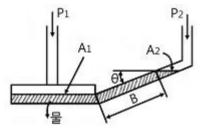
### 1과목: 가스유체역학

- 1. 표면이 매끈한 원관인 경우 일반적으로 레이놀즈수가 어떤 값일 때 층류가 되는가?
  - ① 400보다 클 때
- ② 4000<sup>2</sup>일 때
- 3 2100 보다 작을 때
- ④ 2100<sup>2</sup>일 때
- 2. 점도 6cP를 Pa·s로 환산하면 얼마인가?
  - ① 0.0006
- 2 0.006
- ③ 0.06
- 4 0.6
- 3. 다음 중 용적형 펌프가 아닌 것은?
  - ① 기어 펌프
- ② 베인 펌프
- ③ 플런저 펌프
- 4 볼류트 펌프
- 4. 다음 중 대기압을 특정하는 계기는?
  - 4 수은기압계
- ② 오리피스미터
- ③ 로타미터
- ④ 툭(weir)
- 5. 그림과 같이 물을 사용하여 기체압력을 측정하는 경사마노메 타에서 압력차(P<sub>1</sub>-P<sub>2</sub>)는 몇 cmH<sub>2</sub>O인가? (단, Θ=30°, R=30 cm이고 면적 A₁》 면적 A₂이다.)



- **1**5
- 2 30
- 3 45
- 4 90
- 6. 이상기체 속에서의 음속을 옳게 나타낸 식은? (단, ρ=밀도, P=압력, k=비열비, R=일반기체상수, M=분자량이다.)









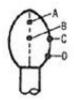
- 7. 압력 750mmHg는 물의 수두로는 약 몇 mmH<sub>2</sub>O인가?
  - 1.033
- 2 102
- ③ 1033
- **4** 10200
- 8. 6cm×12cm인 직4각형 단면의 관에 물이 가득 차 흐를 때 수 력 반지름은 몇 때인가?
  - 1 3/2
- **2** 2
- ③ 3
- **4** 6
- 9. 노점(dew point)에 대한 설명으로 틀린 것은?
  - 1 액체와 기체의 비체적이 같아지는 온도이다.
  - ② 등압과정에서 응축이 시작되는 온도이다.
  - ③ 대기 중의 수증기의 분압이 그 온도에서 포화수증기압과 같아지는 온도이다.
  - ④ 상대습도가 100% 가 되는 온도이다.

- 10. 물이 23m/s의 속도로 노즐에서 수직상방으로 분사될 때 손 실을 무시하면 약 몇 m까지 물이 상승하는가?
  - ① 13
- 2 20
- **3** 27
- **(4)** 54
- 11. 수평 원관 내에서의 유체흐름을 설명하는 Hagen-Poiseuille 식을 얻기 위해 필요한 가정이 아닌 것은?
  - ① 완전히 발달된 흐름 ② 정상상태 흐름
  - ③ 층류
- 4 포텐셜 흐름
- 12. 아음속에서 초음속으로 속도를 변화시킬 수 있는 노즐은?
  - ♠ 축소·확대노즐
- ② 확대·축소노즐
- ③ 확대노즐
- ④ 축사노즐
- 13. 유량 1m³/min, 전양정 15m이며 효율이 0.78인 물을 사용하 는 원심펌프를 설계하고자 한다. 펌프의 축동력은 몇 kW인 가?
  - (1) 2.54
- **2** 3.14
- ③ 4.24
- (4) 5.24
- 14. 절대압력이 4×10⁴kgf/m²이고, 온도가 15℃인 공기의 밀도 는 약 몇 kg/m³인가? (단, 공기의 기체상수는 29.27kgf·m/kg·k이다.)
  - (1) 2.75
- ② 3.75
- **3** 4.75
- **4** 5.75
- 15. 안지름 100㎜인 관속을 압력 5kgf/cm²이고, 온도가 15℃인 공기가 20kg/s의 비율로 흐를 때 평균유속은? (단, 공기의 기체상수는 29.27kgf·m/kg·k이다.)
  - ① 42.8m/s
- ② 58.1m/s
- **3** 429m/s
- 4 558m/s
- 16. 왕복펌프에서 맥동을 방지하기 위해 설치하는 것은?
  - ① 펌프구동용 원동기 ② 공기실(에어챔버)
  - ③ 펌프케이싱
- ④ 펌프회전차
- 17. 공동현상(Cavitation) 방지책으로 옳은 것은?
  - 1 펌프의 설치위치를 될 수 있는 대로 낮춘다.
  - ② 펌프 회전수를 높게한다.
  - ③ 양흡입을 단흡입으로 바꾼다.
  - ④ 손실수두를 크게 한다.
- 18. 베르누이의 방정식에 쓰이지 않는 head(수두)는?
  - ① 압력수두
- 2 밀도수두
- ③ 위치수두
- ④ 속도수두
- 19. 공기가 79vol% N₂와 21vol% O₂로 이루어진 이상기체 혼합 물이라 할 때 25℃, 750㎜Hg 에서 밀도는 약 몇 kg/m³인 가?
  - **1.16**
- (2) 1.42
- 3 1.56
- 4 2.26
- 20. 힘의 차원을 질량 M, 길이 L, 시간 T로 나타낼 때 옳은 것 은?
  - MI T<sup>-2</sup>
- $\bigcirc$  MI  $^{-3}T^{-2}$
- $3 ML^{-2}T^{3}$
- 4 MLT<sup>-1</sup>

