

1과목 : 연소공학

1. 분젠 버너를 사용할 때 가스의 유출 속도를 점차 빠르게 하면 불꽃 모양은 어떻게 되는가?

- ① 불꽃이 영클어지면서 짧아진다.
- ② 불꽃이 영클어지면서 길어진다.
- ③ 불꽃의 형태는 변화없고 밝아진다.
- ④ 별다른 변화를 찾기 어렵다.

2. 석탄의 분석결과 아래의 결과를 얻었다면 고정탄소분은 약 몇 % 인가?

- 수분을 측정하였을 때의 시료의 양은 2.0030g이고, 감량은 0.0432g
- 회분을 측정하였을 때의 시료의 양은 2.0070g이고, 감량은 0.8872g
- 휘발분을 측정하였을 때의 시료의 양은 1.9998g이고, 감량은 0.5432g 이다.

- ① 2.16 %                      ② 26.47 %
- ③ 44.21 %                    ④ 53.17 %

3. 1Nm<sup>3</sup> CH<sub>4</sub> 가스를 30% 과잉공기로 연소시킬 때 연소가스량은 몇 Nm<sup>3</sup> 인가?

- ① 2.38                            ② 13.36
- ③ 23.18                         ④ 82.31

4. 다음 가스 연료중에서 발열량(kcal/Nm<sup>3</sup>)이 가장 큰 것은?

- ① 발생로가스                  ② 수성가스
- ③ 메탄가스                      ④ 프로판가스

5. 연돌에 의한 통풍력의 설명으로 옳은 것은?

- ① 연돌 높이의 평방근에 비례한다.
- ② 연돌 높이의 제곱에 비례한다.
- ③ 연돌 높이에 반비례한다.
- ④ 연돌 높이에 비례한다.

6. 연료의 성분이 어떤 경우에 총(고위)발열량과 진(저위)발열량이 같아지는가?

- ① 수소만인 경우
- ② 수소와 일산화탄소인 경우
- ③ 일산화탄소와 메탄인 경우
- ④ 일산화탄소와 질소의 경우

7. 저장장 바닥의 구배와 실외에서의 탄층높이로 적절한 것은?

- ① 구배 1/50 ~ 1/100, 높이 2m이하
- ② 구배 1/100 ~ 1/150, 높이 4m이하
- ③ 구배 1/150 ~ 1/200, 높이 2m이하
- ④ 구배 1/200 ~ 1/250, 높이 4m이하

8. 다음 중 무화에 필요한 유압을 높게할 필요가 없고, 점도가 높은 연료의 무화에 가능한 버너는?

- ① 고압기류식 버너              ② 압력분무식 버너
- ③ 회전식 버너                    ④ 건타입 버너

9. 대도시의 광화학 스모그(smog)발생의 원인 물질로 문제가 되는 것은?(단, 첨자 x는 상수이다.)

- ① NO<sub>x</sub>                              ② SO<sub>x</sub>
- ③ CO                                ④ CO<sub>2</sub>

10. 연소반응에서 수소와 연소용 산소 및 연소가스(물)의 kmol 관계가 옳은 것은?

- ① 1 : 1 : 1                        ② 2 : 1 : 2
- ③ 1 : 2 : 1                        ④ 2 : 1 : 3

11. 일산화탄소(CO) 1Nm<sup>3</sup>를 이론공기량으로 완전 연소시켰을 때의 연소가스량(Nm<sup>3</sup>)은?

- ① 1.8                                ② 2.6
- ③ 3.4                                ④ 4.2

12. 비례식 자동제어를 할 때에 보일러 효율이 높아지는 가장 큰 이유는?

- ① 증기압에 큰 변동이 없기 때문
- ② 급수의 시간 격차가 작아지기 때문
- ③ 보일러의 수위가 합리적인 선에 유지되기 때문
- ④ 연료량과 공기량이 일정한 비율로 자동제어되기 때문

13. 석탄을 분석한 결과가 아래와 같을 때 연소성 황은 몇 %인가?

탄소 65.42%, 수소 3.76%, 전체 황 0.72%, 불연성 황 0.21%, 회분 22.31%, 수분 2.45%

- ① 0.82                              ② 0.70
- ③ 0.65                              ④ 0.53

14. 연도가스 분석결과 CO<sub>2</sub>가 12.6%, O<sub>2</sub>가 6.4%, CO가 0.0%였다. (CO<sub>2max</sub>)는 얼마인가?

