

1과목 : 연소공학

1. 다음 유동층 연소의 특성에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 연소시 화염층이 작아진다.
- ② 크링커 장애를 경감할 수 있다.
- ③ 질소산화물(NOx)의 발생량이 증가한다.
- ④ 화격자의 단위 면적당 열분해를 크게 얻을 수 있다.

2. 메탄을 공기비 1.1로 완전 연소시키고자 할 때 메탄 1Nm³당 공급해야 할 공기량은 약 몇 m³N인가?

- ① 2.2 ② 6.3
- ③ 8.4 ④ 10.5

3. 연소율에 대한 설명 중 옳은 것은?

- ① 단위화상의 면적량에 대한 최대증발량이다.
- ② 1일 석탄소비량에 의해 발생하는 최대 증발량이다.
- ③ 화상의 단위면적에 있어 단위시간에 연소하는 연료의 증량이다.
- ④ 연소실의 단위용적으로 1시간당 연소하는 연료의 증량이다.

4. 0℃, 1atm에서 2L의 산소와 0℃, 2atm에서 3L의 질소를 혼합하여 1L로 하면 압력은 몇 atm인가?

- ① 1 ② 2
- ③ 6 ④ 8

5. 다음은 자연발화온도(Autoignition temperature:AIT)에 영향을 주는 요인에 관한 내용으로 옳지 않은 것은?

- ① 산소량의 증가에 따라 AIT는 감소한다.
- ② 압력의 증가에 의하여 AIT는 감소한다.
- ③ 용기의 크기가 작아짐에 따라 AIT도 감소한다.
- ④ 유기 화합물의 동족열 물질은 분자량이 증가할수록 AIT는 감소한다.

6. 산소가 20℃에서 5m³의 탱크 속에 들어 있다. 이 탱크의 압력이 10kg/cm²이라면 산소의 증량은 몇 kg인가? (단, 산소의 가스정수는 26.5 이다.)

- ① 0.644kg ② 1.55kg
- ③ 55.3kg ④ 64.4kg

7. 최소 점화에너지에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 연소속도가 클수록 열전도가 작을수록 큰 값을 갖는다.
- ② 가연성 혼합기체를 점화시키는데 필요한 최소 에너지를 최소 점화에너지라 한다.
- ③ 불꽃 방전시 일어나는 점화에너지의 크기는 전압의 제곱에 비례한다.
- ④ 산소농도가 높을수록, 압력이 증가할수록 감소한다.

8. 다음 중 연소속도와 미연소혼합기의 유속과의 관계에서 역화가 일어날 수 있는 조건은?

- ① 연소속도와 유속이 같을 때
- ② 연소속도가 유속보다 빠를 때
- ③ 연소속도가 유속보다 느릴 때
- ④ 연소속도가 유속에 비해 심히 느릴 때

9. 난조가 있는 예혼합기 속을 전파하는 난류 예혼합화염에 관련된 설명 중 옳은 것은?

- ① 화염의 반응에 미량의 미연소분이 존재한다.
- ② 층류 예혼합화염에 비하여 화염의 휘도가 높다.
- ③ 난류 예혼합화염의 구조는 교란 없이 연소되는 분전화염 형태이다.
- ④ 연소속도는 층류 예혼합화염의 연소속도와 같은 수준이고 화염의 휘도가 낮은 편이다.

10. 화재나 폭발의 위험이 있는 장소를 위험장소라 하는데 다음 중 제1종 위험장소에 해당하는 것은?

- ① 정상 작업조건하에서 인화성 가스 또는 증기가 연속해서 착화 가능한 농도로서 존재하는 장소
- ② 정상 작업조건하에서 가연성 가스가 체류하여 위험하게 될 우려가 있는 장소
- ③ 가연성 가스가 밀폐된 용기 또는 설비의 사고로 인해 파손되거나 오조작의 경우에만 누출할 위험이 있는 장소
- ④ 환기장치에 이상이나 사고가 발생할 경우에 가연성 가스가 체류하여 위험하게 될 우려가 있는 장소

11. 유압기의 기름분출에 의한 유적폭발은 다음 폭발 중 어느 종류에 해당하는가?

- ① 혼합가스 폭발 ② 가스의 분해폭발
- ③ 분진폭발 ④ 분무폭발

12. 방폭구조 및 대책에 관한 설명이 아닌 것은?

