

1과목 : 연소공학

- 다음 중 기상 폭발에 해당되지 않는 것은?  
 ① 혼합가스폭발                      ② 분해폭발  
 ③ 증기폭발                              ④ 분진폭발
- 비열기관에서 온도 10℃의 엔탈피 변화가 단위중량당 100kcal일 때 엔트로피 변화량(kcal/kg·K)은?  
 ① 0.35                                      ② 0.37  
 ③ 0.71                                      ④ 10
- 내압방폭구조로 방폭전기기를 설계할 때 가장 중요하게 고려해야 할 사항은?  
 ① 가연성가스의 발화점  
 ② 가연성가스의 연소열  
 ③ 가연성가스의 최대안전틈새  
 ④ 가연성가스의 최소 점화에너지
- 가스의 폭발범위(연소범위)에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?  
 ① 일반적으로 고압일 경우 폭발범위가 더 넓어진다.  
 ② 수소와 공기 혼합물의 폭발범위는 저온보다 고온일 때 더 넓어진다.  
 ③ 프로판과 공기 혼합물에 질소를 더 가할 때 폭발범위가 더 넓어진다.  
 ④ 메탄과 공기 혼합물의 폭발범위는 저압보다 고압일 때 더 넓어진다.
- 총류확산화염에서 시간이 지남에 따라 유속 및 유량이 증대할 경우 화염의 높이는 어떻게 되는가?  
 ① 높아진다.  
 ② 낮아진다.  
 ③ 거의 변화가 없다.  
 ④ 처음에는 어느 정도 낮아지다가 점점 높아진다.
- 시안화수소를 장기간 저장하지 못하는 주된 이유는?  
 ① 산화폭발                                  ② 분해폭발  
 ③ 중합폭발                                  ④ 분진폭발
- 상용의 상태에서 가연성가스가 채류해 위험하게 될 우려가 있는 장소를 무엇이라 하는가?  
 ① 0종 장소                                  ② 1종 장소  
 ③ 2종 장소                                  ④ 3종 장소
- 자연발화온도(Autoignition temperature : AIT)에 영향을 주는 요인에 대한 설명으로 틀린 것은?  
 ① 산소량의 증가에 따라 AIT는 감소한다.  
 ② 압력의 증가에 의하여 AIT는 감소한다.  
 ③ 용량의 크기가 작아짐에 따라 AIT는 감소한다.  
 ④ 유기화합물의 동족열 물질은 분자량이 증가할수록 AIT는 감소한다.
- 프로판 가스의 연소과정에서 발생한 열량이 13000kcal/kg, 연소할 때 발생된 수증기의 잠열이 2500kcal/kg 이면 프로판 가스의 연소효율(%)은 약 얼마인가? (단, 프로판 가스의 진발열량은 11000kcal/kg이다.)  
 ① 65.4    ② 80.8