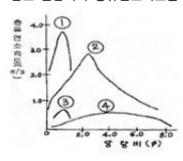
# 2과목 : 연소공학

### 21. 랭킨사이클(Rankine cycle)에 대한 설명으로 옳지 않은 것 은?

- ① 증기기관의 기본사이클로 상의 변화를 가진다.
- ② 두개의 단열변화와 두개의 등압변화로 이루어져 있다.
- ອ효율을 높이려면 배압을 높게하되 초온 및 초압은 낮 추다.
- ④ 단열압축 → 정압가열 → 단열팽창 → 정압냉각의 과정 으로 되어있다.
- 22. 다음 [그림]은 적화식 연소에 의한 가연성가스의 불꽃형태 이다. 다음 중 불꽃온도가 가장 낮은 곳은?



- 1) A
- **2** B
- ③ C
- (4) D
- 23. 체적 3m³의 탱크 안에 20℃, 100kPa의 공기가 들어있다. 40kJ의 열량을 공급하면 공기의 온도는 약 몇 ℃ 가 되는 가? (단, 공기의 정적비열(Cv) 는 0.717kJ/kg·K이다.)
  - 1) 22
- **2** 36
- **3** 44
- (4) 53
- 24. 다음 [그림]은 프로판-산소, 수소-공기, 에틸렌-공기, 일산 화탄소-공기의 층류연소속도를 나타낸 것이다. 이중 프로판 -산소 혼합기의 층류연소속도를 나타낸 것은?



- **1**
- 2 2
- 3 3
- 4 4
- 25. 위험도는 폭발가능성을 표시한 수치로서 수치가 클수록 위험하며 폭발상한과 하한의 차이가 클수록 위험하다. 공기 중 수소(H<sub>2</sub>)의 위험도는 얼마인가?
  - ① 0.94
- 2 1.05
- **6** 17.75
- **4** 71
- 26. Flash fire에 대한 설명으로 옳은 것은?
  - 느린 폭연으로 중대한 과압이 발생하지 않는 가스운에서 발생한다.
  - ② 고압의 증기압 물질을 가진 용기가 고장으로 인해 액체 의 flashing에 의해 발생된다.
  - ③ 누출된 물질이 연료라면 BLEVE는 매우 큰 화구가 뒤따른다.
  - ④ Flash fire는 공정지역 또는 offshore 모듈에서는 발생할

수 없다.

