

## 1과목 : 임의 구분

## 1. Dalton의 법칙에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 모든 기체에 대해 정확히 성립한다.  
 ② 혼합기체의 전압은 각 기체의 분압의 합과 같다.  
 ③ 실제기체의 경우 낮은 압력에서 적용할 수 있다.  
 ④ 한 기체의 분압과 전압의 비는 그 기체의 몰수와 전체 몰수의 비와 같다.

## 2. 완전가스의 비열비(specific heat ratio)에 대한 설명중 틀린 것은?

$$\frac{C_p}{C_v}$$

- ① 비열비  $k$ 는  $\frac{C_p}{C_v}$ 로 나타낸다.  
 ② 비열비는 온도에 관계없이 일정하다.  
 ③ 공기의 비열비는 1.4 정도이다.  
 ④ 단원자보다 3원자 분자 이상 기체의 비열비가 크다.

## 3. 열역학 제2법칙에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 일을 소비하지 않고 열을 저온체에서 고온체로 이동시키는 것은 불가능하다.  
 ② 열이 높은 쪽에서 낮은 쪽으로 이동하여 마침내 온도의 차가 없는 열평형을 이룬다.  
 ③ 온도가 일정한 조건에서 기체의 체적은 압력에 반비례한다.  
 ④ 절대온도 0도에서는 엔트로피도 0이다.

## 4. 이상기체 n몰에 대한 상태방정식으로 가장 옳은 것은?

- ①  $PV=RT$       ②  $PV=nRT$   
 ③  $PV=R$       ④  $V/T=R$

## 5. 산화에틸렌에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 폭발범위는 약 3.0~80[%]이다.  
 ② 공업적 제법으로는 에틸렌을 산소로 산화해서 합성 한다.  
 ③ 액체 상태에서 열이나 충격 등으로 폭약과 같이 폭발을 일으킨다.  
 ④ 철, 주석, 알루미늄의 무수염화물, 산·알칼리, 산화 알루미늄 등에 의하여 중합 발열한다.

## 6. 다음 각 가스의 성질에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 일산화탄소는 독성가스이고, 또한 가연성가스이다.  
 ② 암모니아는 산이나 할로겐과 잘 화합하고 고온, 고압에서는 강재를 침식한다.  
 ③ 산소는 반응성이 강한 가스로서 가연성 물질을 연소시키는 조연성(助燃性)이 있다.  
 ④ 질소는 안정한 가스로서 불활성 가스라고도 하는데 고온 하에서도 금속과 화합하지 않는다.

7. 포스겐( $COCl_2$ )가스를 검지할 수 있는 시험지는?

- ① 리트마스시험지      ② 염화파라瞪지  
 ③ 하리슨시험지      ④ 연당지

## 8. 다음 중 종합폭발을 일으키는 가스는?

- ① 오존      ② 시안화수소  
 ③ 아세틸렌      ④ 히드라진

## 9. 1[torr]는 약 몇 [Pa]인가?

- ① 14.5      ② 133.3  
 ③ 750.0      ④ 760.0

10. 어떤 기체 100[mL]를 취해서 가스분석기에서  $CO_2$ 를 흡수시킨 후 남은 기체는 88[mL]이며, 다시  $O_2$ 를 흡수시켰더니 54[mL]가 되었다. 여기서 다시  $CO$ 를 흡수시키니 50[mL]가 남았다. 잔존 기체가 질소일 때 이 시료기체 중  $O_2$ 의 용적백분율[%]은?

- ① 34[%]      ② 38[%]  
 ③ 46[%]      ④ 50[%]

## 11. 같은 조건에서 수소의 확산속도는 산소의 확산속도보다 몇 배가 빠른가?

- ① 2      ② 4  
 ③ 8      ④ 16

## 12. 다음 중 화학 친화력을 나타내는 것으로서 가장 적절한 것은?

- ①  $\Delta H$       ②  $\Delta G$   
 ③  $\Delta S$       ④  $\Delta U$

## 13. 다음 중 가연성이면서 독성가스인 것은?

- ① 산화에틸렌      ② 아황산가스  
 ③ 프로판      ④ 염소

14. 이상기체 상태방정식에서 기체상수( $R$ )값을 [ $J/gmol \cdot K$ ]의 단위로 나타낸 것은?

