1과목: 연소공학

- 1. 탄소(C) 84%, 수소(H) 12%, 수분 4w%의 중량조성을 갖는 액체연료에서 수분을 완전히 제거한 다음 1시간당 5kg를 완 전연소시키는데 필요한 이론공기량은 약 몇 Nm3/h 인가?
 - **1** 55.6

② 65.8

③ 73.5

- (4) 89.2
- 2. 연돌에 의한 통풍력에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 연돌 높이의 평반근에 비례한다.
 - ② 연돌 높이의 제곱에 비례한다.
 - ③ 연돌 높이에 반비례한다.
 - 4 연돌 높이에 비례한다.
- 3. 일반적인 정상연소에 있어서 연소 속도를 지배하는 주된 요 인은?
 - ① 화학반응의 속도
- 2 공기 중 산소의 확산속도
- ③ 연료의 착화온도
- ④ 배기가스 중의 CO₂ 농도
- 4. 어떤 수성가스의 조성은 용적 %로 H₂ 50%, CO 40%, CO₂ 5%, N₂ 5%이다. 0℃, 1atm의 수성가스 1m³의 발열량 을 아래 식을 이용하여 구하면 약 몇 kcal 인가?

$$\begin{split} &\mathrm{H_2} + \frac{1}{2}\mathrm{O_{2^{\rightarrow}}\ H_2O}\left(\ell\right), \triangle\ \mathrm{H} = &-68.32\mathrm{kcal/mol} \\ &\mathrm{CO} + \frac{1}{2}\mathrm{O_{2^{\rightarrow}}\ CO_{2}}, \triangle\ \mathrm{H} = &-67.63\mathrm{kcal/mol} \end{split}$$

- **1** 2733
- 2 -2733
- ③ 135.95
- (4) -135.95
- 5. 공기비(m)에 대한 식으로 옳은 것은?

실제공기량

- 6. 증기운폭발의 특징에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 폭발보다 화재가 많다.
 - ② 연소에너지의 약 20%만 폭풍파로 변한다.
 - ③ 증기운의 크기가 클수록 점화될 가능성이 커진다.
 - 4 점화위치가 방출점에서 가까울수록 폭발위력이 크다.
- 7. 연소 배기가스 중의 O2나 CO2 함유량을 측정하는 경제적인 이유로 가장 적당한 것은?
 - ① 연소배가스량 계산을 위하여
 - ② 공기비를 조절하여 열효율을 높이고 연료소비량을 줄이기 위해서
 - ③ 환원혐의 판정을 위하여
 - ④ 완전 연소가 되는지 확인하기 위해서

- 8. 다음 가스 중 저위발열량(kcal/kg)이 가장 낮은 것은?
 - ① 수소
- ② 메탄
- ③ 아세틸렌
- ④ 에타
- 9. 분진을 포함하고 있는 가스를 선회시켜 입자에 원심력을 주 어 분리시키는 방법으로서 고성능집진장치의 전처리용으로 주로 사용되는 것은?
 - ① 전기식 집진장치
- ② 벤투리스크러버
- ❸ 사이클론 집진장치
- ④ 백필터 집진장치
- 10. 저위발열량 93766kJ/Nm³의 C₃H₈을 공기비 1.2로 연소시킬 때의 이론연소온도는 약 몇 K 인가? (단, 배기가스의 평균 비열은 1.653kJ/Nm³·K이고 다른 조건은 무시한다.)
 - 1 1656
- 2 1756
- **3** 1856
- 4 1956
- 11. 어떤 열설비에서 연료가 완전연소하였을 경우에 배기가스 내의 잉여 산소농도가 10% 이었다. 이 때 이 연소기기의 공기비는 약 얼마인가?
 - ① 1.0
- 2 1.5
- **6** 1.9
- (4) 2.5
- 12. 고위발열량이 9000kcal/kg인 연료 3kg이 연소할 때의 총저 위발열량은 약 몇 kcal인가? (단, 이 연료 1kg당 수소분은 15%, 수분은 1%의 비율로 들어 있다.)
 - 1 12300
- 24550
- ③ 43880
- 4 51800
- 13. 폐열회수에 있어서 검토해야 할 사항이 아닌 것은?
 - ❶ 폐열의 증가 방법에 대해서 검토한다.
 - ② 폐열회수의 경제적 가치에 대해서 검토한다.
 - ③ 폐열의 양 및 질과 이용 가치에 대해서 검토한다.
 - ④ 폐열회수 방법과 이용 방안에 대해서 검토한다.
- 14. 프로판 1Nm³의 완전연소에 필요한 이론산소량(Nm³)은?
 - 1 1
- (2) 2
- 3 4
- **4** 5
- 15. 고위발열량과 저위발열량의 차이는 어떤 성분 때문인가?
 - ① 황
- ② 탄소
- ③ 질소
- 4 수소
- 16. 기체연료의 일반적인 특징에 대한 설명 중 틀린 것은?
 - ① 화염온도의 상승이 비교적 용이하다
 - ② 연소 후에 유해성분의 잔류가 거의 없다.
 - ③ 연소장치의 온도 및 온도분포의 조절이 어렵다.
 - ④ 다량으로 사용하는 경우 수송 및 저장이 어렵다.
- 17. 석탄의 저장 시 자연발화를 방지하기 위하여 탄층 1m 깊이 의 온도를 측정하여 몇 ℃ 이하가 되도록 하는 것이 가장 적당한가?
 - 1) 40
- **2** 60
- ③ 80
- 4 100
- 18. 실제기체가 이상기체의 방정식을 근사적으로 만족하는 경우 는?

