

## 1과목 : 가스유체역학

1. 이상기체의 등온, 정압, 정적과정과 무관한 것은?

- ①  $P_1V_1 = P_2V_2$
- ②  $P_1/T_1 = P_2/T_2$
- ③  $V_1/T_1 = V_2/T_2$
- ④  $P_1V_1/T_1 = P_2(V_1 + V_2)/T_1$

2. 유체의 흐름상태에서 표면장력에 대한 관성력의 상대적인 크기를 나타내는 무차원의 수는?

- ① Reynolds 수
- ② Froude 수
- ③ Euler 수
- ④ Weber 수

3. 캐비테이션 발생에 따른 현상으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 소음과 진동 발생
- ② 양정곡선의 상승
- ③ 효율곡선의 저하
- ④ 깃의 침식

4. 반지름이 10cm 인 원관을 통해 1시간에  $10m^3$ 의 물을 수송하려고 한다. 이 때 물의 평균유속은 약 몇 m/s 이어야 하는가?

- ① 0.0027
- ② 0.0354
- ③ 0.277
- ④ 0.354

5. 양정 25m, 송출량  $0.15 m^3/min$  로 물을 송출하는 펌프가 있다. 효율 65%일 때 펌프의 축 동력은 몇 kW 인가?

- ① 0.94
- ② 0.83
- ③ 0.74
- ④ 0.68

6.  $30^\circ\text{C}$ 인 공기 중에서의 음속은 몇 m/s 인가? (단, 비열비는 1.4이고, 기체상수는  $287 \text{ J/kg}\cdot\text{K}$ 이다.)

- ① 216
- ② 241
- ③ 307
- ④ 349

7. 어떤 매끄러운 수평 원관에 유체가 흐를 때 완전 난류유동(완전히 거친 난류유동) 영역이었고, 이때 손실수두가 10m 이었다. 속도가 2배가 되면 손실수두는?

- ① 20 m
- ② 40 m
- ③ 80 m
- ④ 160 m

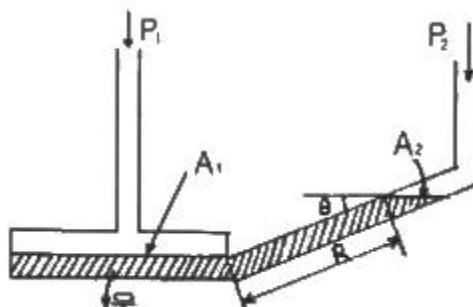
8. 개수로 유동(open channel flow)에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 수력구배선은 자유표면과 일치한다.
- ② 에너지 선은 수면 위로 속도 수두만큼 위에 있다.
- ③ 에너지 선의 높이가 유동방향으로 하강하는 것은 손실 때문이다.
- ④ 개수로에서 바닥면의 압력은 항상 일정하다.

9. 유체가 반지름 150mm, 길이가 500m 인 주철관을 통하여 유속  $2.5 \text{ m/s}$ 로 흐를 때 마찰에 의한 손실 수두는 몇 m 인가? (단, 관마찰 계수  $f = 0.03$  이다.)

- ① 5.47
- ② 13.6
- ③ 15.9
- ④ 31.9

10. 그림과 같이 물을 사용하여 기체압력을 측정하는 경사마노 매타에서 압력차( $P_1 - P_2$ )는 몇  $\text{cmH}_2\text{O}$  인가? (단,  $\theta = 30^\circ$ , 면적  $A_1 >$  면적  $A_2$ 이고,  $R = 30\text{cm}$  이다.)



- ① 15
- ② 30
- ③ 45
- ④ 90

11. 일반적인 원관내 유동에서 하임계 레이놀즈수에 가장 가까운 값은?

- ① 2100
- ② 4000
- ③ 21000
- ④ 40000

12. 온도  $20^\circ\text{C}$ , 절대압력이  $5 \text{ kgf/cm}^2$  인 산소의 비체적은 몇  $\text{m}^3/\text{kg}$  인가? (단, 산소의 분자량은 32이고, 일반기체상수는  $848 \text{ kgf}\cdot\text{m}/\text{kmol}\cdot\text{K}$  이다.)

- ① 0.551
- ② 0.155
- ③ 0.515
- ④ 0.605

13. 매끈한 직원관 속의 액체 흐름이 층류이고 관내에서 최대속도가  $4.2 \text{ m/s}$ 로 흐를 때 평균속도는 약 몇 m/s 인가?