- ① 0.082      ② 1.987  
 ③ 8.314      ④ 848

## 15. 3단 압축기에서 2단 토출도관의 안전밸브가 열렸다. 가장 먼저 점검해야 할 곳은?

- ① 1단 압축기의 토출밸브  
 ② 2단 압축기의 흡입밸브  
 ③ 2단 압축기의 토출밸브  
 ④ 3단 압축기의 흡입밸브

## 16. 비철금속 중 구리관 및 구리합금관의 특징에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 황산 등의 산화성 산에 의해 부식된다.  
 ② 알칼리의 수용액과 유기화합물에 내식성이 강하다.  
 ③ 산화제를 함유한 암모니아수에 의해 부식된다.  
 ④ 연수에 대하여 내식성은 크나 담수에는 부식된다.

## 17. 배관의 수직 방향에 의하여 발생하는 압력손실을 계산하려고 할 때 반드시 고려되어야 하는 것은?

- ① 입상 높이, 가스 비중      ② 가스 유량, 가스 비중  
 ③ 가스 유량, 입상 높이      ④ 관 길이, 입상 높이

## 18. 역화방지장치를 반드시 설치하여야 할 위치가 아닌 것은?

- ① 아세틸렌 충전용 지관  
 ② 아세틸렌의 고압건조기와 충전용교체밸브 사이의 배관  
 ③ 가연성가스를 압축하는 압축기와 오토클레이브와의 사이의 배관

- ① 아세틸렌을 압축하는 압축기의 유분리기와 고압건조기와의 사이

19. 다음 중 개스켓의 소재가 아닌 것은?

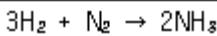
- |       |       |
|-------|-------|
| ① 고무류 | ② 오일류 |
| ③ 섬유류 | ④ 금속류 |

20. 배관에서 지름이 다른 관을 연결하는데 주로 사용하는 것은?

- |       |       |
|-------|-------|
| ① 플러그 | ② 리듀서 |
| ③ 플랜지 | ④ 캡   |

## 2과목 : 임의 구분

21. 순수한 수소와 질소를 고온, 고압에서 다음의 반응에 의해 암모니아를 제조한다. 반응기에서의 수소의 전화율은 10[%]이고, 수소는 30[kmol/s], 질소는 20[kmol/s]로 도입될 때 반응기에서의 배출되는 질소의 양은 몇 [kmol/s]인가?



- |      |      |
|------|------|
| ① 3  | ② 19 |
| ③ 27 | ④ 37 |

22. 석유를 분해해서 얻은 수소와 공기를 분리하여 얻은 질소를 반응시켜 제조할 수 있는 것은?

- |        |        |
|--------|--------|
| ① 프로필렌 | ② 황화수소 |
| ③ 아세틸렌 | ④ 암모니아 |

23. 배관의 이음방법 중 플랜지를 접합하는 방법이 아닌 것은?

- |         |         |
|---------|---------|
| ① 나사식   | ② 노허브식  |
| ③ 블라인드식 | ④ 소켓용접식 |

24. 가스시설의 전기 방식(防蝕)에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 직류 전철 등에 의한 영향이 없는 경우에는 외부전원법 또는 희생양극법으로 한다.
- ② 직류 전철 등의 영향을 받는 배관에는 배류법으로 한다.
- ③ 전위측정용 터미널은 희생양극법에 의한 배관에는 300[m] 이내의 간격으로 설치한다.
- ④ 전위측정용 터미널은 외부전원법에 의한 배관에는 300[m] 이내의 간격으로 설치한다.

25. 고압가스를 취급하였을 때 다음 중 가장 위험하지 않은 경우는?

- ① 산소 10[%]를 함유한  $\text{CH}_4$ 를 10.0[MPa]까지 압축하였다.
- ② 산소 제조장치를 공기로 치환하지 않고 용접 수리 하였다.
- ③ 수분을 함유한 염소를 진한 황산으로 세척하여 고압용기에 충전하였다.
- ④ 시안화수소를 고압용기에 충전하는 경우 수분을 안정제로 첨가하였다.

26. 산소압축기에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 제조된 산소를 용기에 충전하는 목적에 쓰인다.
- ② 윤활제로는 기름 또는 10[%] 이하의 물은 글리세린수를 사용한다.

- ③ 압축기와 충전용기 주관에는 수분리기(drainseparator)를 설치한다.

- ④ 최근에는 산소압축기에 래비런스피스톤을 사용하는 무급 유를 작동한다.

27. 가스액화 분리장치의 구성기기 중 축냉기의 축냉체로 주로 사용되는 것은?

- |      |      |
|------|------|
| ① 구리 | ② 물  |
| ③ 공기 | ④ 자갈 |

28. 공기를 압축하여 냉각시키면 액화된다. 다음 중 옳은 설명은?

