

1과목 : 임의구분

1. 이황화탄소의 성질 또는 취급 방법에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 물보다 무겁다.
- ② 증기가 공기보다 가볍다.
- ③ 물을 채운 수조에 저장한다.
- ④ 연소시 유독한 가스가 발생한다.

2. 다음에서 설명하는 제4류 위험물은 무엇인가?

- 무색 무취의 끈끈한 액체이다.
- 분자량은 약 62 미고, 2가 알코올이다.
- 지정수량은 4000L 미다.

- ① 글리세린 ② 에틸렌글리콜
- ③ 아닐린 ④ 에틸알코올

3. 상온에서 물에 넣었을 때 용해되어 염기성을 나타내면서 산소를 방출하는 물질은?

- ① Na_2O_2 ② KClO_3
- ③ H_2O_2 ④ NaNO_3

4. 다음 중 아닐린의 연소범위 하한값에 가장 가까운 것은?

- ① 1.3vol% ② 7.6vol%
- ③ 9.8vol% ④ 15.5vol%

5. 위험물안전관리자의 선임신고를 허위로 한 자에게 부과 하는 과태료의 금액은?(2022년 2월 확인되 관련 규정으로 문제 변경됨)

- ① 50만원 ② 100만원
- ③ 300만원 ④ 500만원

6. 다음 위험물 중 상온에서 액체인 것은?

- ① 질산에틸 ② 니트로셀룰로오스
- ③ 피크린산 ④ 디니트로톨루엔

7. 벤젠핵에 메틸기 한 개가 결합된 구조를 가진 무색 투명한 액체로서 방향성의 독특한 냄새를 가지는 물질은?

- ① 톨루엔 ② 질산메틸
- ③ 메틸알코올 ④ 디니트로톨루엔

8. 물과 반응하여 심하게 발열하면서 위험성이 증가하는 물질은?

- ① 염소산나트륨 ② 과산화칼륨
- ③ 질산나트륨 ④ 질산암모늄

9. Halon 1011 의 화학식을 옳게 나타낸 것은?

- ① CH_2FBr ② CH_2ClBr
- ③ CBrCl ④ CFCl

10. 자기반응성 물질의 화재에 적응성이 있는 소화설비는?

- ① 분말소화설비 ② 이산화탄소소화설비
- ③ 할로겐화합물소화설비 ④ 물분무소화설비

11. 다음 중 지정수량이 나머지 셋과 다른 하나는?

- ① HClO_4 ② NH_4NO_3
- ③ NaBrO_3 ④ $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

12. 황화린에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 삼황화린의 분자량은 약 348 이다.
- ② 삼황화린은 물에 녹지 않는다.
- ③ 오황화린은 습한 공기 중 분해하여 유독성 기체를 발생한다.
- ④ 삼황화린은 공기 중 약 100°C 에서 발화한다.

13. 산화프로필렌에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 무색의 휘발성 액체이다.
- ② 증기의 비중은 공기보다 작다.
- ③ 인화점이 약 -37°C 이다.
- ④ 비점은 약 34°C 이다.

14. 알칼리토금속의 일발적인 성질로 옳은 것은?

- ① 음이온 2가의 금속이다.
- ② 루비듐, 라돈 등이 해당된다.
- ③ 같은 주기의 알칼리금속보다 융점이 높다.
- ④ 비중이 1보다 작다.

15. 다음 중 원자의 개념으로 설명되는 법칙이 아닌 것은?

- ① 아보가드로의 법칙 ② 일정성분비의 법칙
- ③ 질량보존의 법칙 ④ 배수비례의 법칙

16. 다음 위험물에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 는 담황색 고체로 에테르에 녹지 않는다.
- ② $\text{C}_3\text{H}_5(\text{ONO}_2)_3$ 는 벤젠에 이산화질소를 반응시켜 만든다.
- ③ Na_2O_2 의 인화점과 발화점은 100°C 보다 낮다.
- ④ $(\text{CH}_3)_3\text{Al}$ 은 25°C 에서 액체이다.

17. 헨리의 법칙에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 물에 대한 용해도가 클수록 잘 적용된다.
- ② 비극성 물질은 극성 물질에 잘 녹는 것으로 설명된다.
- ③ NH_3 , HCl , CO 등의 기체에 잘 적용된다.
- ④ 압력을 올리면 용해도는 올라가나 녹아있는 기체의 부피는 일정하다.