- ① 4.2
- ② 3.5
- ③ 2.1
- ④ 1.75

14. 유체에 잠겨 있는 곡면에 작용하는 정수력의 수평분력에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 연직면에 투영한 투영면의 압력중심의 압력과 투영면을 곱한 값과 같다.
- ② 연직면에 투영한 투영면의 도심의 압력과 곡면의 면적을 곱한 값과 같다.
- ③ 수평면에 투영한 투영면에 작용하는 정수력과 같다.
- ④ 연직면에 투영한 투영면의 도심의 압력과 투영면의 면적을 곱한 값과 같다.

15. 압축성유체에 대한 설명 중 가장 옳바른 것은?

- ① 가역과정동안 마찰로 인한 손실이 일어난다.
- ② 이상기체의 음속은 온도의 함수이다.
- ③ 유체의 유속이 아음속(subsonic)일 때, Mack 수는 1보다 크다.
- ④ 온도가 일정할 때 이상기체의 압력은 밀도에 반비례한다.

16. 물체 주위의 유동과 관련하여 다음 중 옳은 내용을 모두 나타낸 것은?

- ① 속도가 빠를수록 경계층 두께는 얇아진다.
- ② 경계층 내부유동은 비점성유동으로 취급할 수 있다.
- ③ 등점성계수가 커질수록 경계층 두께는 두꺼워진다.

- ① ②
- ② ③, ④

③ ⑨, ⑩

④ ⑪, ⑫

17. 20°C 공기속을 1000 m/s로 비행하는 비행기의 주위 유동에서 정체 온도는 몇 °C 인가? (단,  $K = 1.4$ ,  $R = 287 \text{ N}\cdot\text{m/kg}\cdot\text{K}$ 이며 등엔트로피 유동이다.)

① 518

② 545

③ 574

④ 598

18. 유체의 점성계수와 동점성계수에 관한 설명 중 옳은 것은? (단, M, L, T는 각각 질량, 길이, 시간을 나타낸다.)

- ① 상온에서의 공기의 점성계수는 물의 점성계수보다 크다.
- ② 점성계수의 차원은  $\text{ML}^{-1}\text{T}^{-1}$  이다.
- ③ 동점성계수의 차원은  $\text{L}^2\text{T}^{-2}$  이다.
- ④ 동점성계수의 단위에는 poise 가 있다.

19. 원심펌프에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 액체를 비교적 균일한 압력으로 수송할 수 있다.
- ② 토출 유동의 맥동이 적다.
- ③ 원심펌프 중 볼류트 펌프는 안내깃을 갖지 않는다.
- ④ 양정거리가 크고 수송량이 적을 때 사용된다.

20. 이상기체에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 포화상태에 있는 포화 증기를 뜻한다.
- ② 이상기체의 상태 방정식을 만족시키는 기체이다.
- ③ 체적 탄성계수가 100인 기체이다.
- ④ 높은 압력하의 기체를 뜻한다.

## 2과목 : 연소공학

21. 액체 연료의 연소 형태가 아닌 것은?

- ① 등심연소(wick combustion)
- ② 증발연소(vaporizing combustion)
- ③ 분무연소(spray combustion)
- ④ 확산연소(diffusive combustion)

22. 50°C, 30°C, 15°C 인 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 °C 가 되겠는가?

- ① 17.1
- ② 19.5
- ③ 20.5
- ④ 21.1

23. 파열물의 가열에 사용된 유효열량이 7000 kcal/kg, 전입열량이 12000 kcal/kg 일 때 열효율은 약 얼마인가?

- ① 49.2 %
- ② 58.3 %
- ③ 67.4 %
- ④ 76.5 %

24. 가스 화재 시 밸브 및 콕크를 잠그는 경우 어떤 소화효과를 기대할 수 있는가?

- ① 질식소화
- ② 제거소화
- ③ 냉각소화
- ④ 억제소화

25. 엔트로피의 증가에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 비가역 과정의 경우 계와 외계의 에너지의 총합은 일정하고, 엔트로피의 총합은 증가한다.

- ② 비가역 과정의 경우 계와 외계의 에너지의 총합과 엔트로피의 총합이 함께 증가한다.

- ③ 비가역 과정의 경우 물체의 엔트로피와 열원의 엔트로피의 합은 불변이다.

- ④ 비가역 과정의 경우 계와 외계의 에너지의 총합과 엔트로피의 총합은 불변이다.

