

- ① 자신은 불연성물질이다.
- ② 가연성 물질과 접촉하면 착화되기 쉽다.
- ③ 공기중 CO₂와 반응하여 탄산염이 생성된다.
- ④ 습기 있는 목탄과 접촉하여도 발화하지 않는다.

23. 다음은 질산칼륨에 대한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 물에 거의 녹지 않는다.
- ② 흑색화약 원료로 쓰인다.
- ③ 열분해하여 산소를 방출한다.
- ④ 무색 또는 백색의 분말 또는 결정이다.

24. 다음 물질 중 류별이 다른 것은?

- ① 질산은 ② 질산에틸
- ③ 삼산화크롬 ④ 질산암모늄

25. 마그네슘(Mg)분의 성질에 대한 설명 중 옳은 것은?

- ① 강산과 반응하면 수소가스가 발생한다.
- ② 분말의 비중은 물보다 적으므로 물위에 뜬다.
- ③ 알칼리수용액과 반응하여 수소가스가 발생한다.
- ④ 상온에서 수분과 반응하여 산화마그네슘이 생성된다.

26. 다음 중 적린의 성질로 잘못된 것은?

- ① 황린과 성분원소는 같다.
- ② 착화온도는 황린 보다 낮다.
- ③ 물, 이황화탄소에 녹지 않는다.
- ④ 황린에 비해 화학적 활성이 적다.

27. 제2류 위험물의 일반적 성질 중 옳지 않은 것은?

- ① 가연성고체로서 속연성물질이다.
- ② 연소시 연소열이 크고 연소온도가 높다.
- ③ 산소를 포함하고 있어 연소시 조연성가스의 공급이 필요하다.
- ④ 대부분 비중은 1보다 크고, 인화성고체를 제외하고 무기 화합물질이다.

28. 탄화칼슘(CaC₂)이 물과 작용할 경우 발생하는 생성물은 무엇인가?

- ① 수소(H₂) ② 산소(O₂)
- ③ 메탄(CH₄) ④ 아세틸렌(C₂H₂)

29. 다음 중 인화칼슘(Ca₃P₂)의 성상으로 옳은 것은?

- ① 물과 작용하여 인화수소를 발생한다.
- ② 백색 과상의 고체이다.
- ③ 물보다 약간 가볍다.
- ④ 인화성 액체이다.

30. 다음은 가솔린에 관한 성질을 설명한 것이다. 관계 없는 것은?

- ① 휘발성 액체이다.
- ② 비중이 물보다 가볍다.
- ③ 석유계 용제에는 불용성이다.
- ④ 비전도성으로 정전기를 발생 축적시키므로 대전을 일으키기 쉽다.

31. 메탄올(CH₃OH)과 에탄올(C₂H₅OH)의 공통점이 아닌 것은?

- ① 증기 비중이 같다.
- ② 무색투명한 액체이다.
- ③ 비중(물=1)이 1보다 작다.
- ④ 금속나트륨과 반응하여 수소가 발생한다.

32. 비스코스레이온 원료로서, 비중이 1.3, 끓는점이 약 46℃이고, 연소시 유독한 아황산가스를 발생시키는 위험물은?

- ① 황린 ② 이황화탄소
- ③ 테레핀유 ④ 미네랄스피릿

33. 셀룰로이드류의 일반적인 성상을 설명한 것이다. 잘못된 것은?

- ① 지정수량이 200kg이다.
- ② 산,알칼리와 접촉시 분해한다.
- ③ 본래는 무색 투명하지만 열, 빛, 산소의 영향으로 황색으로 변한다.
- ④ 온도, 습도가 높으면 가수분해 되어 발열 자연발화하는 일이 있다.

34. 다음 중 유기과산화물에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 메틸에틸케톤퍼옥사이드(MEKPO)는 무색 기름상의 액체이다.
- ② 벤조일퍼옥사이드(BPO)는 황색의 액체로서 물에 잘 녹는다.
- ③ 메틸에틸케톤퍼옥사이드(MEKPO)는 함유율이 60(중량%) 이상 일 때 지정유기과산화물 이라한다.
- ④ 벤조일퍼옥사이드(BPO)는 수성 일 경우 함유율이 80(중량%)이상 일 때 지정유기과산화물 이라한다.

35. 다음은 니트로글리세린의 성질에 관한 설명이다. 옳바른 것은?

- ① 물에 매우 잘 녹는다.
- ② 알코올, 에테르 등에 녹는다.
- ③ 상온에서는 백색결정으로 존재한다.
- ④ 순수한 것은 황색 또는 담황색의 끈기있는 액체이다.

36. 소방법상 위험물 분류기준이 되는 질산의 비중은 얼마이상인가?

- ① 1.49 ② 1.24
- ③ 1.14 ④ 1.04

37. 제6류 위험물의 공통된 특성으로 옳지 않은 것은?

- ① 과산화수소를 제외하고 강산성 물질이다.
- ② 무기화합물이며 물보다 무거운 액체이다.
- ③ 자신들은 모두 불연성 물질이다.
- ④ 물과 반응하여 발열, 연소한다.

38. 진한질산(2mol)을 가열분해시 발생하는 가스는?

- ① 질소 ② 일산화탄소
- ③ 이산화질소 ④ 암모늄이온

39. 소방법시행령에서 제6류 위험물의 황산이라 함은 비중이 얼마 이상일까?

- ① 1.22 이상 ② 1.42 이상

- ③ 1.62 이상 ④ 1.82 이상

40. 과염소산의 취급시 주의사항이 아닌 것은?