- ① 18.1%                          ② 19.5%
- ③ 12.6%                          ④ 15.0%

15. 조건이 아래일 때 연소효율(E<sub>c</sub>)을 옳게 표시한 식은? (단, H<sub>ℓ</sub> : 진발열량, L<sub>w</sub> : 노에 흡수된 손실, L<sub>c</sub> : 미연탄소분에 의한 손실, L<sub>r</sub> : 복사전도에 따른 손실, L<sub>i</sub> : 불완전 연소에 따른 손실, L<sub>s</sub> : 배기가스의 현열손실)

① 
$$E_c = \frac{H_\ell - L_c - L_r}{H_\ell} \times 100[\%]$$

② 
$$E_c = \frac{H_\ell - L_c - L_w}{H_\ell} \times 100[\%]$$

③ 
$$E_c = \frac{H_\ell - L_c - L_s}{H_\ell} \times 100[\%]$$

④ 
$$E_c = \frac{H_\ell - L_c - L_i}{H_\ell} \times 100[\%]$$

16. 연료의 발열량이 H<sub>ℓ</sub>, 피열물에 준 열량이 Q<sub>p</sub>일 때 열효율(E<sub>t</sub>)의 식은?

- ①  $1 - \frac{Qp}{H_\ell}$                       ②  $H_\ell - Qp$   
 ③  $\frac{H_\ell}{H_\ell - Qp}$                       ④  $\frac{Qp}{H_\ell}$

17. 산포식 스토커로 석탄을 연소시키고 있다. 다음중 불꽃층이 형성되는 순서로 맞는 것은?

- ① 건류층 → 환원층 → 산화층 → 회층  
 ② 회층 → 산화층 → 환원층 → 건류층  
 ③ 건류층 → 산화층 → 환원층 → 회층  
 ④ 산화층 → 환원층 → 건류층 → 회층

18. 저위 발열량 6500kcal의 석탄을 공기과잉계수 1.2로 연소하니 연소실 출구온도가 1500℃였다. 연소용 공기의 공급온도는 몇 ℃ 이겠는가? (단, 연소효율은 95%, 연소실로부터 밖으로 배출된 열손실은 저위발열량 25%이며, 공기와 연소기체의 비열은 각각 0.31, 0.38kcal/Nm<sup>3</sup>℃이다. 또한 이론 공기량은 7.07Nm<sup>3</sup>/kg이며, 실제 연소기체량은 8.85Nm<sup>3</sup>/kg이다.)

- ① 230℃                      ② 218℃  
 ③ 200℃                      ④ 188℃

19. 탄소(C) 1 kg을 완전 연소시키는데 필요한 공기량은 체적으로 몇 Nm<sup>3</sup> 인가?

- ① 22.4 Nm<sup>3</sup>                      ② 11.2 Nm<sup>3</sup>  
 ③ 9.6 Nm<sup>3</sup>                      ④ 8.89 Nm<sup>3</sup>

20. 5t/h의 보일러에 벵커C유를 연소시키는데, 매연이 발생하므로 집진장치를 설치하려 한다. 다음 중 집진효율을 80% 정도로 하며 시설비가 가장 싼 것은?

- ① 전기식 집진장치(코트렐)  
 ② 벤츄리 스크라버(Ventury scrubber)식  
 ③ 사이클론(cyclon)식  
 ④ 백필터(bag filter)식

2과목 : 열역학

21. 절대압력 10kg/cm<sup>2</sup>의 포화온도는 179℃이다. 이 때 과열증기의 온도가 220℃라면 과열도는 얼마인가?

- ① 4.1%                      ② 0.41%  
 ③ 41℃                      ④ 4.1℃

22. 1kg.mol의 이상기체(Cp는 7kcal/(kmol.K), Cv는 5kcal/(kmol.K))가 단열 가역적으로 P<sub>1</sub>은 10atm, V<sub>1</sub>는 600ℓ에서 P<sub>2</sub>는 1atm으로 변한다. 이 과정에 대한 일(W) 및 내부에너지 변화(ΔU)를 계산하면?