26. 저발열량이 41860 kJ/kg 인 연료를 3 kg 연소시켰을 때 연소가스의 열용량이 62.8 kJ/°C 였다면 이 때의 이론연소 온도는 약 몇 °C 인가?

- ① 1000°C
- ② 2000°C
- ③ 3000°C
- ④ 4000°C

27. 연소 반응 시 불꽃의 상태가 환원염으로 나타났다. 이 때 환원염은 어떤 상태인가?

- ① 수소가 파란불꽃을 내며 연소하는 화염
- ② 공기가 충분하여 완전 연소상태의 화염
- ③ 과잉의 산소를 내포하여 연소가스 중 산소를 포함한 상태의 화염
- ④ 산소의 부족으로 일산화탄소와 같은 미연분을 포함한 상태의 화염

28. 연료의 발화점(착화점)이 낮아지는 경우가 아닌 것은?

- ① 산소 농도가 높을수록
- ② 발열량이 높을수록
- ③ 분자구조가 단순할수록
- ④ 압력이 높을수록

29. 오토(otto)사이클의 효율을  $\eta_1$ , 디젤(diesel)사이클의 효율을  $\eta_2$ , 사바테(Sabathé)사이클의 효율을  $\eta_3$  이라 할 때 공급열량과 압축비가 같을 경우 효율의 크기는?

- ①  $\eta_1 > \eta_2 > \eta_3$
- ②  $\eta_1 > \eta_3 > \eta_2$
- ③  $\eta_2 > \eta_1 > \eta_3$
- ④  $\eta_2 > \eta_3 > \eta_1$

30.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  의 생성열이 각각 75 kJ/kmol, 394 kJ/kmol, 242 kJ/kmol 일 때  $\text{CH}_4$  의 완전 연소 발열량은 약 몇 kJ 인가?

- ① 803
- ② 786
- ③ 711
- ④ 636

31. 열역학 제 0 법칙에 대하여 설명한 것은?

- ① 저온체에서 고온체로 아무 일도 없이 열을 전달할 수 없다.
- ② 절대온도 0에서 모든 완전 결정체의 절대 엔트로피의 값은 0이다.
- ③ 기계가 일을 하기 위해서는 반드시 다른 에너지를 소비해야 하고 어떤 에너지도 소비하지 않고 계속 일을 하는 기계는 존재하지 않는다.
- ④ 온도가 서로 다른 물체를 접촉시키면 높은 온도를 지닌 물체의 온도는 내려가고, 낮은 온도를 지닌 물체의 온도는 올라가서 두 물체의 온도 차이는 없어진다.

32. 유독물질의 대기확산에 영향을 주게 되는 매개변수로서 가장 거리가 먼 것은?

- ① 토양의 종류
- ② 바람의 속도
- ③ 대기안정도
- ④ 누출지점의 높이

33. 연료가 완전연소할 때 이론상 필요한 공기량을  $M_0(\text{m}^3)$ , 실제로 사용한 공기량을  $M(\text{m}^3)$ 라 하면 과잉공기 백분율로 바르게 표시한 식은?

$$\textcircled{1} \quad \frac{M}{M_0} \times 100$$

$$\textcircled{2} \quad \frac{M_0}{M} \times 100$$

$$\textcircled{3} \quad \frac{M - M_0}{M} \times 100$$

$$\textcircled{4} \quad \frac{M - M_0}{M_0} \times 100$$

34. 체적  $2\text{m}^3$  의 용기 내에서 압력  $0.4 \text{ MPa}$ , 온도  $50^\circ\text{C}$  인 혼합기체의 체적분율이 메탄(CH<sub>4</sub>) 35%, 수소(H<sub>2</sub>) 40%, 질소(N<sub>2</sub>) 25% 이다. 이 혼합기체의 질량은 약 몇 kg 인가?

- ①** 2                   **②** 3  
**③** 4                   **④** 5

35. 폭발범위의 하한 값이 가장 큰 가스는?

- ①** C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>           **②** C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>  
**③** C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O       **④** H<sub>2</sub>

36. 전실화재(Flashover)와 역화(Back Draft)에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ①** Flashover는 급격한 가연성가스의 착화로서 폭풍과 충격파를 동반한다.  
**②** Flashover는 화재성장기(제1단계)에서 발생한다.  
**③** Back Draft는 최성기(제2단계)에서 발생한다.  
**④** Flashover는 열의 공급이 요인이다.