- ① 질소가 먼저 액화한다.
- ② 산소가 먼저 액화한다.
- ③ 산소와 질소가 동시에 액화된다.
- ④ 산소와 질소의 액화 온도 차이는 약 50[°C] 정도이다.

29. 압축기의 흡입 및 토출밸브의 구비조건으로 가장 옳은 것은?

- ① 개폐의 자연이 있어야 좋다.
- ② 통과 면적은 작고, 유체저항은 커야 한다.
- ③ 개폐의 자연이 없고 작동이 양호해야 한다.
- ④ 압축기의 기동 중에도 분해 조립할 수 있어야 한다.

30. 터보형 압축기의 특징에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 압축비가 크고, 용량조정범위가 넓다.
- ② 비교적 소형이며, 대용량에 적합하다.
- ③ 연소토출이 되므로 맥동현상이 적다.
- ④ 전동기의 회전축에 직결하여 구동할 수 있다.

31. 다음 중 냉매배관용 밸브가 아닌 것은?

- |        |         |
|--------|---------|
| ① 팩드밸브 | ② 팩리스밸브 |
| ③ 플랩밸브 | ④ 플로트밸브 |

32. 전기 방식(防蝕) 중 외부전원법에 사용되는 정류기가 아닌 것은?

- |        |        |
|--------|--------|
| ① 정전류형 | ② 정전압형 |
| ③ 정저항형 | ④ 정전위형 |

33. 두 축의 축선이 약간의 각을 이루어 교차하고, 그 사이의 각도가 운전 중에 다소 변하더라도 자유롭게 운동을 전달할 수 있는 이름은?

- ① 기어 이음(gear joint)
- ② 머프 커플링(muff coupling)
- ③ 플랜지 커플링(flange coupling)
- ④ 유니버설 조인트(universal joint)

34.  $\text{NH}_3$ 의 냉매번호는 R-717이다. 백단위의 7은 무기 물질을 뜻하는데 그 뒤 숫자 17은 냉매의 무엇을 뜻 하는가?

- |        |        |
|--------|--------|
| ① 냉동계수 | ② 증발점열 |
| ③ 분자량  | ④ 폭발성  |

35. 차량에 고정된 고압가스 용기 운반 시 운반책임자를 반드시 동승시켜야 하는 경우는? (단, 독성가스는 허용농도가 100 만분의 1000인 가스이다.)