- ① 압력이 높고 온도가 낮을 때 ② 압력과 온도가 낮을 때
- ③ 압력이 낮고 온도가 높을 때 ④ 압력과 온도가 높을 때
- 19. 질소산화물의 생성을 억제하는 방법이 아닌 것은?
 - ① 물분사법
- ② 2단 연소법
- ③ 배출가스 재순환법 ④ 고농도(高濃度)산소 연소법
- 20. 연소시 배기가스량을 구하는 식으로 옳은 것은? (단. G: 배가스량, Go: 이론배가스량, Ao: 이론공기량, m: 공기 비이다.)
 - $\mathbf{1}$ G = Go + (m-1) Ao
- (2) G = Go + (m+1) Ao
- \bigcirc G = Go (m+1) Ao
- (4) G = Go + (1-m) Ao

2과목: 열역학

21. 어떤 기체의 정압비열이 다음 식으로 표현될 때 32℃와 800℃ 사이에서의 이 기체의 평균 정압 비열(C₀)은? (단, C₀의 단위는 kJ/mol·℃.T의 단위는 ℃이다.)

$$C_{\rm p} = 35.35 + 2.409 \times 10^{-2} \text{T} - 0.9033 \times 10^{-5} \text{T}^2$$

- ① 35.35
- **2** 43.36
- ③ 57.43
- **4** 95.84
- 22. 증기의 기본적 성질에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 물의 3중점은 물과 얼음과 증기의 3상이 공존하는 점이 며 이 점의 온도는 0.01℃(273.16K)이다.
 - ② 임계점에서는 액상과 기상의 구분이 없다.
 - ③ 임계 압력하에서의 증발열은 0이 된다.
 - ₫ 증발 잠열은 포화 압력이 높아질수록 커진다.
- 23. 포화액의 온도를 유지하면서 압력을 높이면 어떤 상태가 되 는가?
 - ① 습증기
- ② 압축(과냉)액
- ③ 과열증기
- ④ 포하액
- 24. 간극체적이 피스톤 행정 체적의 8%인 피스톤 기관의 압축 HI 는?
 - **1**3.5
- (2) 12.5
- ③ 1.08
- 4 0.08
- 25. 저 발열량 11000kcal/kg인 연료를 연소시켜서 900kW의 동 력을 얻기 위해서는 매 분당 약 몇 kg의 연료를 연소시켜야 하는가? (단, 연료는 완전연소되며 발생한 열량의 50%가 동 력으로 변환된다고 가정한다.)
 - 1.37
- **2** 2.34
- 3 3.82
- 4.17
- 26. 랭킨 사이클의 순서를 차례대로 옳게 나열한 것은?
 - 1 단열압축-정압가열-단열팽창-정압냉각
 - ② 단열압축-등온가열-단열팽창-정적냉각
 - ③ 단열압축-동적가열-등압팽창-정압냉각
 - ④ 단열압축-정압가열-단열팽창-정적냉각
- 27. 액화공정을 나타낸 그래프에서 🕕, 🕗, 🚷 과정 중 액화가 불가능한 공정을 나타낸 것은?