18. 덩어리 상태의 유황을 저장하는 옥외저장소가 경계표시 내부의 면적(2 이상의 경계표시가 있는 경우에는 각 경계표시의 내부의 면적을 합한 면적)이 얼마일 때 소화난이도등급 I 에 해당하는가?

- ① 100m^2 이하 ② 100m^2 이상
- ③ 1000m^2 이하 ④ 1000m^2 이상

19. 피크린산에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 단독으로는 충격, 마찰에 비교적 둔감하다.
- ② 운반시 물에 젖게 하는 것이 안전하다.
- ③ 알코올, 에테르, 벤젠 등에 녹지 않는다.
- ④ 자연분해의 위험이 적어서 장기간 저장할 수 있다.

20. 염소산나트륨이 산과 반응하여 주로 발생하는 유독한 가스는?

- ① 이산화탄소 ② 일산화탄소

- ③ 이산화염소 ④ 일산화염소

2과목 : 임의구분

21. NH_4ClO_3 에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 금속 부식성이 있다.
② 조해성이 있다.
③ 폭발성의 산화제이다.
④ 폭발시 CO_2 , HCl , NO_2 가스를 주로 발생한다.

22. 제1류 위험물 중 알칼리금속의 과산화물을 수납한 운반용기 외부에 표시하여야 하는 주의사항을 모두 옳게 나타낸 것은?

- ① 물기주의, 가연물접촉주의, 충격주의
② 가연물접촉주의, 물기엄금, 화기엄금 및 공기노출금지
③ 화기·충격주의, 물기엄금, 가연물접촉주의
④ 충격주의, 화기엄금 및 공기접촉엄금, 물기엄금

23. 위험물의 류별 구분이 나머지 셋과 다른 하나는?

- ① 니트로벤젠 ② 과산화벤조일
③ 펜트리트 ④ 테트릴

24. Cs 에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 알칼리토금속이다.
② 융점이 30°C 보다 낮다.
③ 비중은 약 1.9 이다.
④ 할로겐과 반응하여 할로겐화물을 만든다.

25. 다음 중 요오드 값이 가장 높은 것은?

- ① 참기름 ② 채종유
③ 동유 ④ 땅콩기름

26. 불소계 계면활성제를 기제로 하여 안정제 등을 첨가한 소화약제로서 보존성, 내약품성이 우수하지만 수용성 위험물의 화재 시에는 효과가 떨어지는 것은?

- ① 알코올형포 ② 단백질
③ 수성막포 ④ 합성계면활성제포

27. 산화성 액체 위험물의 일반적인 성질로 옳은 것은?

- ① 비중이 1보다 작다. ② 낮은 온도에서 인화한다.
③ 물에 녹기 어렵다. ④ 자신은 불연성이다.

28. 오황화인이 물과 반응하여 발생하는 가스가 연소하였을 때 주로 생성되는 것은?

- ① P_2O_5 ② SO_3
③ SO_2 ④ H_2S

29. 황린 124g 을 공기를 차단한 상태에서 260°C 로 가열하여 모두 반응하였을 때 생성되는 적린은 몇 g 인가?

- ① 31 ② 62
③ 124 ④ 496

30. 펌프와 발포기의 중간에 설치된 벤투리관의 벤투리작용과 펌프가압수의 포소화약제 저장탱크에 대한 압력에 의하여 포소화약제를 흡입·혼합하는 방식은?

- ① 펌프 프로포서너 방식
② 프레스 프로포서너 방식
③ 라인 프로포서너 방식
④ 프레스 사이드 프로포서너 방식

31. 위험물제조소의 건축물의 구조에 대한 설명 중 옳은 것은?

- ① 지하층은 1개 층 까지만 만들 수 있다.
② 벽·기둥·바닥·보 등은 불연재료로 한다.
③ 지붕은 폭발시 대기 중으로 날아갈 수 있도록 가벼운 목재 등으로 덮는다.
④ 바닥에 적당한 경사가 있어서 위험물이 외부로 흘러갈 수 있는 구조라면 집유설비를 설치하지 않아도 된다.

32. 위험물안전관리법령에서 정한 위험물안전관리자의 책무에 해당하지 않는 것은?

- ① 제조소등의 구조 또는 설비의 이상을 발견한 경우 관계자에 대한 연락 및 응급조치
② 제조소등의 계측장치·제어장치 및 안전장치 등의 적절한 유지·관리
③ 안전관리자가 일시적으로 직무를 수행할 수 없는 경우에 대리자 지정
④ 위험물의 취급에 관한 일지의 작성·기록

33. 에틸알코올 23g 을 완전연소하기 위해 표준상태에서 필요한 공기량은?