- ① 압축가스 중 용적이 400[m<sup>3</sup>]인 산소

- ② 압축가스 중 용적이 50[m<sup>3</sup>]인 독성가스  
 ③ 액화가스 중 질량이 2000[kg]인 프로판가스  
 ④ 액화가스 중 질량이 2000[kg]인 독성가스
36. 가연성가스 또는 독성가스를 충전하는 차량에 고정된 탱크 및 용기에는 안전밸브가 부착되어야 한다. 그 성능기준으로 옳은 것은?  
 ① 내압시험압력의 10분의 6 이하의 압력에서 작동할 수 있는 것일 것  
 ② 내압시험압력의 10분의 7 이하의 압력에서 작동할 수 있는 것일 것  
 ③ 내압시험압력의 10분의 8 이하의 압력에서 작동할 수 있는 것일 것  
 ④ 내압시험압력의 10분의 9 이하의 압력에서 작동할 수 있는 것일 것
37. 도시가스를 사용하는 공동주택 등에 압력조정기를 설치할 수 있는 경우의 기준으로 옳은 것은?  
 ① 공동주택 등에 공급되는 가스압력이 중압 이상으로서 전체 세대수가 150세대 미만인 경우  
 ② 공동주택 등에 공급되는 가스압력이 중압 이상으로서 전체 세대수가 200세대 미만인 경우  
 ③ 공동주택 등에 공급되는 가스압력이 저압으로서 전체 세대수가 200세대 미만인 경우  
 ④ 공동주택 등에 공급되는 가스압력이 저압으로서 전체 세대수가 300세대 미만인 경우
38. 고압가스 일반 제조시설에서 저장탱크의 가스방출 장치는 몇 [m<sup>3</sup>] 이상의 가스를 저장하는 곳에 설치하여야 하는가?  
 ① 3[m<sup>3</sup>]                  ② 5[m<sup>3</sup>]  
 ③ 7[m<sup>3</sup>]                  ④ 10[m<sup>3</sup>]
39. 고압가스 운반차량의 기준에서 용기 주밸브, 긴급 차단장치에 속하는 밸브 그 밖의 중요한 부속품이 돌출된 저장탱크는 그 부속품을 차량의 좌측면이 아닌 곳에 설치한 단단한 조작상자 내에 설치한다. 이 경우 조작상자와 차량의 뒷범퍼와는 수평거리로 얼마 이상을 이격하여야 하는가?  
 ① 20[cm]                  ② 30[cm]  
 ③ 40[cm]                  ④ 60[cm]
40. 고압가스 냉동제조시설에서 항상 물에 접촉되는 부분에 사용할 수 있도록 규정된 재료는?  
 ① 순도 61[%] 미만의 동합금  
 ② 순도 61[%] 미만의 마그네슘  
 ③ 순도 99.7[%] 미만의 청동  
 ④ 순도 99.7[%] 미만의 알루미늄
- 3과목 : 임의 구분**
41. 가연성가스 저온저장탱크에서 내부의 압력이 외부의 압력보다 낮아져 저장탱크가 파괴되는 것을 방지하기 위한 조치로서 적당하지 않은 것은?  
 ① 압력계를 설치한다.  
 ② 압력경보설비를 설치한다.  
 ③ 진공안전밸브를 설치한다.  
 ④ 압력방출밸브를 설치한다.
42. 다음 고압가스 중 상용 온도에서 그 압력이 0.2[MPa] 이상이 되어야 고압가스 범위에 해당하는 것은?  
 ① 액화 시안화수소                  ② 액화 브롬화메탄  
 ③ 액화 산화에틸렌                  ④ 액화 산소
43. 에어졸 제조기준에 대한 설명으로 틀린 것은?  
 ① 내용적이 100[cm<sup>3</sup>]를 초과하는 용기는 그 용기제조자의 명칭 또는 기호가 표시되어 있어야 한다.  
 ② 에어졸 충전용기 저장소는 인화성 물질과 8[m] 이상의 우회거리를 유지한다.  
 ③ 내용적이 30[cm<sup>3</sup>] 이상인 용기는 에어졸 제조에 재 사용하지 아니한다.  
 ④ 40[°C]에서 용기 안의 가스압력의 1.5배의 압력을 가할 때 파열되지 아니하여야 한다.
44. 가스공급시설 중 최고사용압력이 고압인 가스홀더 2개가 있다. 2개의 가스홀더의 지름이 각각 20[m], 40[m]일 경우 두 가스홀더의 간격은 몇 [m] 이상을 유지하여야 하는가?  
 ① 10[m]                  ② 15[m]  
 ③ 20[m]                  ④ 30[m]
45. 흡수식 냉동설비의 냉동능력 정의로 옳은 것은?  
 ① 발생기를 가열하는 24시간의 입열량 6천 640[kcal]를 1일의 냉동능력 1[톤]으로 본다.  
 ② 발생기를 가열하는 1시간의 입열량 3천 320[kcal]를 1일의 냉동능력 1[톤]으로 본다.  
 ③ 발생기를 가열하는 1시간의 입열량 6천 640[kcal]를 1일의 냉동능력 1[톤]으로 본다.  
 ④ 발생기를 가열하는 24시간의 입열량 3천 320[kcal]를 1일의 냉동능력 1[톤]으로 본다.
46. 액화석유가스 저저장탱크를 지상에 설치하는 경우 냉각살수장치를 설치하여야 한다. 구형저저장탱크에 설치하여야 하는 살수장치는?  
 ① 살수관식                  ② 확산판식  
 ③ 노즐식                  ④ 분무관식
47. 고압가스 시설에 설치하는 방호벽의 높이와 두께로 옳은 것은?  
 ① 높이 1.5[m] 이상, 두께 10[cm] 이상의 철근 콘크리트 벽  
 ② 높이 1.5[m] 이상, 두께 12[cm] 이상의 철근 콘크리트 벽  
 ③ 높이 2[m] 이상, 두께 10[cm] 이상의 철근 콘크리트 벽  
 ④ 높이 2[m] 이상, 두께 12[cm] 이상의 철근 콘크리트 벽
48. 액화석유가스 저저장탱크의 설치에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?  
 ① 지상에 설치하는 저저장탱크 및 지주는 내열성의 구조로 한다.  
 ② 저저장탱크 외면으로부터 2[m] 이상 떨어진 위치에서 조작할 수 있는 냉각장치를 한다.  
 ③ 지지구조물과 기초는 지진에 견딜 수 있도록 설계한다.  
 ④ 저저장탱크 외면에는 부식방지 조치를 한다.

49. 액화천연가스의 저장설비 및 처리설비는 그 외면으로부터 사업소 경계까지 일정 규모 이상의 안전거리를 유지하여야 한다. 이때 사업소 경계가 ( )의 경우에는 이들의 반대편 끝을 경계로 보고 있다. ( )에 들어갈 수 있는 경우로 적합하지 않은 것은?