- ① 방폭대책에는 예방, 극한, 소화, 피난 대책이 있다.
- ② 가연성가스의 용기 및 탱크 내부는 제 2종 위험장소이다.
- ③ 분진처리장치의 호흡작용이 있는 경우에는 자동분진제거장치가 필요하다.
- ④ 내압 방폭구조는 내부폭발에 의한 내용물 손상으로 영향을 미치는 기기에는 부적당하다.

13. 연소 반응이 일어나기 위한 필요 충분 조건으로 볼 수 없는 것은?

- ① 열 ② 시간
- ③ 공기 ④ 가연물

14. CmHn 1Nm³가 연소해서 생기는 H₂O의 양(Nm³)은 얼마인가?

- ① n/4 ② n/2
- ③ n ④ 2n

15. 고체연료의 성질에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 수분이 많으면 통풍불량의 원인이 된다.
- ② 휘발분이 많으면 점화가 쉽고, 발열량이 높아진다.
- ③ 화분이 많으면 연소를 나쁘게 하여 열효율이 저하된다.
- ④ 착화온도는 산소량이 증가할수록 낮아진다.

16. 다음 연소에 관한 설명 중 가장 적절하게 나타낸 것은?

- ① 가연성 물질이 공기 중의 산소 및 그 외의 산소원의 산소와 작용하여 열과 빛을 수반하는 산화작용이다.
- ② 연소는 산화반응으로 속도가 빠르고, 산화열로 온도가 높게 된 경우이다.
- ③ 연소는 품질의 열전도율이 클수록 가연성이 되기 쉽다.

- ④ 활성화 에너지가 큰 것은 일반적으로 발열량이 크므로 가연성이 되기 쉽다.

17. 다음 중 ETA와 관련이 없는 것은?

- ① 기존 안전장치의 적절함을 평가할 수 있다.
 ② 장치 이상으로부터 생길 수 있는 결과를 시험하기 위하여 운전설비에 사용될 수 있다.
 ③ 가능한 사고결과와 사고의 근본원인을 알아낼 수 있다.
 ④ 초기사건의 발생에서부터 연속되는 사고를 가져오는 사건의 순서를 제공할 수 있다.

18. 고체연료에 있어 탄화도가 클수록 발생하는 성질은?

- ① 휘발분이 증가한다.
 ② 매연발생이 커진다.
 ③ 연소속도가 증가한다.
 ④ 고정탄소가 많아져 발생량이 커진다.

19. 데토네이션(detonation)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 발열반응으로서 연소의 전파속도가 그 물질내에서 음속보다 느린 것을 말한다.
 ② 물질내에 충격파가 발생하여 반응을 일으키고 또한 반응을 유지하는 현상이다.
 ③ 충격파에 의해 유지되는 화학반응 현상이다.
 ④ 데토네이션은 확산이나 열전도의 영향을 거의 받지 않는다.

20. 최초의 완전한 연소가 격렬한 폭광으로 발전할 때까지의 폭광유도 거리가 짧아질 수 있는 인자가 아닌것은?

- ① 정상연소속도가 큰 혼합가스일수록
 ② 환경이 폭광을 유도할 정도 이상에서 환경이 가늘수록
 ③ 점화원의 에너지가 강할수록
 ④ 압력이 낮을수록

2과목 : 가스설비

21. 가스가 공급되는 시설 중 지하에 매설되는 강재 배관에는 부식을 방지하기 위하여 전기적 부식방지조치를 한다. Mg-Anode를 이용하여 양극급속과 매설배관을 전선으로 연결하여 양극 급속과 매설배관사이의 전지작용에 의해 전기적 부식을 방지하는 방법은?

- ① 직접 배류법 ② 외부 전원법
 ③ 선택 배류법 ④ 희생 양극법

22. 아세틸렌 용기의 다공질물 용적이 150m³, 침윤잔 용적이 80m³일 때 다공도는 약 몇% 인가?

- ① 20% ② 36%
 ③ 40% ④ 47%

23. 산소용기 저장시설에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 화기를 취급하는 장소 및 사람의 출입이 많은 장소에 저장하지 않을 것
 ② 염분 또는 부식성 약품의 부근 등 용기 부식의 요인이 있는 장소에는 저장하지 않을 것
 ③ 충전용기 보관장소에는 흡수 재해제를 갖추어 놓는다.
 ④ 빈 용기는 그 표시를 하고 충전용기와 구별하여 둘 것

24. 구리 및 구리합금으로 되어 있는 장치를 사용할 수 있는 물질은?