- (1) (1)
- 2 2
- **3**
- (4) (1), (2), (3)
- 28. 온도가 T₁인 이상기체를 가역단열과정으로 압축하였다. 압력 이 P1에서 P2로 변하였을 때, 압축 후의 온도 T2를 옳게 나 타낸 것은? (단. k는 이상기체의 비열비를 나타낸다.)

$$T_2 = T_1 \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{k/(k-1)}$$

$$_{\odot} T_2 = T_1 (\frac{P_2}{P_1})^{k/(1-k)}$$

$$T_2 = T_1 (\frac{P_2}{P_1})^{(k-1)/k}$$

$$T_2 = T_1 \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{(1-k)/k}$$

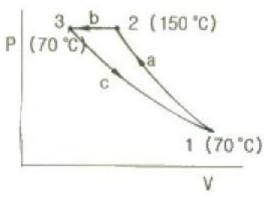
29. 등온 압축계수 K를 옳게 표시한 것은?

$$_{\odot} \text{ K} = -\frac{1}{V} \left(\frac{\text{dP}}{\text{dT}} \right)_{\text{V}} \quad \text{e} \text{ K} = -\frac{1}{V} \left(\frac{\text{dV}}{\text{dP}} \right)_{\text{T}}$$

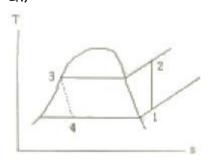
$$_{\mathfrak{S}} \ \mathrm{K} = \frac{1}{\mathrm{V}} \left(\frac{\mathrm{dP}}{\mathrm{dT}} \right)_{\mathrm{V}} \quad _{\mathfrak{A}} \ \mathrm{K} = \frac{1}{\mathrm{V}} \left(\frac{\mathrm{dV}}{\mathrm{dP}} \right)_{\mathrm{T}}$$

- 30. 압력이 100kPa 인 기를 가열하여 200kPa가 되었다. 초기 상태 공기의 비체적을 1m³/kg. 최종 상태 공기의 비체적을 2m³/kg이라고 할 때, 이 과정 동안의 엔트로피의 변화량은 약 몇 kJ/kg·K인가? (단, 공기의 정적비열은 0.7kJ/kg·K, 정압비열은 1.0 kJ/kg·K이다.)
 - (1) 0.3
- 2 0.52
- ③ 1.0
- **1**.18
- 31. 공기의 기체상수 R이 0.287kJ/kg·K일 때 표준상태(0℃, 1 기압)에서 밀도는 약 몇 kg/m³인가?
 - 1.29
- 2 1.87
- ③ 2.14
- 4 2.48
- 32. 무차원이 아닌 것은?
 - ❶ 비리멀계수
- ② 마하수
- ③ 임계 압력비
- ④ 노즐 효율
- 33. 엔탈피가 3140kJ/kg인 과열증기가 노즐에 저속상태로 들어 와 출구에서 엔탈피가 3010kJ/kg인 상태로 나갈 때 출구에 서의 수증기 속도(m/s)는?

- ② 25
- 8
 160
- **4** 510
- 34. 가역적으로 움직이는 열기관이 260℃에서 200kJ의 열을 흡수하여 40℃로 배출한다. 40℃의 열저장조로 배출한 열량은약 몇 kJ인가?
 - ① 0
- ② 33
- **3** 47
- **4** 117
- 35. 이상기체 1mol이 그림의 a과정을 따를 때 내부 에너지의 변화량은 약 몇 J인가? (단, 정적비열 C√는 1.5R이고, 기체 상수 R값은 8.314kJ/kmol·℃이다.)



- 1 498
- 2 760
- **3** 998
- (4) 1013
- 36. 냉장고가 저온체에서 30kW에서 열을 흡수하여 고온체로 40kW의 열을 방출한다. 이 냉장고의 성능계수는?
 - 1) 2
- **2** 3
- **3** 4
- **4** 5
- 37. 냉동사이클의 T-s 선도에서 냉매단위질량당 냉각열량 qL과 압축기의 w를 옳게 나타낸 것은? (단, h는 엔탈피는 나타낸 다.)



