

## 1과목 : 연소공학

1. 메탄의 완전연소 반응식을 옳게 나타낸 것은?

- ①  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$     ②  $\text{CH}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$   
 ③  $\text{CH}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$     ④  $\text{CH}_4 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

2. 최소발화에너지(MIE)에 영향을 주는 요인 중 MIE의 변화를 가장 크게 하는 것은?

- ① 가연성 혼합 기체의 압력  
 ② 가연성 물질 중 산소의 농도  
 ③ 공기 중에서 가연성 물질의 농도  
 ④ 양론 농도하에서 가연성 기체의 분자량

3. 에탄의 공기 중 폭발범위가 3.0~12.4%라고 할 때 에탄의 위험도는?

- ① 0.76                          ② 1.95  
 ③ 3.13                           ④ 4.25

4. 액체연료의 연소형태 중 램프등과 같이 연료를 심지에 빨아 올려 심지의 표면에서 연소시키는 것은?

- ① 액면연소                      ② 증발연소  
 ③ 분무연소                      ④ 등심연소

5. 가스의 특성에 대한 설명 중 가장 옳은 내용은?

- ① 염소는 공기보다 무거우며 무색이다.  
 ② 질소는 스스로 연소하지 않는 조연성이다.  
 ③ 산화에틸렌은 분해폭발을 일으킬 위험이 있다.  
 ④ 일산화탄소는 공기 중에서 연소하지 않는다.

6. 메탄 50v%, 에탄 25v%, 프로판 25v%가 섞여있는 혼합 기체의 공기 중에서의 연소하한계(v%)는 얼마인가? (단, 메탄, 에탄, 프로판의 연소하한계는 각각 5v%, 3v%, 2.1v%이다.)

- ① 2.3                              ② 3.3  
 ③ 4.3                              ④ 5.3

7. 연료가 구비하여야 할 조건으로 틀린 것은?

- ① 발열량이 큼 것  
 ② 구입하기 쉽고 가격이 저렴할 것  
 ③ 연소시 유해가스 발생이 적을 것  
 ④ 공기 중에서 쉽게 연소되지 않을 것

8. 다음 연료 중 표면연소를 하는 것은?

- ① 양초                              ② 휘발유  
 ③ LPG                              ④ 목탄

9. 자연발화를 방지하는 방법으로 옳지 않은 것은?

- ① 통풍을 잘 시킬 것  
 ② 저장실의 온도를 높일 것  
 ③ 습도가 높은 것을 피할 것  
 ④ 열이 축적되지 않게 연료의 보관방법에 주의할 것

10. 연소의 3요소가 바르게 나열된 것은?

- ① 가연물, 점화원, 산소  
 ② 수소, 점화원, 가연물

- ③ 가연물, 산소, 이산화탄소  
 ④ 가연물, 이산화탄소, 점화원

11. 연료발열량( ) 10000kcal/kg, 이론공기량 11m<sup>3</sup>/kg, 과잉공기를 30%, 이론습가스량 11.5m<sup>3</sup>/kg, 외기온도 20°C 일 때의 이론연소온도는 약 몇 °C 인가? (단, 연소가스의 평균비열은 0.31kcal/m<sup>3</sup>이다.)

- ① 1510                              ② 2180  
 ③ 2200                              ④ 2530

12. 다음 [보기] 중 산소농도가 높을 때 연소의 변화에 대하여 올바르게 설명한 것으로만 나열한 것은?

- ④ 연소속도가 느려진다.  
 ⑤ 화염온도가 높아진다.  
 ⑥ 연료 kg당의 발열량이 높아진다.

- ① ④                                   ② ⑤  
 ③ ④, ⑥                              ④ ⑤, ⑥

13. 가스화재 소화대책에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① LNG에 착화할 때에는 노출된 탱크, 용기 및 장비를 냉각시키면서 누출원을 막아야 한다.  
 ② 소규모 화재 시 고성능 포말소화액을 사용하여 소화할 수 있다.  
 ③ 큰 화재나 폭발로 확대된 위험이 있을 경우에는 누출원을 막지 않고 소화부터 해야 한다.  
 ④ 진화원을 막는 것이 바람직하다고 판단되면 분말소화약제, 탄산가스, 하론소화기를 사용 할 수 있다.

14. 폭발의 정의를 가장 잘 나타낸 것은?

