

**1과목 : 화재 예방과 소화방법**

- 소화난이도 등급 1인 옥외탱크저장소에 있어서 제4류 위험물 중 인화점이 섭씨 70도 이상인 것을 저장, 취급 하는 경우 어느 소화설비를 설치해야 되는가? (단, 지중탱크 또는 해상 탱크 외의 것)
  - 스프링클러소화설비
  - 물분무소화설비
  - 이산화탄소소화설비
  - 분말소화설비
- 다음 중 하론 1211소화약제 해당되는 것은?
  - $C_2F_4Br_2$
  - $CF_3Br$
  - $CH_2ClBr$
  - $CF_2ClBr$
- 이산화탄소가 소화약제로 사용되는 이유에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?
  - 산소와의 반응이 느리기 때문이다.
  - 산소와 반응하지 않기 때문이다.
  - 착화되어도 곧 불이 꺼지기 때문이다.
  - 산화반응이 되어도 열 발생이 없기 때문.
- 가연물의 종류에 따른 화재의 분류에서 목재에 의한 화재에 해당되는 것은?
  - A급
  - B급
  - C급
  - D급
- 다음 위험물의 화재시 주수소화에 대한 위험성이 증가하는 것은?
  - 황
  - 염소산칼륨
  - 인화칼슘
  - 질산칼륨
- 다음 중 연소의 형태가 표면연소에 해당 하는 것은?
  - 코크스
  - 목재
  - 나프탈렌
  - 피크린산
- 다음 중 3종 분말 소화약제의 주성분은?
  - 탄산수소나트륨
  - 인산암모늄
  - 탄산수소나트륨과수소
  - 탄산수소칼륨
- 제3류 위험물 금속성물질에 적응할 수 있는 소화설비는?
  - 포소화설비
  - 이산화탄소소화설비
  - 인산수소염류 분말소화설비
  - 할로겐화합물소화설비
- 분말소화 약제 중 제1종과 제2종 분말이 각각 열분해 될 때 공통적으로 생성되는 가스는?
  - $H_2$
  - $O_2$
  - $CO_2$
  - $N_2$
- 위험물 취급소의 건축물은 외벽이 내화구조인 경우 연면적 몇  $m^2$ 를 1소요 단위로 보는가?
  - 50
  - 100
  - 150
  - 200
- 산화성 액체 위험물에 적응성이 있는 소화설비가 아닌 것은?
  - 스프링클러설비
  - 포소화설비
  - 할로겐화합물소화설비
  - 물분무설비

- 다음 중 위험물과 그 보호액이 잘못 짝지어진 것은?
  - 황린-물
  - 칼륨-에탄올
  - 이황화탄소-물
  - 나트륨-유동파라핀
- 자연발화를 방지하기 위한 방법으로 옳지 않는 것은?
  - 습도가 낮은 곳을 피한다.
  - 열 축적을 방지한다.
  - 저장실의 온도를 낮춘다.
  - 정축매 작용을 하는 물질을 피한다.
- 표준상태에서 탄소 1몰이 완전히 연소하면 몇 L의  $CO_2$ 가 생성하는가?
  - 11.2
  - 22.4
  - 44.8
  - 56.8
- 다음 중 분말소화약제를 방출시키기 위해 주로 사용되는 가압용 가스는?
  - 산소
  - 질소
  - 헬륨
  - 아르곤
- 부채를 이용하여 촛불을 바람으로 끄는 경우에 해당하는 소화 원리는?
  - 억제 효과
  - 가연물제거
  - 산소공급원차단
  - 냉각에 의한 효과
- 보기에서 올바른 정전기 방지법으로 나열된 것은?
 

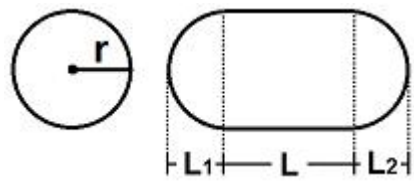
㉠. 접지를 할 것.  
 ㉡. 공기를 미온화 할 것.  
 ㉢. 공기 중의 상대습도를 70%이하로 할 것.

