





- ③ C - Cl(염소)의 수    ④ D - Br(브롬)의 수

39. 알칼리금속과산화물, 철분· 금속분· 마그네슘, 금수성 물품에 공통적으로 적응성이 있는 소화제는?

- ① 인산염류                      ② 이산화탄소
- ③ 할로겐화합물                ④ 탄산수소염류

40. 분말소화기 중 호스를 부착하지 않아도 되는 소화약제의 중량은?

- ① 1kg 미만                      ② 2kg 미만
- ③ 3kg 미만                      ④ 4kg 미만

3과목 : 위험물의 성질과 취급

41. KClO<sub>3</sub>를 가열할 때 나타나는 현상과 관계가 없는 것은?

- ① 화학적 분해를 한다.            ② 산소가스가 발생된다.
- ③ 염소가스가 발생한다.          ④ 염화칼륨이 생성된다.

42. 다음은 제1류 위험물인 염소산염에 대한 설명이다. 옳지 않은 것은?

- ① 일광(해빛)에 장기간 방치하였을 때는 분해하여 아염소산염이 생성된다.
- ② 녹는점 이상의 높은 온도가 되면 분해되어 조연성기체인 수소가 발생한다.
- ③ NH<sub>4</sub>ClO<sub>3</sub>는 물보다 무거운 무색의 결정이며, 조해성이 있다.
- ④ 염소산염을 가열,충격 및 산을 첨가시키면 폭발위험성이 나타난다.

43. 다음 위험물 중 물과 반응하여 H<sub>2</sub>(g)가 발생, 화재 및 폭발 위험성이 있는 것은?

- ① 황린                              ② 적린
- ③ 나트륨                            ④ 이황화탄소

44. 황화린을 취급시 주의사항에 관한 설명으로 잘못된 것은?

- ① P<sub>4</sub>S<sub>3</sub>는 황색 결정으로 조해성이 있고, 50℃에서 자연분해한다.
- ② P<sub>2</sub>S<sub>5</sub>는 담황색 결정으로 조해성이 있고, 알칼리와 분해하여 H<sub>2</sub>S와 H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>가 된다.
- ③ P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> 담황색 결정으로 조해성이 있고, 물에 녹아 유독한 H<sub>2</sub>S를 발생한다.
- ④ P<sub>4</sub>S<sub>3</sub>과 P<sub>2</sub>S<sub>5</sub>의 연소생성물은 P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>와 SO<sub>2</sub>가 발생한다.

45. 제4류 위험물의 특성을 설명을 설명한 것이다. 잘못된 것은?

- ① 증기비중은 대부분 공기보다 무겁다.
- ② 산소의 농도가 증가하면 연소범위가 증가한다.
- ③ 낮은 연소범위에서도 점화원에 의해 연소한다.
- ④ 연소형태는 액체 자체의 분해 연소이다.

46. 옥내저장소의 피뢰설비는 지정수량의 몇 배 이상 저장 설치하는가?

- ① 5배                                ② 10배
- ③ 50배                              ④ 100배

47. 다음 설명은 ether의 성상 및 보관방법에 대한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 휘발성이 큰 액체로서 마취작용이 있다.
- ② 무색의 액체로 인화점이 상온보다 높다.
- ③ 보관할 때는 적갈색 병에 넣고 냉암소에 보관한다.
- ④ 햇빛에 노출하거나 장시간 공기와 접촉하면 과산화물이 생성 될 수 있다.

48. 다음 위험물 중 증기 비중이 가장 큰 것은? (단, 공기의 평균 분자량은 29이고, C, H, O의 원자량은 각각 12, 1,16이다.)

- ① CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>                ② CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH<sub>3</sub>
- ③ CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>CH<sub>3</sub>            ④ CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>7</sub>CH<sub>3</sub>

49. 아래 위험물들을 작업자가 취급하다 실수로 물과 접촉하였다. 이 때 에탄(g)이 발생하는 물질은 어느 것인가?

