

## 1과목 : 가스유체역학

1. 관 내부에서 유체가 흐를 때 흐름이 완전난류라면 수도손실은 어떻게 되겠는가?

- ① 대략적으로 속도의 제곱에 반비례한다.  
 ② 대략적으로 직경의 제곱에 반비례하고 속도에 정비례한다.  
 ③ 대략적으로 속도의 제곱에 비례한다.  
 ④ 대략적으로 속도에 정비례한다.

2. 다음 중 정상유동과 관계있는 식은? (단,  $V$  = 속도벡터,  $s$  = 임의방향좌표,  $t$  = 시간이다.)

- ①  $\frac{\partial V}{\partial t} = 0$       ②  $\frac{\partial V}{\partial s} \neq 0$   
 ③  $\frac{\partial V}{\partial t} \neq 0$       ④  $\frac{\partial V}{\partial s} = 0$

3. 물이 23m/s의 속도로 노즐에서 수직상방으로 분사될 때 손실을 무시하면 약 몇 m 까지 물이 상승하는가?

- ① 13      ② 20  
 ③ 27      ④ 54

4. 기체가 0.1kg/s 로 직경 40cm인 관내부를 등온으로 흐를 때 압력이 30kgf/m<sup>2</sup>abs,  $R = 20\text{kgf}\cdot\text{m}/\text{kg}\cdot\text{K}$ ,  $T = 27^\circ\text{C}$  라면 평균속도는 몇 m/s 인가?

- ① 5.6      ② 67.2  
 ③ 98.7      ④ 159.2

5. 내경 0.0526m 인 철관 내를 점도가 0.01kg/m·s 이고 밀도가 1200kg/m<sup>3</sup> 인 액체가 1.16m/s 의 평균속도로 흐를 때 Reynolds 수는 약 얼마인가?

- ① 36.61      ② 3661  
 ③ 732.2      ④ 7322

6. 어떤 유체의 비중량이 20 kN/m<sup>3</sup> 이고 점성계수가 0.1N·s/m<sup>2</sup> 이다. 동점성계수는 m<sup>2</sup>/s 단위로 얼마인가?

- ①  $2.0 \times 10^{-2}$       ②  $4.9 \times 10^{-2}$   
 ③  $2.0 \times 10^{-5}$       ④  $4.9 \times 10^{-5}$

7. 성능이 동일한 n e의 펌프를 서로 병렬로 연결하고 원래와 같은 양정에서 작동시킬 때 유체의 토출량은?

- ① 1/n로 감소한다.      ② n배로 증가한다.  
 ③ 원래와 동일하다.      ④ 1/2n로 감소한다.

8. 직각좌표계 상에서 Euler 기술법으로 유동을 기술할 때

$$F = \nabla \cdot \vec{V}, \quad G = \nabla \cdot (\rho \vec{V})$$

로 정의되는 두 항수에 대한 설명 중 틀린 것은? (단,  $\vec{V}$  유체의 속도,  $\rho$ 는 유체의 밀도를 나타낸다.)

- ① 밀도가 일정한 유체의 정상유동(steady flow)에서는  $F = 0$  이다.  
 ② 압축성(compressible)유체의 정상유동(steady flow)에서는  $G = 0$  이다.  
 ③ 밀도가 일정한 유체의 비정상유동(unsteady flow)에서는

$F \neq 0$  이다.

- ④ 압축성(compressible) 유체의 비정상유동(unsteady flow)에서는  $G \neq 0$  이다.

9. 하수 슬러리(slurry)와 같이 일정한 온도와 압력 조건에서 임계 전단응력 이상이 되어야만 흐르는 유체는?

- ① 뉴턴유체(Newtonian fluid)  
 ② 팽창유체(Dilatant fluid)  
 ③ 빙행가소성유체(Bingham plastics fluid)  
 ④ 의가소성유체(Pseudoplastic fluid)

10. 1차원 유동에서 수직충격파가 발생하게 되면 어떻게 되는가?

- ① 속도, 압력, 밀도가 증가한다.  
 ② 압력, 밀도, 온도가 증가한다.  
 ③ 속도, 온도, 밀도가 증가한다.  
 ④ 압력은 감소하고 엔트로피가 일정하게 된다.