- ① $q_L=h_3-h_4$, $w=h_2-h_1$
- $\mathbf{Q} q_L = h_1 h_4, w = h_2 h_1$
- 3 $q_L=h_2-h_3$, $w=h_1-h_4$
- 4 $q_L=h_3-h_4$, $w=h_1-h_4$
- 38. 실제기체를 이상기체로 근사시키기 가장 좋은 조건은?
 - ① 고압, 저온
- ② 고압, 고온
- ③ 저압, 저온
- 4 저압, 고온
- 39. 개방시스템 내의 이상기체에 대한 등온압축 과정에서 단위 질량당 일(w)을 표시하는 식은? (단, R은 기체상수, T는 절 대온도, P는 압력, V는 체적, 첨자 1은 처음상태, 첨자 2는 나중상태이다.)

$$\mathbf{RT ln} \frac{\mathbf{P_1}}{\mathbf{P_2}}$$

$$\mathbb{R} \operatorname{Tln} \left(\frac{\operatorname{V}_1}{\operatorname{V}_2} \right)^2$$

- 40. 30℃~600℃에서 작동하는 카르노사이클의 열효율은 몇 % 인가?
 - ① 60.7%
- **2** 65.3%
- 3 66.7%
- 4 68.5%

3과목 : 계측방법

- 41. 다음 중 파스칼의 원리를 가장 바르게 설명한 것은?
 - ① 밀폐 용기 내의 액체에 압력을 가하면 압력은 모든 부분 에 동일하게 전달된다.
 - ② 밀폐 용기 내의 액체에 압력을 가하면 압력은 가한점에 만 전달된다.
 - ③ 밀폐 용기 내의 액체에 압력을 가하면 압력은 가한 반대 편으로만 전달된다.
 - ④ 밀폐 용기 내의 액체에 압력을 가하면 압력은 가한점으로부터 일정 간격을 두고 차등적으로 전달된다.
- 42. 다음 중 탄성식 압력계가 아닌 것은?
 - ① 부르돈관 압력계
- ② 벨로우즈 압력계
- ③ 다이어프램 압력계
- 4 경사관 압력계
- 43. 경보 및 액면 제어용으로 널리 사용되는 액면계는?
 - ① 유리관식 액면계
- ② 차압식 액면계
- 당 부자식 액면계
- ④ 퍼지식 액면계
- 44. 다음 중 기체크로마토그래피와 관련이 없는 것은?
 - ① 컬럼(colum)
 - ② 캐리어가스(carrier gas)
 - ③ 불꽃광도검출기(FPS)
 - ◆ 속빈 음극등(hollow cathode lamp)
- 45. 열전대온도계의 보호관 중 상용 사용온도가 약 1000℃이며 내열성, 내산성이 우수하나 환원성가스에 기밀성이 약간 떨 어지는 것은?
 - ① 카보런덤관
- ② 자기관
- 🚯 석영관
- ④ 황동관
- 46. 1차 지연요소에서 시점수(T)가 클수록 어떻게 되는가?
 - 응답속도가 느려진다.
 - ② 응답속도가 빨라진다.
 - ③ 응답속도가 일정해진다.
 - ④ 시정수와 응답속도는 상관이 없다.
- 47. 다음 [보기]에서 설명하는 제어동작은?
 - 부화변화가 커도 잔류편차가 생기지 않는다.
 - 급변할 때 큰 진동이 생긴다.
 - 전달느림이나 쓸모없는 시간이 크면 사이클링의 주기가 커진다.
 - ① PD 동작
- ② 뱅뱅 동작