- ① 33.6L ② 67.2L
③ 160L ④ 320L

34. 제2류 위험물에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 모두 가연성 물질이다.
② 모두 고체이다.
③ 모두 주수소화가 가능하다.
④ 지정수량의 단위는 모두 kg 이다.

35. 전기기기의 과도한 온도 상승, 아크 또는 스파크 발생의 위험을 방지하기 위해 추가적인 안전조치를 통한 안전도를 증가시킨 방폭구조는?

- ① 안전증방폭구조 ② 특수방폭구조
③ 유입방폭구조 ④ 본질안전방폭구조

36. 다음 소화약제 중 비할로겐계열로서 화학적 소화보다는 물리적 소화에 의해 화재를 진압하는 소화약제는?

- ① HFC-227ea(FM-200) ② IG-541(Inergen)
③ HCFC Blend A(NAF S-III) ④ HFC-23(FE-13)

37. 압력의 차원을 질량 M, 길이 L, 시간 T 로 표시하면?

- ① ML^{-2} ② ML^{-2}T^2
③ $\text{ML}^{-1}\text{T}^{-2}$ ④ $\text{ML}^{-2}\text{T}^{-2}$

38. 다음 위험물을 완전연소시켰을 때 나머지 셋의 위험물의 연소 생성물에 공통적으로 포함된 가스를 발생하지 않는 것은?

- ① 황 ② 황린
③ 삼황화린 ④ 이황화탄소

39. 흐름 단면적이 감소하면서 속도두가 증가하고 압력두가 감소하여 생기는 압력차를 측정하여 유량을 구하는 기구로서

제작이 용이하고 비용이 저렴한 장점이 있으나 유체 수송을 위한 소요 동력이 증가하는 단점이 있는 것은?

- ① 로터미터 ② 피토투브
③ 벤투리미터 ④ 오리피스미터

40. 가솔린 저장탱크로부터 위험물이 누설되어 직경 2m 인 상태에서 풀(Pool) 화재가 발생되었다. 이 때 위험물의 단위면적당 발생하는 에너지 방출속도는 몇 kW 인가? (단, 가솔린의 연소열은 43.7kJ/g 이며, 질량 유속은 55g/m²·s 이다.)

- ① 1887 ② 2453
③ 3775 ④ 7551

3과목 : 임의구분

41. 탄화칼슘과 물이 반응하여 500g 의 가연성 가스가 발생하였다. 약 몇 g 의 탄화칼슘이 반응하였는가? (단, 칼슘의 원자량은 40이고 물의 양은 충분하였다.)

- ① 928 ② 1231
③ 1632 ④ 1921

42. 다음 중 서로 혼합하였을 경우 위험성이 가장 낮은 것은?

- ① 황화린과 알루미늄분 ② 과산화나트륨과 마그네슘분
③ 염소산나트륨과 황 ④ 니트로셀룰로오스와 에탄올

43. 주기율표상 0족의 불활성 물질이 아닌 것은?

- ① Ar ② Xe
③ Kr ④ Br

44. 전역방출방식 이산화탄소소화설비에서 저장용기 설치기준이 틀린 것은?

- ① 온도가 40℃ 이하이고 온도 변화가 적은 장소에 설치할 것
② 방호구역 내의 장소에 설치할 것
③ 직사일광 및 빗물이 침투할 우려가 적은 장소에 설치할 것
④ 저장용기에는 안전장치를 설치할 것

45. (C₂H₅)₃Al 은 운반용기의 내용적의 몇 % 이하의 수납율로 수납하여야 하는가?

- ① 85% ② 90%
③ 95% ④ 98%

46. 다음 위험물의 화재시 알코올포소화약제가 아닌 보통의 포소화약제를 사용하였을 때 가장 효과가 있는 것은?

- ① 아세트산 ② 에틸알코올
③ 아세톤 ④ 경유

47. 이동탱크저장소 일반점검표에서 정한 점검항목 중 가연성 증기회수설비의 점검내용이 아닌 것은?

- ① 가연성증기 경보장치의 작동상황 적부
② 회수구의 변형·손상의 유무
③ 호스결함장치의 균열·손상의 유무
④ 완충이음 등의 균열·변형·손상의 유무

48. 이동탱크저장소에 의한 위험물의 운송에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 이동탱크저장소의 운전자와 알킬알루미늄 등의 운송책임

자의 자격은 다르다.