- 27. 다음 [보기]에서 비등액체팽창증기폭발(BLEVE) 발생의 단계를 순서에 맞게 나열한 것은?
  - A, 탱크가 파열되고 그 내용물이 폭발적으로 증발 한다.
  - B. 액체가 틀머있는 탱크의 주위에서 화재가 발생 한다.
  - C. 화재에 의한 열에 의하여 탱크의벽이 가열된 다.
  - D. 화염이 열을 제거시킬 액이 없고 증기만 존재 하는 탱크의 벽이나 천장(roof)에 도달하면, 화 염과 접촉하는 부위의 금속의 온도는 상승하 며 탱크의 구조적 강도를 잃게 된다.
  - E. 액위 미하의 탱크 벽은 액에 의하며 냉각되나, 액의 온도는 올라가고, 탱크 내의 압력이 증가 한다.
  - ① E-D-C-A-B
- ② E-D-C-B-A
- 8 B-C-E-D-A
- (4) B-C-D-E-A
- 28. 폭굉(detonation)에 대한 설명으로 옳기 않은 것은?
  - ① 폭굉파는 음속 이하에서 발생한다.
  - ② 압력 및 화염속도가 최고치를 나타낸 곳에서 일어난다.
  - ③ 폭굉유도거리는 혼합기의 종류, 상태, 관의 길이 등에 따라 변화한다.
  - ④ 폭굉은 폭약 및 화약류의 폭발, 배관 내에서의 폭발 사고 등에서 관찰된다.
- 29. 공기나 증기 등의 기체를 분무매체로 하여 연료를 무화시키 는 방식은?
  - ① 유압 분무식
- ② 이류체 무화식
- ③ 충돌 무화식
- ④ 정전 무화식
- 30. 공기와 연료의 혼합기체의 표시에 대한 설명 중 옳은 것은?
  - ① 공기비(excess air ratio)는 연공비의 역수와 같다.
  - ② 연공비(fuel air ratio)라 함은 가연 혼합기 중의 공기와 연료의 질량비로 정의된다.
  - ③ 공연비(air fuel ratio)라 함은 가연 혼합기 중의 연료와 공기의 질량비로 정의된다.
  - ① 당량비(equivalence ratio)는 실제의 연공비와 이론 연공 비의 비로 정의된다.
- 31. 정상 및 사고(단선, 단락, 지락 등) 시에 발생하는 전기 불꽃, 아크 또는 고온부에 의하여 가연성가스가 점화되지 않는 것이 점화시험, 기타 방법에 의하여 확인된 방폭구조의 종류는?
  - ① 내압방폭구조
- 2 본질안전방폭구조
- ③ 안전증방폭구조
- ④ 압력방폭구조
- 32. 불활성화에 대한 설명으로 틀린 것은?
  - ① 가연성 혼합가스 중의 산소농도를 최소산소농도(MOC)이 하로 낮게하여 폭발을 방지하는 것이다.
  - ② 일반적으로 실시되는 산소농도의 제어점은 최소산소농도 (MOC)보다 약 4% 낮은 농도이다.
  - ③ 이너트 가스로는 질소, 이산화탄소, 수증기가 사용된다.

- ① 일반적으로 가스의 MOC는 보통 10% 정도이고 분진인 경우에는 1% 정도로 낮다.
- 33. -190℃, 0.5MPa의 질소기체를 20MPa으로 단열압축했을 때의 온도는 약 몇 ℃인가? (단, 비열비(k)는 1.41이고 이상 기체로 간주한다.)
  - ① -15℃
- ② -25℃
- **3**0℃
- ④ -35℃
- 34. 층류의 연소화염 측정법 중 혼합기에 유속을 일정하게 하여 유속으로 연소속도를 측정하는 방법은?
  - 평면화염버너법
- ② 분젠버너법
- ③ 비누방울법
- ④ 슬롯노즐연소법
- 35. 298.15K. 0.1MPa 에서 메탄(CH<sub>4</sub>)의 연소엔탈피는 약 몇 MJ/kg인가? (단, CH<sub>4</sub>, CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O의 생성엔탈피는 각각 -74873, -393522, -241827kJ/kmol이다.)
  - ① -40
- **2** -50
- ③ -60
- (4) -70
- 36. 기체연료를 미리 공기와 혼합시켜 놓고, 점화해서 연소하는 것으로 연소실부하율을 높게 얻을 수 있는 연소방식은?
  - ① 확산연소
- ② 예혼합연소
- ③ 증발연소
- ④ 분해연소
- 37. B급 화재가 발생하였을 때 가장 적당한 소화약제는?
  - ① 건조사, CO가스
- ② 불연성기체, 유기소화액
- **3** CO<sub>2</sub>, 포, 분말약제
- ④ 봉상주수, 산·알칼리액
- 38. 다음 중 임계압력을 가장 잘 표현한 것은?
  - ① 액체가 증발하기 시작할 때의 압력을 말한다.
  - ② 액체가 비등점에 도달했을 때의 압력을 말한다.
  - ③ 액체, 기체, 고체가 공존할 수 있는 최소 압력을 말한다.
  - 임계온도에서 기체를 액화시키는데 필요한 최저의 압력을 말한다.
- 39. 디젤 사이클에서 압축비 10, 등압팽창비(체절비) 1.8일 때 열효율을 약 얼마인가? (단, 비열비는 k=Cp/Cv=1.3이다.)
  - 1 30.3%
- 2 38.2%
- 3 42.5%
- **4** 44.7%
- 40. 1kWh의 열당량은?
  - ① 376kcal
- 2 427kcal
- 3 632kcal
- 4 860kcal