- ① W = 175x10<sup>3</sup>cal, ΔU = 175x10<sup>3</sup>cal  
 ② W = 175x10<sup>3</sup>cal, ΔU = -175x10<sup>3</sup>cal  
 ③ W = 0cal, ΔU = 175x10<sup>3</sup>cal  
 ④ W = -175x10<sup>3</sup>cal, ΔU = 0cal

23. 다음 중 각 과정을 표시한 것으로 틀린 것은? (단, Q는 열량, H는 엔탈피, W는 일, U는 내부에너지)

- ① 등온과정에서 Q = W                      ② 단열과정에서 Q = -W  
 ③ 정압과정에서 Q = ΔH                      ④ 등적과정에서 Q = ΔU

24. 용적 1.5m<sup>3</sup>의 밀폐된 용기속 공기를 t<sub>1</sub>=17℃, P<sub>1</sub>=4kg/cm<sup>2</sup>의 상태에서 t<sub>2</sub>=452℃까지 가열하였다. 이 때의 압력은 몇 kg/cm<sup>2</sup>인가? (단, 공기는 이상기체라고 가정한다.)

- ① 8.85                      ② 10  
 ③ 100                      ④ 885

25. k = 1.3의 고온공기를 작동 물질로 하는 압축비 5의 오토사이클에 있어서 압축의 압력이 2.06[kg/cm<sup>2</sup>]이고 최고압력이 54[kg/cm<sup>2</sup>]일 때 평균 유효 압력은 몇 [kg/cm<sup>2</sup>]인가?

- ① 5.94                      ② 7.94  
 ③ 11.88                      ④ 13.85

26. 아래 내용과 관계있는 법칙은?

실제 기체를 다공물질(다수의 작은 구멍을 갖는다.)을 통하여 고압에서 저압 쪽으로 연속적으로 팽창시킬 때 온도는 변화한다.

- ① 주울의 법칙                      ② 샤를(샬)의 법칙  
 ③ 돌턴의 법칙                      ④ 주울·톰슨의 법칙

27. 유체의 어느 밀폐계가 어떤 과정을 거칠 때 그 에너지식은 ΔU<sub>12</sub> = Q<sub>12</sub> 으로 기술된다. 이 계가 거처간 과정은? (단, U는 내부에너지를, Q는 전달된 열량을 나타낸다.)

- ① 등온과정(isothermal process)  
 ② 등압과정(constant pressure process)  
 ③ 등적과정(constant volume process)  
 ④ 단열과정(adiabatic process)

28. W = nRT ln(V<sub>2</sub>/V<sub>1</sub>)의 식은 이상기체의 밀폐계에 대한 압축일을 나타낸다. 이 식이 적용될 수 있는 과정으로 다음 중 옳은 것은?

- ① 등온과정(isothermal process)  
 ② 등압과정(constant pressure process)  
 ③ 단열과정(adiabatic process)  
 ④ 등적과정(constant volume process)

29. 상태량에서의 관계식 TdS = dH - VdP일 때 이 중 용량성 상태량(extensive property)이 아닌 것은? (단, S : 엔트로피, H : 엔탈피, V : 체적, P : 압력, T : 절대온도이다.)

- ① S                      ② H  
 ③ V                      ④ P

30. 다음 중 과열도(degree of superheat)에 대한 설명으로 맞는 것은?

- ① 과열증기 온도와 포화온도와의 차  
 ② 과열증기 온도와 압축수 온도의 차  
 ③ 포화온도와 압축수 온도의 차  
 ④ 포화온도와 습증기 온도의 차

31. 20%의 공극을 갖는 오토사이클은 10%의 공극을 갖는 오토사이클보다 공기표준 효율은 몇 배 정도인가? (단, r = 1.4)

- ① 1/2배                      ② 2 배  
 ③ 0.8배                      ④ 1.25배

32. 다음 중 증기의 교축과정과 관계가 있는 것은?

- ① 습증기 구역에서 포화온도가 일정한 과정
- ② 습증기 구역에서 포화압력이 일정한 과정
- ③ 가역과정에서 엔트로피가 일정한 과정
- ④ 엔탈피가 일정한 비가역 정상류 과정

33. 절대압력 10kg/cm<sup>2</sup>의 포화수가 증기트랩에서 760mmHg의 압력으로 대기중에 방출될 때 포화수 1kg당 몇 kg의 증기가 발생하는가? (단, 방출전의 포화수 엔탈피는 181.2kcal/kg이다.)