37. 어떤 계에 42 kJ을 공급했다. 만약 이 계가 외부에 대하여  $17000 \text{ N}\cdot\text{m}$  의 일을 하였다면 내부에너지의 증가량은 약 몇 kJ 인가?

- ①** 25                   **②** 50  
**③** 100                  **④** 200

38. 수증기와 CO의 물 혼합물을 반응시켰을 때  $1000^\circ\text{C}$ , 1기압에서의 평형조성이 CO, H<sub>2</sub>O 가 각각 28mol%, H<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>가 각각 22mol% 라 하면, 정압 평형정수(K<sub>p</sub>)는 약 얼마인가?

- ①** 0.2                   **②** 0.6  
**③** 0.9                  **④** 1.3

39. 다음 중 등엔트로피의 과정은?

- ①** 가역 단열과정   **②** 비가역 단열과정  
**③** Polytropic 과정   **④** Joule-Thomson 과정

40. 도시가스의 조성을 조사해보니 부피조성으로 H<sub>2</sub> 30%, CO 14%, CH<sub>4</sub> 49%, CO<sub>2</sub> 5%, O<sub>2</sub> 2%를 얻었다. 이 도시가스를 연소시키기 위한 이론산소량(Nm<sup>3</sup>)은?

- ①** 1.18                  **②** 2.18  
**③** 3.18                  **④** 4.18

### 3과목 : 가스설비

41. 정압기에 관한 특성 중 변동에 대한 응답속도 및 안정성의 관계를 나타내는 것은?

- ①** 동특성              **②** 정특성  
**③** 작동 최대차압    **④** 사용 최대차압

42. 석유정제공정의 상입종류 및 가솔린 생산을 위한 접촉개질 처리 등에서와 석유화학의 나프타 분해공정 중 에틸렌, 벤

젠 등을 제조하는 공정에서 주로 생산되는 가스는?

- ①** OFF 가스           **②** Cracking 가스  
**③** Reforming 가스   **④** Topping 가스

43. 도시가스 원료 중에 함유되어 있는 활을 제거하기 위한 건식탈황법의 탈황제로서 일반적으로 사용되는 것은?

- ①** 탄산나트륨       **②** 산화철  
**③** 암모니아 수용액   **④** 염화암모늄

44. 연소 시 발생할 수 있는 여러 문제 중 리프팅(lifting) 현상의 주된 원인은?

- ①** 노즐의 축소       **②** 가스 압력의 감소  
**③** 1차 공기의 과소   **④** 배기 불충분

45. 도시가스 공급시설에 설치하는 공기보다 무거운 가스를 사용하는 지역정압기실 개구부와 RTU(Remote Terminal Unit) 박스는 얼마 이상의 거리를 유지하여야 하는가?

- ①** 2 m                  **②** 3 m  
**③** 4.5 m               **④** 5.5 m

46. 배관에서 지름이 다른 강관을 연결하는 목적으로 주로 사용하는 것은?

- ①** 티                   **②** 플랜지  
**③** 웰보               **④** 리듀서

47. 발열량이  $13000 \text{ kcal/m}^3$ 이고, 비중이 1.3, 공급압력이  $200 \text{ mmH}_2\text{O}$  인 가스의 웨베지수는?

- ①** 10000               **②** 11402  
**③** 13000               **④** 16900

48. 1000 rpm으로 회전하는 펌프를 2000 rpm으로 변경하였다. 이 경우 펌프의 양정과 소요동력을 각각 얼마씩 변화하는가?

- ①** 양정 : 2배, 소요동력 : 2배  
**②** 양정 : 4배, 소요동력 : 2배  
**③** 양정 : 8배, 소요동력 : 4배  
**④** 양정 : 4배, 소요동력 : 8배

49. 회전펌프에 해당하는 것은?

- ①** 플랜지 펌프       **②** 피스톤 펌프  
**③** 기어 펌프           **④** 다이어프램 펌프

50. 산소가 없어도 자기분해 폭발을 일으킬 수 있는 가스가 아닌 것은?

- ①** C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>               **②** N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>  
**③** H<sub>2</sub>                  **④** C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O

51. 실린더 안지를 20cm, 피스톤행정 15cm, 매분회전수 300, 효율이 90%인 수평 1단 단동압축기가 있다. 지시평균 유효압력을 0.2 MPa로 하면 압축기에 필요한 전동기의 마력은 약 몇 PS인가? (단, 1 MPa은  $10 \text{ kgf/cm}^2$ 로 한다.)