- ❸ PI 동작
- ④ P동작
- 48. Rankine 온도가 671.07일 때 Kelvin 온도는 약 몇 도인가?
 - ① 211
- 2 300
- **3**73
- 460
- 49. 다음 중 접촉법으로 측정되는 온도계는?
 - 광고온계
- 2 열전대온도계
- ③ 방사온도계
- ④ 색온도계
- 50. 탄성식 압력계의 일반 교정에 주로 사용되는 압력계는?
 - ① 액주식 압력계
- ② 격막식 압력계
- ③ 전기식 압력계
- ₫ 분동식 압력계
- 51. 압력식 온도계를 이용하는 방법으로 가장 거리가 먼 것은?
 - 1 고체 팽창식
- ② 액체 팽착식
- ③ 기체 팽착식
- ④ 증기 팽착식
- 52. 월트만(Waltman)식에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 전자식 유량계의 일종이다.
 - ② 용적식 유량계 중 박막식이다.
 - 3 유속식 유량계 중 터빈식이다.
 - ④ 차압식 유량계 중 노즐식과 벤투리식을 혼합한 것이다.
- 53. 보일러를 자동 운전할 경우 송풍기가 작동되지 않으면 연료 공급 전자 밸브가 열리지 않는 인터록의 종류는?
 - ① 송풍기 인터록
- ② 전자밸브 인터록
- 표리퍼지 인터록
- ④ 불착화 인터록
- 54. 유체의 흐름 중에 전열선을 넣고 유체의 온도를 높이는데 필요한 에너지를 측정하여 유체의 질량유량을 알 수 있는 것은?
 - 1 토마스식 유량계
- ② 정전압식 유량계
- ③ 정온도식 유량계
- ④ 마그네틱식 유량계
- 55. 면적식 유량계에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - 1 정도가 높아 정밀측정에 적합하다.
 - ② 측정하려는 유체의 밀도를 미리 알아야 한다.
 - ③ 압력손실이 적고 균등 유량을 얻을 수 있다.
 - ④ 슬러리나 부식성 액체의 츠정이 가능하다.
- 56. 다음 압력계 중 정도(精度)가 가장 높은 것은?
 - ❶ 경사관 압력계
- ② 분동식 압력계
- ③ 부르톤관식 압력계 ④ 다이어프램 압력계
- 57. 차압식 유량계에서 압력차가 처음보다 4배 커지고 관의 지 름이 1/2로 되었다면 나중 유량(Q₂)과 처음유량(Q₁)의 관계 를 옳게 나타낸 것은?
 - ① $Q_2=0.25\times Q_1$
- 2 $Q_2 = 0.35 \times Q_1$
- **3** $Q_2 = 0.5 \times Q_1$
- 4 $Q_2=0.71\times Q_1$
- 58. 벨로우즈(Bellows) 압력계에서 Bellows 탄성의 보조로 코일 스프링을 조합하여 사용하는 주된 이유는?
 - ① 측정압력 범위를 넓히기 위하여
 - ② 감도를 증대시키기 위하여

- ③ 히스테리시스 현상을 없애기 위하여
- ④ 측정지연 시간을 없애기 위하여
- 59. 열전도율형 CO₂ 분석계의 사용 시 주의사항에 대한 설명 중 틀린 것은?
 - ① 브리지의 공급 전류의 점검을 확실하게 한다.
 - ② 셀의 주위 온도와 측정가스 온도는 거의 일정하게 유지 시키고 온도의과도한 상승을 피한다.
 - ❸ H₂를 혼입시키면 정확도를 높이므로 같이 사용한다.
 - ④ 가스의 유속을 일정하게 하여야 한다.
- 60. 자동제어에서 미분동작을 가장 바르게 설명한 것은?
 - ① 조절계의 출력 변화가 편차에 비례하는 동작
 - ② 조절계의 출력 변화의 속도가 편차에 비례하는 동작
 - 조절계의 출력 변화가 편차의 변화 속도에 비례하는 동
 - ④ 조작량이 어떤 동작 신호의 값을 경계로 하여 완전히 전 개 또는 전폐되는 동작

4과목: 열설비재료 및 관계법규

- 61. 석면 보온재(石綿保溫材)의 최고 안전사용 온도는?
 - ① 100°C
- **2** 600℃
- ③ 800℃
- (4) 1000℃
- 62. 검사대상기기 조종자의 신고사유가 발생한 경우 발생한 날 로부터 며칠 이내에 신고하여야 하는가?
 - ① 7일
- ② 15일
- 30일
- ④ 60일
- 63. 평균에너지 소비효율의 산정방법에 대한 내용 중 틀린 것
 - ① 산정방법, 개선기산, 공표방법 등 필요한 사항은 지식경 제부령으로 정한다.
 - ② 산정방법은

