1과목 : 화재 예방과 소화방법

- 1. 과산화나트륨의 화재시 물을 사용한 소화가 위험한 이유는?
 - ① 수소와 열을 발생하므로
 - 2 산소와 열을 발생하므로
 - ③ 수소를 발생하고 이 가스가 폭발적으로 연소하므로
 - ④ 산소를 발생하고 이 가스가 폭발적으로 연소하므로
- 위험물안전관리법령상 경보설비로 자동화재탐지설비를 설치 해야 할 위험물 제조소의 규모의 기준에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ❶ 연면적 500m² 이상인 것
 - ② 연면적 1000m² 이상인 것
 - ③ 연면적 1500m² 이상인 것
 - ④ 연면적 2000m² 이상인 것
- 3. NH₄H₂PO₄ 이 열분해하여 생성되는 물질 중 암모니아와 수증 기의 부피 비율은?

1 1 : 1

② 1:2

③ 2:1

(4) 3 : 2

- 4. 위험물안전관리법령에서 정한 탱크안전성능 검사의 구분에 해당하지 않는 것은?
 - ① 기초·지반검사

② 충수·수압검사

③ 용접부검사

4 배관검사

- 5. 제3류 위험물 중 금수성물질에 적응성이 있는 소화설비는?
 - ① 할로겐화합물소화설비
 - ② 포소화설비
 - ③ 이산화탄소소화설비
 - 4 탄산수소염류등 분말소화설비
- 6. 제5류 위험물을 저장 또는 취급하는 장소에 적응성이 있는 소화설비는?
 - ❶ 포소화설비

② 분말소화설비

③ 이산화탄소소화설비

- ④ 할로겐화합물소화설비
- 7. 화재의 종류와 가연물이 옳게 연결된 것은?
 - ❶ A급 플라스틱

② B급 - 섬유

③ A급 - 페인트

- ④ B급 나무
- 8. 팽창진주암(삽 1개 포함)의 능력단위 1은 용량이 몇 L 인가?
 - ① 70

2 100

③ 130

- **4** 160
- 9. 위험물안전관리법령상 위험물을 유별로 정리하여 저장 하면 서 서로 1m 이상의 간격을 두면 동일한 옥내저장소에 저장 할 수 있는 경우는?
 - ① 제1류 위험물과 제3류 위험물 중 금수성 물질을 저장하는 경우
 - ② 제1류 위험물과 제4류 위험물을 저장하는 경우
 - ❸ 제1류 위험물과 제6류 위험물을 저장하는 경우
 - ④ 제2류 위험물 중 금속분과 제4류 위험물 중 동식물유류를 저장하는 경우

10. 제6류 위험물을 저장하는 장소에 적응성이 있는 소화설비가 아닌 것은?

① 물분무소화설비

② 포소화설비

③ 이산화탄소소화설비

④ 옥내소화전설비

- 11. 피난설비를 설치하여야 하는 위험물 제조소 등에 해당하는 것은
 - ① 건축물의 2층 부분을 자동차 정비소로 사용하는 주유취 급소
 - ② 건축물의 2층 부분을 전시장으로 사용하는 주유취급소
 - ③ 건축물의 1층 부분을 주유사무소로 사용하는 주유취급소
 - ④ 건축물의 1층 부분을 관계자의 주거시설로 사용하는 주 유취급소
- 12. 제1종 분말소화약제의 적응 화재 종류는?

① A금

BC∃

③ AB급

④ ABC급

- 13. 연소의 3요소를 모두 포함하는 것은?
 - ① 과염소산, 산소, 불꽃
 - ② 마그네슘분말, 연소열, 수소
 - ③ 아세톤, 수소, 산소
 - 4 불꽃. 아세톤. 질산암모늄
- 14. 액화 이산화탄소 1kg 이 25℃, 2atm 에서 방출되어 모두 기체가 되었다. 방출된 기체상의 이산화탄소 부피는 약 몇 L인가?

① 238

2 278

3 308

4 340

15. 소화약제에 따른 주된 소화효과로 틀린 것은?