- 92.5    ④ 95.4
- 용점이 낮은 고체연료가 액상으로 용융되어 발생한 가연성 증기가 착화하여 화염을 내고, 이 화염의 온도에 의하여 액체표면에서 증기의 발생을 촉진시켜 연소를 계속해 나가는 연소형태는?  
 ① 증발연소                                  ② 분무연소  
 ③ 표면연소                                  ④ 분해연소
- 다음 중 질소산화물의 주된 발생원인은?  
 ① 연소실 온도가 높을 때  
 ② 연료가 불완전연소할 때  
 ③ 연료 중에 질소분의 연소 시  
 ④ 연료 중에 회분이 많을 때
- 탄소 1mol이 불완전연소하여 전량 일산화탄소가 되었을 경우 몇 mol이 되는가?  
 ① 1/2    ② 1  
 ③ 1½    ④ 2
- 폭광유도거리(DID)에 대한 설명으로 옳은 것은?  
 ① 관경이 클수록 짧다.  
 ② 압력이 낮을수록 짧다.  
 ③ 점화원의 에너지가 약할수록 짧다.  
 ④ 정상연소 속도가 빠른 혼합가스일수록 짧다.
- 다음 중 염소폭명기의 정의로 옳은 것은?  
 ① 염소와 산소가 점화원에 의해 폭발적으로 반응하는 현상  
 ② 염소와 수소가 점화원에 의해 폭발적으로 반응하는 현상  
 ③ 염화수소가 점화원에 의해 폭발하는 현상  
 ④ 염소가 물에 용해하여 염산이 되어 폭발하는 현상
- 1기압, 40L의 공기를 4L 용기에 넣었을 때 산소의 분압은 얼마인가? (단, 압축 시 온도변화는 없고, 공기는 이상기체로 가정하며 공기 중 산소는 20%로 가정한다.)  
 ① 1기압    ② 2기압  
 ③ 3기압    ④ 4기압
- 가연성 혼합기체가 폭발범위 내에 있을 때 점화원으로 작용할 수 있는 정전기의 방지대책으로 틀린 것은?  
 ① 접지를 실시한다.  
 ② 제전기를 사용하여 대전된 물체를 전기적 중성 상태로 한다.  
 ③ 습기를 제거하여 가연성 혼합기가 수분과 접촉하지 않도록 한다.  
 ④ 인체에서 발생하는 정전기를 방지하기 위하여 방전복 등을 착용하여 정전기 발생을 제거한다.
- 가연성물질의 성질에 대한 설명으로 옳은 것은?  
 ① 끓는점이 낮으면 인화의 위험성이 낮아진다.  
 ② 가연성액체는 온도가 상승하면 점성이 약해지고 화재를 확대시킨다.  
 ③ 전기전도도가 낮은 인화성 액체는 유동이나 여과 시 정전기를 발생시키지 않는다.  
 ④ 일반적으로 가연성 액체는 물보다 비중이 작으므로 연소 시 축소된다.

18. 연료와 공기를 별개로 공급하여 연료와 공기의 경계에서 연소시키는 것으로서 화염의 안정범위가 넓고 조작이 쉬우며 역화의 위험성이 적은 연소방식은?

- ① 예혼합연소                      ② 분젠연소  
③ 전1차식연소                    ④ 확산연소

19. 다음 연료 중 착화온도가 가장 높은 것은?

- ① 메탄                              ② 목탄  
③ 휘발유                          ④ 프로판

20. 층류의 연소속도가 작아지는 경우는?

- ① 압력이 높을수록                      ② 비중이 작을수록  
③ 온도가 높을수록                      ④ 분자량이 작을수록

### 2과목 : 가스설비

21. 기지국에서 발생한 정보를 취합하여 통신선로를 통해 원격 감시제어소에 실시간으로 전송하고, 원격감시제어소로부터 전송된 정보에 따라 해당 설비의 원격제어가 가능하도록 제어신호를 출력하는 장치를 무엇이라 하는가?

- ① Master Station  
② Communication Unit  
③ Remote Terminal Unit  
④ 음성경보장치 및 Map Board

22. 프로판( $C_3H_8$ )과 부탄( $C_4H_{10}$ )의 몰비가 2 : 1인 혼합가스가 3atm(절대압력),  $25^\circ C$ 로 유지되는 용기 속에 존재할 때 이 혼합 기체의 밀도는? (단, 이상 기체로 가정한다.)

- ① 5.40g/L                              ② 5.98g/L  
③ 6.55g/L                              ④ 17.7g/L

23. 내용적  $10m^3$ 의 액화산소 저장설비(지상설치)와 제1종 보호 시설과 유지해야 할 안전거리는 몇 m인가? (단, 액화산소의 비중은 1.14이다.)

- ① 7                                      ② 9  
③ 14                                    ④ 21

24. 가스 배관의 구경을 산출하는 데 필요한 것으로만 짝지어진 것은?

- ㉠ 가스유량  
㉡ 배관길이  
㉢ 압력손실  
㉣ 배관재질  
㉤ 가스의 비중

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

25. 배관의 기호와 그 용도 및 사용조건에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① SPSS 는  $350^\circ C$  이하의 온도에서, 압력  $9.8 N/mm^2$  이하에 사용된다.  
② SPPH 는  $450^\circ C$  이하의 온도에서, 압력  $9.8 N/mm^2$  이하에 사용된다.  
③ SPLT는 빙점 이하의 특히 낮은 온도의 배관에 사용한다.  
④ SPPW는 정수두 100m 이하의 급수배관에 사용한다.