- ① 알곤 ② 황화수소
 ③ 아세틸렌 ④ 암모니아

25. 고압가스 제조설비의 저장탱크에 설치하는 안전밸브의 가스 방출관의 설치 위치는?

- ① 지면에서 2m 저장탱크의 정상부에서 3m 높은 위치
 ② 지면에서 3m 저장탱크의 정상부에서 4m 높은 위치
 ③ 지상에서 5m 이상의 또는 저장탱크의 정상부로부터 2m 이상 중 높은 위치
 ④ 지상에서 5m 이하의 높이에 설치하고 저장탱크의 주위에 마른 모래를 채울 것

26. 저온 장치에서 CO₂와 수분이 존재할 때 그 영향에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① CO₂는 저온에서 탄소와 산소로 분리된다.
 ② CO₂는 고온장치에서 촉매 역할을 한다.
 ③ CO₂는 가스로서 별 영향을 주지 않는다.
 ④ CO₂는 드라이아이스가 되고 수분은 얼음이 되어 배관 밸브를 막아 가스 흐름을 저하한다.

27. 원통형 용기에서 원주방향 응력을 축방향 응력의 몇 배인가?

- ① 0.5배 ② 1배
 ③ 2배 ④ 3배

28. 가스의 성질에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 질소는 안정된 가스로 불활성 가스라고도 불리우고 고온에서도 급속과 화합하지 못한다.
 ② 염소는 반응성이 강한 가스이며 강에 대해서 상온의 건조 상태에서도 현저한 부식성이 있다.
 ③ 암모니아는 산이나 할로겐과도 잘 화합한다.
 ④ 산소는 액체 공기를 분류하여 제조하는 반응성이 강한 가스이며, 그 자신도 연소된다.

29. 양정이 높을 경우 사용되는 펌프는?

- ① 단흡입펌프 ② 다단펌프
 ③ 단단펌프 ④ 양흡입펌프

30. 물을 냉각시키는데 프레온용 냉동기의 증발기에서 냉각관 내부로 냉매가 흐르고 냉각관 외부로 물이 흐르고 있다면 냉각관은 다음 중 어떠한 것을 선정하는 것이 바람직한가?

- ① Low Fin Tube ② Inner Fin Tube
 ③ 나관튜브 ④ 7

31. 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

32. 직경 50mm의 강재로 된 둥근 막대가 9000kg의 인장 하중을 받을 때의 응력은?

- ① 2kg/mm² ② 4kg/mm²
 ③ 6kg/mm² ④ 8kg/mm²

33. 다음 중 가스홀더의 기능이 아닌 것은?

- ① 가스수요의 시간적 변화에 따라 제조가 따르지 못할 때 가스의 공급 및 저장
- ② 정전, 배관공세 등에 의한 제조 및 공급설비의 일시적 중단 시 공급
- ③ 조성의 변동이 있는 제조가스를 받아들여 공급가스의 성분, 열량, 연소성 등의 균일화
- ④ 공기를 주입하여 발열량이 큰 가스로 혼합공급

34. 외부전원법에 사용하는 양극으로서 적합하지 않은 것은?

- ① 마그네슘 ② 고규소철
- ③ 흑연봉 ④ 자성산화철

35. 배관신축 이음의 허용길이가 가장 작은 것은?

- ① 루프형 ② 슬리브형
- ③ 벤즈형 ④ 벨로즈형

36. 압축기에서 용량 조절을 하는 목적이 아닌 것은?

- ① 수요공급의 균형유지
- ② 압축기 보호
- ③ 소요동력의 절감
- ④ 실린더 내의 온도 상승

37. 배관의 자유팽창을 미리 계산하여 관의 길이를 약간 짧게 절단하여 강제배관을 하므로써 열팽창을 흡수 하는 방법으로 절단하는 길이는 계산에서 얻은 자유팽창량의 1/2정도로 하는 방법?

- ① 콜드스프링 ② 신축이음
- ③ U형 밴드 ④ 파열이음

38. 도시가스 제조 공정 중 가열방식에 의한 분류로 원료에 소량의 공기와 산소를 혼합하여 가스발생의 반응기에 넣어 원료의 일부를 연소시켜 그 열을 열원으로 이용하는 방식?