- ①** 6                   **②** 7  
**③** 8                   **④** 9

52. 도시가스 저압 배관의 설계 시 관경을 결정하고자 할 때 사용되는 식은?

- ①** Fan 식           **②** Oliphant 식

- ③ Coxe 식      ④ Pole 식
53. 가스보일러 물탱크의 수위를 다이어프램에 의해 압력 변화로 검출하여 전기접점에 의해 가스회로를 차단하는 안전장치는?  
 ① 헛불방지장치      ② 동결방지장치  
 ③ 소화안전장치      ④ 과열방지장치
54. 가스온수기에 반드시 부착하여야 할 안전장치가 아닌 것은?  
 ① 소화안전장치      ② 역풍방지장치  
 ③ 전도안전장치      ④ 정전안전장치
55. 나프타를 접촉분해법에서 개질온도를 705°C로 유지하고 개질압력을 1기압에서 10기압으로 점진적으로 가압할 때 가스의 조성변화는?  
 ① H<sub>2</sub>와 CO<sub>2</sub>가 감소하고 CH<sub>4</sub>와 CO가 증가한다.  
 ② H<sub>2</sub>와 CO<sub>2</sub>가 증가하고 CH<sub>4</sub>와 CO가 감소한다.  
 ③ H<sub>2</sub>와 CO가 감소하고 CH<sub>4</sub>와 CO<sub>2</sub>가 증가한다.  
 ④ H<sub>2</sub>와 CO가 증가하고 CH<sub>4</sub>와 CO<sub>2</sub>가 감소한다.
56. LPG를 사용하는 식당에서 연소기의 최대가스소비량이 3.56 kg/h 이었다. 자동절체식 조정기를 사용하는 경우 20 kg 용기를 최소 몇 개를 설치하여야 자연기화 방식으로 원활하게 사용할 수 있겠는가? (단, 20 kg 용기 1개의 가스발생능력은 1.8 kg/h 이다.)  
 ① 2개      ② 4개  
 ③ 6개      ④ 8개
57. 짐질방의 가열로실의 구조에 대한 설명으로 틀린 것은?  
 ① 가열로의 배기통은 금속 이외의 불연성재료로 단열조치를 한다.  
 ② 가열로실과 짐질실 사이의 출입문은 유리재로 설치한다.  
 ③ 가열로의 배기통 재료는 스테인리스를 사용한다.  
 ④ 가열로의 배기통에는 댐퍼를 설치하지 아니한다.
58. LNG 저장탱크에서 사용되는 잠액식 펌프의 윤활 및 냉각을 위해 주로 사용되는 것은?  
 ① 물      ② LNG  
 ③ 그리스      ④ 황산
59. 차단성능이 좋고 유량조정이 용이하나 압력손실이 커서 고압의 대구경 밸브에는 부적당한 밸브는?  
 ① 글로우브 밸브      ② 플러그 밸브  
 ③ 게이트 밸브      ④ 버터플라이 밸브
60. 다기능 가스안전계량기(마이콤 메타)의 작동성능이 아닌 것은?  
 ① 유량 차단성능      ② 과열방지 차단성능  
 ③ 압력저하 차단성능      ④ 연속사용시간 차단성능
- 4과목 : 가스안전관리**
61. 아세틸렌의 임계압력으로 가장 가까운 것은?  
 ① 3.5 MPa      ② 5.0 MPa  
 ③ 6.2 MPa      ④ 7.3 MPa
62. LPG 용기 보관실의 바닥 면적이 40m<sup>2</sup> 이라면 환기구의 최소 통풍가능 면적은?  
 ① 10000 cm<sup>2</sup>      ② 11000 cm<sup>2</sup>  
 ③ 12000 cm<sup>2</sup>      ④ 13000 cm<sup>2</sup>
63. 고압가스 제조장치의 내부에 작업원이 들어가 수리를 하고자 한다. 이 때 가스 치환 작업으로 가장 부적합한 경우는?  
 ① 질소 제조장치에서 공기로 치환한 후 즉시 작업을 하였다.  
 ② 아황산가스인 경우 불활성가스로 치환한 후 다시 공기로 치환하여 작업을 하였다.  
 ③ 수소제조 장치에서 불활성가스로 치환한 후 즉시 작업을 하였다.  
 ④ 암모니아인 경우 불활성가스로 치환하고 다시 공기로 치환한 후 작업을 하였다.
64. 의료용 산소용기의 도색 및 표시가 바르게 된 것은?  
 ① 백색으로 도색 후 흑색 글씨로 산소라고 표시한다.  
 ② 녹색으로 도색 후 백색 글씨로 산소라고 표시한다.  
 ③ 백색으로 도색 후 녹색 글씨로 산소라고 표시한다.  
 ④ 녹색으로 도색 후 흑색 글씨로 산소라고 표시한다.
65. 고압가스 저장시설에서 가연성가스 용기보관실과 독성가스의 용기보관실은 어떻게 설치하여야 하는가?  
 ① 기준이 없다.  
 ② 각각 구분하여 설치한다.  
 ③ 하나의 저장실에 혼합 저장한다.  
 ④ 저장실은 하나로 하되 용기는 구분 저장한다.
66. 액화석유가스를 차량에 고정된 내용적 V(L)인 탱크에 충전할 때 충전량 산정식은? (단, W : 저장능력(kg), P : 최고충전압력(MPa), d : 비중(kg/L), C : 가스의 종류에 따른 정수이다.)  
 ①  $W = V / C$       ②  $W = C(V + 1)$   
 ③  $W = 0.9 d V$       ④  $W = (10P + 1)V$
67. 이동식 부탄연소기(220 g 납붙임용기 삽입형)를 사용하는 음식점에서 부탄연소기의 본체보다 큰 주물불판을 사용하여 오랜 시간 조리를 하다가 폭발 사고가 일어났다. 사고의 원인으로 추정되는 것은?  
 ① 가스 누출      ② 납붙임 용기의 불량  
 ③ 납붙임 용기의 오장착      ④ 용기 내부의 압력 급상승
68. 냉동설비와 1일 냉동능력 1톤의 산정기준에 대한 연결이 바르게 된 것은?  
 ① 원심식압축기 사용 냉동설비-압축기의 원동기 정격출력 1.2 kW  
 ② 원심식압축기 사용 냉동설비-발생기를 가열하는 1시간의 입열량 3320 kcal  
 ③ 흡수식냉동설비-압축기의 원동기 정격출력 2.4 kW  
 ④ 흡수식냉동설비-발생기를 가열하는 1시간의 입열량 7740 kcal
69. 고압가스용 납붙임 또는 접합용기의 두께는 그 용기의 안전성을 확보하기 위하여 몇 mm 이상으로 하여야 하는가?  
 ① 0.115      ② 0.125  
 ③ 0.215      ④ 0.225