  - (ㄱ),(ㄴ)
  - (ㄱ),(ㄷ)
  - (ㄴ),(ㄷ)
  - (ㄱ),(ㄴ),(ㄷ)
- 다음 고온체의 색깔을 낮은 온도부터 옳게 나열한 것은?
  - 암적색<황적색<백적색<휘적색
  - 휘적색<백적색<황적색<암적색
  - 휘적색<암적색<황적색<백적색
  - 암적색<휘적색<황적색<백적색
- 제조소등의 소요단위 산정시 위험물은 지정 수량의 몇 배를 1소요 단위로 하는가?
  - 5배
  - 10배
  - 20배
  - 50배
- 다음 위험물의 화재시 질식소화가 가장 효과적인 것은?
  - 디니트로톨루엔
  - 질산메틸
  - 마그네슘
  - 염소산칼륨

**2과목 : 위험물의 화학적 성질 및 취급**

- 위험물 운반차량의 어느 곳에 “위험물”이라는 표지를 게시 하여야 하는가?

- ① 전면 및 후면의 보기 쉬운 곳  
② 운전석 옆 유리  
③ 이동저장탱크의 좌우 측면 보기 쉬운 곳.  
④ 차량의 좌·우 문
22. 비중은 약 2.5 무색무취이며 알콜, 에테르 물에 잘 녹고 조해성이 있으며 산과 반응하여 위독한  $\text{ClO}_2$ 를 발생하는 위험물은 어느 것인가?  
① 염소산염류                      ② 과염소산암모늄  
③ 염소산나트륨                    ④ 과염소산칼륨
23. 과산화나트륨의 성질에 대한 설명으로 옳은 것은?  
① 순수한 것은 투명하지만 보통은 회색.  
② 염산과 반응하여 과산화수소 생성.  
③ 조해성있고 물과 반응하여 주로 수소발생.  
④ 가열하면 주로 산소와 나트륨이 생성.
24. 과염소산나트륨의 성질 중 거리가 먼 것은?  
① 황색의 분말로 물과 반응하여 산소를 발생한다.  
② 가열하면 분해되어 산소를 방출한다.  
③ 융점은 약  $482^\circ\text{C}$ 이며 물에 잘 녹는다.  
④ 비중은 약 2.5로 물보다 무겁다.
25. 제6류 위험물의 공통 성질 중 옳은 설명은?  
① 물보다 가볍다.  
② 물에 녹는다.  
③ 점성이 큰 액체로서 환원제이다.  
④ 연소가 매우 잘 된다.
26. 니트로셀룰로오스의 저장 취급방법으로 옳은 것은?  
① 건조한 상태로 보관하여야 한다.  
② 물 또는 알코올 등을 첨가하여 습윤한다.  
③ 물기에 접촉하면 자연발화의 위험이 있으므로 주의 하여야 한다.  
④ 알코올에 접촉하면 자연발화의 위험이 있으므로 주의한다.
27. 과망간산칼륨의 일반적인 성질에 관한 설명 중 틀린 것은?  
① 강한 살균력과 산화력이 있다.  
② 금속성 광택이 있는 무색 결정이다.  
③ 가열분해 시키면 산소를 방출한다.  
④ 비중은 약 2.7 이다.
28. 유황의 성질을 설명한 것으로 옳은 것?  
① 전기의 양도체이다.  
② 물에 잘 녹는다.  
③ 연소하기 어려워 분진 폭발의 위험성은 없다.  
④ 높은 온도에서 탄소와 반응하여  $\text{CS}_2$  생성.
29. 벤젠 증기의 비중은 약 얼마인가?  
① 0.72                                  ② 0.95  
③ 2.69                                  ④ 3.76
30. 벤젠에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 무색의 액체로서 방향성을 가지고 있다.  
② 물에 잘 녹으며 인화점이 낮다.  
③ 융점은 약  $5 \sim 6^\circ\text{C}$ 이다.  
④ 증기는 공기보다 무겁다.
31. 다음 위험물 중 물 보다 가볍고 수용성인 것은 어느 것인가?  
① 메틸에틸케론                      ② 니트로벤젠  
③ 에틸렌글리콜                      ④ 글리세린
32. 질산에틸의 성상에 대한 설명 중 가장 거리가 먼 것은?  
① 물에 전혀 녹지 않는다.  
② 과실과 비슷한 냄새를 가지는 액체이다.  
③ 발화점은 약  $462^\circ\text{C}$  이다.  
④ 비점은 약  $77^\circ\text{C}$  이다.
33. 과산화벤조일의 지정수량은 얼마인가?  
① 10kg                                  ② 50L  
③ 100kg                                  ④ 1000L
34. 다음 중 인화점이  $25^\circ\text{C}$ 이상인 것은?  
①  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$                               ②  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$   
③  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$                               ④  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCH}_2$
35. 과산화수소의 성질을 설명한 것 중 옳은 것은?  
① 분해해서 산소를 발생한다.  
② 가장 안정한 화합물이다.  
③ 피부 접촉시 물과의 반응성 때문에 물로 씻는 것은 위험하다.  
④ 16%정도면 단독 폭발 위험이 있다.
36. 질산에틸의 관한 설명으로 옳은 것은?  
① 인화점이 낮아 인화되기 쉽다.  
② 증기는 공기보다 가볍다.  
③ 물에 잘 녹는다.  
④ 비점은 약  $28^\circ\text{C}$ 정도이다.
37. 다음 위험물 중 발화점이 가장 낮은 것은?  
① 피크린산                              ② TNT  
③ 과산화벤조일                      ④ 니트로셀룰로오스
38. 다음 중 질산염류에 속하지 않는 것은?  
① 질산에틸                              ② 질산구리  
③ 질산나트륨                              ④ 질산암모늄
39. 다음 그림과 같이 황으로 설치한 원통형 탱크의 내용적은 얼마인가?(단, 반지름  $r$ 은 2m, 탱크의 길이  $L$ 은 5m, 길이  $L_1$   $L_2$ 는 각각 15m이다.)
- 
- ① 67.56                                  ② 75.92

