 넓어진다.
- ③ 가연성가스는 온도가 일정하고 압력이 내려가면 연소 한계가 넓어진다.
- ④ 가연성가스는 온도가 일정하고 압력이 올라가면 연소 한계가 넓어진다.

3과목 : 가스설비

41. 펌프를 운전할 때 펌프내에 액이 충만하지 않으면 공회전하여 펌프작업이 이루어 지지 않는다. 이러한 현상을 방지하기 위하여 펌프내에 액을 충만시키는 것을 무엇이라 하는가?

- ① 베이퍼록 ② 프라이밍
- ③ 캐비테이션 ④ 서징

42. 다음 중 가연성이면서 독성인 가스로 구성된 것은?

- ① 염소, 시안화수소 ② 산화 질소, 수소
- ③ 오존, 아세틸렌 ④ 일산화탄소, 암모니아

43. 도시가스 제조에서 부분 연소법의 원리를 바르게 설명한 것은?

- ① 메탄에서 원유까지의 탄화수소를 원료로 하여 산소 또는 공기 및 수증기를 이용하여 메탄, 수소, 일산화탄소, 이산화탄소로 변환시키는 방법이다.
- ② 메탄을 원료로 사용하는 방법으로 산소 또는 공기 및 수증기를 이용하여 수소, 일산화탄소 만을 제조하는 방법이다.
- ③ 에탄만을 원료로하여 산소 또는 공기 및 수증기를 이용하여 메탄만 생성시키는 방법이다.
- ④ 코오크스를 사용하여 산소 또는 공기 및 수증기를 이용하여 수소와 일산화탄소 만을 제조하는 방법이다

44. 다음 부취제에 대한 설명중 옳지 않은 것은?

- ① D.M.S 는 토양투과성이 아주 우수하다.
- ② T.B.M 은 충격(impact)이 가장 약하다.
- ③ T.B.M 은 메르캅탄류 중에서 내산화성이 우수하다.
- ④ T.H.T 의 LD₅₀은 6400mg/kg 정도로 거의 무해하다.

45. 역 카르노 사이클로 작동되는 냉동기가 20마력의 일을 받아서 저온체로 30[kcal/s]의 열을 흡수한다면 고온체로 방출하는 열량[kcal/s]은?

- ① 33.5 [kcal/s] ② 30.5 [kcal/s]
- ③ 42.6 [kcal/s] ④ 55.4 [kcal/s]

46. 방폭전기기기의 구조별 표시방법과 기호 표시로 옳은 것은?

- ① 내압방폭 구조 - d ② 유입방폭 구조 - p
- ③ 압력방폭 구조 - e ④ 안전증방폭 구조 - o

47. 고압가스 제조 장치의 재료에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 상온건조 상태의 염소가스에 대하여는 보통강을 사용해도 된다.
- ② 암모니아, 아세틸렌의 배관 재료에는 구리재를 사용해도 된다.
- ③ 고압의 이산화탄소 세정장치 등에는 내산강을 사용하는 것이 좋다.

④ 암모니아 합성탑 내통의 재료에는 18 - 8스테인레스 강을 사용한다.

48. 내용적이 45ℓ 인 액화가스 용기에 액화가스를 상온에서 최대로 충전할 때의 용적율[%]은? (단, 상온에서 액화가스의 밀도는 0.9kg/ℓ 이고, 충전상수는 2.5 이다.)

- ① 약 40.0%
- ② 약 44.4%
- ③ 약 55.6%
- ④ 약 60.0%

49. 펌프가 정상운전할 수 있는 유효흡입양정(NPSH)조건으로 옳지 않은 것은?

- ① 펌프를 낮은 곳에 설치한다.
- ② 흡입관 내면의 마찰저항을 적게 한다.
- ③ 흡입배관을 짧게 한다.
- ④ 흡입관경을 작게 한다.

50. 펌프의 송출유량이: Q m³/min, 양정이: H m, 취급하는 액체의 비중량이: r kg/m³ 일 때 펌프의 수동력 Lw[kW]을 구하는 식은?

① $Lw = \frac{rHQ}{75 \times 60}$ ② $Lw = \frac{rHQ}{102 \times 60}$

③ $Lw = \frac{rHQ}{550}$ ④ $Lw = \frac{rHQ}{75}$

51. LP가스 집합공급설비의 자동절체식 일체형조정기를 사용하는 경우 안전밸브의 표준 작동 압력은?

- ① 700mmH₂O
- ② 800mmH₂O
- ③ 600mmH₂O
- ④ 900mmH₂O

52. LPG를 이용한 도시가스 공급방식이 아닌 것은?

- ① 변성 혼합 방식
- ② 공기 혼합 방식
- ③ 직접 혼합 방식
- ④ 가압 혼합 방식

53. 도시가스 배관의 공사 시 기울기는 도로의 기울기를 따르는데, 도로가 평탄한 경우의 경사도는?

- ① 1/100
- ② 1/200 ~ 1/300
- ③ 1/400
- ④ 1/500 ~ 1/1000

54. 고압가스 제조시설에 설치하는 내부반응 감시장치에 속하지 않는 것은?