70. 용기의 제조등록을 한 자가 수리할 수 있는 용기의 수리범위에 해당되는 것으로만 모두 짹지어진 것은?

- ① 용기몸체의 용접
- ② 용기부속품의 부품 교체
- ③ 초저온 용기의 단열재 교체

- |        |           |
|--------|-----------|
| ① ⑦    | ② ⑦, ㉡    |
| ③ ㉡, ㉢ | ④ ⑦, ㉡, ㉢ |

71. 아세틸렌용 용접용기를 제조하고자 하는 자가 갖추어야 할 시설기준의 설비가 아닌 것은?

- |             |              |
|-------------|--------------|
| ① 성형설비      | ② 세척설비       |
| ③ 필라멘트와인딩설비 | ④ 자동부식방지도장설비 |

72. 가연성가스 설비 내부에서 수리 또는 청소작업을 할 때에는 설비내부의 가스농도가 폭발 하한계의 몇 % 이하가 될 때 까지 치환하여야 하는가?

- |      |      |
|------|------|
| ① 1  | ② 5  |
| ③ 10 | ④ 25 |

73. 초저온용기에 대한 정의를 가장 바르게 나타낸 것은?

- ❶ 섭씨 영하 50°C 이하의 액화가스를 충전하기 위한 용기로서 단열재를 씌우거나 냉동설비로 냉각시키는 등의 방법으로 용기 내의 가스온도가 사용온도를 초과하지 않도록 한 용기
- ❷ 액화가스를 충전하기 위한 용기로서 단열재로 피복하여 용기 내의 가스온도가 상용온도를 초과하지 않도록 한 용기
- ❸ 대기압에서 비점이 0°C 이하인 가스를 상용압력이 0.1 MPa 이하의 액체 상태로 저장하기 위한 용기로서 단열재로 피복하여 가스온도가 상용온도를 초과하지 않도록 한 용기
- ❹ 액화가스를 냉동설비로 냉각하여 용기 내의 가스의 온다가 섭씨 영하 70°C 이하로 유지하도록 한 용기

74. 아세틸렌가스를 2.5 MPa의 압력으로 압축할 때 첨가하는 희석제가 아닌 것은?