11. 유체 수송장치의 캐비테이션 방지 대책으로 옳은 것은?

- ① 펌프의 설치 위치를 높인다.  
 ② 펌프의 회전수를 크게 한다.  
 ③ 흡입관 지름을 크게 한다.  
 ④ 양 흡입을 단 흡입으로 바꾼다.

12. 내경 5cm 파이프 내에서 비압축성 유체의 평균유속이 5m/s 이면 내경을 2.5cm 로 축소하였을 때의 평균유속은?

- ① 5m/s      ② 10m/s  
 ③ 20m/s      ④ 50m/s

13. 잠겨있는 물체에 작용하는 부력은 물체가 밀어낸 액체의 무게와 같다고 하는 원리(법칙)와 관련 있는 것은?

- ① 뉴턴의 점성법칙      ② 아르키메데스 원리  
 ③ 하겐-포와셀 원리      ④ 맥레오드 원리

14. 온도  $T_0 = 300\text{K}$ , Mach 수  $M = 0.8$  인 1차원 공기 유동의 정체온度(stagnation temperature)는 약 몇 K 인가? (단, 공기는 이상기체이며, 등엔트로피 유동이고 비열비  $k$ 는 1.4 이다.)

- ① 324      ② 338  
 ③ 346      ④ 364

15. 질량보존의 법칙을 유체유동에 적용한 방정식은?

- ① 오일러 방정식      ② 달시 방정식  
 ③ 운동량 방정식      ④ 연속 방정식

16. 100kPa, 25℃에 있는 이상기체를 등엔트로피 과정으로 135kPa 까지 압축하였다. 압축 후의 온도는 약 몇 ℃ 인가? (단, 이 기체의 정압비열  $C_p$  는 1.213 kJ/kg·K 이고 정적비열은  $C_v$  는 0.821 kJ/kg·K 이다.)

- ① 45.5      ② 55.5  
 ③ 65.5      ④ 75.5

17. 이상기체에서 정압비열을  $C_p$ , 정적비열을  $C_v$ 로 표시할 때 비엔탈피의 변화  $dh$ 는 어떻게 표시되는가?

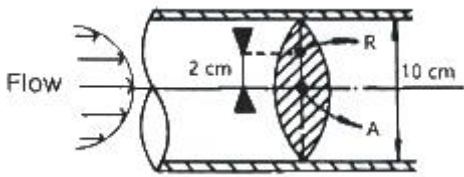
- ①  $dh = C_p dT$       ②  $dh = C_v dT$

$$\textcircled{3} \quad dh = \frac{C_P}{C_V} dT \quad \textcircled{4} \quad dh = (C_P - C_V) dT$$

18. 지름이 0.1m 인 관에 유체가 흐르고 있다. 임계 레이놀즈가 2100이고, 이에 대응하는 임계유속이 0.25m/s 이다. 이 유체의 동점성계수는 약 몇  $\text{cm}^2/\text{s}$  인가?

- ① 0.095                      ② 0.119  
③ 0.354                      ④ 0.454

19. 그림에서와 같이 파이프내로 비압축성 유체가 층류로 흐르고 있다. A점에서의 유속이 1m/s 라면 R점에서의 유속은 몇 m/s 인가? (단, 관의 직경은 10cm 이다.)



- ① 0.36                      ② 0.60  
③ 0.84                      ④ 1.00

20. 공기 중의 음속 C는  $C^2 = \left( \frac{\partial P}{\partial \rho} \right)_s$  로 주어진다. 이 때 음속과 온도의 관계는? (단, T는 주위 공기의 절대온도이다.)

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

### 2과목 : 연소공학

21. 위험장소의 등급분류 중 2종 장소에 해당하지 않는 것은?

- ① 밀폐된 설비 안에 밀봉된 가연성가스나 그 설비의 사고로 인하여 파손되거나 오조작의 경우에만 누출할 위험이 있는 장소  
② 확실한 기계적 환기조치에 따라 가연성가스가 체류하지 아니하도록 되어 있으나 환기장치에 이상이나 사고가 발생한 경우에는 가연성가스가 체류하여 위험하게 될 우려가 있는 장소  
③ 상용상태에서 가연성가스가 체류하여 위험하게 될 우려가 있는 장소, 정비보수 또는 누출 등으로 인하여 종종 가연성가스가 체류하여 위험하게 될 우려가 있는 장소  
④ 인접한 실내에서 위험한 농도의 가연성가스가 종종 침입할 우려가 있는 장소

22. 연소에 의한 고온체의 색깔이 가장 고온인 것은?

