

1과목 : 가스안전관리

- 냉동설비의 수액기 방류독 용량을 결정하는데 있어서 암모니아의 경우 수액기 내의 압력이 $7\text{kg}/\text{cm}^2$ 이상 $21\text{kg}/\text{cm}^2$ 미만일 경우 내용적은?
 - 방류독에 설치된 수액기 내용적의 60%
 - 방류독에 설치된 수액기 내용적의 70%
 - 방류독에 설치된 수액기 내용적의 80%
 - 방류독에 설치된 수액기 내용적의 90%
- 산화에틸렌의 저장탱크는 그 내부의 질소가스, 탄산가스 및 산화에틸렌가스의 분위기 가스를 질소가스 또는 탄산가스로 치환하고 몇 $^{\circ}\text{C}$ 이하로 유지해야 하는가?
 - 0
 - 5
 - 10
 - 20
- 차량에 고정된 탱크로서 고압가스를 운반할 때 그 내용적의 한계로서 틀린 것은?
 - 수소 : 18,000ℓ
 - 산소 : 18,000ℓ
 - 액화암모니아 : 12,000ℓ
 - 액화염소 : 12,000ℓ
- 차량에 고정된 고압가스 탱크 및 용기의 안전밸브 작동압력은?
 - 사용압력의 8/10 이하
 - 내압시험압력의 8/10 이하
 - 기밀시험압력의 8/10 이하
 - 최고충전압력의 8/10 이하
- 가연성 가스와 산소의 혼합비가 완전산화에 가까울수록 발화지연은 어떻게 되는가?
 - 길어진다.
 - 짧아진다.
 - 변함없다.
 - 일정치 않다.
- 독성가스의 제독제로 물을 사용하는 가스명은 어느 것인가?
 - 염소
 - 포스겐
 - 황화수소
 - 산화에틸렌
- 고압가스의 충전용기는 그 온도를 항상 몇 $^{\circ}\text{C}$ 이하로 유지하도록 해야 하는가?
 - 40°C
 - 30°C
 - 20°C
 - 15°C
- 내부반응 감시장치를 설치하여야 할 설비에서 특수반응 설비에 속하지 않는 것은?
 - 암모니아 2차 개질로
 - 수소화 분해 반응기
 - 사이클로 헥산 제조 시설의 벤젠 수첨반응기
 - 산화에틸렌 제조시설의 아세틸렌 수첨탑
- 다음 가스의 저장시설 중 양호한 통풍구조로 하여야 하는 것은?
 - 질소 저장소
 - 탄산가스 저장소
 - 헬륨 저장소
 - 부탄 저장소
- 가스 중독에 원인이 되는 가스로 거리가 가장 먼 것은?