- |         |       |
|---------|-------|
| ① 질소    | ② 메탄  |
| ③ 일산화탄소 | ④ 아세톤 |

75. 고압가스용 용접용기의 내압시험방법 중 팽창측정시험의 경우 용기가 완전히 팽창한 후 적어도 얼마 이상의 시간을 유지하여야 하는가?

- |       |      |
|-------|------|
| ❶ 30초 | ❷ 1분 |
| ❸ 3분  | ❹ 5분 |

76. 차량에 고정된 탱크로 가연성가스를 적재하여 운반할 때 휴대하여야 할 소화설비의 기준으로 옳은 것은?

- ❶ BC용, B-10 이상 분말소화제를 2개 이상 비치
- ❷ BC용, B-8 이상 분말소화제를 2개 이상 비치
- ❸ ABC용, B-10 이상 포말소화제를 1개 이상 비치
- ❹ ABC용, B-8 이상 포말소화제를 1개 이상 비치

77. 가스 폭발에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ❶ 폭발한계는 일반적으로 폭발성 분위기 중 폭발성가스의 용적비로 표시된다.
- ❷ 발화온도는 폭발성가스와 공기 중 혼합가스의 온도를 높

였을 때에 폭발을 일으킬 수 있는 최고의 온도이다.

- ❸ 폭발한계는 가스의 종류에 따라 달라진다.
- ❹ 폭발성 분위기란 폭발성 가스가 공기와 혼합하여 폭발한 계 내에 있는 상태의 분위기를 뜻한다.

78. 가스난로를 사용하다가 부주의로 점화되지 않은 상태에서 죽을 전부 열었다. 이 때 노즐로부터 분출되는 생 가스의 양은 약 몇  $m^3/h$  인가? (단, 유량계수 : 0.8, 노즐지름 : 2.5 mm, 가스압력 : 200 mmH<sub>2</sub>O, 가스비중 : 0.5로 한다.)

- |               |               |
|---------------|---------------|
| ❶ 0.5 $m^3/h$ | ❷ 1.1 $m^3/h$ |
| ❸ 1.5 $m^3/h$ | ❹ 2.1 $m^3/h$ |

79. 초저온가스용 용기제조 기술기준에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ❶ 용기동판의 최대두께와 최소두께와의 차이는 평균두께의 10% 이하로 한다.
- ❷ “최고충전압력”은 상용압력 중 최고압력을 말한다.
- ❸ 용기의 외조에 외조를 보호할 수 있는 플러그 또는 파열판 등의 압력방출장치를 설치한다.
- ❹ 초저온용기는 오스테나이트계 스테인리스강 또는 티타늄 합금으로 제조한다.

80. 증기가 전기스파크나 화염에 의해 분해폭발을 일으키는 가스는?

- |       |         |
|-------|---------|
| ❶ 수소  | ❷ 프로판   |
| ❸ LNG | ❹ 산화에틸렌 |

## 5과목 : 가스계측기기

81. 가스크로마토그래피로 가스를 분석할 때 사용하는 캐리어 가스로서 가장 부적당한 것은?

- |                  |                   |
|------------------|-------------------|
| ❶ H <sub>2</sub> | ❷ CO <sub>2</sub> |
| ❸ N <sub>2</sub> | ❹ Ar              |

82. 램버트-비어의 법칙을 이용한 것으로 미량 분석에 유용한 화학 분석법은?

- |         |          |
|---------|----------|
| ❶ 중화적정법 | ❷ 중량법    |
| ❸ 분광광도법 | ❹ 요오도적정법 |

83. 내경 10cm인 관속으로 유체가 흐를 때 피토관의 마노미터 수자가 40cm 이었다면 이때의 유량은 약 몇  $m^3/s$  인가?

- |                        |                        |
|------------------------|------------------------|
| ❶ $2.2 \times 10^{-3}$ | ❷ $2.2 \times 10^{-2}$ |
| ❸ 0.22                 | ❹ 2.2                  |

84. 22°C의 1기압 공기(밀도 1.21 kg/m<sup>3</sup>)가 덕트를 흐르고 있다. 피토관을 덕트 중심부에 설치하고 물을 봉액으로 한 U자관 마노미터의 눈금이 4.0 cm 이었다. 이 덕트 중심부의 유속은 약 몇 m/s 인가?