- ① 휘적색                      ② 황적색  
③ 취백색                      ④ 백적색

23. 교축과정에서 변하지 않은 열역학 특성치는?

- ① 압력                      ② 내부에너지  
③ 엔탈피                      ④ 엔트로피

24. 연소반응이 완료되지 않아 연소가스 중에 반응의 중간생성물이 들어있는 현상을 무엇이라 하는가?

- ① 열해리                      ② 순반응  
③ 역화반응                      ④ 연쇄분자반응

25. 도시가스의 조성을 조사해보니 부피조성으로  $\text{H}_2$  35%, CO 24%,  $\text{CH}_4$  13%,  $\text{N}_2$  20%,  $\text{O}_2$  8% 이었다. 이 도시가스 1 $\text{Sm}^3$ 를 완전연소시키기 위하여 필요한 이론공기량은 약 몇  $\text{Sm}^3$  인가?

- ① 1.3                      ② 2.3  
③ 3.3                      ④ 4.3

26. 프로판가스에 대한 최소산소농도값(MOC)를 추산하면 얼마인가? (단,  $\text{C}_3\text{H}_8$ 의 폭발하한치는 2.1 v% 이다.)

- ① 8.5%                      ② 9.5%  
③ 10.5%                      ④ 11.5%

27. 125℃, 10atm에서 압축계수(Z)가 0.98일 때  $\text{NH}_3(\text{g})$  34kg의 부피는 약 몇  $\text{Sm}^3$  인가? (단, N의 원자량 14, H의 원자량은 1 이다.)

- ① 2.8                      ② 4.3  
③ 6.4                      ④ 8.5

28. 2개의 단열과정과 2개의 정압과정으로 이루어진 가스 터빈의 이상 사이클은?

- ① 에릭슨 사이클                      ② 브레이튼 사이클  
③ 스텔링 사이클                      ④ 아트킨슨 사이클

29. 착화온도에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 압력이 높을수록 낮아진다.  
② 발열량이 클수록 낮아진다.  
③ 산소량이 증가할수록 낮아진다.  
④ 반응활성도가 클수록 높아진다.

30. 고발열량(高發熱量)과 저발열량(底發熱量)의 값이 가장 가까운 연료는?

- ① LPG                      ② 가솔린  
③ 메탄                      ④ 목탄

31. 다음 중 BLEVE와 관련이 없는 것은?(문제 오류로 가답안 발표시 1번으로 발표되었지만 확정답안 발표시 1, 3번 정답 처리 되었습니다. 여기서는 가답안인 1번을 누르면 정답 처리 됩니다.)

- ① Bomb                      ② Liquid  
③ Expanding                      ④ Vapor

32. 메탄가스 1 $\text{m}^3$ 를 완전 연소시키는 데 필요한 공기량은 약 몇  $\text{Sm}^3$  인가? (단, 공기 중 산소는 20% 함유되어 있다.)

- ① 5                      ② 10  
③ 15                      ④ 20

33. 기체상수 R의 단위가 J/mol·K 일 때의 값은?

- ① 8.314                      ② 1.987  
③ 848                      ④ 0.082

34. 정적비열이 0.682 kcal/kmol·℃ 인 어떤 가스의 정압비열은

약 몇 kcal/kmol·℃ 인가?

- ① 1.3                      ② 1.4  
 ③ 2.7                      ④ 2.9

35. 가스가 노즐로부터 일정한 압력으로 분출하는 힘을 이용하여 연소에 필요한 공기를 흡입하고, 혼합관에서 혼합한 후 화염공에서 분출시켜 예혼합연소시키는 버너는?

- ① 분젠식                      ② 전 1차 공기식  
 ③ 블라스트식              ④ 적화식

36. 최소점화에너지(MIE)의 값이 수소와 가장 가까운 가연성 기체는?