① 수성막포소화약제 : 질식효과

2 제2종 분말소화약제 : 탈수탄화효과

③ 이산화탄소소화약제 : 질식효과

④ 할로겐화합물소화약제 : 화학억제효과

16. 위험물안전관리법령에서 정한 "물분무등소화설비"의 종류에 속하지 않는 것은?

1 스프링클러설비

② 포소화설비

③ 분말소화설비

④ 이산화탄소소화설비

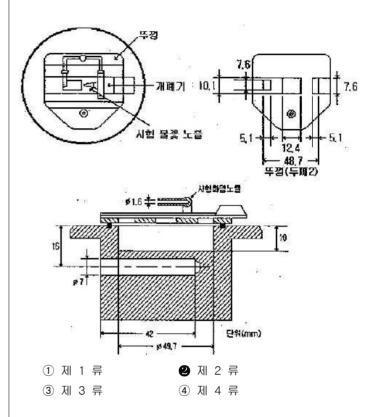
- 17. 혼합물인 위험물이 복수의 성상을 가지는 경우에 적용하는 품명에 관한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 산화성고체의 성상 및 가연성고체의 성상을 가지는 경우 : 산화성고체의 품명
 - ② 산화성고체의 성상 및 자기반응성물질의 성상을 가지는 경우: 자기반응성물질의 품명
 - ③ 가연성고체의 성상과 자연발화성 물질의 성상 및 금수성 물질의 성상을 가지는 경우 : 자연발화성물질 및 금수성 물질의 품명
 - ④ 인화성액체의 성상 및 자기반응성물질의 성상을 가지는 경우: 자기반응성물질의 품명
- 18. 위험물시설에 설비하는 자동화재탐지설비의 하나의 경계구역 면적과 그 한변의 길이의 기준으로 옳은 것은? (단, 광전식분리형 감지기를 설치하지 않은 경우이다.)

- ① 300㎡ 이하, 50m 이하
- ② 300㎡ 이하. 100m 이하
- **③** 600㎡ 이하, 50m 이하
- ④ 600㎡ 이하, 100m 이하
- 19. 다음 위험물의 저장창고에 화재가 발생하였을 때 주수(注水) 에 의한 소화가 오히려 더 위험한 것은?
 - ① 염소산칼륨
- ② 과염소산나트륨
- ③ 질산암모늄
- 4 탄화칼슘
- 20. 옥외저장소에 덩어리 상태의 유황만을 지반면에 설치한 경 계표시의 안쪽에서 지장할 경우 하나의 경계표시의 내부면 적은 몇 ㎡ 이하 이여야 하는가?
 - ① 75
- **2** 100
- ③ 150
- **4** 300

2과목: 위험물의 화학적 성질 및 취급

- 21. 황의 성상에 관한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 연소할 때 발생하는 가스는 냄새를 가지고 있으나 인체 에 무해하다.
 - ② 미분이 공기 중에 떠 있을때 분진 폭발의 우려가 있다.
 - ③ 용융된 황을 물에서 급냉하면 고무 상황을 얻을 수 있 다.
 - ④ 연소할 때 아황산가스를 발생한다.
- 22. 과산화수소의 성질에 대한 설명 중 틀린 것은?
 - ① 알칼리성 용액에 의해 분해될 수 있다.
 - ② 산화제로 사용할 수 있다.
 - ③ 농도가 높을수록 안정하다.
 - ④ 열, 햇빛에 의해 분해될 수 있다.
- 23. 위험물안전관리법령상 위험물의 운송에 있어서 운송책임자 의 감독 또는 지원을 받아 운송하여야 하는 위험물에 속하 지 않는 것은?
 - ① AL(CH₃)₃
- ② CH₃Li
- **6** Cd(CH₃)₂
- 4 AL(C₄H₉)₃
- 24. 무색의 액체로 융점이 -112℃ 이고 물과 접촉하면 심하게 발열하는 제 6류 위험물은?
 - ① 과산화수소
- 2 과염소산
- ③ 질산
- ④ 오불화요오드
- 25. 위험물안전관리법령에서 정한 특수인화물의 발화점 기준으로 옳은 것은?
 - ❶ 1기압에서 100℃이하
- ② 0기압에서 100℃이하
- ③ 1기압에서 25℃이하
- ④ 0기압에서 25℃이하
- 26. 알칼알루미늄등 또는 아세트알데히드등을 취급하는 제조소 의 특례기준으로서 옳은 것은?
 - ① 알킬알루미늄등을 취급하는 설비에는 불활성기체 또는 수증기를 봉입하는 장치를 설치한다.
 - ② 알킬알루미늄등을 취급하는 설비는 은·수은·동·마그네슘 을 성분으로 하는 것으로 만들지 않는다.
 - 아세트알데히드 등을 취급하는 탱크에는 냉각장치 또는 보냉장치 및 불활성기체 봉압장치를 설치한다.