#### 3과목: 가스설비

- 41. 저온장치용 금속재료에 있어서 일반적으로 온도가 낮을수록 감소하는 기계적 성질은?
  - ① 항복점
- ② 경도
- ③ 인장강도
- ₫ 충격값
- 42. 외경과 내경의 비가 1.2 이상인 산소가스 배관 두께를 구하

$$t = \frac{D}{2} \left( \sqrt{\frac{\frac{f}{2} + P}{\frac{f}{g} - P}} - 1 \right) + C$$
는 식은 이디

식은 이다. D는 무엇을 의미하

- 는가?
- ① 배관의 내경
- 2 내경에서 부식여유에 상당하는 부분을 뺀 부분의 수치
- ③ 배관의 상용압력
- ④ 배관의 지름
- 43. 나프타의 접촉개질 장치의 주요 구성이 아닌 것은?
  - 증류팀
- ② 예열로
- ③ 기액분리기
- ④ 반응기
- 44. 역카르노 사이클의 경로로서 옳은 것은?
  - ❶ 등온팽창 단열압축 등온압축 단열팽창
  - ② 등온팽창 단열압축 단열팽창 등온압축
  - ③ 단열압축 등온팽창 등온압축 단열팽창
  - ④ 단열압축 단열팽창 등온팽창 등온압축
- 45. 수소가스 집합장치의 설계 매니폴드 지관에서 감압밸브는 상용압력이 14MPa인 경우 내압시험 압력은 얼마인가?
  - ① 14MPa
- 2 21MPa
- ③ 25MPa
- 4 28MPa
- 46. 아세틸렌(C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>) 가스의 분해폭발을 방지하기 위한 희석제의 종류가 아닌 것은?
  - ① CO
- 2 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>
- ⊕ H₂S
- 4 N<sub>2</sub>
- 47. LPG를 지상의 탱크로리에서 지상의 저장탱크로 이송하는 방법으로 가장 부적절한 것은?
  - ❶ 위치에너지를 이용한 자연충전방법
  - ② 차압에 의한 충전방법
  - ③ 액펌프를 이용한 충천방법
  - ④ 압축기를 이용한 충전방법
- 48. 펌프를 운전할 때 펌프 내에 액이 충만하지 않으면 공회전 하여 펌핑이 이루어지지 않는다. 이러한 현상을 방지하기 위하여 펌프 내에 액을 충만 시키는 것을 무엇이라 하는가?
  - ① 맥동
- 2 프라이밍
- ③ 캐비테이션
- ④ 서징
- 49. 에틸렌, 프로필렌, 부틸렌과 같은 탄화수소의 분류로 올바른 것은?
  - ① 파라핀계
- ② 방향족계
- ③ 나프틴계
- 4 올레핀계
- 50. 가스보일러의 물탱크의 수위를 다이어프램에 의해 압력변화 로 검출하여 전기접점에 의해 가스회로를 차단하는 안전장 치는?
  - ❶ 헛불방지장치
- ② 동결방지장치
- ③ 소화안전장치
- ④ 과열방지장치
- 51. LPG 용기 밸브 충전구의 일반적 나사 형식과 암모니아의 나사 형식이 바르게 연결된 것은?
  - ① 숫나사-암나사
- ② 암나사-숫나사
- ❸ 왼나사-오른나사
- ④ 오른나사-왼나사
- 52. 가스 제조공정인 수증기 개질 공정에서 주로 사용되는 촉매

#### 는 어느 계통인가?

① 철

2 니켈

③ 구리

- ④ 비금속
- 53. -160℃의 LNG (액비중 : 0.46, CH<sub>4</sub> : 90%, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> : 10%) 를 기화시켜 10℃의 가스로 만들면 체적은 몇 배가 되는가?
  - 1) 635