- |        |        |
|--------|--------|
| ❶ 25.5 | ❷ 30.8 |
| ❸ 56.9 | ❹ 97.4 |

85. 습식가스미터는 어떤 형태에 해당하는가?

- |          |            |
|----------|------------|
| ❶ 오벌형    | ❷ 드럼형      |
| ❸ 다이어프램형 | ❹ 로터리 피스톤형 |

86. 가스크로마토그래피에서 일반적으로 사용되지 않는 검출기 (detector)는?

- ① TCD                  ② FID  
 ③ ECD                  ④ RID

87. 가스クロマト그래피(Gas Chromatography)에서 캐리어가스 유량이 5 mL/s 이고 기록지 속도가 3 mm/s 일 때 어떤 시료가스를 주입하니 지속용량이 250 mL 이었다. 이 때 주입 점에서 성분의 피크까지 거리는 약 몇 mm 인가?

- ① 50                  ② 100  
 ③ 150                  ④ 200

88. 측정제어라고도 하며, 2개의 제어계를 조합하여 1차 제어장치가 제어량을 측정하여 제어 명령을 내리고, 2차 제어장치가 이 명령을 바탕으로 제어량을 조절하는 제어를 무엇이라 하는가?

- ① 정치(正值)제어      ② 추종(追從)제어  
 ③ 비율(比率)제어      ④ 캐스케이드(Cascade)제어

89. 배기가스 중 이산화탄소를 정량분석하고자 할 때 가장 적합한 방법은?

- ① 적정법                  ② 완만연소법  
 ③ 중량법                  ④ 오르자트법

90.  $10^{-12}$ 은 계량단위의 접두어로 무엇인가?

- ① 아토(atto)                  ② 젤토(zepto)  
 ③ 펌토(femto)                  ④ 피코(pico)

91. 가스미터의 구비 조건으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 기계오차의 조정이 쉬울 것  
 ② 소형이며 계량 용량이 클 것  
 ③ 감도는 적으나 정밀성이 높을 것  
 ④ 사용가스량을 정확하게 지시할 수 있을 것

92. 고속, 고압 및 레이놀즈수가 높은 경우에 사용하기 가장 적정한 유량계는?

- ① 벤투리미터                  ② 플로노즐  
 ③ 오리피스미터                  ④ 피토관

93. 액면측정 장치가 아닌 것은?

- ① 유리관식 액면계      ② 임펠러식 액면계  
 ③ 부자식 액면계      ④ 퍼지식 액면계

94. 연소기기에 대한 배기가스 분석의 목적으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 연소상태를 파악하기 위하여  
 ② 배기가스 조성을 알기 위해서  
 ③ 열정산의 자료를 얻기 위하여  
 ④ 시료가스 채취장치의 작동상태를 파악하기 위해

95. 전력, 전류, 전압, 주파수 등을 제어량으로 하며 이것을 일정하게 유지하는 것을 목적으로 하는 제어방식은?

- ① 자동조정                  ② 서보기구  
 ③ 추치제어                  ④ 정치제어

96. 전자유량계는 어떤 유체의 측정에 유용한가?

- ① 순수한 물                  ② 과열된 증기  
 ③ 도전성 유체                  ④ 비전도성 유체

97. 습식가스미터의 수면이 너무 낮을 때 발생하는 현상은?

- ① 가스가 그냥 지나친다.  
 ② 밸브의 마모가 심해진다.  
 ③ 가스가 유입되지 않는다.  
 ④ 드럼의 회전이 원활하지 못하다.

98. 열전대 온도계에서 열전대의 구비 조건이 아닌 것은?

- ① 재생도가 높고 가공이 용이할 것  
 ② 열기전력이 크고 온도상승에 따라 연속적으로 상승할 것  
 ③ 내열성이 크고 고온가스에 대한 내식성이 좋을 것  
 ④ 전기저항 및 온도계수, 열전도율이 클 것

99. 다음의 특징을 가지는 액면계는?

- 설치, 보수가 용이하다.
- 온도, 압력 등의 사용범위가 넓다.
- 액체 및 분체에 사용이 가능하다.
- 대상 물질의 유전율 변화에 따라 오차가 발생한다.

- ① 압력식                  ② 플로트식  
 ③ 정전용량식                  ④ 부력식

100. 우연오차에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 원인 규명이 명확하다.  
 ② 완전한 제거가 가능하다.  
 ③ 산포에 의해 일어나는 오차를 말한다.  
 ④ 정, 부의 오차가 다른 분포상태를 가진다.

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