- ④ 아세트알데히드 등을 취급하는 설비의 주의에는 누설범 위를 국한하기 위한 설비와 누설되었을 때 안정한 장소 에 설치된 저장실에 유입시킬 수 있는 설비를 갖춘다.
- 27. 그림의 시험장치는 제 몇 류 위험물의 위험성 판정을 위한 것인가? (단, 고체물질의 위험성 판정이다.)



- 28. 디에틸에테르의 보관·취급에 관한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 용기는 밀봉하여 보관한다.
 - ② 환기가 잘 되는 곳에 보관한다.
 - ③ 정전기가 발생하지 않도록 취급한다.
 - 4 저장용기에 빈 공간이 없게 가득 채워 보관한다.
- 29. 과산화나트륨에 대한 설명 중 틀린 것은
 - ① 순수한 것은 백색이다.
 - ② 상온에서 물과 반응하여 수소 가스를 발생한다.
 - ③ 화재 발생시 주수소화는 위험할 수 있다.
 - ④ CO 및 CO₂ 제거제를 제조할 때 사용된다.
- 30. 위험물안전관리법령상 품명이 "유기과산화물"인 것으로만 나열된 것은?
 - 1 과산화벤조일, 과산화메틸에틸케톤
 - ② 과산화벤조일, 과산화마그네슘
 - ③ 과산화마그네슘, 과산화메틸에틸케톤
 - ④ 과산호초산, 과산화수소
- 31. 염소산염류 250kg, 요오드산 염류 600kg, 질산염류 900kg 을 저장하고 있는 경우 지정수량의 몇 배가 보관되어 있는 가?
 - ① 5배
- ② 7HH
- ❸ 10배
- ④ 12배
- 32. 옥외저장소에서 저장 또는 취급할 수 있는 위험물이 아닌

것은?(단, 국제해상위험물규칙에 적합한 용기에 수납된 위험 물의 경우는 제외한다.)

- ① 제2류 위험물 중 유황
- 2 제1류 위험물 중 과염소산염류
- ③ 제6류 위험물
- ④ 제2류 위험물 중 인화점이 10℃ 인 인화성 고체

33. 히드라진에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 외관은 물과 같이 무색 투명하다.
- ② 가열하면 분해하여 가스를 발생한다.
- ③ 위험물안전관리법령상 제4류 위험물에 해당한다.
- ₫ 알코올, 물 등의 비극성 용매에 잘 녹는다.

34. 다음 중 제2석유류만으로 짝지어진 것은?

- ① 시클로헥산 피리딘
- ② 염화아세틸 휘발유
- ③ 시클로헥산 중유
- 4 아크릴산 포름산
- 35. 시약(고체)의 명칭이 불분명한 시약병의 내용물을 확인하려고 뚜껑을 열어 시계접시에 소량을 담아놓고 공기 중에서 햇빛을 받는 곳에 방치하던 중 시계접시에서 갑자기 연소현상이 일어났다. 다음 물질 중 이 시약의 명칭으로 예상할수 있는 것은?
 - ① 황

2 황린

③ 적린

④ 질산암모늄

36. 위험물제조소 및 일반취급소에 설치하는 자동화재탐지설비 의 설치기준으로 틀린 것은?