**2** 614

3 592

- **4** 552
- 54. 액화석유가스는 상온(15℃)에서 압력을 올렸을 때 쉽게 액 화시킬 수 있으나 메탄은 상온(15℃)에서 액화할 수 없는 이유는?
  - ① 비중 때문에

② 임계압력 때문에

③ 비점 때문에

◑ 임계온도 때문에

- 55. LPG에 대한 설명으로 틀린 것은?
  - ① 액화석유가스를 뜻한다.
  - ② 프로판, 부탄 등을 주성분으로 한다.
  - ③ 상온, 상압하에서 기체이나 가압, 냉각에 의해 쉽게 액체로 변한다.
  - ₫ 석유의 증류, 정제 과정에서는 생성되지 않는다.
- 56. 다음 가스장치의 사용재료 중 구리 및 구리합금이 사용 가능한 가스는?
  - ① 산소

② 황화수소

③ 암모니아

- ④ 아세틸렌
- 57. 가스보일러에 설치되어 있지 않은 안전장치는?

① 과열방지장치

- ② 헛불방지장치
- 3 전도안전장치
- ④ 과압방지장치
- 58. 가스렌지에 연결된 호스에 직경 1.0mm의 구멍이 뚫려 250mm H<sub>2</sub>O 압력으로 LP가스가 3시간 동안 누출되었다면 LP가스의 분출량은 약 몇 L인가? (단, LP가스의 비중은 1.2이다.)

① 360

**2** 390

3 420

**4** 450

- 59. 가스액화 원리인 줄-톰슨 효과에 대한 설명으로 옳은 것은?
  - ① 압축가스를 등온팽창시키면 온도나 압력이 증대
  - ② 압축가스를 단열팽창시키면 온도나 압력이 강하
  - ③ 압축가스를 단열압축시키면 온도나 압력이 증대
  - ④ 압축가스를 등온압축시키면 온도나 압력이 강하
- 60. 콕 및 호스에 대한 설명으로 옳은 것은?
  - ① 고압고무호스 중 투윈호스는 차압 0.1MPa이하에서 정상 적으로 작동하는 체크밸브를 부착하여 제작한다.
  - ② 용기밸브 및 조정기에 연결하는 이음쇠의 나사는 오른나 사로서 W22.5×14T, 나사부의 길이는 12㎜ 이상으로 한 다.
  - ❸ 상자콕은 카플러 안전기구 및 과류차단안전기구가 부착 된 것으로서 배관과 카플러를 연결하는 구조이고, 주물 황동을 사용할 수 있다.
  - ④ 카플러안전기구부 및 과류차단안전기구부는 4.2kPa 이상 의 압력에서 1시간당 누출량이 카플러안전기구부는 1.0L/h 이하, 과류차단안전기구부는 0.55L/h 이하가 되 도록 제작한다.

# 4과목 : 가스안전관리

- 61. 공기액화분리기에 설치된 액화 산소통 내의 액화산소 5L중 아세틸렌의 질량이 몇 mg을 넘을 때에는 그 공기액화분리 기의 운전을 중지하고 액화산소를 방출하여야 하는가?
  - **1** 5

2 50

3 100

- 4 500
- 62. 대기차단식 가스보일러에 의무적으로 장착하여야 하는 부품이 아닌 것은?
  - 1 저수위안전장치
- ② 압력계
- ③ 압력팽창탱크
- ④ 과압방지용안전장치
- 63. 가스누출경보 및 자동차단장치의 기능에 대한 설명으로 틀린 것은?
  - ① 독성가스의 경보농도는 TLV-TWA 기준 농도 이하로 한다.
  - ② 경보농도 설정치는 독성가스용에서는 ± 30% 이하로 한 다.
  - ❸ 가연성가스경보기는 모든 가스에 감응하는 구조로 한다.
  - ④ 검지에서 발신까지 걸리는 시간은 경보농도의 1.6배 농 도에서 보통 30초 이내로 한다.
- 64. 운반하는 액화염소의 질량이 500kg인 경우 갖추지 않아도 되는 보호구는?
  - ① 방독마스크