- ① CaC<sub>2</sub>                              ② (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>Al
- ③ C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>                ④ C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONO<sub>2</sub>

50. 온도 및 습도가 높은 장소에서 취급할 때 자연발화의 위험이 가장 큰 물질은?

- ① 아닐린                            ② 황화린
- ③ 질산나트륨                      ④ 셀룰로이드

51. 동·식물유류에 관한 설명중 틀린 것은?

- ① 요오드값이 클수록 자연발화 위험이 크다.
- ② 요오드값 130 이상인 것을 건성유라 한다.
- ③ 동·식물유는 연소위험성은 제2석유류와 같다.
- ④ 아마인유는 건성유이므로 자연발화 위험이 있다.

52. 다음은 알코올의 저장, 취급에 관련한 사항을 설명한 것이다. 옳지 않은 것은?

- ① 상온에서 저급 알코올은 액체이고, 고급 알코올은 고체가 된다.
- ② 저급 알코올 일수록 물에 잘 녹으며, 고급 알코올 일수록 잘 녹지 않는다.
- ③ 알칼리금속과 반응하면 산소를 발생한다.
- ④ 알코올은 이온화 하지 않는다.

53. 위험물의 운반용기 및 포장의 외부에 표시하는 주의사항으로 틀린 것은?

- ① 염소산암모늄 : 화기·충격주의 및 가연물접촉주의
- ② 철분 : 화기주의 및 물기엄금
- ③ 셀룰로이드류 : 화기엄금 및 충격주의
- ④ 과염소산 : 물기엄금 및 가연물접촉주의

54. 위험물인 무수크롬산의 성상에 관한 설명중 맞는 것은?

- ① 물,황산에 잘 녹는다.
- ② 가열하면 CO<sub>2</sub>가 발생한다.
- ③ 유기물과 접촉해도 반응하지 않는다.
- ④ 오래 저장해두면 자연발화되는 경우는 없다.

55. 다음은 산화성 고체와 가연성 물질이 혼합하고 있을 때 연소에 미치는 현상을 나열한 것이다. 옳은 것은?

- ① 연소확대 위험이 작아진다.
- ② 착화온도(발화점)가 높아진다.
- ③ 최소 점화에너지가 감소한다.

④ 산화성고체의 연소범위가 확대된다.

56. 다음 ( )안에 적절한 용어는?

"위험물의 운반시 용기, 적재방법 및 운반방법에 관하여는 화재등의 위해예방과 응급조치상의 중요성을 감안하여 ( )이 정하는 중요기준 및 세부 기준에 따라야 한다."

- ① 대통령령                      ② 행정자치부령
- ③ 시·도의 조례                ④ 소방서장

57. 다음 특수가연물 중 지정수량이 다른 물질은?

- ① 사류                            ② 넣마
- ③ 벗짚                          ④ 목모

58. 소방법상 제1류 위험물의 특징이 아닌 것은?

- ① 외부 충격등에 의해 가연성의 산소를 대량 발생한다.
- ② 가열에 의해 산소를 방출한다.
- ③ 다른 가연물의 연소를 돕는다.
- ④ 가연물과 혼재하면 화재시 위험하다.

59. 다음 중 과산화칼륨(2mol)과 물(2mol)을 반응시킬때 일어나는 화학반응에 관한 설명 중 옳은 것은?

- ① 흡열반응을 한다.            ② 산성물질이 생성된다.
- ③ 산소(g)를 발생시킨다.      ④ 불연성가스가 발생한다.

60. 클로로벤젠에 대한 설명 중 옳은 것은?

- ① 인화점이 32℃이므로 제2석유류에 속한다.
- ② 독성이 있고 은색의 액체이다.
- ③ 착화온도는 등유보다 낮다.
- ④ 물에 잘 녹는다.

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 CBT에서 확인하세요.

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