- ① 화염의 전파 속도가 음속보다 큰 강한 파괴작용을 하는 흡열반응  
 ② 화염의 음속 이하의 속도로 미반응 물질 속으로 전파되어 가는 발열반응  
 ③ 물질이 산소와 반응하여 열과 빛을 발생하는 현상  
 ④ 물질을 가열하기 시작하여 발화할 때까지의 시간이 극히 짧은 반응

15. 프로판( $\text{C}_3\text{H}_8$ )의 표준 총발열량이 -530600cal/gmol일 때 표준 진발열량은 약 몇 cal/gmol인가? (단,  $\text{H}_2\text{O}(\text{L}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ,  $\Delta H=10519\text{cal/gmol}$ 이다)

- ① -530600                           ② -488524  
 ③ -520081                           ④ -430432

16. 이상기체를 정적하에서 가열하면 압력과 온도의 변화는 어떻게 되는가?

- ① 압력 증가, 온도 상승                      ② 압력 일정, 온도 일정  
 ③ 압력 일정, 온도 상승                      ④ 압력 증가, 온도 일정

17. 가연물질이 연소하는 과정 중 가장 고온일 경우의 불꽃색은?

- ① 황적색                              ② 적색  
 ③ 암적색                              ④ 휘백색

18. 연소에 대한 설명 중 옳은 것은?

- ① 착화온도와 연소온도는 항상 같다.  
 ② 이론연소온도는 실제연소온도보다 높다.

- ③ 일반적으로 연소온도는 인화점보다 상당히 높다.  
 ④ 연소온도가 그 인화점보다 낮게 되어도 연소는 계속 된다.

## 19. 폭광유도거리에 대한 올바른 설명은?

- ① 최초의 느린 연소가 폭광으로 발전할 때까지의 거리  
 ② 어느 온도에서 가열, 발화, 폭광에 이르기까지의 거리  
 ③ 폭광 등급을 표시할 때의 안전간격을 나타내는 거리  
 ④ 폭광이 단위시간당 전파되는 거리

## 20. 어떤 혼합가스가 산소 10mol, 질소 10mol, 메탄 5mol을 포함하고 있다. 이 혼합가스의 비중은 약 얼마인가? (단, 공기의 평균분자량은 29이다.)

- ① 0.88                    ② 0.94  
 ③ 1.00                    ④ 1.07

## 2과목 : 가스설비

## 21. 다단압축기에서 실린더 냉각의 목적으로 옳지 않은 것은?

- ① 흡입효율을 좋게 하기 위하여  
 ② 밸브 및 밸브스프링에서 열을 제거하여 오손을 줄이기 위하여  
 ③ 흡입 시 가스에 주어진 열을 가급적 높이기 위하여  
 ④ 피스톤링에 탄소산화물이 발생하는 것을 막기 위하여

## 22. 도시가스용 압력조정기에서 스프링은 어떤 재질을 사용하는가?

- ① 주물                    ② 강재  
 ③ 알루미늄합금        ④ 다이캐스팅

## 23. 강의 열처리 중 일반적으로 연화를 목적으로 적당한 온도까지 가열한 다음 그 온도에서 서서히 냉각하는 방법은?

- ① 담금질                ② 뜨임  
 ③ 표면경화              ④ 풀림

## 24. 외부의 전원을 이용하여 그 양극을 땅에 접속시키고 땅 속에 있는 금속체에 음극을 접속함으로써 매설된 금속체로 전류를 흘려 보내 전기부식을 일으키는 전류를 상쇄하는 방법이다. 전식방지방법으로 매우 유효한 수단이며 압출에 의한 전식을 방지할 수 있는 이 방법은?

- ① 회생양극법            ② 외부전원법  
 ③ 선택배류법            ④ 강제배류법

## 25. 고압장치의 재료로 구리관의 성질과 특징으로 틀린 것은?

- ① 알칼리에는 내식성이 강하지만 산성에는 약하다.  
 ② 내면이 매끈하여 유체저항이 적다.  
 ③ 굴곡성이 좋아 가공이 용이하다.  
 ④ 전도 및 전기절연성이 우수하다.

## 26. 소비자 1호당 1일 평균가스 소비량 1.6kg/day, 소비호수 10호 자동절체조정기를 사용하는 설비를 설계하려면 용기는 몇 개가 필요한가? (단, 액화설유가스 50kg 용기 표준가스 발생능력은 1.6kg/hr이고, 평균가스 소비율은 60%, 용기는 2계열 집합으로 사용한다.)