- ① 하나의 경계구역은 600m² 이하로 하고, 한변의 길이는 50m 이하로 한다.
- ② 주요한 출입구에서 내부전체를 볼 수 있는 경우 경계구역은 1000m² 이하로 할 수 있다.
- ❸ 광전식분리형 감지기를 설치한 경우에는 하나의 경계구역을 1000㎡ 이하로 할 수 있다.
- ④ 비상전원을 설치하여야 한다.

37. 무기과산화물의 일반적인 성질에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 과산화수소의 수소가 금속으로 치환된 화합물이다.
- ② 산화력이 강해 스스로 쉽게 산화한다.
- ③ 가열하면 분해되어 산소를 발생한다.
- ④ 물과의 반응성이 크다.

38. 다음 중 물과의 반응성이 가장 낮은 것은?

- ① 인화알루미늄
- ② 트리에틸알루미늄
- ③ 오황화린
- 4 황린

39. 다음 위험물 중 비중이 물보다 큰 것은?

- ① 디에틸에테르
- ② 아세트알데히드
- ③ 산화프로필렌
- 4 이황화탄소
- 40. 위험물안전관리자를 해임할 때에는 해임한 날로부터 며칠 이내에 위험물안전관리자를 다시 선임하여야 하는가?(관련 규정 개정전 문제로 기존 정답은 3번 입니다. 여기서는 3번 을 누르면 정답 처리 됩니다. 바뀐 규정 및 자세한 내용은 해설을 참고하세요.)
 - ① 7

2 14

30

4 60

41. 황린에 관한 설명 중 틀린 것은?

- ❶ 물에 잘 녹는다.
- ② 화재시 물로 냉각소화 할 수 있다.
- ③ 적린에 비해 불안정하다.
- ④ 적린과 동소체이다.
- 42. 위험물 옥내저장소에 과염소산 300kg, 과산화수소 300kg 을 저장하고 있다. 저장창고에는 지정수량 몇 배의 위험물 을 저장하고 있는가?
 - 1 4

② 3

6 2

4 1

43. 금속나트륨, 금속칼륨 등을 보호액 속에 저장하는 이유를 가장 옳게 설명한 것은?

- ① 온도를 낮추기 위하여
- ② 승화하는 것을 막기 위하여
- 3 공기와의 접촉을 막기 위하여
- ④ 운반시 충격을 적게 하기 위하여

44. 위험물안전관리법령에서 정한 품명이 서로 다른 물질을 나 열한 것은?

- ① 이황화탄소, 디에틸에테르
- ② 에틸알코올, 고형알코올
- ③ 등유, 경유
- ④ 중유, 클레오소트유

45. 위험물안전관리법령에 의한 위험물 운송에 관한 규정으로 틀린 것은?

- ① 이동탱크저장소에 의하여 위험물을 운송하는 자는 당해 위험물을 취급할 수 있는 국가기술자격자 또는 안전교육 을 받은 자이어야 한다.
- ② 안전관리자·탱크시험자·위험물운송자 등 위험물의 안전관리와 관련된 업무를 수행하는 자는 시·도지사가 실시하는 안전교육을 받아야 한다.
- ③ 운송책임자의 범위, 감독 또는 지원의 방법 등에 관한 구체적인 기준은 총리령으로 정한다.
- ④ 위험물운송자는 이동탱크저장소에 의하여 위험물을 운송 하는 때에는 총리령으로 정하는 기준을 준수하는 등 당 해 위험물의 안전확보를 위하여 세심한 주의를 기울여야 한다.
- 46. 다음 아세톤의 완전 연소 반응식에서 ()에 알맞은 계수를 차례대로 옳게 나타낸 것은?