- ① 0.15                      ② 0.27
- ③ 0.34                      ④ 0.44

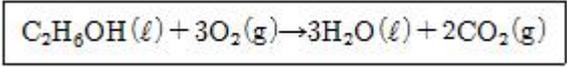
34. 상온(20℃) 기준으로 설계된 에어덕트를 그대로 사용하여 연소용 공기를 200℃로 예열하여 보낸다면 공기량은 얼마나 부족하겠는가? (단, 공기 유속은 6m/sec에서 8m/sec로 높였으며, 공기압의 변화는 없는 것으로 한다.)

- ① 17.4%                    ② 21.0%
- ③ 28.1%                    ④ 33.3%

35. 유체가 펌프내에서 압축될 때 소요되는 일(W)을 표시하는 식으로 올바른 것은?(단, P는 압력, V는 체적을 표시)

- ① -∫PdV                    ② -∫PVdV
- ③ -∫VdP                    ④ -∫PVdP

36. 25℃에서 다음 반응의 정압 반응열은 326.7kcal이다. 같은 온도에서 정적 반응열[kcal]은 얼마인가?



- ① 304.7                    ② 326.1
- ③ 347.3                    ④ 378.7

37. 브레이튼 사이클(Brayton cycle)은 어떤 기관에 대한 이상적인 cycle인가?

- ① 가스터빈 기관            ② 증기 기관
- ③ 가솔린 기관                ④ 디젤 기관

38. 지름 4cm의 피스톤위에 추를 올려 놓아서 기체가 실린더속에 가득차 있다. 추와 피스톤의 질량은 3kg이며, 이 때 기체를 가열할 경우 피스톤 및 추가 50cm 높이까지 올라간다면 이 때 한 일은 몇 Joule인가? (단, 이곳에 중력이 9.5m/s<sup>2</sup>, 표준대기압하에 마찰은 없는 것으로 한다.)

- ① 14.25                    ② 1.425
- ③ 142.5                    ④ 0.1425

39. 0[℃]의 물 1톤을 24시간 동안에 0[℃]의 얼음으로 냉각하는 냉동 능력은 몇 [kcal/h]인가? (단, 얼음의 융해열은 79.68(kcal/kg)이다.)

- ① 1                        ② 79680
- ③ 79.68                    ④ 3320

40. 공기 표준 디젤사이클에서 1[bar], 30℃에서 압축이 시작되어 압축후의 압력이 38[bar]였다. 계내 공기의 질량은 0.07[kg]이며 사이클당 열압력을 43[KJ]이라할 때 압축비와 단절비는? (단, K = 1.3인 고온공기로 생각한다.)

- ① 16.4, 1.87                ② 15.2, 1.50
- ③ 13.9, 1.31                ④ 1.95, 1.61

**3과목 : 계측방법**

41. 다음 중 피드백(feedback)제어계를 설명한 것으로 틀린 것은?

- ① 입력과 출력을 비교하는 장치는 반드시 필요하다.
- ② 다른 제어계보다 정확도가 증가된다.
- ③ 다른 제어계보다 제어폭(Baandwidth)이 감소된다.
- ④ 다른 제어계보다 제어폭(Baandwidth)이 증가된다.

42. 전기저항 온도계의 특징을 열거한 것 중 틀린 것은?

- ① 원격측정에 편리하다.
- ② 자동제어의 적용이 용이하다.
- ③ 630℃ 이상의 고온 측정에서 특히 정확하다.
- ④ 자기 가열 오차가 발생하므로 보정이 필요하다.

43. 지름 400mm인 관속을 5kg/sec로 공기가 흐르고 있다. 관속의 압력은 200kPa, 온도는 23℃, 공기의 기체상수 R은 287J/kg.K라 할 때 공기의 평균 속도는 몇 m/sec인가?

- ① 2.35                      ② 7.69
- ③ 16.9                      ④ 23.5

44. 다음 중 용적식 유량계가 아닌 것은?

- ① 습식가스미터            ② 건식가스미터
- ③ 피토투브(pitot tube)    ④ 로터리 피스톤 유량계

45. 가스 분석계의 측정법중 전기적 성질을 이용한 것은?

- ① 세라믹 법                ② 자화율 법
- ③ 자동 오르자트 법        ④ 가스크로마토그래피 법

46. 프로트 타입 면적식 유량계(flot type area flowmeter)의 검사 및 교정시기로 가장 부적당한 것은?

- ① 유량계를 분해, 소제한 경우
- ② 담당자가 바뀌었을 경우
- ③ 장시간 사용하지 않았던 것을 재사용할 경우
- ④ 그밖의 성능에 의문이 생긴 경우

47. 고압 밀폐 탱크의 액면 측정용으로 가장 많이 이용되는 액면계는?