- 시안화수소
 - 염소
 - 이산화황
 - 헬륨
- 가스용접 중 고무 호오스에 역화가 일어났을 때 제일 먼저 해야 할 일은?
 - 즉시 산소용기의 밸브를 닫는다.
 - 토오치에서 고무관을 뺀다.
 - 안전기에 규정의 물을 넣어 다시 사용한다.
 - 토오치의 나사부를 충분히 조인다.
 - 다음은 폭발에 관한 가스의 성질을 설명한 것이다. 틀린 것은?
 - 폭발범위가 넓은 것은 위험하다.
 - 가스 비중이 큰 것은 낮은 곳에 체류할 위험이 있다.
 - 안전간격이 큰 것일수록 위험하다.
 - 폭광은 화염 전파속도가 음속보다 크다.
 - 내압시험에 합격 하려면 용기의 전증가량이 500cc일 때 영구 증가량은 얼마인가? (단, 이음매 없는 용기는 신규검사시)
 - 80cc 이하
 - 50cc 이하
 - 60cc 이하
 - 70cc 이하
 - 도시가스 배관 이음부와 굴뚝, 점열기, 저기접속기와는 몇 cm 이상의 거리를 유지해야 하는가?
 - 10cm
 - 30cm
 - 40cm
 - 60cm
 - 가스공급시설의 임시합격 기준에 틀린 것은?
 - 도시가스 공급이 가능한지 여부
 - 당해지역의 도시가스의 수급상 도시가스의 공급이 필요한지의 여부
 - 공급의 이익 여부
 - 가스공급 시설을 사용함에 따른 안전저해의 우려가 있는지의 여부
 - LPG 충전 및 저장시설 내압시험 시 공기를 사용하는 경우 우선 상용압력의 몇 %까지 승압하는가?
 - 상용압력의 30%까지
 - 상용압력의 40%까지
 - 상용압력의 50%까지
 - 상용압력의 60%까지
 - 암모니아 취급 시 피부에 닿았을 때 조치사항은?
 - 열습포로 감싸준다.
 - 다량의 물로 세척 후 봉산수를 바른다.
 - 산으로 중화시키고 붓대로 감는다.
 - 아연화 연고를 바른다.
 - 저압 가스 사용시설의 배관의 중간밸브로 사용할 때 적당한 밸브는?
 - 플러그 밸브
 - 글로우브 밸브
 - 볼밸브
 - 슬루우스 밸브
 - 고압가스탱크의 제조 및 유지관리에 대한 설명 중 틀린 것은?
 - 지진에 대해서는 구형보다는 횡형이 안전하다.
 - 용접 후는 잔류응력을 제거하기 위해 용접부를 서서히

정류된다.

37. 비접촉식 온도계의 종류로 맞는 것은?

- ① 방사온도계 ② 열전대온도계
- ③ 전기저항식온도계 ④ 바이메탈식온도계

38. 수소가 고온, 고압에서 탄소강에 접촉하여 메탄을 생성하는 것을 무엇이라고 하는가?

- ① 냉간취성 ② 수소취성
- ③ 메탄취성 ④ 상온취성

39. 진탕형 오토클레이브의 특징이 아닌 것은?

- ① 가스 누설의 가능성이 없다.
- ② 고압력에 사용할 수 있고 반응물의 오손이 없다.
- ③ 뚜껑 판에 뚫어진 구멍에 촉매가 끼워 들어갈 염려가 있다.
- ④ 교반효과가 뛰어나며 교반형에 비하여 효과가 크다.

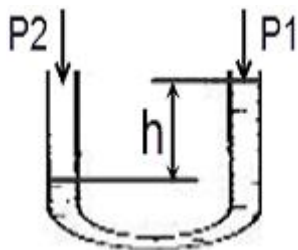
40. 다음 펌프 중 베이퍼록 현상이 일어나는 것은?

- ① 회전펌프 ② 기포펌프
- ③ 왕복펌프 ④ 기어펌프

41. 암모니아 합성공정을 반응압력에 따라 분류한 것이 아닌 것은?

- ① 고압합성 ② 중압합성
- ③ 중저압합성 ④ 저압합성

42. 그림에서와 같은 수은을 사용한 U자관에서 $h=300\text{mm}$ 일 때 P2의 압력은 절대압력으로 얼마인가? (단, 대기압[P1]은 1kg/cm^2 로 하고, 수은의 비중은 $13.6 \times 10^{-3}\text{kg/cm}^3$ 이다.)



- ① 0.816kg/cm^2 ② 1.408kg/cm^2
- ③ 0.408kg/cm^2 ④ 1.816kg/cm^2

43. LPG의 연소방식 중 모두 연소용 공기를 2차 공기만으로 취하는 방식은?

- ① 적화식 ② 분젠식
- ③ 세미 분젠식 ④ 전1차 공기식

44. 원심펌프를 직렬로 연결 운전할 때 양정과 유량의 변화는?