- ① 3개                    ② 6개  
 ③ 9개                    ④ 12개

## 27. 도시가스에 첨가하는 부취제로서 필요한 조건으로 틀린 것은?

- ① 물에 녹지 않을 것  
 ② 토양에 대한 투과성이 좋을 것  
 ③ 인체에 해가 없고 독성이 없을 것  
 ④ 공기 혼합비율이 1/200의 농도에서 가스냄새가 감지될 수 있을 것

## 28. 액화설유가스 압력조정기 중 1단 감압식 준저압 조정기의 입구압력은?

- ① 0.07~1.56MPa        ② 0.1~1.56MPa  
 ③ 0.3~1.56MPa        ④ 조정압력 이상~1.56MPa

## 29. 고압가스설비를 운전하는 중 플랜지부에서 가연성 가스가 누출하기 시작할 때 취해야 할 대책으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 화기 사용 금지        ② 가스 공급 즉시 중지  
 ③ 누출 전, 후단 밸브차단    ④ 일상적인 점검 및 정기점검

## 30. 배관의 자유팽창을 미리 계산하여 관의 길이를 약간 짧게 절단하여 강제배관을 함으로써 열팽창을 흡수하는 방법은?

- ① 콜드 스프링            ② 신축이음  
 ③ U형 밴드              ④ 파열이음

## 31. 성능계수가 3.2인 냉동기가 10ton을 냉동하기 위해 공급해야 할 동력은 약 몇 kW인가?

- ① 10                    ② 12  
 ③ 14                    ④ 16

## 32. 터보압축기에 대한 설명이 아닌 것은?

- ① 유급유식이다.  
 ② 고속회전으로 용량이 크다.  
 ③ 용량조정이 어렵고 범위가 좁다.  
 ④ 연속적인 토출로 맥동현상이 적다.

## 33. 산소 압축기의 내부 윤활제로 주로 사용되는 것은?

- ① 물                    ② 유지류  
 ③ 석유류              ④ 진한 황산

## 34. -5°C에서 열을 흡수하여 35°C에 방열하는 역카르노 싸이클에 의해 작동하는 냉동기의 성능계수는?

- ① 0.125                ② 0.15  
 ③ 6.7                    ④ 9

## 35. 가연성가스 및 독성가스 용기의 도색 구분이 옳지 않은 것은?(관련 규정 개정전 문제로 여기서는 기존 정답인 4번을 누르면 정답 처리됩니다. 자세한 내용은 해설을 참고하세요.)

- ① LPG - 회색            ② 액화암모니아 - 백색  
 ③ 수소 - 주황색        ④ 액화염소 - 청색

## 36. 고압가스 제조장치의 재료에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 상온, 건조 상태의 염소가스에서는 탄소강을 사용할 수 있다.  
 ② 암모니아, 아세틸렌의 배관재료에는 구리재를 사용한다.  
 ③ 탄소강에 나타나는 조직의 특성은 탄소(C)의 양에 따라

달라진다.

- ④ 암모니아 합성탑 내통의 재료에는 18-8스테인리스강을 사용한다.

**37. 저온 및 초저온 용기의 취급 시 주의사항으로 틀린 것은?**

- ① 용기는 항상 누운 상태를 유지한다.
- ② 용기를 운반할 때는 별도 제작된 운반용구를 이용한다.
- ③ 용기를 물기나 기름이 있는 곳에 두지 않는다.
- ④ 용기 주변에서 인화성 물질이나 화기를 취급하지 않는다.

**38. 웨베지수에 대한 설명으로 옳은 것은?**

- ① 정압기의 동특성을 판단하는 중요한 수치이다.
- ② 배관 관경을 결정할 때 사용되는 수치이다.
- ③ 가스의 연소성을 판단하는 중요한 수치이다.
- ④ LPG 용기 설치본수 산정 시 사용되는 수치로 지역별 기화량을 고려한 값이다.

**39. 두 개의 다른 금속이 접촉되어 전해질 용액 내에 존재할 때 다른 재질의 금속 간 전위차에 의해 용액 내에서 전류가 흐르는데, 이에 의해 양극부가 부식이 되는 현상을 무엇이라 하는가?**

- ① 공식
- ② 침식부식
- ③ 갈바닉 부식
- ④ 농담 부식

**40. 고압장치 배관에 발생된 열응력을 제거하기 위한 이름이 아닌 것은?**

- ① 루프형
- ② 슬라이드형
- ③ 벨로우즈형
- ④ 플랜지형

**3과목 : 가스안전관리**

**41. 염소가스 취급에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?**

- ① 재해제로 소선회 등이 사용된다.
- ② 염소압축기의 윤활유는 진한 황산이 사용된다.
- ③ 산소와 염소폭명기를 일으키므로 동일 차량에 적재를 금한다.
- ④ 독성이 강하여 흡입하면 호흡기가 상한다.