2 공기호흡기

③ 보호의

④ 보호장화

- 65. 염소와 동일 차량에 혼합 적재하여 운반이 가능한 가스는?
  - ① 암모니아

② 산화에틸렌

③ 시안화수소

4 포스겐

- 66. LPG를 사용할 때 안전관리상 용기는 옥외에 두는 것이 좋다. 그 이유로 가장 옳은 것은?
  - 의 목외 쪽이 가스가 누출되어도 확산이 빨라 사고가 발생하기 어렵기 때문에
  - ② 옥내는 수분이 있어 용기의 부식이 빠르기 때문에
  - ③ 옥외 쪽이 햇빛이 많아 가스방출이 쉽기 때문에
  - ④ 관련법 상 용기는 옥외에 저장토록 되어있기 때문에
- 67. 다음 [보기]의 가스 중 비중이 큰 것으로부터 옳게 나열한 것은?

② 염소

☞ 공기

@ 일산화탄소

@ 아세틸렌

● 이산화질소

® 마황산가스

- **1** 2, 4, 0, 0, 0, 2
- 2 H, H, O, O, C, O,
- 3 9, 0, 0, 0, 0, 0, 2
- 4 H, 21, U, 21, O1, C
- 68. 지상에 설치하는 저장탱크 주위에 방류둑을 설치하지 않아 도 되는 경우는?
  - ① 저장능력 5톤의 염소탱크
  - ② 저장능력 2000톤의 액화산소탱크
  - ③ 저장능력 1000톤의 부탄탱크
  - 4 저장능력 5000톤의 액화질소탱크

- 69. 가스제조시설 등에 설치하는 플레어스택에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?
  - ① 긴급이송설비에 의하여 이송되는 가스를 안전하게 연소 시킬 수 있는 것으로 한다.
  - ② 설치 위치 및 높이는 플레어스택 바로 밑의 지표면에 미 치는 복사열이 4000kcal/m·h 이하가 되도록 한다.
  - 방출된 가스가 지상에서 폭발한계에 도달하지 아니하도록 한다.
  - ④ 파이롯트 버너는 항상 점화하여 두어야 한다.
- 70. 최고충전압력 2.0MPa, 동체의 내경 65㎝인 산소용 강재용 접용기의 동판 두께는 약 몇 ㎜인가? (단, 재료의 인장강도 : 500N/mm², 용접효율: 100%, 부식여유: 1㎜이다.)
  - 1 2.30

**2** 6.25

③ 8.30

4 10.25

- 71. 자동차용기충전시설에서 충전기의 시설기준에 대한 설명으로 옳은 것은?
  - ① 충전기 상부에는 캐노피를 설치하고 그 면적은 공지면적 의 2분의 1 이하로 한다.
  - ② 배관이 캐노피 내부를 통화하는 경우에는 2개 이상의 점 검구를 설치한다.
  - ③ 캐노피 내부의 배관으로서 점검이 곤란한 정소에 설치하는 배관은 안전상 필요한 강도를 가지는 플랜지접합으로한다.
  - ④ 충전기 주위에는 가스누출자동차단장치를 설치한다.
- 72. 밀폐된 목욕탕에서 도시가스 순간온수기를 사용하던 중 쓰러져서 의식을 잃었다. 사고 원인으로 추정할 수 있는 것은?
  - ① 가스누출에 의한 중독
  - ② 부취제에 의한 중독
  - 3 산소결핍에 의한 질식
  - ④ 질소과잉으로 인한 질식
- 73. 고압가스제조시설 사업소에서 안전관리자가 상주하는 사업 소와 현장사무소와의 사이 또는 현장사무소 상호간에 설치 하는 통신설비가 아닌 것은?
  - 1 휴대용확성기

② 구내전화

③ 구내방송설비

- ④ 인터폰
- 74. 가연성가스와 손소의 혼합가스에 불활성가스를 혼합하여 산소 농도를 감소해가면 어떤 산소농도 이하에서는 점화하여도 발화되지 않는다. 이때의 산소 농도를 한계산소농도라한다. 아세틸렌과 같이 폭발범위가 넓은 가스의 경우 한계산소 농도는 약 몇 %인가?
  - ① 2.56%

**2** 4%

③ 32.4%

- 4 81%
- 75. 액화가스의 저장탱크 압력이 이상 상승하였을 때 조치사항 으로 옳지 않은 것은?
  - ① 가스방출밸브를 열어 가스를 방출시킨다.
  - ② 살수장치를 작동시켜 저장탱크를 냉각시킨다.
  - ③ 액이입 펌프를 긴급히 정지시킨다.
  - ₫ 출구측의 긴급차단밸브를 작동시킨다.
- 76. 최고충전압력의 정의로서 틀린 것은?