기자재판매량

이다

- ❸ 평균에너지 소비효율의 개선기간은 개선명령으로부터 다 음해 1월 31일까지로 한다.
- 개선명령을 받은 자는 개선명령일부터 60일 이내에 개선 명령 이행계획을 수립하여 지식경제부장관에게 제출하여 야 한다.
- 64. 요로를 균일하게 가열하는 방법이 아닌 것은?
 - ① 노내 가스를 순환시켜 연소 가스량을 많게 한다.
 - 2 가열시간을 되도록 짧게 한다.
 - ③ 장염이나 축차연소를 행한다.
 - ④ 벽으로부터의 방사열을 적절히 이용한다.
- 65. 다음 중 슬래그와 접촉하여 가장 쉽게 침식되는 내화물은?
 - ① 납석질 내화물
- ② 규석질 내화물
- ③ 탄소질 내화물
- 4 마그네시아질 내화물

66. 다음 중 고로(blast furnace)의 특징에 대한 설명이 아닌 것 은?

- 축열식, 탄화실, 연소실로 구분되며 탄화실에는 석탄 장 입구와 가스를 배출시키는 상승관이 있다.
- ② 산소의 제거는 CO 가스에 의한 간접 환원반응과 코크스 에 의한 직접 환원반응으로 이루어진다.
- ③ 철광석 등의 원료는 노의 상부에서 투입되고 용선은 노 하부에서 배출된다.
- ④ 노 내부의 반응을 촉진시키기 위해 안력을 높이거나 열 풍의 온도를 높이는 경우도 있다.

67. 자발적 협약체결 기업의 지원 등에 따른 자발적 협약의 평 가기준의 항목이 아닌 것은?

- ① 에너지 절감량 또는 온실가스 배출 감축량
- ② 계획 대비 달성률 및 투자실적
- ③ 자원 및 에너지 재활용 노력
- 4 에너지이용합리화자금 활용실적

68. 한국산업표준에서 규정하고 있는 「내화물」의 내화도 하한 치(下限値)는?

① SK16

② SK18

3 SK26

(4) SK28

69. 요ㆍ로의 열효율을 높이는 방법으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 요ㆍ로의 적정 압력 유지
- ② 폐가스의 폐열회수
- 발열량이 높은 연료 사용
- ④ 적정한 연소장치 선택

70. 에너지절약전문기업의 등록이 취소된 에너지절약전문기업은 원칙적으로 등록 취소일로부터 얼마의 기간이 지나면 다시 등록을 할 수 있는가?

① 1년

2 2년

③ 3년

④ 5년

71. 고압 배관용 탄소강관에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 관의 제조는 킬드강을 사용하여 이음매 없이 제조한다.
- 2 KS 규격 기호로 SPPS 라고 표기한다.
- ③ 350℃이하, 100kg/cm² 이상의 압력범위에서 사용이 가
- ④ NH₃ 합성용 배관, 화학공업의 고압유체 수송용에 사용한 다.

72. 에너지이용합리화법에 의한 에너지관리자의 기본교육과정 교육기간으로 옳은 것은?

① 4시간

2 1일

③ 3일

④ 5일

73. 고온용 무기질 보온재로서 석영을 녹여 만들며, 내약품성이 뛰어나고, 최고사용온도가 1100℃정도인 것은?

- ① 유리섬유(glass wool)
- ② 석면(asbestos)
- ③ 펄라이트(pearlite)
- 세라믹 파이버(ceramic fiber)

74. 케스터블(castable)내화물에 대한 설명으로 틀린 것은?

① 사용현장에서 필요한 형상이나 치수로 자유롭게 성형할 수 있다.

- ② 시공 후 약 24시간 후에 건조, 승온이 가능하고 경화제 로 알루미나시멘트를 사용한다.
- 잔존수축과 열팽창이 크고 노내 온도가 변화하면 스폴링 을 잘 일으킨다.
- ④ 점토질이 많이 사용되고 용도에 따라 고알루미나질이나 크롬질도 사용된다.

75. 에너지절약전문기업 등록의 취소요건이 아닌 것은?

- ① 규정에 의한 등록기준에 미당하게 된 때
- ② 보고를 하지 아니하거나 허위보고를 한 때
- ③ 정당한 사유 없이 등록 후 3년 이상 계속하여 사업수행 실적이 없는 때
- ◑ 사업수행과 관련하여 다수의 민원을 일으킨 때

76. 내화물의 구비조건으로 옳지 않은 것은?