- ① 산
- ② 호수
- ③ 하천
- ④ 바다

50. 액화석유가스의 안전관리 및 사업법에서 규정하고 있는 안전관리자의 직무범위가 아닌 것은?

- ① 회사의 가스영업 활동
- ② 가스용품의 제조공정 관리
- ③ 사업소의 종업원에 대한 안전관리를 위하여 필요한 사항의 지휘·감독
- ④ 정기검사 및 수시검사 결과 부적합 판정을 받은 시설의 개선

51. 도시가스사업법의 목적에 포함되지 않는 것은?

- ① 공공의 안전을 확보
- ② 도시가스 사용자의 이익을 보호
- ③ 도시가스 사업을 합리적으로 조정, 육성
- ④ 가스 품질의 향상과 국가 기간산업의 발전을 도모

52. 액화석유가스 소형 저장탱크의 설치기준에 대한 설명 중 옳은 것은?

- ① 총전질량이 2000[kg] 이상인 것은 탱크간 거리를 1[m] 이상으로 하여야 한다.
- ② 동일 장소에 설치하는 탱크의 수는 6기 이하로 하고 총 전질량 합계는 6000[kg] 미만이 되도록 하여야 한다.
- ③ 총전질량 1000[kg] 이상인 탱크는 높이 1[m] 이상의 경계책을 만들고 출입구를 설치하여야 한다.
- ④ 소형 저장탱크는 그 바닥이 지면보다 10[cm] 이상 높게 설치된 콘크리트 바닥 등에 설치하여야 한다.

53. 고압가스 취급소 등에서 폭발 및 화재의 원인이 되는 발화원으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 충격
- ② 마찰
- ③ 방전
- ④ 접지

54. 지하에 매몰할 수 없는 배관은?

- ① 도시가스용 탄소강관
- ② 가스용 폴리에틸렌관
- ③ 폴리에틸렌 피복강관
- ④ 분말 용착식 폴리에틸렌 피복강관

55. 전수검사와 샘플링검사에 관한 설명으로 맞는 것은?

- ① 파괴검사의 경우에는 전수검사를 적용한다.
- ② 검사항목이 많을 경우 전수검사보다 샘플링검사가 유리하다.
- ③ 샘플링검사는 부적합품이 섞여 들어가서는 안 되는 경우에 적합하다.
- ④ 생산자에게 품질향상의 자극을 주고 싶을 경우 전수검사가 샘플링검사보다 더 효과적이다.

56. 다음 데이터의 제곱합(sum of squares)은 약 얼마인가?

[데이터]

18.8	19.1	18.8	18.2	18.4
18.3	19.0	18.6	19.2	

- ① 0.129
- ② 0.338
- ③ 0.359
- ④ 1.029

57. Ralph M. Barnes 교수가 제시한 동작경제의 원칙 중 작업장 배치에 관한 원칙(arrangement of the workplace)에 해당되지 않는 것은?

- ① 가급적이면 낙하식 운반방법을 이용한다.
- ② 모든 공구나 재료는 지정된 위치에 있도록 한다.
- ③ 적절한 조명을 하여 작업자가 잘 보면서 작업할 수 있도록 한다.
- ④ 가급적 용이하고 자연스런 리듬을 타고 일할 수 있도록 작업을 구성하여야 한다.

58. 직물, 금속, 유리 등의 일정 단위 중 나타나는 흄의 수, 편률 수 등 부적합수에 관한 관리도를 작성하려면 가장 적합한 관리도는?

- ① c 관리도
- ② np 관리도
- ③ p 관리도
- ④  $\bar{X}-R$  관리도

59. 국제 표준화의 의의를 지적인 설명 중 직접적인 효과로 보기 어려운 것은?

- ① 국제간 규격통일로 상호 이익도모
- ② KS 표시품 수출 시 상대국에서 품질인증
- ③ 개발도상국에 대한 기술개발의 촉진을 유도
- ④ 국가 간의 규격상이로 인한 무역장벽의 제거

60. 어떤 회사의 매출액이 80000원, 고정비가 15000원, 변동비가 40000원일 때 손익분기점 매출액은 얼마인가?

- ① 25000원
- ② 30000원
- ③ 40000원
- ④ 55000원

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 CBT  
에서 확인하세요.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
①	④	①	②	③	④	③	②	②	①
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
②	②	①	③	④	④	①	④	②	②
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
②	④	②	④	③	②	④	②	③	①
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
③	③	④	③	④	③	①	②	①	④
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
④	④	④	②	③	②	④	②	①	①
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
④	③	④	①	②	④	④	①	②	②