**42. 자연성가스의 폭발등급 및 이에 대응하는 내압방폭구조 폭발등급의 분류기준이 되는 것은?**

- ① 폭발 범위
- ② 발화 온도
- ③ 최대안전틈새 범위
- ④ 최소점화전류비 범위

**43. 액화석유가스의 안전관리 및 사업법에서 규정한 용어의 정의 중 틀린 것은?**

- ① “방호벽”이란 높이 1.5미터, 두께 10센티미터의 철근콘크리트 벽을 말한다.
- ② “충전용기”란 액화석유가스 충전 질량의 2분의 1 이상이 충전되어 있는 상태의 용기를 말한다.
- ③ “소형저장탱크”란 액화석유가스를 저장하기 위하여 지상 또는 지하에 고정 설치된 탱크로서 그 저장능력이 3톤 미만인 탱크를 말한다.
- ④ “가스설비”란 저장설비 외의 설비로서 액화석유가스를 통하는 설비(배관은 제외한다)와 그 부속설비를 말한다.

**44. 동절기의 습도 50% 이하인 경우에는 수소용기 밸브의 개폐**

를 서서히 하여야 한다. 주된 이유는?

- ① 밸브파열
- ② 분해폭발
- ③ 정전기방지
- ④ 용기압력유지

**45. LPG 압력조정기를 제조하고자 하는 자가 반드시 갖추어야 할 검사설비가 아닌 것은?**

- ① 유량측정설비
- ② 내압시설설비
- ③ 기밀시험설비
- ④ 과류차단성능시험설비

**46. 동일 차량에 적재하여 운반할 수 없는 가스는?**

- ① C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> 와 HCN
- ② C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> 와 NH<sub>3</sub>
- ③ CH<sub>4</sub> 와 C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
- ④ Cl<sub>2</sub> 와 C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>

**47. 액화석유가스 자동차 충전소에 설치할 수 있는 건축물 또는 시설은?**

- ① 액화석유가스충전사업자가 운영하고 있는 용기를 재검사하기 위한 시설
- ② 충전소의 종사자가 이용하기 위한 연면적 200m<sup>2</sup> 이하의 식당
- ③ 충전소를 출입하는 사람을 위한 연면적 200m<sup>2</sup> 이하의 매점
- ④ 공구 등을 보관하기 위한 연면적 200m<sup>2</sup> 이하의 창고

**48. 가스보일러 설치 후 설치·시공확인서를 작성하여 사용자에게 교부하여야 한다. 이 때 가스보일러 설치·시공 확인사항이 아닌 것은?**

- ① 사용교육의 실시여부
- ② 최근의 안전점검 결과
- ③ 배기가스 적정 배기 여부
- ④ 연통의 접속부 이탈여부 및 막힘 여부

**49. 냉동기에 반드시 표기하지 않아도 되는 기호는?**

- ① RT
- ② DP
- ③ TP
- ④ DT

**50. 액화 염소가스를 운반할 때 운반책임자가 반드시 동승하여야 할 경우로 옳은 것은?**

- ① 100kg이상 운반할 때
- ② 1000kg이상 운반할 때
- ③ 1500kg이상 운반할 때
- ④ 2000kg이상 운반할 때

**51. 충전설비 중 액화석유가스의 안전을 확보하기 위하여 필요한 시설 또는 설비에 대하여는 작동상황을 주기적으로 점검, 확인하여야 한다. 충전설비의 경우 점검주기는?**

- ① 1일 1회 이상
- ② 2일 1회 이상
- ③ 1주일 1회 이상
- ④ 1월 1회 이상

**52. 시안화수소는 충전 후 며칠이 경과되기 전에 다른 용기에 옮겨 충전하여야 하는가?**

- ① 30일
- ② 45일
- ③ 60일
- ④ 90일

**53. 액체염소가 누출된 경우 필요한 조치가 아닌 것은?**

- ① 물 살포
- ② 소선회 살포
- ③ 가성소다 살포
- ④ 탄산소다 수용액 살포

**54. 고압가스 용기의 취급 및 보관에 대한 설명으로 틀린 것은?**

- ① 충전용기와 잔가스용기는 넘어지지 않도록 조치한 후 용기보관장소에 놓는다.  
 ② 용기는 항상 40°C 이하의 온도를 유지한다.  
 ③ 가연성가스 용기보관장소에는 방폭형손전등외의 등화를 허대하고 들어가지 아니한다.  
 ④ 용기보관장소 주위 2m 이내에는 화기 등을 두지 아니한다.