③ 87.92

④ 98.48

40. 마그네슘 분말에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 수소와 반응하여 연소 및 발화.
- ② 브롬과 혼합하여 보관할 수 있다.
- ③ 화재시 물, CO<sub>2</sub>, 포를 사용하여 소화한다.
- ④ 무기과산화물류와 혼합한 것은 마찰 또는 수분에 의해 발화한다.

41. 다음 에테르의 안전관리에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 증기는 마취성이 있으므로 증기 흡입에 주의하여야 한다.
- ② 폭발성의 과산화물 생성을 요오드화칼륨 수용액으로 확인한다.
- ③ 물에 잘 녹으므로 대규모 화재시 집중 주수하여 소화한다.
- ④ 정전기 불꽃에 의한 발화에 주의하여야 한다.

42. 다음 물질 중 반건성유에 해당되는 것은?

- ① 야자유                      ② 참기름
- ③ 아마인유                ④ 동유

43. 알칼리 금속의 과산화물에 해당되지 않는 것은?

- ① 과산화나트륨            ② 과산화칼륨
- ③ 과산화리튬            ④ 과산화바륨

44. 다음 위험물 중 비중이 물보다 큰 것은?

- ① 디에틸에테르            ② 아세틸알데히드
- ③ 산화프로필렌           ④ 이황화탄소

45. 다음 물질 중 콜로디온의 일반적인 제조 방법에 해당되는 것은?

- ① 질화면을 질산과 황산 혼합액에 녹인다.
- ② 목탄분을 질산과 황산 혼합액에 녹인다.
- ③ 질화면을 에탄올과 에테르의 혼합액에 녹여 만든다.
- ④ 목탄분을 에탄올과 에테르의 혼합액에 녹여 만든다.

46. 질산에 대한 다음 설명 중 틀린 것은?

- ① 금, 백금을 부식시키지 못 한다.
- ② 물과 접촉하면 격렬히 흡열 반응한다.
- ③ 가열에 의해서 유독가스 발생한다.
- ④ 암모니아를 원료로 제조할 수 있다.

47. 2몰의 브롬산칼륨이 모두 열 분해되어 생긴 산소의 양은 2기압에서 약 몇 L 인가?

- ① 32.42                      ② 36.92
- ③ 41.34                      ④ 45.64

48. 다음 중 산화프로필렌에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 연소범위가 가솔린보다 좁아 인화가 어렵다.
- ② 구리, 은과 반응하여 폭발성의 아세틸라이드를 생성한다.
- ③ 물에 잘 녹지 않는 황색의 휘발성액체이다.
- ④ 접촉시 피부에는 영향이 없으나 증기 흡입은 두통, 현기증, 구토증을 일으키는 물질.