- ① 메탄                      ② 부탄  
 ③ 암모니아                ④ 이황화탄소

37. 이상기체에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 기체의 분자력과 크기가 무시된다.  
 ② 저온으로 하면 액화된다.  
 ③ 절대온도 0도에서 기체로서의 부피는 0으로 된다.  
 ④ 보일-샤를의 법칙이나 이상기체상태방정식을 만족한다.

38. 실제기체가 이상기체 상태방정식을 만족할 수 있는 조건이 아닌 것은?

- ① 압력이 높을수록              ② 분자량이 작을수록  
 ③ 온도가 높을수록              ④ 비체적이 클수록

39. 공기 1kg을 일정한 압력 하에서 20℃에서 200℃까지 가열할 때 엔트로피 변화는 약 몇 kJ/K 인가? (단,  $C_p$ 는 1 kJ/kg·K 이다.)

- ① 0.28                      ② 0.38  
 ③ 0.48                      ④ 0.62

40. 프로판을 연소할 때 이론단열 불꽃온도가 가장 높을 때는?

- ① 20%의 과잉공기로 연소하였을 때  
 ② 100%의 과잉공기로 연소하였을 때  
 ③ 이론량의 공기로 연소하였을 때  
 ④ 이론량의 순수산소로 연소하였을 때

### 3과목 : 가스설비

41. 저온장치에 사용되는 팽창기에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 왕복동식은 팽창비가 40 정도로 커서 팽창기의 효율이 우수하다.  
 ② 고압식 액체산소 분리장치, 헬륨 액화기 등에 사용된다.  
 ③ 처리가스량이 1000m<sup>3</sup>/h 이상이 되면 다기통이 된다.  
 ④ 기통 내의 윤활에 오일이 사용되므로 오일제거에 유의하여야 한다.

42. LPG가스 설비 중 강제기화기 사용 시의 장점에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 설치장소가 적게 소요된다.  
 ② 한냉 시에도 충분히 기화된다.  
 ③ 공급가스 조성이 일정하다.  
 ④ 용기압력을 가감, 조절할 수 있다.

43. 수소의 공업적 제법이 아닌 것은?

- ① 수성가스법                      ② 석유 분해법  
 ③ 천연가스 분해법              ④ 공기액화 분리법

44. 액화가스의 기화기 중 액화가스와 해수 및 하천수 등을 열교환시켜 기화하는 형식은?

- ① Air Fin식                      ② 직화가열식  
 ③ Open Rack식                ④ Submerged Combustion식

45. 원심압축기의 특징이 아닌 것은?

- ① 설치면적이 적다.              ② 압축이 단속적이다.  
 ③ 용량조정이 어렵다.              ④ 윤활유가 불필요하다.

46. 가스시설의 전기방식 공사 시 매설배관 주위에 기준전극을 매설하는 경우 기준전극은 배관으로부터 얼마 이내에 설치하여야 하는가?

- ① 30cm                      ② 50cm  
 ③ 60cm                      ④ 100cm

47. 다음 보기에서 설명하는 가스는?

- 자극성 냄새를 가진 무색의 기체로서 물에 잘 녹는다.
- 가압, 냉각에 의해 액화가 용이하다.
- 공업적 제법으로는 클라우즈법, 카자레법이 있다.

- ① 암모니아                      ② 염소  
 ③ 일산화탄소                      ④ 황화수소

48. 독성가스 배관용 밸브의 압력구분을 호칭하기 위한 표시가 아닌 것은?

- ① Class                      ② S  
 ③ PN                      ④ K

49. 송출 유량(Q)이 0.3m<sup>3</sup>/min, 양정(H)이 16m, 비회전도(Ns)rk 110일 때 펌프의 회전속도(N)은 약 몇 rpm 인가?

- ① 1507                      ② 1607  
 ③ 1707                      ④ 1807

50. 고압가스저장설비에서 수소와 산소가 동일한 조건에서 대기 중에 누출되었다면 확산속도는 어떻게 되겠는가?

- ① 수소가 산소보다 2배 빠르다.  
 ② 수소가 산소보다 4배 빠르다.  
 ③ 수소가 산소보다 8배 빠르다.  
 ④ 수소가 산소보다 16배 빠르다.

51. 압축기에 사용되는 윤활유의 구비조건으로 옳은 것은?