- ① 편위식 액면계            ② 차압식 액면계
- ③ 부자식 액면계            ④ 기포식 액면계

48. 자동제어계 구성요소인 조작부의 사용 방식중 유압식의 결점은?

- ① 기기(機器)의 중량이 크다.
- ② 정전 대책(停電對策)을 요한다.
- ③ 기동시간(起動時間)이 걸린다.
- ④ 일단 장착하면 변경이 곤란하다.

49. 다음 중 오리피스(orifice)는 어느 유량계인가?

- ① 터빈식                    ② 면적식
- ③ 용적식                    ④ 차압식

50. 열전대 보호관의 재질을 설명한 것으로 틀린 것은?

- ① 기밀(氣密)일 것        ② 사용온도에 견딜 것
- ③ 화학적으로 강할 것    ④ 열전도율이 낮을 것

51. 다음 중 최고 1600℃정도까지 측정할 수 있는 열전대는?

- ① Copper-Constantan
- ② Chromel-Constantan
- ③ Pt-Pt 13% Rh
- ④ Iron-Constantan

52. 다음 중 자동조작 장치로 쓰이지 않는 것은?

- ① 전자개폐기
- ② 안전밸브
- ③ 전동밸브
- ④ 댐퍼

53. 다음 중 비접촉식 온도계가 아닌 것은?

- ① 서미스터온도계
- ② 광고온계
- ③ 방사온도계
- ④ 색온도계

54. 약 5,000kgf/cm<sup>2</sup> 정도의 고압을 가장 정도가 높게 측정하고자 한다. 어느 종류의 압력계를 사용하여야 하는가?

- ① 액주형 압력계
- ② 부르돈관식 압력계
- ③ 환상스프링식 압력계
- ④ 모빌유 사용 분동식 압력계

55. 다음 중 보일러의 자동제어에 해당되지 않는 것은?

- ① 연소제어
- ② 온도제어
- ③ 급수제어
- ④ 위치제어

56. 미압 측정용으로 가장 적절한 압력계는?

- ① 부르돈관 압력계
- ② 경사관식 액주형 압력계
- ③ 분동식 압력계
- ④ 전기식 압력계

57. 다음 중 기체 및 비점 300℃ 이하의 액체를 측정하는 물리적 가스 분석계로 선택성이 우수한 가스분석계는?

- ① 밀도법
- ② 가스크로마토그래프법
- ③ 세라믹법
- ④ 오르자트법

58. 가스 채취시 주의하여야 할 사항을 설명한 것이다. 틀린 것은?

- ① 가스의 구성 성분의 비중을 고려하여 적정 위치에서 측정하여야 한다.
- ② 가스 채취구는 외부에서 공기가 잘 유통할 수 있도록 하여야 한다.
- ③ 채취된 가스의 온도, 압력의 변화로 측정오차가 생기지 않도록 한다.
- ④ 가스성분과 화학반응을 일으키지 않는 관을 이용하여 채취한다.

59. 내경 100mm의 관로에 구멍직경 5cm의 orifice가 설치되어 있다. 관내를 10℃의 물이 흐르고 Orifice 전후의 차압이 0.6 kgf/cm<sup>2</sup>일 때 유량은? (단, 물의 밀도를 1000kg/m<sup>3</sup>, 유량계수를 0.625로 한다.)

- ① 28m<sup>3</sup>/h
- ② 48m<sup>3</sup>/h
- ③ 58m<sup>3</sup>/h
- ④ 78m<sup>3</sup>/h

60. 압력계를 선택할 때 유의할 사항이 아닌 것은?

- ① 사용 용도는 고려치 않아도 된다.
- ② 사용압력에 따라 압력계의 측정범위를 정한다.
- ③ 진동 등을 고려하여 필요한 부속품을 준비하여야 한다.
- ④ 사용목적 중요도에 따라 압력계의 크기, 등급 정도를 결정한다.

4과목 : 열설비재료 및 관계법규

61. 에너지 절약형 시설투자시 세제 지원이 되는 시설투자가 아닌 것은?