## 55. 액화석유가스의 일반적인 특징으로 틀린 것은?

- ① 증발잠열이 적다.  
 ② 기화하면 체적이 커진다.  
 ③ LP 가스는 공기보다 무겁다.  
 ④ 액상의 LP 가스는 물보다 가볍다.

## 56. 용기내장형 가스 난방기용으로 사용하는 부탄 충전용기에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 용기 몸통부의 재료는 고압가스 용기용 강판 및 강대이다.  
 ② 프로텍터의 재료는 일반구조용 압연강재이다.  
 ③ 스커트의 재료는 고압가스 용기용 강판 및 강대이다.  
 ④ 넥크링의 재료는 탄소함유량이 0.48% 이하인 것으로 한다.

57. 내용적 50L인 가스용기에 내압시험압력 3.0MPa의 수압을 걸었더니 용기의 내용적이 50.5L로 증가하였고 다시 압력을 제거하여 대기압으로 하였더니 용적이 50.002L가 되었다. 이 용기의 영구증가율을 구하고 합격인가, 불합격인가 판정 한 것으로 옳은 것은?

- ① 0.2%, 합격      ② 0.2%, 불합격  
 ③ 0.4%, 합격      ④ 0.4%, 불합격

## 58. 호칭지를 25A 이하이고 상용압력 2.94MPa 이하의 나사식 배관용 볼밸브는 10회/min 이하의 속도로 몇 회 개폐동작 후 기밀시험에서 이상이 없어야 하는가?

- ① 3000회      ② 6000회  
 ③ 30000회      ④ 60000회

## 59. 암모니아 저저장탱크에는 가스 용량이 저저장탱크 내용적의 몇 %를 초과하는 것을 방지하기 위하여 과충전 방지조치를 하여야 하는가?

- ① 65%      ② 80%  
 ③ 90%      ④ 95%

## 60. 다음 물질 중 아세틸렌을 용기에 충전할 때 침윤제로 사용되는 것은?

- ① 벤젠      ② 아세톤  
 ③ 케톤      ④ 알데히드

## 4과목 : 가스계측

## 61. 전기저항 온도계에서 측정 저항체의 공칭 저항치는 몇 °C의 온도일 때 저항소자의 저항을 의미하는가?

- ① -273°C      ② 0°C  
 ③ 5°C      ④ 21°C

## 62. 적외선 흡수식 가스분석계로 분석하기에 가장 어려운 가스는?

- ① CO<sub>2</sub>      ② CO  
 ③ CH<sub>4</sub>      ④ N<sub>2</sub>

## 63. 기준 입력과 주피드백량의 차로 제어동작을 일으키는 신호는?

- ① 기준입력 신호      ② 조작 신호  
 ③ 동작 신호      ④ 주피드백 신호

## 64. 가스미터의 구비조건으로 옳지 않은 것은?

- ① 감도가 예민할 것  
 ② 기계오차 조정이 쉬울 것  
 ③ 대형이며 계량용량이 클 것  
 ④ 사용가스량을 정확하게 지시할 수 있을 것

## 65. 물체에서 방사된 빛의 강도와 비교된 필라멘트의 밝기가 일치되는 점을 비교 측정하여 약 3000°C 정도의 고온도까지 측정이 가능한 온도계는?

- ① 광고온도계      ② 수은온도계  
 ③ 베크만온도계      ④ 백금저항온도계

## 66. 가스누출 경지경보장치의 기능에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 경보농도는 가연성가스인 경우 폭발하한계의 1/40이하 독성가스인 경우 TLVTWA 기준농도 이하로 할 것  
 ② 경보를 발신한 후 5분 이내에 자동적으로 경보정지가 되어야 할 것  
 ③ 지시계의 눈금은 독성가스인 경우 0~TLVTWA 기준 농도 3배 값을 명확하게 지시하는 것일 것  
 ④ 가스검사에서 발신까지의 소요시간은 경보농도 1.6배 농도에서 보통 30초 이내 일 것

## 67. 상대습도가 '0' 이라 함은 어떤 뜻인가?

- ① 공기 중에 수증기가 존재하지 않는다.  
 ② 공기 중에 수증기가 760mmHg만큼 존재한다.  
 ③ 공기 중에 포화상태의 습증기가 존재한다.  
 ④ 공기 중에 수증기압이 포화증기압보다 높음을 의미한다.