- ① 양정 : 일정, 유량 : 일정
- ② 양정 : 증가, 유량 : 증가
- ③ 양정 : 증가, 유량 : 일정
- ④ 양정 : 일정, 유량 : 증가

45. 다음 중 왕복 압축기의 용량제어 방법으로 적당하지 않은 것은?

- ① 갓 각도 조정에 의한 방법
- ② 타임드 밸브에 의한 방법

③ 회전수 변경에 의한 방법

④ 바이패스 밸브에 의하여 압축가스를 흡입측에 복귀시키는 방법

3과목 : 가스일반

46. 액화천연가스(LNG)의 특징이 아닌 것은?

- ① 질소가 소량 함유되어 있다.
- ② 질식성 가스이다.
- ③ 연소에 필요한 공기량은 LPG에 비해 적다.
- ④ 발열량은 LPG에 비해 크다.

47. 탄화수소의 설명이 틀린 것은?

- ① 외부의 압력이 커지게 되면 비등점은 낮아진다.
- ② 탄소수가 같을 때 포화탄화수소는 불포화 탄화수소보다 비등점이 높다.
- ③ 이성체 화합물에서는 normal은 iso보다 비등점이 높다.
- ④ 분자 중의 탄소 원자수가 많아질수록 비등점은 높아진다.

48. 이산화탄소의 제거방법이 아닌 것은?

- ① 암모니아 흡수법 ② 고압수 세정법
- ③ 열탄산 칼륨법 ④ 알킨아민법

49. 압력 10kg/cm^2 은 몇 mAq인가?

- ① 1 ② 10
- ③ 100 ④ 1000

50. 아연, 구리, 은, 코발트 등과 같은 금속과 반응하여 착이온을 만드는 가스는?

- ① 암모니아 ② 염소
- ③ 아세틸렌 ④ 질소

51. 천연가스(LNG)를 공급하는 도시가스의 주요 특성이 아닌 것은?

- ① 공기보다 가볍다.
- ② 황분이 없으며 독성이 없는 고열량의 연료로서 정제설비가 필요 없다.
- ③ 공기보다 가벼워 누설되더라도 위험하지 않다.
- ④ 발전용, 일반 공업용 연료로도 널리 쓰인다.

52. 천연가스의 임계온도는 몇 $^{\circ}\text{C}$ 인가?

- ① -62.1°C ② -82.1°C
- ③ -92.1°C ④ -112.1°C

53. 다음 중 비점이 가장 낮은 것은?

- ① 아르곤(Ar) ② 질소(N_2)
- ③ 헬륨(He) ④ 수소(H_2)

54. 다음 가스 중 가압 또는 냉각하면 가장 쉽게 액화되고 공업용 및 가정용 연료로 사용되는 가스는?

- ① 아세틸렌 ② 액화석유가스
- ③ CO_2 ④ 수소

55. 염소가스의 건조제로 사용되는 것은?

- ① 진한 황산 ② 염화칼슘
③ 활성 알루미나 ④ 진한 염산
56. 산소가스가 27℃에서 130kg/cm²의 압력으로 50kg이 충전되어 있다. 이때 부피는 몇 m³인가? (단, 산소의 정수는 26.5kg·m/kg·°K)
- ① 0.30m³ ② 0.25m³
③ 0.28m³ ④ 0.43m³
57. 압력이 650mmHg인 10ℓ의 질소는 압력 760mmHg에서는 약 몇 ℓ인가? (단, 온도는 일정하다고 본다.)
- ① 8.5ℓ ② 10.5ℓ
③ 15.5ℓ ④ 20.5ℓ
58. 다음 가스 중 액화시키기가 가장 어려운 가스는?
- ① H₂ ② He
③ N₂ ④ CH₄
59. 액화 천연가스의 비등점은 대기압 상태에서 몇 ℃인가?
- ① -42.1 ② -140
③ -161 ④ -183
60. 다음 중 열과 같은 차원을 갖는 것은?
- ① 밀도 ② 비중
③ 비중량 ④ 에너지

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