- ① 노후보일러 교체
- ② 열병합발전 사업
- ③ 5%이상의 에너지 절약 효과가 있다고 인정되는 설비
- ④ 산업용 요로 등 에너지 다소비 설비의 대체

62. 다음 중 산업자원부장관이 에너지기술개발계획을 수립·시행할 때 개발계획에 포함되어야 할 사항이 아닌 것은?

- ① 건축물의 냉·난방 온도의 제한 기준
- ② 에너지이용에 따른 대기오염 저감을 위한 기술개발
- ③ 국제 에너지 기술협력의 촉진
- ④ 개발된 에너지기술의 실용화의 촉진

63. 선철을 강으로 제조하는 전로법을 평로법과 비교하면?

- ① 공장 건설비가 비싸다.
- ② 생산능률이 낮다.
- ③ 작업비, 관리비가 싸다.
- ④ 집진장치가 필요없다.

64. 일정한 두께를 가진 재질에 있어서 다음 중 가장 보냉효율이 우수한 것은?

- ① 양모(羊毛)
- ② 석면(Asbestos)
- ③ 기포 시멘트(cement)
- ④ 경질 폴리우레탄 발포체

65. 급수밸브 및 체크밸브의 크기는, 전열면적 10m<sup>2</sup>이하의 보일러에서는 관의 호칭 (A)이상의 것이어야 하고, 10m<sup>2</sup>를 초과하는 보일러는 관의 호칭 (B)이상의 것이어야 한다. 위 괄호 (A), (B)에 알맞는 것은?

- ① A : 10A, B : 10A
- ② A : 15A, B : 15A
- ③ A : 15A, B : 20A
- ④ A : 15A, B : 40A

66. 대통령령이 정하는 규모 이상의 에너지를 사용하는 사업을 실시하거나 시설을 설치하고자 하는 경우에 에너지의 합리적인 사용계획을 누구에게 제출해야 하는가?

- ① 대통령
- ② 시·도지사
- ③ 산업자원부 장관
- ④ 에너지 경제연구원장

67. 검사대상기기 설치자가 검사대상기기 조종자를 선임 또는 해임한 경우 산업자원부령에 따라 시·도지사에게 행하는 행정 사항은?

- ① 승인
- ② 보고
- ③ 지정
- ④ 신고

68. 붉은 벽돌을 소성하는데 주로 사용되는 가마는?

- ① 터널가마
- ② 회전가마
- ③ 선가마
- ④ 탱크가마

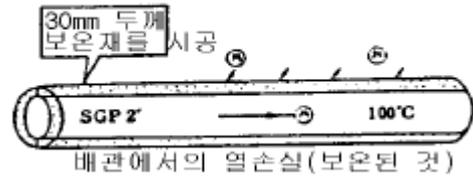
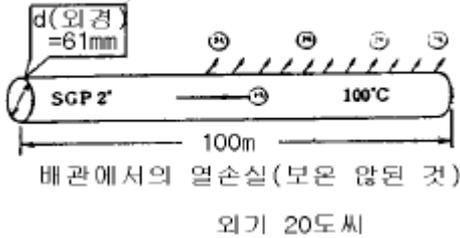
69. 단열재 중에서 몇 도 이하에 사용되는 것을 보온재라 하는가?

- ① 1000~1200℃
- ② 800~1000℃
- ③ 600~900℃
- ④ 300~600℃

70. 유리용 용융탱크 가마의 천정에 주로 사용되는 내화물은?

- ① 규석내화물                      ② 납석내화물
- ③ 샤모트내화물                  ④ 마그네시아내화물

71. 그림의 배관에서 보온하기전 표면 열전달율  $\alpha$ 는 12.3 [kcal/m<sup>2</sup>.°C] 였다. 이를 그래스울 보온통 두께 30mm로 시공하여 방산열량이 28kcal/m.h로 되었다면 보온효율은? (단, 외기온도는 20°C이다.)



- ① 44%                              ② 56%
- ③ 85%                              ④ 93%

72. 검사대상 기기중 제조검사에 한하는 것은?

- ① 구조검사                      ② 설치검사
- ③ 개조검사                      ④ 설치장소 변경검사

73. 탄화 규소질 내화물의 주요한 특성은?

- ① 카보란담이라고 하는 천연광물이다.
- ② 고온의 중성 및 환원염 분위기에서는 안정하지만 산화염 분위기에서는 산화되기 쉽다.
- ③ 화학적으로 산성이고 내식성이 크다.
- ④ 내식성, 내스플링성은 우수하나 내열성이 약한 것이 결점이다.