- ① 인화점과 응고점이 높을 것  
 ② 점도가 낮아 잔류탄소가 증발해서 줄어드는 양이 많을 것  
 ③ 점도가 적당하고 항유화성이 적을 것  
 ④ 열안정성이 좋아 쉽게 열분해하지 않을 것

52. 액화석유가스용 용기잔류가스 회수장치의 구성이 아닌 것은?

- ① 열교환기                      ② 압축기  
③ 연소설비                      ④ 질소퍼지장치

53. 어느 용기에 액체를 넣어 밀폐하고 압력을 가해주면 액체의 비등점은 어떻게 되는가?

- ① 상승한다.                      ② 저하한다.  
③ 변하지 않는다.                ④ 이 조건으로 알 수 없다.

54. 흡입밸브 압력이 0.8MPa·g 인 3안 압축기의 최종단의 토출 압력은 약 몇 MPa·g인가? (단, 압축비는 3이며, 1MPa은 10kg/cm<sup>2</sup> 로 한다.)

- ① 16.1                              ② 21.6  
③ 24.2                              ④ 28.7

55. 가스홀더의 기능에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 가스수요의 시간적 변동에 대하여 제조가스량을 안정되게 공급하고 남은 가스를 저장한다.  
② 정전, 배관공사 등의 공사로 가스공급의 일시 중단 시 공급량을 계속 확보한다.  
③ 조성이 다른 제조가스를 저장, 혼합하여 성분, 열량 등을 일정하게 한다.  
④ 소비지역에서 먼 곳에 설치하여 사용 피크 시 배관의 수송량을 증대한다.

56. LP가스 고압장치가 상용압력이 2.5MPa 일 경우, 안전밸브의 최고작동압력은?

- ① 2.5MPa                              ② 3.0MPa  
③ 3.75MPa                          ④ 5.0MPa

57. 지하에 매설하는 배관의 이음방법으로 가장 부적합한 것은?

- ① 링조인트 접합                  ② 용접 접합  
③ 전기용착 접합                  ④ 열융착 접합

58. 압축기에 사용하는 윤활유와 사용가스의 연결로 부적당한 것은?

- ① 수소 : 순광물성 기름              ② 산소 : 디젤엔진유  
③ 아세틸렌 : 양질의 광유          ④ LPG : 식물성유

59. 배관의 전기방식 중 희생양극법의 장점이 아닌 것은?

- ① 전류조절이 쉽다.  
② 과방식의 우려가 없다.  
③ 단거리의 파이프라인에는 저렴하다.  
④ 다른 매설금속체로의 장애(간섭)가 거의 없다.

60. 안전밸브의 선정절차에서 가장 먼저 검토하여야 하는 것은?

- ① 기타 밸브구동기 선정              ② 해당 메이커의 자료 확인  
③ 밸브 용량계수 값 확인              ④ 통과 유체 확인

#### 4과목 : 가스안전관리

61. 액화가연성가스 접합용기를 차량에 적재하여 운반할 때 몇 kg 이상일 때 운반책임자를 동승시켜야 하는가?

- ① 1000kg                              ② 2000kg  
③ 3000kg                              ④ 6000kg

62. 고압가스 특정제조시설의 긴급용 벤트스택 방출구는 작업원

이 항상 통행하는 장소로부터 몇 m 이상 떨어진 곳에 설치하는가?

- ① 5m                                      ② 10m  
③ 15m                                      ④ 20m

63. 산화에틸렌에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 배관으로 수송할 경우에는 2중관으로 한다.  
② 제독제로서 다량의 물을 비치한다.  
③ 저장탱크에는 45℃에서 그 내부가스의 압력이 0.4MPa 이상이 되도록 탄소가스를 충전한다.  
④ 용기에 충전하는 때에는 미리 그 내부가스를 아황산 등의 산으로 치환하여 안정화시킨다.

64. 공기보다 무거워 누출 시 체류하기 쉬운 가스가 아닌 것은?

- ① 산소                                      ② 염소  
③ 암모니아                              ④ 프로판

65. 방폭전기기기 설치에 사용되는 정션 박스(junction box), 풀 박스(pull box)는 어떤 방폭구조로 하여야 하는가?