26. 동일한 가스 입상배관에서 프로판가스와 부탄가스를 흐르게 할 경우 가스자체의 무게로 인하여 입상관에서 발생 하는 압력손실을 서로 비교하면? (단, 부탄 비중은 2, 프로판 비중은 1.5이다.)

- ① 프로판이 부탄보다 약 2배 정도 압력손실이 크다.  
② 프로판이 부탄보다 약 4배 정도 압력손실이 크다.  
③ 부탄이 프로판보다 약 2배 정도 압력손실이 크다.  
④ 부탄이 프로판보다 약 4배 정도 압력손실이 크다.

27. 작은 구멍을 통해 새어나오는 가스의 양에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 비중이 작을수록 많아진다.  
② 비중이 클수록 많아진다.  
③ 비중과는 관계가 없다.  
④ 압력이 높을수록 적어진다.

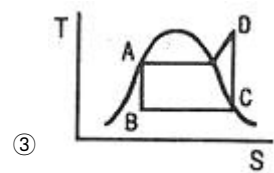
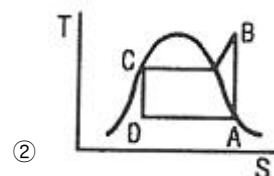
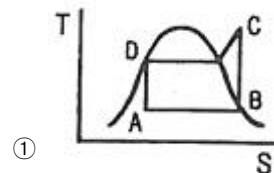
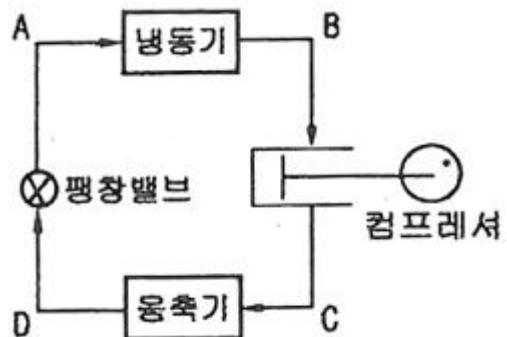
28. 염소가스 압축기에 주로 사용되는 윤활제는?

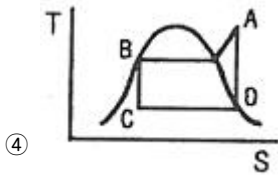
- ① 진한 황산                              ② 양질의 광유  
③ 식물성유                              ④ 묽은 글리세린

29. 프로판 용기에 V : 47, TP : 31로 각인이 되어 있다. 프로판의 충전상수가 2.35일 때 충전량(kg)은?

- ① 10kg                                    ② 15kg  
③ 20kg                                    ④ 50kg

30. 다음 [그림]의 냉동장치와 일치하는 행정 위치를 표시한 TS 선도는?





31. 부식을 방지하는 효과가 아닌 것은?

- ① 피복한다.
- ② 잔류응력을 없앤다.
- ③ 이종금속을 접촉시킨다.
- ④ 관이 콘크리트 벽을 관통할 때 절연한다.

32. 가스액화분리장치의 구성요소에 해당되지 않는 것은?

- ① 한냉발생장치      ② 정류장치
- ③ 고온발생장치      ④ 불순물제거장치

33. LPG 저장설비 중 저온 저장탱크에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 외부압력이 내부압력보다 저하됨에 따라 이를 방지하는 설비를 설치한다.
- ② 주로 탱커(tanker)에 의하여 수입되는 LPG를 저장하기 위한 것이다.
- ③ 내부압력이 대기압 정도로서 강재 두께가 얇아도 된다.
- ④ 저온액화의 경우에는 가스 체적이 적어 다량저장에 사용된다.

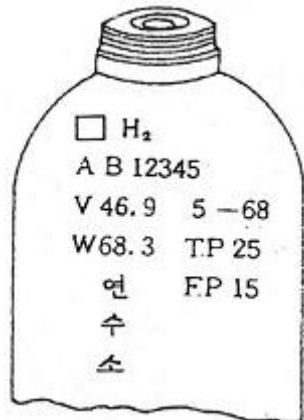
34. 나프타를 원료로 접촉분해 프로세스에 의하여 도시가스를 제조할 때 반응온도를 상승시키면 일어나는 현상으로 옳은 것은?