74. 다음 중에서 규산칼슘 보온재의 최고 사용온도는?

- ① 650°C                          ② 800°C
- ③ 400°C                          ④ 500°C

75. 보온재의 구비조건에 가장 합당한 것은?

- ① 내화도가 커야 한다.
- ② 내화도가 작아야 한다.
- ③ 열전도도가 커야 한다.
- ④ 열전도도가 작아야 한다.

76. 연소실의 연도를 축조하려 할 때 잘못 기술된 내용은?

- ① 넓거나 좁은 부분의 차를 줄인다.
- ② 가스 정체공극을 만들지 않는다.
- ③ 가능한한 굴곡 부분을 여러 곳에 설치한다.
- ④ 덤퍼로 부터 연도까지의 길이를 짧게 한다.

77. 비상시 에너지 수급계획 수립은 누가 하는가?

- ① 국무총리                      ② 산자부장관
- ③ 재경부장관                    ④ 건교부장관

78. 다음 중 산성 슬래그와 접촉하여 가장 쉽게 침식되는 내화물은?

- ① 납석질 내화물                  ② 규석질 내화물
- ③ 탄소질 내화물                  ④ 마그네시아질 내화물

79. 특정 열사용기자재중 산업자원부령이 정하는 검사대상기기의 제조업자는 그 대상기기의 제조에 관하여는 누구의 검사를 받아야 하는가?

- ① 기초자치단체장                  ② 시·군 의회의장
- ③ 시·군수                          ④ 시·도지사

80. 다음 중에서 부정형 내화물이 아닌 것은?

- ① 내화 모르타르                      ② 내화점토
- ③ 플라스틱 내화물                  ④ 캐스타블 내화물

5과목 : 열설비설계

81. 노통보일러에 있어 원통 연소실 또는 노통의 길이 이음에 적합한 용접방법은?

- ① 필릿용접                          ② 플러그용접
- ③ 맞대기 양쪽 용접                  ④ 비트용접

82. 보일러 내 수중의 용존 산소를 처리하는 목적으로 사용되는 약품으로 제일 적당한 것은?

- ① 탄산 나트륨                      ② 탄닌
- ③ 히드라진                          ④ 전분

83. 완전 흑체의 복사력(Eb)은 상수(Cb)와 절대온도(T)와 어떤 관계식이 성립하는지 맞는 것은?

①  $E_b = C_b \left(\frac{T}{100}\right)^2$                       ②  $E_b = C_b \left(\frac{T}{100}\right)^4$

③  $E_b = C_b \left(\frac{T}{100}\right)^6$                       ④  $E_b = C_b \left(\frac{T}{100}\right)^8$

84. 1보일러 마력을 상당 증발량으로 환산하였을 때의 값은?

- ① 3.0kg/h                          ② 15.6kg/h
- ③ 30.0kg/h                          ④ 34.5kg/h

85. 보일러구성의 3대 요소중 부속장치에 속하지 않는 것은?

- ① 연소용 공기를 공급하는 통풍장치
- ② 보일러내부의 증기압이 일정 압력을 초과할 때 외부로 증기압을 방출하는 장치
- ③ 보일러에 물을 급수하는 장치
- ④ 연도로 나아가는 배기가스열을 이용하여 급수를 예열하는 장치

86. 다음 중 주철 및 가단주철을 사용할 수 있는 것은?

- ① 압력이 걸리는 부분으로 연소가스에 접촉되는 것
- ② 압력 16kgf/cm<sup>2</sup>를 넘는 부분
- ③ 보일러 몸체에 직접 리벳하는 것
- ④ 최고 사용압력 5kgf/cm<sup>2</sup>미만의 보일러의 관 부착대

87. 공기에열기를 설치할 때 얻어지는 장점이 아닌 것은?

- ① 노의 연소효율의 증가                      ② 과잉공기 효율의 감소
- ③ 통풍 저항의 감소                          ④ 보일러 효율의 증가

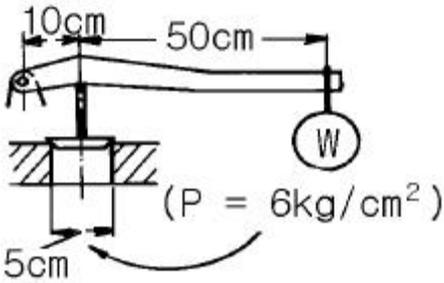
88. 연소실에서 연도까지 배치된 보일러 부속 설비의 순서를 바르게 나타낸 것은?