- ① 압축가스충전용기(아세틸렌가스 제외)의 35℃에서 용기 에 충전할 수 있는 가스의 압력 중 최고 압력
- ② 초저온용기의 경우 상용압력 중 최고압력
- ❸ 아세틸렌가스 충전용기의 경우 25℃에서 용기에 충전할수 있는 가스의 압력 중 최고압력
- ④ 저온용기 외의 용기로서 액화가스를 충전하는 용기의 경 우 내압시험 압력의 3/5배의 압력
- 77. 방폭전기기기의 구조별 표시방법이 아닌 것은?
  - ① 내압(內壓) 방폭구조
  - ② 내열(內熱) 방폭구조
  - ③ 유입(油入) 방폭구조
  - ④ 안전증(安全增) 방폭구조
- 78. 차량에 고정된 탱크의 설계기준으로 틀린 것은?
  - ① 탱크의 길이이음 및 원주이음은 맞대기 양면 용접으로 한다.
  - ② 용접하는 부분의 탄소강은 탄소함유량이 1.0% 미만이어 야 한다.
  - ③ 탱크에는 지름 375mm 이상의 원형 맨홀 또는 긴지름 375mm 이상, 짧은 지름 275mm 이상의 타원형 맨홀 1개 이상 설치한다.
  - ④ 초저온탱크의 원주이음에 있어서 맞대기 양면 용접이 곤란한 경우에는 맞대기 한면 용접을 할 수 있다.
- 79. 다음 중 재검사를 받아야 하는 용기가 아닌 것은?
  - ① 법이 정하는 기간이 경과한 용기
  - 2 최고 충전압력으로 사용했던 용기
  - ③ 손상이 발생된 용기
  - ④ 충전 가스의 종류를 변경한 용기
- 80. 액화석유가스 용기의 안전점검기준 중 내용적 얼마 이하의 용기의 경우에 "실내보관 금지"표사 여부를 확인하는가?
  - ① 1L

② 10L

**3** 15L

(4) 20L

# 5과목: 가스계측기기

- 81. 습식 가스미터의 기본형은?
  - ① 임펠러형

② 오벌기여형

❸ 드럼형

④ 루트형

- 82. 온도계에 이용되는 것으로 가장 거리가 먼 것은?
  - ① 열기전력

② 탄성체의 탄력

③ 복사에너지

④ 유체의 팽창

- 83. LPG저장탱크 내 액화가스의 높이가 2.0m일 때, 바닥에서 받는 압력은 약 몇 kPa인가? (단, 액화석유가스 밀도는 0.5g/cm³이다.)
  - 1.96

2 3.92

3 4.90

**4** 9.80

- 84. 부유 피스톤 압력계로 측정한 압력이 20kg/cm<sup>2</sup>이었다. 이 압력계의 피스톤지름이 2cm, 실린더지름이 4cm일 때 추와 피스톤의 무게는 약 몇 kg인가?
  - ① 52.6