- ①  $CH_4$ ,  $CO_2$ 가 많이 포함된 가스가 생성된다.
- ②  $C_3H_8$ ,  $CO_2$ 가 많이 포함된 가스가 생성된다.
- ③  $CO$ ,  $CH_4$ 가 많이 포함된 가스가 생성된다.
- ④  $CO$ ,  $H_2$ 가 많이 포함된 가스가 생성된다.

35. 고압가스 일반제조시설 중 고압가스설비의 내압시험압력은 상용압력의 몇 배 이상으로 하는가?

- ① 1      ② 1.1
- ③ 1.5      ④ 1.8

36. 아래 그림은 수소용기의 각인이다. ㉠ V, ㉡ TP, ㉢ FP의 의미에 대하여 바르게 나타낸 것은?



- ① ㉠ 내용적, ㉡ 최고충전압력, ㉢ 내압시험압력
- ② ㉠ 총부피, ㉡ 내압시험압력, ㉢ 기밀시험압력

- ③ ㉠ 내용적, ㉡ 내압시험압력, ㉢ 최고충전압력
- ④ ㉠ 내용적, ㉡ 사용압력, ㉢ 기밀시험압력

37. 냉동장치에서 냉매가 냉동실에서 무슨 열을 흡수함으로써 온도를 강하시키는가?

- ① 용해잠열      ② 용해열
- ③ 증발잠열      ④ 승화잠열

38. 가스가 공급되는 시설 중 지하에 매설되는 강재배관에는 부식을 방지하기 위하여 전기적 부식방지조치를 한다. Mg-Anode를 이용하여 양극금속과 매설배관을 전선으로 연결하여 양극금속과 매설배관 사이의 전지작용에 의해 전기적 부식을 방지하는 방법은?

- ① 직접배류법      ② 외부전원법
- ③ 선택배류법      ④ 희생양극법

39. 지하매물 배관에 있어서 배관의 부식에 영향을 주는 요인으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① pH      ② 가스의 폭발성
- ③ 토양의 전기전도성      ④ 배관주위의 지하전선

40. 도시가스 공급시설에 해당되지 않는 것은?

- ① 본관
- ② 가스계량기
- ③ 사용자 공급관
- ④ 일반도시가스사업자의 정압기

### 3과목 : 가스안전관리

41. 흡수식 냉동설비에서 1일 냉동능력 1톤의 산정기준은?

- ① 발생기를 가열하는 1시간의 입열량 3,320kcal
- ② 발생기를 가열하는 1시간의 입열량 4,420kcal
- ③ 발생기를 가열하는 1시간의 입열량 5,540kcal
- ④ 발생기를 가열하는 1시간의 입열량 6,640kcal

42. 고압가스 특정제조 시설에서 배관이 도로 밑 매설기준에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 배관의 외면으로부터 도로의 경계까지 2m 이상의 수평거리를 유지한다.
- ② 배관은 그 외면으로부터 도로 밑의 다른 시설물과 0.3m 이상의 거리를 유지한다.
- ③ 시가지 도로노면 밑에 매설할 때는 노면으로부터 배관의 외면까지의 깊이를 1.5m 이상으로 한다.
- ④ 포장되어 있는 차도에 매설하는 경우에는 그 포장부분의 노반 밑에 매설하고 배관의 외면과 노반의 최하부와의 거리는 0.5m 이상으로 한다.

43. 시안화수소를 용기에 충전한 후 정치해 두어야 할 기준은?