- ① 압력방폭구조(p)                  ② 내압방폭구조(d)  
③ 유압방폭구조(o)                  ④ 특수방폭구조(s)

66. 불소가스에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 무색의 가스이다.                  ② 냄새가 없다.  
③ 강산화제이다.                      ④ 물과 반응하지 않는다.

67. 냉동기의 제품성능의 기준으로 틀린 것은?

- ① 주름관을 사용한 방진조치  
② 냉매설비 중 돌출부위에 대한 적절한 방호조치  
③ 냉매가스가 누출될 우려가 있는 부분에 대한 부식 방지조치  
④ 냉매설비 중 냉매가스가 누출될 우려가 있는 곳에 차단밸브 설치

68. 액화석유가스자동차에 고정된 탱크 충전시설 중 저장설비는 그 외면으로부터 사업소 경계와의 거리 이상을 유지하여야 한다. 저장능력과 사업소경계와의 거리의 기준이 바르게 연결한 것은?

- ① 10톤 이하 - 20m  
② 10톤 초과 20톤 이하 - 22m  
③ 20톤 초과 30톤 이하 - 30m  
④ 30톤 초과 40톤 이하 - 32m

69. 고압가스 일반제조시설에서 긴급차단장치를 반드시 설치하지 않아도 되는 설비는?

- ① 염소가스 정체량이 40톤인 고압가스 설비  
② 연소열량이  $5 \times 10^7$ 인 고압가스 설비  
③ 특수 반응설비  
④ 산소가스 정체량이 150톤인 고압가스 설비

70. 탱크주밸브, 긴급차단장치에 속하는 밸브 그 밖의 중요한 부속품이 돌출된 저장탱크는 그 부속품을 차량의 좌측면이 아닌 곳에 설치한 단단한 조작상자 내에 설치한다. 이 경우 조작상자와 차량의 뒷범퍼와의 수평거리는 얼마 이상 이격하여야 하는가?

- ① 20cm                                      ② 30cm

③ 40cm

④ 50cm

71. 긴급이송설비에 부착된 처리설비는 이송되는 설비 내의 내용물을 안전하게 처리하여야 한다. 처리방법으로 옳은 것은?

- ① 플레어스택에서 배출시킨다.  
 ② 안전한 장소에 설치되어 있는 저장탱크에 임시 이송한다.  
 ③ 밴트스택에서 연소시킨다.  
 ④ 독성가스는 제독 후 사용한다.

72. 고압가스 냉동기 제조의 시설에서 냉매가스가 통하는 부분의 설계압력 설정에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 보통의 운전상태에서 응축온도가 65℃를 초과하는 냉동설비는 그 응축온도에 대한 포화증기 압력을 그 냉동설비의 고압부 설계압력으로 한다.  
 ② 냉매설비의 저압부가 항상 저온으로 유지되고 또한 냉매가스의 압력이 0.4MPa 이하인 경우에는 그 저압부의 설계압력을 0.8MPa로 할 수 있다.  
 ③ 보통의 상태에서 내부가 대기압 이하로 되는 부분에는 압력이 0.1MPa를 외압으로 하여 걸리는 설계압력으로 한다.  
 ④ 냉매설비의 주위온도가 항상 40℃를 초과하는 냉매설비 등의 저압부 설계압력은 그 주위 온도의 최고온도에서의 냉매가스의 평균압력 이상으로 한다.

73. 충전용기 적재에 관한 기준으로 옳은 것은?

- ① 충전용기를 적재한 차량은 제1종 보호시설과 15m 이상 떨어진 곳에 주차하여야 한다.  
 ② 충전량이 15kg 이하이고 적재수가 2개를 초과하지 아니한 LPG는 이론차에 적재하여 운반할 수 있다.  
 ③ 용량 15kg의 LPG 충전용기는 2단으로 적재하여 운반할 수 있다.  
 ④ 운반차량 뒷면에는 두께가 3mm이상, 폭 50mm 이상의 범퍼를 설치한다.

74. 가스보일러에 의한 가스 사고를 예방하기 위한 방법이 아닌 것은?