 CH_3 COCH_3 + ()O $_2$ \rightarrow ()CO $_2$ + 3H $_2$ O

1 3, 4

2 4, 3

3 6, 3

4 3, 6

- 47. 위험물탱크의 용량은 탱크의 내용적에서 공간용적을 뺀 용적으로 한다. 이 경우 소화약제 방출구를 탱크안의 윗부분에 설치하는 탱크의 공간용적은 당해 소화설비의 소화약제 방출구 아래의 어느 범위의 면으로부터 윗부분의 용적으로하는가?
 - ① 0.1미터 이상 0.5미터 미만 사이의 면
 - ② 0.3미터 이상 1미터 미만 사이의 변
 - ③ 0.5미터 이상 1미터 미만 사이의 변

④ 0.5미터 이상 1.5미터 미만 사이의 면

48. 위험물의 지정수량이 잘못된 것은?

① $(C_2H_5)3AL$: 10kg ② Ca: 50kg ③ LiH: 300kg ④ AL_4C_3 : 500kg

49. 위험물안전관리법령상 에틸렌글리콜과 혼재하여 운반할 수 없는 위험물은? (단, 지정수량의 10배일 경우이다.)

① 유황

2 과망간산나트륨

③ 알루미늄분

④ 트리니트로톨루엔

50. 다음 중 위험등급 | 의 위험물이 아닌 것은?

① 무기과산화물

2 적리

③ 나트륨

④ 과산화수소

51. 탄소 80%, 수소 14%, 황 6% 인 물질 1kg이 완전연소하기 위해 필요한 이론 공기량은 약 몇kg 인가? (단, 공기 중 산 소는 23wt% 이다.)

① 3.31

2 7.05

③ 11.62

4 14.41

52. 다음 중 요오드 값이 가장 낮은 것은?

① 해바라기유

② 오동유

③ 아미인유

4 낙화생유

53. 시클로헥산에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- 1 고리형 분자구조를 가진 방향족 탄화수소화합물이다.
- ② 화학식은 C₆H12 이다.
- ③ 비수용성 위험물이다.
- ④ 제4류 제1석유류에 속한다.

54. 제6류 위험물을 저장하는 옥내탱크저장소로서 단층건물에 설치된 것의 소화 난이도 등급은?

① I등급

② 11등급

③ 川등급

4 해당 없음

55. 이황화탄소를 화재예방상 물속에 저장하는 이유는?

- ① 불순물을 물에 용해시키기 위해
- ② 가연성 증기의 발생을 억제하기 위해
- ③ 상온에서 수소가스를 발생시키기 때문에
- ④ 공기와 접촉하면 즉시 폭발하기 때문에

56. 위험물안전관리법령상 판매취급소에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 건축물의 1층에 설치하여야 한다.
- ② 위험물을 저장하는 탱크시설을 갖추어야 한다.
- ③ 건축물의 다른 부분과는 내화구조의 격벽으로 구획하여 야 한다.
- ④ 제조소와 달리 안전거리 또는 보유공지에 관한 규제를 받지 않는다.

57. C₆H₂CH₃(NO₂)₃ 을 녹이는 용제가 아닌 것은?

① 물

② 벤젠

③ 에테르

④ 아세톤

58. 질산의 저장 및 취급법이 아닌 것은?

- ① 직사광선을 차단한다.
- ② 분해방지를 위해 요산. 인산 등을 가한다.
- ③ 유기물과 접촉을 피한다.
- ④ 갈색병에 넣어 보관한다.

59. 다음 중 위험물 운반용기의 외부에 "제4류"와 "위험등급II" 의 표시만 보이고 품명이 잘 보이지 않을 때 예상할 수 있 는 수납 위험물의 품명은?

1 제1석유류

② 제2석유류

③ 제3석유류

④ 제4석유류

60. 과염소산의 성질로 옳지 않은 것은?

- ① 산화성 액체이다.
- ② 무기화합물이며 물보다 무겁다.
- ③ 불연성 물질이다.
- 4 증기는 공기보다 가볍다.

전자문제집 CBT PC 버전 : <u>www.comcbt.com</u> 전자문제집 CBT 모바일 버전 : <u>m.comcbt.com</u> 기출문제 및 해설집 다운로드 : <u>www.comcbt.com/xe</u>

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