## 68. 가스크로마토그래피(Gas chromatography)에서 전개제로 주로 사용되는 가스는?

- ① He      ② CO  
 ③ Rn      ④ Kr

## 69. 다음 중 전자유량계의 원리는?

- ① 옴(Ohm)의 법칙  
 ② 베르누이(Bernoulli)의 법칙  
 ③ 아르키메데스(Archimedes)의 원리  
 ④ 패러데이(Faraday)의 전자 유도법칙

## 70. 초음파 유량계에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 정확도가 아주 높은 편이다.  
 ② 개방수로에는 적용되지 않는다.  
 ③ 측정체가 유체와 접촉하지 않는다.  
 ④ 고온, 고압, 부식성 유체에도 사용이 가능하다.

## 71. 계측계통의 특성을 정특성과 동특성으로 구분할 경우 동특성을 나타내는 표현과 가장 관계가 있는 것은?

- ① 직선성(Linenity)  
 ② 감도(Sensitivity)  
 ③ 히스테리시스(Hysteresis) 오차  
 ④ 과도응답(Transient response)

72. 가스미터 설치 시 입상배관을 금지하는 가장 큰 이유는?

- ① 균열에 따른 누출방지를 위하여  
 ② 고장 및 오차 발생 방지를 위하여  
**③ 겨울철 수분 응축에 따른 밸브, 밸브시트 동결방지를 위하여**  
 ④ 계량막 밸브와 밸브시트 사이의 누출방지를 위하여

73. 가스크로마토그래피 캐리어가스의 유량이 70mL/min에서 어떤 성분시료를 주입하였더니 주입점에서 피크까지의 길이가 18cm이었다. 지속용량이 450mL라면 기록지의 속도는 약 몇 cm/min 인가?

- ① 0.28                    ② 1.28  
**③ 2.8**                    ④ 3.8

74. 방사성 동위원소의 자연붕괴 과정에서 발생하는 베타입자를 이용하여 시료의 양을 측정하는 검출기는?

- ① ECD                    ② FID  
**③ TCD**                    ④ TID

75. 막식 가스미터에서 계량막의 파손, 밸브의 탈락, 밸브와 밸브시트 간격에서의 누설이 발생하여 가스는 미터를 통과하나 지침이 작동하지 않는 고장형태는?

- ① 부동**                    ② 누출  
 ③ 불통                    ④ 기차불량

76. 계량기의 감도가 좋으면 어떠한 변화가 오는가?

- ① 측정시간이 짧아진다.  
**② 측정범위가 좁아진다.**  
 ③ 측정범위가 넓어지고, 정도가 좋다.  
 ④ 폭 넓게 사용할 수가 있고, 편리하다.

77. 온도 25°C, 노점 19°C인 공기의 상대습도를 구하면? (단, 25°C 및 19°C에서의 포화수증기압은 각각 23.76mmHg 및 16.47mmHg이다.)

- ① 56%                    ② 69%  
 ③ 78%                    ④ 84%

78. 50ml의 시료가스를 CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CO순으로 출수시켰을 때 이 때 남은 부피가 각각 32.5mL, 24.2mL, 17.8mL이었다면 이들 가스의 조성 중 N<sub>2</sub>의 조성은 몇 % 인가? (단, 시료 가스는 CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CO, N<sub>2</sub>로 혼합되어 있다.)

- ① 24.2%                    ② 27.2%  
 ③ 34.2%                    ④ 35.6%

79. 오리피스유량계의 유량계산식은 다음과 같다. 유량을 계산하기 위하여 설치한 유량계에서 유체를 흐르게 하면서 측정해야 할 값은? (단, C : 오리피스계수, A<sub>2</sub> : 오리피스 단면적, H : 마노미터액주계 눈금, r<sub>1</sub> : 유체의 비중량이다.)

$$Q = C \times A_2 \left( 2gH \left[ \frac{r_1 - 1}{r} \right] \right)^{0.5}$$

- ① C                            ② A<sub>2</sub>

③ H

④ r<sub>1</sub>

80. 목표치가 미리 정해진 시간적 순서에 따라 변환 경우의 추적 제어 방법의 하나로서 가스크로마토그래피의 오븐 온도 제어 등에 사용되는 제어방법은?

- ① 정격치제어                    ② 비율제어  
 ③ 추종제어                    ④ 프로그램제어

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