49. 질산칼륨의 성질에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 비중은 1보다 작다.
- ② 열분해하면 산소를 발생한다.
- ③ 물에 잘 녹는다.
- ④ 분해온도는 약 400℃이다.

50. 다음 보기는 어떤 위험물에 대한 설명인가?

· 맹독성이므로 고무장갑, 보호복을 반드시 착용하고 취급한다.  
· 공기중에 닿지 않도록 물속에 저장한다.  
· 연소하면 오산화인의 흰 연기발생.

- ① 적린                      ② 황화린
- ③ 황린                      ④ 금속분

51. 다음 과염소산칼륨에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 제1류 위험물이며 지정수량 50kg
- ② 소화방법으로 주수소화가능
- ③ 유기물과 혼합되어 있을 때 충격이나 마찰에 의해서 폭발할 수 있다.
- ④ 1몰을 가열하여 완전 열분해하면 4몰의 산소가 발생된다.

52. 위험물제조소의 기준에 있어서 위험물을 취급하는 건축물의 구조로 적당하지 않은 것은?

- ① 지하층이 없도록 하여야 한다.
- ② 연소의 우려가 있는 외벽은 개구부가 없는 내화 구조의 벽으로 하여야 한다.
- ③ 출입구는 연소의 우려가 있는 외벽에 설치하는 경우 방화문을 설치하여야 한다.
- ④ 지붕은 폭발력이 위로 방출될 정도의 가벼운 불연 재료로 덮는다.

53. 다음 중 제5류 위험물 품명에 속하지 않는 것은?

- ① 질산에스테르류                      ② 디아조화합물
- ③ 아크릴로니트릴류                      ④ 니트로화합물

54. 다음 중 질산암모늄을 취급하는 과정에서 화재나 폭발 등의 위험성이 가장 적은 것은?

- ① 황린을 섞는 경우                      ② 마찰시키는 경우
- ③ 가열하는 경우                      ④ 물에 용해시키는 경우

55. 적린의 저장 및 취급에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 산화제와의 접촉을 피한다.
- ② 염소산염류와의 혼합은 피한다.
- ③ 일광이 잘 드는 곳에 보관한다.
- ④ 인화성 물질과 격리하여 저장한다.

56. 제2류 위험물중 인화성 고체의 제조소에 설치 하는 주의사항 게시판에 표시할 내용을 옳게 나타낸 것은?

- ① 적색바탕 백색문자 화기엄금표시
- ② 적색바탕 백색문자 화기주의표시
- ③ 백색바탕 적색문자 화기엄금표시
- ④ 백색바탕 적색문자 화기주의표시

57. 다음 중 제2류 위험물은?

- ① 황린                      ② 리튬
- ③ 칼슘                     ④ 유황

58. 위험물 제조소의 위치 구조 및 설비의 기준에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 벽 기둥 바닥 보 서까래는 내화재료로 하여야 한다.
- ② 제조소의 표시판은 한번이 30Cm, 다른 한번이 60cm이상의 크기로 한다.
- ③ 4류와 5류 위험물을 취급하면 게시판의 내용에 화기엄금이라 기재한다.
- ④ 지정수량 10배를 초과하여 취급하는 제조소는 보유 공지의 너비가 5m 이상 이어야 한다.

59. 위험물 판매취급소에 관한 설명 중 틀린 것은?

- ① 위험물을 배합하는 실의 바닥면적은 6m<sup>2</sup> ~15m<sup>2</sup> 이하이어야 한다.
- ② 제1종 판매취급소는 건축물의 1층에 설치한다.
- ③ 일반적으로 페인트점 화공약품점이 이에 해당 한다.
- ④ 취급하는 위험물의 종류에 따라 1종과 2종으로 구분된다.

60. 다음 위험물 중에서 제3석유류로만 짝지어진 것은?

- ① 중유, 테레핀유
- ② 중유, 아세트산
- ③ 크레오소트유, 에틸렌글리콜
- ④ 크레오소트유, 윤활유

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