- ① 온도감시장치
- ② 압력감시장치
- ③ 유량감시장치
- ④ 기화감시장치

55. 불꽃의 주위, 특히 불꽃의 기저부에 대한 공기의 움직임이 세어지면 불꽃이 노즐에 정착하지 않고 떨어지게 되어 꺼져 버리는 현상은?

- ① 블로우 오프(blow-off)
- ② 백-파이어 (back-fire)
- ③ 리프트(lift)
- ④ 불완전 연소

56. 1호당 1일 평균 가스 소비량이 1.44[kg/day]이고 소비자 호수가 50호 라면 피크시의 평균 가스 소비량은? (단, 피크시의 평균 가스 소비율은 17[%]임)

- ① 12.24[kg/hr]
- ② 10.18[kg/hr]
- ③ 14.36[kg/hr]
- ④ 13.42[kg/hr]

57. 펌프의 실제송출 유량을 Q 라 하고, 회전차 속을 지나는 유

량을 Q + Δ Q 라 할 때 펌프의 체적효율은?

① $\eta_v = \frac{Q}{Q + \Delta Q}$ ② $\eta_v = \frac{Q + \Delta Q}{Q}$

③ $\eta_v = 1 + \frac{Q + \Delta Q}{Q}$ ④ $\eta_v = 1 - \frac{Q + \Delta Q}{Q}$

58. 가스 연소시 역화(Flash back)발생의 원인이 아닌 것은?

- ① 부식에 의한 영공이 크게 되었을 때
- ② 가스의 압력이 저하된 경우
- ③ 콕크가 충분히 열리지 않는 경우
- ④ 노즐의 직경이 너무 작게 된 경우

59. 가스액화 분리 장치의 기본 구성요소가 아닌 것은?

- ① 한냉 발생장치
- ② 정류장치
- ③ 불순물 제거장치
- ④ 액체증발장치

60. 2단 감압방식 조정기의 특징에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 장치가 복잡하고 조작이 어렵다.
- ② 재액화에 문제가 따른다.
- ③ 공급 압력이 안정하다.
- ④ 배관의 지름이 비교적 크다.

4과목 : 가스안전관리

61. P:15(kg/cm²), D:300(mm), S:40(kg/mm²), E:0.85 일 때 프로판 용기의 두께는? (단, 부식여유 수치는 가산하지 않는 두께)

- ① 2.38mm
- ② 2.67mm
- ③ 2.85mm
- ④ 3.18mm

62. 암모니아를 사용하는 A 공장에서 저장능력 25톤의 저장탱크를 지상에 설치하고자할 때 저장설비 외면으로부터 사업소 외의 주택까지 안전거리는 얼마 이상을 유지하여야 하는가? (단, A 공장의 지역은 전용공업지역 아님)

- ① 18m
- ② 21m
- ③ 16m
- ④ 14m

63. 차량에 고정 설치된 탱크에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 조작상자와 차량의 뒷범퍼와의 수평거리는 20cm 이상 이격한다.
- ② 2개 이상의 탱크를 동일 차량에 적재하는 경우 탱크마다 주밸브를 설치한다.
- ③ 후부 취출식 탱크 외의 탱크는 후면과 차량의 뒷범퍼와의 거리를 20cm 이상 이격한다.
- ④ 탱크 주밸브 및 긴급차단장치에 속한 밸브와 차량의 뒷범퍼와의 거리는 40cm 이상 이격한다.

64. 아세틸렌에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 무색, 무취의 가스이다.
- ② 흡열화합물이므로 압축하면 분해 폭발할 수 있다.
- ③ 동, 은, 수은 등의 금속과 화합 시 아세틸라이드를 형성한다.
- ④ 충전 시 분해폭발을 방지하기 위하여 메틸알콜을 첨가시

81. 액화산소 등을 저장하는 초저온 저장탱크의 액면 측정용으로 가장 적합한 액면계는?

- ① 직관식 ② 부자식
- ③ 차압식 ④ 기포식

82. 가스미터의 주요 고장 원인으로 거리가 먼 것은?

- ① 역방향으로 유체를 흘린 경우
- ② 지정된 압력 이상의 유체를 흘린 경우
- ③ 유체종류에 따라 유량계의 재질 선정이 잘못된 경우
- ④ 점도 차이가 큰 기체를 사용했을 경우

83. 침중식 압력계에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 복중식의 측정범위는 5~30mmH₂O이다.
- ② 아르키메데스의 원리를 이용한 계기이다.
- ③ 진동 충격의 영향을 적게 받는다.
- ④ 압력이 높은 기체의 압력을 측정하는데 쓰인다.

84. 내경이 100mm인 배관에 구경:50mm인 orifice가 설치되어 있는 관로를 상온의 질소기체가 일정한 속도로 흐르고 있다. orifice 전후의 압력차가 0.3kgf/cm² 이었을 때 시간당 흐르는 유량(m³/h)은? (단, 질소기체의 단위체적당 중량은:1.2kgf/m³, 유량계수는 0.62 이며, 비압축성 기체로, 유량계산식을 사용함)

- ① 450 m³/h ② 650 m³/h
- ③ 850 m³/h ④ 970 m³/h

85. 다음 중 되먹임제어의 특성이 아닌 것은?