- ① 자열식 ② 부분연소식
- ③ 축열식 ④ 외열식

39. 다음 중 배관의 온도변화에 의한 신축을 흡수하는 조치로 틀린 것은?

- ① 벨로우즈형 신축이음매
- ② 루프이음
- ③ 나사이음
- ④ 상온스프링

40. 과열과 과냉이 없는 증기압축 냉동사이클에서 응축온도가 일정할 때 증발온도가 높을수록 성적계수는?

- ① 감소 ② 증가
- ③ 불변 ④ 감소와 증가를 반복

3과목 : 가스안전관리

41. 다음 그림은 LPG저장탱크의 최저부를 나타내고 있다. 무슨 기능을 가지는가?

- ① 대량의 LPG가 유출되는 것을 방지한다.
- ② 일정압력 이상시 압력을 낮춘다.
- ③ LPG내의 수분 및 불순물을 제거한다.

④ 화재에 의해 온도가 상승시 긴급차단 한다.

42. 도시가스배관을 지하에 설치 시 되매음 재료는 3단재로 구분하여 포설한다. 이 때“침상재료”라 함은?

- ① 배관침하를 방지하기 위해 배관하부에 포설하는 재료
- ② 배관에 작용되는 하중을 분산시켜주고 도로의 침해를 방지하기위해 포설하는 재료
- ③ 배관기초에서부터 노면까지 포설하는 배관주위 모든 재료
- ④ 배관에 작용하는 하중을 수직방향 및 횡방향에서 지지하고 하중을 기초 아래로 분산하기 위한 재료

43. 다음 성질을 가지고 있는 기체는?

- ① 젖은 붉은 리트머스 시험지가 푸른색으로 변한다.
- ② 염화수소와 반응하면 흰 연기가 난다.
- ③ 네슬러시약과 반응하면 노란색 침전이 생긴다.

- ① 염소 ② 암모니아
- ③ 아세틸렌 ④ 이산화탄소

44. “보호시설”이라 함은 제 1종 보호시설 및 제 2종 보호시설로 구분되며 다음 제 1종 보호시설에 해당되지 않는 것은?

- ① 주택 ② 유치원
- ③ 시장 ④ 교회

45. 액화가스저장탱크의 저장능력을 산출하는 식은? (단, Q:저장능력 m^3 , W:저장능력kg, P:35℃에서 최고충전압력MPa, V:내용적 l , d:상용온도 내에서 액화가스비중 kg/l C:가스의 종류에 따르는 정수)

- ① $W = V/C$ ② $W = 0.3dV$
- ③ $Q = (10P+1)V$ ④ $Q = (P+2)V$

46. 고압호스 제조 시설설비가 아닌 것은?

- ① 공작기계 ② 동력용 조립설비
- ③ 절단설비 ④ 용접설비

47. 특정고압가스 사용시설의 시설기준 및 기술기준으로 옳은 것은?

- ① 고압가스의 저장량이 500kg 이상인 용기보관실의 벽은 방호벽으로 설치해야 한다.
- ② 산소의 저장설비 주위 5m 이내에서는 화기를 취급해서는 안 된다.
- ③ 고압가스설비는 상용압력의 1.5배 이상의 압력으로 실시하는 기밀시험에 합격해야 한다.
- ④ 가연성 가스와 사용설비에는 정전기제거조치를 하여야 한다.

48. 차량에 고정된 탱크의 조작상자와 차량의 뒷범퍼와의 수평거리를 규정상 얼마인가?

- ① 20cm 이상 ② 30cm 이상
- ③ 40cm 이상 ④ 60cm 이상

49. 고압가스안전관리법에서는 가연성 가스제조시설 중 고압가스설비는 그 외면으로부터 다른 가연성가스 제조시설의 고압가스설비의 (①)m 이상, 산소제조시설의 고압가스설비와 (②)m 이상의 거리를 유지하도록 요구하고 있다. ①과 ②의 적합한 거리는?

- ① ① : 5m ② : 8 m ② ① : 5m ② : 10m
③ ① : 6m ② : 9 m ④ ① : 6m ② : 10m

50. 용기 보관실을 설치한 후 액화석유가스를 사용하여 이용하는 시설은?