- ① 6시간      ② 12시간
- ③ 20시간      ④ 24시간

44. LPG사용시설에서 충전질량이 500kg인 소형저장탱크를 2개 설치하고자 할 때 탱크 간 거리는 얼마 이상을 유지 하여야 하는가?

- ① 0.3m      ② 0.5m
- ③ 1m      ④ 2m

45. 가스공급자가 수요자에게 액화석유가스를 공급할 때에는 체적판매방법으로 공급하여야 한다. 다음 중 중량판매 방법으로 공급할 수 있는 경우는?
- ① 1개월 이내의 기간 동안만 액화석유가스를 사용하는 자
  - ② 3개월 이내의 기간 동안만 액화석유가스를 사용하는 자
  - ③ 6개월 이내의 기간 동안만 액화석유가스를 사용하는 자
  - ④ 12개월 이내의 기간 동안만 액화석유가스를 사용하는 자
46. 수소의 품질 검사에 사용하는 시약으로 옳은 것은?
- ① 동·암모니아 시약                      ② 피로카롤 시약
  - ③ 발연황산 시약                      ④ 브롬 시약
47. 고압가스 특정제조시설에서 저장량 15톤인 액화산소 저장탱크의 설치에 대한 설명으로 틀린 것은?
- ① 저장탱크 외면으로부터 인근 주택과의 안전거리는 9m 이상 유지하여야 한다.
  - ② 저장탱크 또는 배관에는 그 저장탱크 또는 배관을 보호하기 위하여 온도상승바이 등 필요한 조치를 하여야 한다.
  - ③ 저장탱크는 그 외면으로부터 화기를 취급하는 장소까지 2m 이상의 우회거리를 유지하여야 한다.
  - ④ 저장탱크 주위에는 액상의 가스가 누출한 경우에 그 유출을 방지하기 위한 조치를 반드시 할 필요는 없다.
48. 수소의 성질에 대한 설명으로 옳은 것은?
- ① 비중이 약 0.07 정도로서 공기보다 가볍다.
  - ② 열전도도가 아주 낮아 폭발하한계도 낮다.
  - ③ 열에 대하여 불안정하여 해리가 잘 된다.
  - ④ 산화제로 사용되며 용기의 색은 적색이다.
49. 액화석유가스 사용시설의 기준에 대한 설명으로 틀린 것은?
- ① 용기저장능력이 100kg 초과 시에는 용기보관실을 설치한다.
  - ② 저장설비를 용기로 하는 경우 저장능력은 500kg 이하로 한다.
  - ③ 가스온수기를 목욕탕에 설치할 경우에는 배기가 용이하도록 배기통을 설치한다.
  - ④ 사이폰 용기는 기화장치가 설치되어 있는 시설에서만 사용한다.
50. 용접결함에 해당되지 않는 것은?
- ① 언더컷(undercut)                      ② 피트(pit)
  - ③ 오버랩(overlap)                      ④ 비드(bead)
51. 공기 중에 누출되었을 때 바닥에 고이는 가스로만 나열된 것은?
- ① 프로판, 에틸렌, 아세틸렌
  - ② 에틸렌, 천연가스, 염소
  - ③ 염소 암모니아, 포스겐
  - ④ 부탄, 염소, 포스겐
52. 고압가스 저장탱크 및 처리설비를 실내에 설치하는 경우의 기준에 대한 설명으로 틀린 것은?
- ① 천장, 벽 및 바닥의 두께가 각각 30cm 이상인 철근콘크리트로 만든 실로서 방수처리가 된 것으로 한다.
  - ② 저장탱크실과 처리설비실은 각각 구분하여 설치하되 출