- ① 가스보일러는 전용보일러실에 설치한다.  
 ② 가스보일러의 배기통은 한국가스안전공사의 성능인증을 받은 것을 사용한다.  
 ③ 가스보일러는 가스보일러 시공자가 설치한다.  
 ④ 가스보일러의 배기통은 풍압대 내에 설치한다.

75. 고압가스 용기 및 차량에 고정된 탱크 충전시설에 설치하는 제독설비의 기준으로 틀린 것은?

- ① 가압식, 동력식 등에 따라 작동하는 수도직결식의 제독제 살포장치 또는 살수장치를 설치한다.  
 ② 물(중화제)인 중화조를 주위온도가 4℃ 미만인 동결 우려가 있는 장소에 설치 시 동결방지장치를 설치한다.  
 ③ 물(중화제) 중화조에는 자동급수장치를 설치한다.  
 ④ 살수장치는 정전 등에 의해 전자밸브가 작동하지 않을 경우에 대비하여 수동 바이패스 배관을 추가로 설치한다.

76. 액화가스 충전용기의 내용적을 V(L), 저장능력을 W(kg), 가스의 종류에 따르는 정수를 C로 했을 때 이에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 프로판의 C값은 2.35이다.

② 액화가스와 압축가스가 섞여 있을 경우에는 액화가스 10kg을 1m<sup>3</sup>으로 본다.

③ 용기의 어깨에 C값이 각인되어 있다.

④ 열대지방과 한대지방의 C값은 다를 수 있다.

77. 일반도시가스사업 예비 정압기에 설치되는 긴급차단장치의 설정압력은?

- ① 3.2kPa 이하                      ② 3.6kPa 이하  
 ③ 4.0kPa 이하                      ④ 4.4kPa 이하

78. 소형저장탱크에 의한 액화석유가스 사용시설에서 벌크로리축의 호스어셈블리에 의한 충전 시 충전작업자는 길이 몇 m 이상의 충전호스를 사용하여 충전하는 경우에 별도의 충전보조원에게 충전작업 중 충전호스를 감시하게 하여야 하는가?

- ① 5m                                  ② 8m  
 ③ 10m                                ④ 20m

79. 가스 제조 시 첨가하는 냄새가 나는 물질(부취제)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 독성이 없을 것  
 ② 극히 낮은 농도에서도 냄새가 확인될 수 있을 것  
 ③ 가스관이나 Gas meter에 흡착될 수 있을 것  
 ④ 배관 내의 상용온도에서 응축하지 않고 배관을 부식시키지 않을 것

80. 다음 보기에서 가스용 킥카플러에 대한 설명으로 옳은 것으로 모두 나열된 것은?

㉠ 킥카플러는 사용형태에 따라 호스 접속형과 호스앤드 접속형으로 구분한다.  
 ㉡ 4.2 kPa 이상의 압력으로 기밀시험을 하였을 때 가스누출이 없어야 한다.  
 ㉢ 탈착조작은 분당 10~20회의 속도로 6000회 실시한 후 작동시험에서 이상이 없어야 한다.

- ① ㉠                                  ② ㉠, ㉡  
 ③ ㉡, ㉢                              ④ ㉠, ㉡, ㉢

#### 5과목 : 가스계측기기

81. 대기압이 750mmHg일 때 탱크 내의 기체압력이 게이지압으로 1.98kg/cm<sup>2</sup> 이었다. 탱크 내 기체의 절대압력은 약 몇 kg/cm<sup>2</sup> 인가? (단, 1기압은 1.0336 kg/cm<sup>2</sup> 이다.)

- ① 1                                  ② 2  
 ③ 3                                  ④ 4

82. 질소용 mass flow controller에 헬륨을 사용하였다. 예측 가능한 결과는?

- ① 질량유량에는 변화가 있으나 부피 유량에는 변화가 없다.  
 ② 지시계는 변화가 없으나 부피유량은 증가한다.  
 ③ 입구압력을 약간 낮춰주면 동일한 유량을 얻을 수 있다.  
 ④ 변화를 예측할 수 없다.

83. 측정방법에 따른 액면계의 분류 중 간접법이 아닌 것은?

- ① 음향을 이용하는 방법

- ② 방사선을 이용하는 방법  
 ③ 압력계, 차압계를 이용하는 방법  
 ④ 플롯에 의한 방법

84. 가스시료 분석에 널리 사용되는 기체 크로마토그래피(Gas Chromatography)의 원리는?