- ① 저장능력 500kg 이상 ② 저장능력 300kg 이상
③ 저장능력 250kg 이상 ④ 저장능력 100kg 이상

51. 다음 물질 중 상온에서 물과 반응, 수소를 발생시키지 않는 물질은?

- ① Na ② K
③ Ca ④ S

52. 고압가스 일반제조설비 및 고압가스 저장설비는 그 외면으로부터 화기(비 가연가스를 말하고, 그 설비 안의 것을 제외한다)를 취급하는 장소까지 얼마 이상의 유효거리를 두어야 하는가?

- ① 1m ② 2m
③ 3m ④ 5m

53. 암모니아 Gas purger의 작용에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?

- ① 암모니아 가스는 냉각 응축되어 액이 된다.
② 분리된 암모니아 가스는 압축기로 돌려 보내진다.
③ 분리된 공기에 암모니아 가스가 혼합되는 일은 없다.
④ 공기를 냉각하여 암모니아 가스보다 무겁게 하여 분리한다.

54. 고압가스 용기를 용기보관장소에 보관하는 기준으로 틀린 것은?

- ① 용기보관소의 주위 3m 이내에 인화성 및 발화성 물질은 두지 않는다.
② 잔가스 용기와 충전용기는 각각 구분하여 용기 보관장소에 놓을 것
③ 가연성 가스용기 보관장소에는 방폭형 휴대용손전 등과 등화를 휴대하고 들어가지 아니할 것
④ 가연성가스, 독성가스 및 산소의 용기는 각각 구분하여 용기보관 장소에 놓을 것

55. 다음 중 특정설비의 범위에 해당되지 않는 것은?

- ① 저장탱크
② 저장탱크의 안전밸브
③ 조정기
④ 저장탱크의 긴급차단장치

56. 용기 제조의 기술기준으로 틀린 것은?

- ① 용기구리판의 최대두께와 최소두께와의 차이는 평균두께의 20% 이하로 하여야 한다.
② 용기의 재료에는 스테인레스강 또는 알루미늄 합금 등을 사용한다.
③ 초저온 용기는 은스텐나이트저의 스테인레스강으로 제조하여야 한다.
④ 이음매 없는 용기의 탄소함유량은 0.33% 이하 이어야 한다.

57. 고압가스 일반제조시설 중 저장탱크에 가스를 얼마 이상 저장하는 것에는 가스방출장치를 설치해야 하는가?

- ① 3m² ② 5m²
③ 10m² ④ 15m²

58. 내용적 50ℓ의 용기에 프로판을 충전할 때 최대 총 전량은? (단, 프로판 충전정수는 2.35이다.)

- ① 21.3kg ② 47kg
③ 117.5kg ④ 11.8kg

59. 독성가스 외의 고압가스 용기에 의한 운반기준으로 옳지 않은 것은?

- ① 차량의 앞뒤에 “위험고압가스”라는 정지표시를 한다.
② 밸브가 돌출한 충전용기는 고정식 프로텍터 또는 캡을 부착시킨다.
③ 충전용기를 운반하는 때에는 넘어짐 등으로 인한 충격을 방지하기 위하여 충전 용기를 단단하게 묶는다.
④ 운반중의 충전용기는 항상 45℃ 이하를 유지한다.

60. 흡무취출식 탱크에서 탱크 주밸브 및 긴급차단장치에 속하는 밸브와 차량의 뒷범퍼와의 수평거리는 규정상 얼마나 되는가?

- ① 20cm 이상 ② 30cm 이상
③ 40cm 이상 ④ 60cm 이상

4과목 : 가스계측

61. 표준상태에서 다음 조성을 가지는 공기의 밀도는?

N₂ O₂ , Ar 78%, 21%, 1%를 각각 함유하고 있으며 분자량은 28, 32, 40 이다.

- ① 1.29g/ℓ ② 1.20g/ℓ
③ 1.14g/ℓ ④ 1.37g/ℓ

62. 열기전력을 이용한 열전온도계에서 열기전력을 이용하는 방법이 아닌 것은?

- ① 균일온도의 법칙 ② 균일회로의 법칙
③ 중간급속의 법칙 ④ 중간온도의 법칙

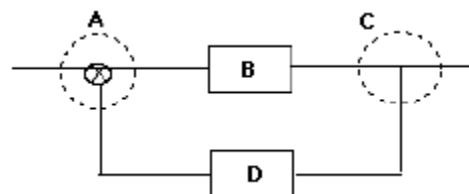
63. 전기저항식 습도계의 특성에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 습도에 의한 전기저항의 변화가 작다.
② 연속기록 및 원격측정이 용이하다.
③ 자동제어에 이용된다.
④ 저온도의 측정이 가능하고, 응답이 빠르다.