- 입문은 공용으로 한다.
- ③ 저장탱크의 정상부와 저장탱크실 천장과의 거리는 60cm 이상으로 한다.
  - ④ 저장탱크에 설치한 안전밸브는 지상 5m 이상의 높이에 방출구가 있는 가스방출관을 설치한다.
53. 밸브가 돌출한 용기를 용기보관소에 보관하는 경우 넘어짐 등으로 인한 충격 및 밸브의 손상을 방지하기 위한 조치를 하지 않아도 되는 용기의 내용적의 기준은?
- ① 1L 미만                      ② 3L 미만
  - ③ 5L 미만                      ④ 10L 미만
54. 내용적 50L의 용기에 프로판을 충전할 때 최대 총량은? (단, 프로판 충전정수는 2.35이다.)
- ① 21.3kg                      ② 47kg
  - ③ 117.5kg                      ④ 11.8kg
55. 고압가스 배관을 보호하기 위하여 배관과의 수평거리 얼마 이내에서는 파일박기 작업을 하지 아니하여야 하는가?
- ① 0.1m                      ② 0.3m
  - ③ 0.5m                      ④ 1m
56. 고압가스 충전 등에 대한 기준으로 틀린 것은?
- ① 산소충전작업 시 밀폐형의 수전해조에는 액면계와 자동급수장치를 설치한다.
  - ② 습식아세틸렌 발생기의 표면은 70℃ 이하의 온도로 유지한다.
  - ③ 산화에틸렌의 저장탱크에는 45℃에서 그 내부가스의 압력이 0.4MPa 이상이 되도록 탄산가스를 충전한다.
  - ④ 시안화수소를 충전한 용기는 충전한 후 90일이 경과되기 전에 다른 용기에 옮겨 충전한다.
57. 액화가스의 저장탱크 설계 시 저장능력에 따른 내용적 계산식으로 적합한 것은? (단, V : 용적(m<sup>3</sup>), W : 저장능력(톤), d : 상용온도에서 액화 가스의 비중)
- ①  $V = W/0.9d$                       ②  $V = W/0.85d$
  - ③  $V = W/0.8d$                       ④  $V = W/0.6d$
58. 고압가스 운반기준에 대한 설명으로 틀린 것은?
- ① 충전용기와 휘발유는 동일 차량에 적재하여 운반하지 못한다.
  - ② 산소탱크의 내용적은 1만 6천L 를 초과하지 않아야 한다.
  - ③ 액화 염소탱크의 내용적은 1만 2천L를 초과하지 않아야 한다.
  - ④ 가연성가스와 산소를 동일차량에 적재하여 운반하는 때에는 그 충전용기의 밸브가 서로 마주보지 않도록 적재하여 운반하는 때에는 그 충전용기의 밸브가 서로 마주보지 않도록 적재하여야 한다.
59. 염소 누출에 대비하여 보유하여야 하는 제독제가 아닌 것은?
- ① 가성소다 수용액                      ② 탄산소다 수용액
  - ③ 암모니아수                      ④ 소석회
60. 고압가스안전관리법에서 주택은 제 몇 종 보호시설로 분류되는가?
- ① 제0종                      ② 제1종

③ 제2종

④ 제3종

4과목 : 가스계측

61. 접촉연소식 가스검지기의 특징에 대한 설명으로 틀린 것은?  
 ① 가연성가스는 검지대상이 되므로 특정한 성분만을 검지할 수 없다.  
 ② 측정가스의 반응열을 이용하므로 가스는 일정농도 이상이 필요하다.  
 ③ 완전연소가 일어나도록 순수한 산소를 공급해준다.  
 ④ 연소반응에 따른 필라멘트의 전기저항 증가를 검출한다.
62. “계기로 같은 시료를 여러 번 측정하여도 측정값이 일정 하지 않다.” 여기에서 이 일치하지 않는 것이 작은 정도를 무엇이라고 하는가?  
 ① 정밀도(精密度)      ② 정도(程度)  
 ③ 정확도(正確度)      ④ 감도(感度)
63. 날개에 부딪히는 유체의 운동량으로 회전체를 회전시켜 운동량과 회전량의 변화로 가스흐름을 측정하는 것으로 측정 범위가 넓고 압력손실이 적은 가스유량계는?  
 ① 막식 유량계      ② 터빈 유량계  
 ③ Roots 유량계      ④ Vortex 유량계
64. 기체크로마토그래피에서 시료성분의 통과속도를 느리게 하여 성분을 분리시키는 부분은?  
 ① 고정상      ② 이동상  
 ③ 검출기      ④ 분리관
65. 가스 유량 측정기구가 아닌 것은?  
 ① 막식미터      ② 토크미터  
 ③ 델타식미터      ④ 회전자식미터
66. 피토관을 사용하여 유량을 구할 때의 식으로 옳은 것은?  
 (단, Q : 유량, A : 관의 단면적, C : 유량계수, Pt : 전압, Ps : 정압, r : 유체의 비중량)  
 ①  $Q = AC(P_t - P_s) \sqrt{2g/r}$   
 ②  $Q = AC \sqrt{2g(P_t - P_s)/r}$   
 ③  $Q = \sqrt{2gAC(P_t - P_s)/r}$   
 ④  $Q = (P_t - P_s) \sqrt{2g/ACr}$
67. 도시가스로 사용하는 NG의 누출을 검지하기 위하여 검지기는 어느 위치에 설치하여야 하는가?  
 ① 검지기 하단은 천장면의 아래쪽 0.3m 이내  
 ② 검지기 하단은 천장면의 아래쪽 3m 이내  
 ③ 검지기 상단은 바닥면에서 위쪽으로 0.3m 이내  
 ④ 검지기 상단은 바닥면에서 위쪽으로 3m 이내
68. 막식 가스미터에서 이물질로 인한 불량인 생기는 원인으로 가장 옳지 않은 것은?  
 ① 연동기구가 변형된 경우  
 ② 계량기의 유리가 파손된 경우  
 ③ 크랭크축에 이물질이 들어가 회전부에 윤활유가 없어진