- ② 알킬알루미늄 등의 운송은 운송책임자와 감독 또는 지원을 받아서 하여야 한다.
③ 운송은 위험물취급에 관한 국가기술자격자 또는 위험물 운송자교육을 받은 자가 하여야 한다.
④ 위험물운송자가 이동탱크저장소로 위험물을 운반할 때 해당 운송자격증을 휴대하지 않으면 벌금에 처해 진다.

49. (CH₃CO)₂O₂ 에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 가연성 물질이다.
② 지정수량은 10kg 이다.
③ 녹는점이 약 -10℃ 인 액체상이다.
④ 화재 시 다량의 물로 냉각소화 한다.

50. Sr(NO₃)₂ 의 지정수량은?

- ① 50kg ② 100kg
③ 300kg ④ 1000kg

51. 자동화재탐지설비를 설치하여야 하는 옥내저장소가 아닌 것은?

- ① 처마높이가 7m 인 단층 옥내저장소
② 저장창고의 연면적이 100m² 인 옥내저장소
③ 에탄올 5만L를 취급하는 옥내저장소
④ 벤젠 5만L를 취급하는 옥내저장소

52. 다음 위험물 중 혼재가 가능한 곳은? (단, 지정수량의 10배를 취급하는 경우이다.)

- ① KClO₄ 와 Al₄C₃ ② Mg 와 Na
③ P₄ 와 CH₃CN ④ HNO₃ 와 (C₂H₅)₃Al

53. 위험물제조소의 옥내에 3기의 위험물취급탱크가 하나의 방유턱 안에 설치되어 있고 탱크별로 실제로 수납하는 위험물의 양은 다음과 같다. 설치하는 방유턱의 용량은 최소 몇 L 이상이어야 하는가? (단, 취급하는 위험물의 지정수량은 50L 이다.)

A 탱크 : 100L, B 탱크 : 50L, C 탱크 : 50L

- ① 50 ② 100
③ 110 ④ 200

54. 알킬알루미늄등을 저장 또는 취급하는 이동탱크저장소에 관한 기준으로 옳은 것은?

- ① 탱크외면은 적색으로 도장을 하고 백색문자로 동판의 양측면 및 경판에 “화기주의” 라는 주의사항을 표시한다.
② 알킬알루미늄등을 저장하는 경우 20kPa 이하의 압력으로 불활성 기체를 봉입해 두어야 한다.
③ 이동저장탱크의 맨홀 및 주입구의 두께는 10mm 이상의 강판으로 제작하고, 용량은 2000리터 미만이어야 한다.
④ 이동저장탱크는 두께 10mm 이상의 강판으로 제작하고 3MPa 이상의 압력으로 10분간 실시하는 수압시험에서 새거나 변형되지 않아야 한다.

55. \bar{x} 관리도에서 관리상한이 22.15, 관리하한이 6.85, \bar{R} = 7.5 일 때 시료군의 크기(n)는 얼마인가? (단, n=2일 때 A₂ = 1.88, n=3일 때 A₂ = 1.02, n=4일 때 A₂ = 0.73, n=5일 때 A₂ = 0.58 이다.)

- ① 2 ② 3
③ 4 ④ 5
56. 200개 들이 상자가 15개 있다. 각 상자로부터 제품을 랜덤하게 10개씩 샘플링할 경우, 이러한 샘플링 방법을 무엇이라 하는가?
① 계통 샘플링 ② 취락 샘플링
③ 층별 샘플링 ④ 2단계 샘플링
57. 어떤 측정법으로 동일 시료를 무한횟수 측정하였을 때 데이터 분포의 평균치와 모집단 참값과의 차를 무엇이라 하는가?
① 편차 ② 신뢰성
③ 정확성 ④ 정밀도
58. 다음 중 신제품에 대한 수요예측방법으로 가장 적절한 것은?
① 시장조사법 ② 이동평균법
③ 지수평활법 ④ 최소자승법
59. ASME(American Society of Mechanical Engineers)에서 정의하고 있는 제품공정 분석표에 사용되는 기호 중 “저장(Storage)”을 표현한 것은?
① ○ ② D
③ □ ④ ▽
60. 다음 중 사내표준을 작성할 때 갖추어야 할 요건으로 옳지 않은 것은?
① 내용이 구체적이고 주관적일 것
② 장기적 방침 및 체계 하에서 추진할 것
③ 작업표준에는 수단 및 행동을 직접 제시할 것
④ 당사자에게 의견을 말하는 기회를 부여하는 절차로 정할 것

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com
전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com
기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/xs

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