64. 기준가스미터에서 최소사용유량이 10ℓ/h라면 최대 사용유량은 얼마이상이어야 하는가?

- ① 10ℓ/h ② 100ℓ/h
③ 1,000ℓ/h ④ 10,000ℓ/h

65. 그림과 같은 공정 제어계에서 계속부에 해당하는 것은?



- ① A ② B
③ C ④ D
66. 가스센서에 이용되는 물리적 현상으로 가장 옳은 것은?
① 압전현상 ② 쇼켄효과
③ 흡착효과 ④ 공전효과
67. 가스미터의 성능시험 중 과밀시험 압력은?
① 1,000mmH₂O ② 1kg/cm²
③ 5,000mmH₂O ④ 3,000mmH₂O
68. 가스크로마토그래피의 특징에 대한 설명으로 옳은 것은?
① 분리능력은 극히 높으나 선택성이 우수하지 못하다.
② 다성분의 분석은 1대의 장치로는 할 수 없다.
③ 적외선 가스분석계에 비해 응답속도가 느리다.
④ 캐리어가스는 수소, 질소, 산소 등이 이용된다.
69. 가스미터의 크기선정 및 설치에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?
① 가스미터는 되도록 저압배관에 부착한다.
② 소형미터는 최대가스 사용량이 가스미터 용량의 80%가 되도록 선정한다.
③ 가스미터 출구배관에는 드레인 밸브를 부착한다.
④ 수직 및 수평으로 부착하여야 한다.
70. 10호의 GAS METER로 1일 4시간씩 20일간가스미터가 작동하였다면 이 때 총 최대가스사용량은 얼마인가? (단, 압력차 수주 30mmH₂O 이다.)
① 400ℓ ② 800ℓ
③ 400m³ ④ 800m³
71. 사용온도에 따라 수은의 양을 가감하는 것으로 매우 좁은 온도범위의 온도측정이 가능한 온도계는?
① 수은온도계 ② 베크만온도계
③ 바에미탈온도계 ④ 아네리드 온도계
72. 프로판의 성분을 가스크로마토그래피를 이용하여 분석하고자 한다. 이 때 사용하기 가장 적합한 검출기는?
① FID(Flame ionization detector)
② TCD(Thermal conductivity detector)
③ NDIR(Non-dispersive infra-pred)
④ CLD(Chemiluminescence detector)
73. 전자밸브의 작동원리는?
① 냉매 또는 유압에 의한 작동
② 전류의 자기작용에 의한 작동
③ 냉매의 과열온도에 의한 작동
④ 토출압력에 의한 작동
74. 연속동작 중 비례동작(P동작)의 특징에 대한 설명으로 옳은 것은?
① 사이클링을 제거할 수 없다.
② 잔류편차가 생긴다.
③ 외란이 큰 제어계에 적당하다.
④ 부하변화가 적은 프로세스에는 부적당하다.

75. 유황분 정량시 표준용액으로 적절한 것은?
① 수산화나트륨 ② 과산화수소
③ 초산 ④ 요오드칼륨
76. 오르자트 가스분석기에서 CO가스의 흡수액은?
① 30% KOH 용액
② 암모니아성 염화제1구리 용액
③ 알칼리성 피로카롤 용액
④ 수산화나트륨 25% 용액
77. 전자유량계는 어떤 원리를 이용한 것인가?
① 제백원리 ② 베르누이 정리
③ 패러데이 법칙 ④ 플레밍 법칙
78. 가스크로마토그래피에서 분리관의 흡착제로 사용할 수 없는 가스는?
① 나프탈렌 ② 활성알루미늄
③ 실리카겔 ④ 활성탄
79. 다음 단위 중 유량의 단위가 아닌 것은?
① m³/S ② ℓ/h
③ ℓ/S ④ m²/min
80. 정도가 높아 미압 측적으로 가장 적합한 압력계는?
① 브르돈관식 압력계
② 경사관식 액주형 압력계
③ 전기식 압력계
④ 분동식 압력계

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com

전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com

기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/x

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