- ❶ 상온에서 압축강도가 작을 것
- ② 내마모성 및 내침식성을 가질 것
- ③ 재가열 시 수축이 적을 것
- ④ 사용온도에서 연화변형하지 않을 것

77. 다음 중 개조검사에 해당되지 않는 경우는?

- ① 증기보일러를 온수보일러로 개조하는 경우
- ② 보일러 섹션의 증감에 의하여 용량을 변경하는 경우
- ③ 보일러 본체를 단열재로 보강하는 경우
- ④ 연료 또는 연소방법을 변경하는 경우

78. 마그네시아질 내화물이 수증기에 의해서 조직이 악화되는 현상은?

- ① 슬레킹(slaking) 현상 ② 더스팅(dusting) 현상
- ③ 침식 현상
- ④ 스폴링(spalling) 현상

79. 산(酸) 등의 화학약품을 차단하는데 주로 사용하는 밸브로서 내약품성, 내열성의 고무로 만든 것을 밸브시트에 밀어붙여 서 유량을 조절하는 밸브는?

- ❶ 다이어프램밸브
- ② 슬루우스밸브
- ③ 버터플라이밸브
- ④ 체크밸브

80. 에너지이용 합리화 기본계획에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 지식경제부장관은 매 5년 마다 수립하여야 한다.
- ② 에너지절약형 경제구조로의 전환에 관한 사항이 포함되 어야 한다.
- ③ 지식경제부장관은 시행결과를 평가하고, 해당 관계 행정 기관의 장과 시, 도지사에게 그 평가 내용을 통보하여야 하다
- ♪ 관련행정기관의 장은 매년 실시 계획을 수립하고 그 결 과를 반기별로 지식경제부장관에게 제출하여야 한다.

5과목: 열설비설계

81. 열확산계수에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 단위는 m²/s이다.
- ② 열전도성을 나타낸다.
- ③ 온도에 대한 함수이다.
- 4 열용량 계수에 비례한다.

82. 노통보일러 중 원통형의 노통이 2개인 보일러는?

- ① 라몬트보일러
- ② 바브콕보일러
- ③ 다우삼보일러
- 4 랭커셔보일러

- 83. 보일러통의 외경이 800mm이고 길이가 2500mm인 랭카셔 보일러의 전열면적은?
 - ① 2.0m²
- (2) 4.8m²
- ③ 6.3m²
- **4** 8.0m²
- 84. 보일러 재료로 이용되는 대부분의 강철제는 200~300℃에서 최대의 강도를 유지하나 몇 ℃ 이상이 되면 재효의 강도가 급격히 저하되는가?
 - **1** 350℃
- ② 400℃
- ③ 450℃
- ④ 500℃
- 85. 노통보일러에서 사용하는 스테이(버팀)에 대한 설명으로 틀 린 것은?
 - ① 도그스테이는 맨홀 뚜껑의 보강재 버팀이다.
 - ② 경사버팀은 화실천장 과열부분의 입궤현상을 방지하는 버팀이다.
 - ③ 가세트버팀은 평형경판을 사용하여 경판, 동판 또는 관 판이나 동판의지지 보강재이다.
 - ④ 튜브스테이는 연관의 팽창에 따른 관판이나 경판의 팽출 에 대한 보강재이다.
- 86. 노통연관식 보일러의 특징에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 외분식이므로 방산손실열량이 크다.
 - ② 고압이나 대용량보일러로 적당하다.
 - ③ 내부청소가 간단하므로 급수처리가 필요 없다.
 - ₫ 보일러의 크기에 비하여 전열면적이 크고 효율이 좋다.
- 87. 보일러 1마력을 상당 증발량으로 환산하면 약 몇 kg/h가 되는가?
 - ① 3.05
- **2** 15.65
- ③ 30.05
- (4) 34.55
- 88. 다음 중 보일러의 탈산소재로 사용되지 않는 것은?
 - ① 아황산나트륨
- ② 히드라진
- ③ 탄닌
- 4 수산화나트륨
- 89. 열의 이동에 대한 설명 줄 틀린 것은?
 - ① 전도란 정지하고 있는 물체 속을 열이 이동하는 현상을 말한다.
 - ② 대류란 유동물체가 고온부분에서 저온부분으로 이동하는 현상을 말한다.
 - ③ 복사란 전자파의 에너지형태로 열이 고온물체에서 저온 물체로 이동하는 현상을 말한다.
 - 열관류란 유체가 열을 받으면 밀도가 작아져서 부력이 생기기 때문에 상승현상이 일어나는 것을 말한다.
- 90. 노벽의 두께가 200mm이고, 그 외측은 75mm의 석면판으로 보온되어 있다. 노벽의 내부온도가 400℃이고, 외측온도가 38℃일 경우 노벽의 면적이 10m²라면 열손실은 약 몇 kcal/h인가? (단, 노벽과 석면판의 평균 열전도도는 각각 3.3. 0.13kcal/m·h·℃이다.)
 - 1 4674
- **2** 5674
- 3 6674
- (4) 7674
- 91. 물의 탁도(濁度)에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 카올린 1g이 증류수 1L속에 들어 있을 때의 색과 같은 색을 가지는 물을 탁도 1도의 물이라 한다.