- ① 외부조건의 변화에 영향을 줄일 수 있다.
- ② 제어기 부품들의 성능이 다소 나빠지면 큰 영향을 받는다.
- ③ 제어계의 특성을 향상시킬 수 있다.
- ④ 목표값에 정확히 도달할 수 있다.

86. U자관 마노미터를 사용하여 오리피스에 걸리는 압력차를 측정하였다. 마노미터 속의 유체는 비중 13.6 인 수은이며 오리피스를 통하여 흐르는 유체는 비중이 1 인 물이다 마노미터의 읽음이 40cm 일 때 오리피스에 걸리는 압력차는?

- ① 0.50 kgf/cm² ② 0.05 kgf/cm²
- ③ 0.30 kgf/cm² ④ 1.86 kgf/cm²

87. 노즐-플래퍼(Nozzle-Flapper)를 이용한 공기식조절기의 역할은?

- ① 공기압신호를 전기신호로 변환하는 기기
- ② 전기신호를 공기압신호로 변환하는 기기
- ③ 변위를 공기압신호로 변환하는 기기
- ④ 공기압신호를 변위로 변환하는 기기

88. 습식가스미터에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 계량이 정확하다. ② 수위조정 등 관리가 필요하다.
- ③ 일반 가정용이다. ④ 설치공간이 크다.

89. 차압식 유량계가 아닌 것은?

- ① 오리피스 ② 벤투리미터
- ③ 플로노즐 ④ 피스톤식

90. 탄광내에서 CH₄가스의 발생을 검출하는데 적당한 방법은?

- ① 질량분석법 ② 안전등형
- ③ 시험지법 ④ 검지관법

91. 가스크로마토그래피에서 운반가스의 구비조건으로 옳지 않은 것은?

- ① 시료와 반응성이 낮은 불활성 기체여야 한다.
- ② 기체확산이 가능한 큰 것이어야 한다.
- ③ 순도가 높고 구입이 용이해야 한다.
- ④ 사용하는 검출기에 적합해야 한다.

92. 캐리어가스와 시료성분가스의 열전도도차를 금속필라멘트 또는 더미스터의 저항변화로 검출하는 가스크로마토그래피 검출기는?

- ① TCD ② FID
- ③ ECD ④ FPD

93. 도시가스용 가스계량기의 설치기준으로 옳지 않은 것은?

- ① 가스계량기는 화기(자체화기 제외)와 2m 이상의 우회거리를 유지하는 곳에 설치하여야 한다.
- ② 가스계량기는 수시로 환기가 가능한 장소에 설치하여야 한다.
- ③ 직사광선 또는 빗물을 받을 우려가 있는 곳에는 가스 계량기를 설치할 수 없다.
- ④ 가스계량기를 격납상자 내에 설치하는 경우에는 설치 높이의 제한을 하지 아니 한다.

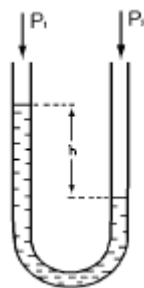
94. 조절기의 출력이 제어편차의 시간적분에 비례하는 제어동작은?

- ① P 동작 ② D 동작
- ③ I 동작 ④ PID 동작

95. 압력계측기 중 직접 압력을 측정하는 1차 압력계에 속하는 것은?

- ① 액주계 압력계 ② 부르돈관 압력계
- ③ 벨로우즈 압력계 ④ 전기저항 압력계

96. 그림과 같은 U자관 수은주 압력계의 경우 액주의 높이차(h)는? (단, P₁과 P₂간의 압력차:0.68kgf/cm² 이고, 수은의 비중은 13.6 라고 가정한다.)



- ① 50 mm ② 25 mm
- ③ 500mm ④ 250 mm

97. 내경 10cm 인 관속으로 유체가 흐를 때 피토관의 마노미터 수주가 40cm 이었다면 이 때의 유량(m³/s)은?

- ① 2.199 × 10⁻² ② 2.199 × 10⁻¹
- ③ 2.199 ④ 2.199 × 10⁻³

98. 탄화수소에 대한 감도는 좋으나 O₂, H₂, CO 에 대하여는 감도가 전혀 없는 검출기는?
 ① 수소이온화 검출기(FID)
 ② 열 전도형 검출기(TCD)
 ③ 전자포획 이온화 검출기(ECD)
 ④ 염광광도 검출기(FPD)
99. 전열기에 의해 자동으로 물을 끓인다면 이 제어는 어떤 제어를 응용한 것인가?
 ① 시퀀스제어 ② 공정제어
 ③ 서보제어 ④ 피드백제어
100. 기차가 4%인 루트가스미터로 측정한 유량이 30.4[m³/h]였다면, 기준기로 측정한 유량은?
 ① 29.8[m³/h] ② 30.6[m³/h]
 ③ 31.7[m³/h] ④ 32.4[m³/h]

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