- ① 절탄기 - 과열기 - 공기 예열기
- ② 과열기 - 절탄기 - 공기 예열기
- ③ 공기 예열기 - 과열기 - 절탄기
- ④ 과열기 - 공기 예열기 - 절탄기

89. 주철관의 이음은 다음 중 어느 이음이 좋은가?

- ① 나사이음                                      ② 소켓이음
- ③ 플랜지이음                                  ④ 곡형 평창관 이음

90. 그림과 같은 지레 안전판에서 추 W의 중량은?



- ① 19.6kg                                        ② 21.6kg
- ③ 23.6kg                                        ④ 25.6kg

91. 보일러 급수의 탈기방법중 물리적 방법에 대한 설명으로 적합한 것은?

- ① 물을 진공 용기중에 작은 방울로 떨어뜨려 기체분압이 낮아져 탈기한다.
- ② 물을 고압 용기속에 분무시켜 압력차로 인해 기체가 분리한다.
- ③ 기체를 파이프중에서 모아 공기로 방출되게 한다.
- ④ 휘발 성분을 섞어 공기와 같이 방출되게 한다.

92. 어떤 보일러에서 증기압력 P가 10kg/cm², 매시 증발량 Ga가 1.2ton/h, 급수온도가 60℃일 때 이 보일러의 마력은? (단, 발생증기의 엔탈피는 665.2kcal/kg이다.)

- ① 79    ② 86
- ③ 93    ④ 124

93. 내경 250mm의 주철제 원통을 6kg/cm² 내압에 견디게 할때 두께(mm)는? (단, 허용응력은 1.5kg/mm²로 한다.)

- ① 3.5    ② 4.0
- ③ 5.0    ④ 6.5

94. 다음 중 보일러 효율을 표시하는 올바른 식은?

- ① (매시상당증발량) × 539 / (매시연료소비량) × (저발열량)
- ② (매시상당증발량) × 539 / (매시연료소비량) × (고발열량)
- ③ (매시상당증발량) × 600 / (매시연료소비량) × (저발열량)
- ④ (매시상당증발량) × 600 / (매시연료소비량) × (고발열량)

95. 보일러의 용량을 표시하는 양으로서 적합하지 않은 것은?

- ① 상당증발량                                      ② 증발율
- ③ 연소율    ④ 재열계수

96. 보일러에 관한 규격에서 사용하는 용어의 뜻으로 틀린 것은?

- ① 보일러는 화염 또는 연소가스 그밖의 고온 가스로 증기 또는 온수를 발생시키는 장치이다.
- ② 압력은 절대압 이상의 압력을 말한다.
- ③ 최고 사용압력은 강도상 허용될 수 있는 최고의 사용 압력이다.
- ④ 보일러의 최고 사용압력이란 구조상 보일러를 안전하게 사용할 수 있다고 정한 압력을 말한다.

97. 증발량 2ton/h, 최고 사용압력 10kg/cm², 급수온도 20℃, 최대 증발율 25kg/m²h인 원통 보일러에서 평균 증발율을 최대 증발율의 90%라 할 때 평균 증발량(kg/h)은?

- ① 2100    ② 1800
- ③ 1500    ④ 1200

98. 병행류 열교환기에서 저온측에 대한 온도효율에 관한 식은? (단, 아래첨자 h:고온측, c:저온측, 1:입구, 2:출구)

- ①  $\frac{T_{h1} - T_{h2}}{T_{h1} - T_{c1}}$                                       ②  $\frac{T_{c2} - T_{c1}}{T_{h1} - T_{c1}}$
- ③  $\frac{T_{h1} - T_{h2}}{T_{h1} - T_{c2}}$                                       ④  $\frac{T_{c2} - T_{c2}}{T_{h1} - T_{c2}}$

99. 보일러사용중 이상 감수의 원인이라 생각되지 않는 것은?

- ① 급수변이 누설할 때
- ② 수면계의 연락관이 막혀 수위를 모를 때
- ③ 증기의 발생량이 많을 때
- ④ 방출꼭 또는 변이 누설할 때

100. 최고 사용압력 15kg/cm², 정수(C)를 1100으로 할 때 노통의 평균지름이 1100mm인 파형 노통의 최소 두께(mm)는?

- ① 10    ② 15
- ③ 20    ④ 25

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