- ② 카올린 1mg이 증류수 1L속에 들어 있을 때의 색과 같은 색을 가지는 물을 탁도 1도의 물이라 한다.
- ③ 탄산칼슘 1g이 증류수 1L속에 들어 있을 때의 색과 같은 색을 가지는 물을 탁도 1도의 물이라 한다.
- ④ 탄산칼슘 1mg이 증류수 1L속에 들어 있을 때의 색과 같은 색을 가지는 물을 탁도 1도의 물이라 한다.
- 92. 어떤 원통형 탱크가 압력 3kg/cm³, 직경 5m, 강판 두께 10mm이다. 탱크의 이름 효율을 75%로 할 때 강판의 인장 강도는 약 몇 kg/mm²로 하여야 하는가? (단, 탱크의 반경 방향으로 두께에 응력이 유기되지 않는 이론값을 계산한다.)
 - **1**0
- 2 20
- 3 300
- (4) 400
- 93. 복사능 0.5, 전열면적 2m²인 물질이 복사능 0.8, 전열면적 10m²인 물질 속에 둘러싸여 복사전열이 일어날 때의 총괄호환인자(F₁₂)는 약 얼마인가?
 - ① 0.4
- **2** 0.5
- 3 0.6
- 4 0.7
- 94. 노통 보일러에 2~3개의 겔로웨이관(Galloy tube)을 직각으로 설치하는 이유로서 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 노통을 보강하기 위하여
 - ② 보일러수의 순환을 돕기 위하여
 - ③ 전열 면적을 증가시키기 위하여
 - 4 수격작용(Water hammer)를 방지하기 위하여
- 95. 열정산의 기준온도로서 어느 것을 사용하는 것이 가장 편리 한가?
 - **0** 0
- (2) 15
- ③ 18
- 4 25
- 96. 어떤 연료 1kg의 발열량이 6320kcal이다. 이 연료 50kg을 연소시킬 때 발생하는 열은 모두 일로 전환된다면 이 때 발 생하는 동력은 약 몇 PS 인가?
 - 1 300
- 2 400
- **6** 500
- (4) 600
- 97. 코르시니 보일러의 노통을 한쪽으로 편심 부착시키는 가장 큰 이유는?
 - ① 강도상 유리하므로
 - ② 전열면적을 크게 하기 위하여
 - ③ 내부청소를 간편하게 하기 위하여
 - ₫ 보일러 물의 순환을 좋게 하기 위하여
- 98. 수평가열관 중에 정상상태로 흐르고 있는 액체가 40℃에서 질량유속 2kg/s로 유입되어 140℃로 배출된다. 액체의 평균 열용량은 4.2kJ/kg・℃일 때 관 벽을 통하여 전달되는 열전 달속도는 약 몇 kW인가?
 - 105
- 2 210
- (3) 420
- **4** 840
- 99. 기수분리기를 설치하는 주된 목적은?
 - ① 폐증기를 회수하여 재사용하기 위하여
 - ② 과열증기의 순환을 빠르게 하기 위하여
 - ③ 보일러에 녹아 있는 불순물을 제거하기 위하여
 - ₫ 발생된 증기 속에 남은 물방울을 제거하기 위하여

100. 보일러 사용 중 이상 감수(저수위사고)의 원인으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 급수펌프가 고장이 났을 때
- ② 수면계의 연락관이 막혀 수위를 모를 때
- ❸ 증기의 발생량이 많을 때
- ④ 방출콕 또는 분출장치에서 누설이 될 때

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