**2** 62.8

- ③ 72.6
- 4 82.8
- 85. 연소로의 드레프트용으로 주로 사용되며 공기식 자동제어의 압력 검출용으로도 이용 가능한 압력계는?
  - ① 벨로스 압력계
- ② 자기변형 압력계
- ③ 공강식 압력계
- 4 다이어프램형 압력계
- 86. 누출된 가스의 검지법으로서 연결이 잘못된 것은?
  - ① 시안화수소-질산구리벤젠지
  - ② 포스겐 하리슨 시약
  - ③ 암모니아 요오드화칼륨전분지
  - ④ 아세틸렌 염화제1구리착염지
- 87. 강(steel)으로 만들어진 자(rule)로 길이를 잴 때 자가온도의 영향을 받아 팽창, 수축함으로서 발생하는 오차로 측정 중 온도가 높으면 길이가 짧게 측정되며, 온도가 낮으면 길이 가 길게 측정되는 오차를 무슨 오차라 하는가?
  - ① 과오에 의한 오차
  - ② 측정자의 부주의로 생기는 오차
  - ③ 우연오차
  - 4 계통적 오차
- 88. 온도 측정범위가 가장 넓은 온도계는?
  - 알루멜-크로멜
- ② 구리-콘스탄탄
- ③ 수은
- ④ 철-콘스탄탄
- 89. 50℃에서의 저항이 100Ω인 저항온도계를 어떤 노안에 삽입 하였을 때 온도계의 저항이 200Ω 을 가리키고 있었다. 노 안의 온도는 약 몇 ℃인가? (단, 저항온도계의 저항온도계수 는 0.0025이다.)
  - ① 100℃
- ② 250℃
- 3 425℃
- **4** 500℃
- 90. 액주식 압력계의 구비조건과 취급 시 주의사항으로 가장 옳은 것은?
  - ① 온도에 따른 액체의 밀도변화를 크게 해야 한다.
  - ② 모세관현상에 의한 액주의 변화가 없도록 해야 한다.
  - ③ 순수한 액체를 사용하지 않아도 된다.
  - ④ 점도를 크게 하여 사용하는 것이 안전하다.
- 91. 와류유량계(vortex flow meter)의 특성에 해당하지 않는 것 은?
  - ① 계량기내에서 와류를 발생시켜 초음파로 측정하여 계량 하는 방식
  - ② 구조가 간단하여 설치, 관리가 쉬움
  - ③ 유체의 압력이나 밀도에 관계없이 사용이 가능
  - ₫ 가격이 경제적이나, 압력손실이 큰 단점이 있음
- 92. 22℃의 1기압 공기(밀도 1.21kg/m³)가 닥트를 흐르고 있다. 피토관을 닥트 중심부에 설치하고 물을 봉액으로 한 U자관 마노미터의 눈금이 4.0㎝이었다. 이 닥트중심부의 풍속은 약 몇 m/s인가?
  - **1** 25.5
- 2 30.8
- 3 56.9
- ④ 97.4
- 93. 가정용 가스계량기에 10kPa로 표시되어 있다면 이것은 무 엇을 의미하는가?

- ① 최대순간유량
- 2 기밀시험압력
- ③ 압력손실
- ④ 계량실 체적
- 94. 구리-콘스탄탄 열전대의 (-)극에 주로 사용되는 금속은?
  - ① Ni-A
- 2 Cu-Ni
- ③ Mn-Si
- (4) Ni-Pt
- 95. 헴펠식 가스분석법에서 흡수·분리되지 않는 성분은?
  - ① 이산화탄소
- 2 수소
- ③ 중탄화수소
- ④ 산소
- 96. 가스를 일정용적의 통속에 충만시킨 후 배출하여 그 횟수를 용적단위로 환산하는 방법의 가스미터는?
  - 1 막식
- ② 루트식
- ③ 로터리식
- ④ 와류식
- 97. 습도에 대한 설명으로 틀린 것은?
  - 1 절대습도는 비습도라고도 하며 %로 나타낸다.
  - ② 상대습도는 현재의 온도 상태에서 포함할 수 있는 포화 수증기량에 대한 현재 공기가 포함하고 있는 수증기의 량을 %로 표시한 것이다.
  - ③ 이슬점은 상대습도가 100%일 때의 온도이며 노점온도라고도 한다.
  - ④ 포화공기는 더 이상 수분을 포함할 수 없는 상태의 공기 이다.
- 98. 흡착형 가스크로마토그래피에 사용하는 충전물이 아닌 것은?
  - ❶ 실리콘(SE-30)
- ② 활성알루미나
- ③ 활성탄
- ④ 뮬레큘러 시브
- 99. 다음 가스분석 방법 중 성질이 다른 하나는?
  - 1 자동화학식
- ② 열전도율법
- ③ 밀도법
- ④ 가스크로마토그래피법
- 100. 가스보일러의 배기가스를 오르자트 분석기를 이용하여 시료 50mL를 채취하였더니 흡수 피펫을 오과한 후 남은 시료 부피는 각각 CO<sub>2</sub> 40mL, O<sub>2</sub> 20mL, CO 17mL이었다. 이 가스 중 N<sub>2</sub>의 조성은?
  - 1 30%
- **2** 34%
- 3 64%
- 4 70%

전자문제집 CBT PC 버전 : <u>www.comcbt.com</u> 전자문제집 CBT 모바일 버전 : <u>m.comcbt.com</u> 기출문제 및 해설집 다운로드 : <u>www.comcbt.com/xe</u>

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