경우

④ 밸브와 시트 사이에 점성물질이 부착된 경우

69. 어떤 분리관에서 얻은 벤젠의 가스크로마토그램을 분석 하였더니 시료 도입점으로부터 피크최고점까지의 길이가 85.4 mm, 봉우리의 폭이 9.6mm 이었다. 이론단수는?  
 ① 835      ② 935  
 ③ 1046      ④ 1266
70. 방사온계에 적용되는 이론은?  
 ① 필터 효과      ② 제백효과  
 ③ 윈-프랑크 법칙      ④ 스테판-볼츠만 법칙
71. 정확한 계량이 가능하여 기준으로 주로 이용되는 것은?  
 ① 막식 가스미터      ② 습식 가스미터  
 ③ 회전자식 가스미터      ④ 벤투리식 가스미터
72. 계통적오차(systematic error)에 해당되지 않는 것은?  
 ① 계기오차      ② 환경오차  
 ③ 이론오차      ④ 우연오차
73. 부르동관 압력계의 특징으로 옳지 않은 것은?  
 ① 정도가 매우 높다.  
 ② 넓은 범위의 압력을 측정할 수 있다.  
 ③ 구조가 간단하고 제작비가 저렴하다.  
 ④ 측정 시 외부로부터 에너지를 필요로 하지 않는다.
74. 계측시간이 짧은 에너지의 흐름을 무엇이라 하는가?  
 ① 외란      ② 시정수  
 ③ 펄스      ④ 응답
75. 가스 사용시설의 가스누출 시 검지법으로 틀린 것은?  
 ① 아세틸렌 가스누출검지에 염화제1구리착염지를 사용한다.  
 ② 황화수소 가스누출 검지에 초산염지를 사용한다.  
 ③ 일산화탄소 가스누출 검지에 염화파라듐지를 사용한다.  
 ④ 염소 가스누출 검지에 묽은황산을 사용한다.
76. MKS 단위에서 다음 중 중력환산 인자의 차원은?  
 ① kg·m/sec<sup>2</sup>·kgf      ② kgf·m/sec<sup>2</sup>·kg  
 ③ kgf·m<sup>2</sup>/sec·kg      ④ kg·m<sup>2</sup>/sec·kgf
77. 길이 2.19mm인 물체를 마이크로미터로 측정하였더니 2.10mm 이었다. 오차율은 몇 %인가?  
 ① +4.1%      ② -4.1%  
 ③ +4.3%      ④ -4.3%
78. 루츠(roots) 가스미터의 특징이 아닌 것은?  
 ① 설치공간이 적다.  
 ② 여과기 설치를 필요로 한다.  
 ③ 설치 후 유지관리가 필요하다.  
 ④ 소유량에서도 작동이 원활하다.
79. 속도계수가 C이고 수면의 높이가 h인 오리피스에서 유출하는 물의 속도수두는 얼마인가?

- ①  $h \cdot C$                       ②  $h/C$   
 ③  $h \cdot C^2$                     ④  $h/C^2$

80. 다음 중 분리분석법에 해당하는 것은?

- ① 광흡수분석법              ② 전기분석법  
 ③ Polarography            ④ Chromatography

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/x](http://www.comcbt.com/x)

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
③	①	③	③	①	③	②	③	④	①
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
①	②	④	②	②	③	②	④	①	②
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
③	②	③	③	②	③	①	①	③	①
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
③	③	①	④	③	③	③	④	②	②
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
④	①	④	①	③	②	③	①	③	④
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
④	②	③	①	②	④	①	②	③	③
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
③	①	②	①	②	②	①	②	④	④
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
②	④	①	③	④	①	②	④	③	④