- ① 이온화                      ② 흡착 치환  
 ③ 확산 유출                ④ 열전도

85. 60°F에서 100°F까지 온도를 제어하는데 비례제어기가 사용된다. 측정온도가 71°F에서 75°F로 변할 때 출력압력이 3psi에서 5psi까지 도달하도록 조정된다. 비례대(%)은?

- ① 5%                         ② 10%  
 ③ 15%                       ④ 20%

86. 계량의 기준이 되는 기본단위가 아닌 것은?

- ① 길이                        ② 온도  
 ③ 면적                        ④ 광도

87. 기체 크로마토그래피의 구성이 아닌 것은?

- ① 캐리어 가스               ② 검출기  
 ③ 분광기                      ④ 컬럼

88. 적외선 가스분석계로 분석하기가 가장 어려운 가스는?

- ① H<sub>2</sub>O                        ② N<sub>2</sub>  
 ③ HF                         ④ CO

89. 용적식 유량계에 해당되지 않는 것은?

- ① 로터미터                   ② Oval식 유량계  
 ③ 루트 유량계                ④ 로터리 피스톤식 유량계

90. 시정수(time constant)가 5초인 1차 지연형 계측기의 스텝 응답(step response)에서 전변화의 95%까지 변화하는데 걸리는 시간은?

- ① 10초                        ② 15초  
 ③ 20초                        ④ 30초

91. 가연성 검출기로 주로 사용되지 않는 것은?

- ① 중화적정형                ② 안전등형  
 ③ 간섭계형                  ④ 열선형

92. 다음 보기에서 설명하는 가스미터는?

- 계량이 정확하고 사용 중 기차(器差)의 변동이 거의 없다.  
 - 설치공간이 크고 수위 조절 등의 관리가 필요하다.

- ① 막식가스미터              ② 습식가스미터  
 ③ 루트(Roots)미터        ④ 벤투리미터

93. 열전대 온도계 중 측정범위가 가장 넓은 것은?

- ① 백금-백금·로듐           ② 구리-콘스탄탄  
 ③ 철-콘스탄탄               ④ 크로멜-알루멜

94. 연소가스 중 CO와 H<sub>2</sub>의 분석에 사용되는 가스분석계는?

- ① 탄산가스계                ② 질소가스계  
 ③ 미연소가스계            ④ 수소가스계

95. 최대 유량이 10m<sup>3</sup>/h 이하인 가스미터의 검정·재검정 유효기간으로 옳은 것은?

- ① 3년, 3년                   ② 3년, 5년  
 ③ 5년, 3년                   ④ 5년, 5년

96. 방사선식 액면계에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 방사선원은 코발트 60(<sup>60</sup>Co)이 사용된다.  
 ② 종류로는 조사식, 투과식, 가반식이 있다.  
 ③ 방사선 선원을 탱크 상부에 설치한다.  
 ④ 고온, 고압 또는 내부에 측정자를 넣을 수 없는 경우에 사용된다.

97. 저압용의 부르동관 압력계 재질로 옳은 것은?

- ① 니켈강                      ② 특수강  
 ③ 인발강관                  ④ 황동

98. 게겔법에서 C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>를 분석하기 위한 흡수액으로 사용되는 것은?

- ① 33% KOH 용액  
 ② 알칼리성 피로갈롤 용액  
 ③ 암모니아성 염화 제1구리 용액  
 ④ 87% H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

99. 제어동작에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 비례동작은 제어오차가 변화하는 속도에 비례하는 동작이다.  
 ② 미분동작은 편차에 비례한다.  
 ③ 적분동작은 오프셋을 제거할 수 있다.  
 ④ 미분동작은 오버슈트가 많고 응답이 느리다.

100. 루트식 가스미터는 적은 유량 시 작동하지 않을 우려가 있는데 보통 얼마 이하일 때 이러한 현상이 나타나는가?

- ① 0.5m<sup>3</sup>/h                    ② 2m<sup>3</sup>/h  
 ③ 5m<sup>3</sup>/h                      ④ 10m<sup>3</sup>/h

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 프  
로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합  
니다.

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

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT  
에서 확인하세요.

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