- ① 누설시 톱밥에 흡수시킨다.
- ② 가연성 물질과는 멀리 저장한다.
- ③ 물과의 접촉을 피하고, 밀봉, 밀전하여야 한다.
- ④ 용기는 직사광선을 피하고, 통풍이 잘되는 찬곳에 저장한다.

41. 염소산칼륨(KClO₃)의 취급시에 주의사항으로 틀린 것은?

- ① 충격에 주의한다.
- ② 강산과의 혼합을 피한다.
- ③ 중금속 + 소량의 물과 혼합을 피한다.
- ④ 누출시 분해되므로 삼으로 수거작업을 한다.

42. 탱크전용실에 설치하는 탱크의 용량은 1층 이하의 층에 있어서 지정수량의 몇배인가?

- ① 지정수량의 10배 이하 ② 지정수량의 20배 이하
- ③ 지정수량의 30배 이하 ④ 지정수량의 40배 이하

43. 니트로셀룰로오스(질화면)의 저장취급 방법으로 틀린 것은?

- ① 타격 마찰을 피한다.
- ② 일광이 잘 쬐이는 곳에 저장한다.
- ③ 열원을 멀리하고 냉소에 저장한다.
- ④ 물(20%),알코올(30%)를 첨가 습윤시켜 저장한다.

44. 금속칼륨의 지정수량은?

- ① 500 g ② 2 kg
- ③ 3 kg ④ 10 kg

45. 알루미늄분의 저장 및 취급시 주의사항 중 옳지 못한 것은?

- ① 분진폭발에 주의한다.
- ② 브롬에 혼합하여 저장한다.
- ③ 산화제와 격리시켜 저장한다.
- ④ 수분과 접촉시키지 않도록 한다.

46. 동.식물유류의 일반적 성질에 관한 내용이다. 거리가 먼 것은?

- ① 아마인유는 건성유이므로 자연발화의 위험존재한다.
- ② 요오드값이 클수록 포화지방산이 많으므로 자연발화의 위험이 적다.
- ③ 화재시 액온이 상승하여 대형화재로 발전하기 때문에 소화가 곤란하다.
- ④ 동식물유는 대체로 인화점이 220~300℃ 정도이므로 연소위험성 측면에서 제4석유류와 유사하다.

47. 다음 중 혼재하여 저장 할 수 없는 것은?

- ① 적린과 황화린을 같은 곳에 저장
- ② 마그네슘과 유황을 같은 곳에 저장
- ③ 철분과 알루미늄분을 같은 곳에 저장
- ④ 황린과 과염소산나트륨을 같은 곳에 저장

48. 금속칼륨(2mol)을 산소(0.5mol)과 반응시키면 생성되는 물질은?

- ① KOH ② KCl

- ③ K₂O ④ KNO₃

49. 오랜지색의 단사정계 결정이며 약 225℃에서 질소가스를 발생하는 것은?

- ① 중크롬산칼륨 ② 중크롬산나트륨
- ③ 중크롬산암모늄 ④ 중크롬산아연

50. 다음은 과산화마그네슘에 대한 설명이다. 옳은 것은?

- ① 분해 촉진제와 접촉을 피한다.
- ② 물에 녹지 않기 때문에 습기와 접촉해도 무방하다.
- ③ 과산화마그네슘이 분해하면 금속 마그네슘이 된다.
- ④ 과산화마그네슘은 공기중에서는 안전하기 때문에 보관시 용기를 밀폐해 둘 필요가 없다.

51. 공기중에서 표면에 산화피막을 형성하는 제2류 위험물로 짝지어진 것은?

- ① 황화린, 마그네슘
- ② 적린, 알루미늄분
- ③ 알루미늄분, 아연분
- ④ 아연분, 제삼부틸알코올

52. 다음은 탄소와 결합하고 있는 금속류이다. 제3류 위험물은 어느 것인가?

- ① CaC₂ ② K₂C₂
- ③ Na₂C₂ ④ MgC₂

53. 다음 중 물에 녹지 않는 인화성 액체는 어느 것인가?

- ① 벤젠 ② 아세톤
- ③ 메틸알코올 ④ 아세트알데히드

54. 다음 중 구조토에 흡수시켜 다이아마이트를 제조할 때 사용되는 위험물은?

- ① 장뇌 ② 질산에틸
- ③ 니트로글리세린 ④ 니트로셀룰로오스

55. 디에틸에테르, 이황화탄소, 콜로디온 그 밖의 1기압에서 액체로 되는 것으로서 발화점이 100℃이하, 또는 인화점이 -20℃이하, 비점이 40℃이하인 위험물은?

- ① 특수인화물류 ② 질산에스테르류
- ③ 과염소산염류 ④ 니트로화합물류

56. 다음은 Wax(납)에 대한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 연소열량이 8000cal/g 이상이다.
- ② Wax는 적색의 유동성 액체이다.
- ③ 내수성, 내습성을 가지고 있다.
- ④ 벤젠, 클로로포름, 테레핀유에 녹는다.

57. 산화성고체 위험물이 공통적인 위험성에 관한 설명 중 옳은 것은?

- ① 물과 작용할때 발화하기 쉽다.
- ② 대부분의 공기속에서 발화하기 쉽다.
- ③ 유기물의 혼합 등에 의해서 폭발의 위험이 있다.
- ④ 산소를 많이 함유하므로 자기연소의 위험성이 있다.

58. 등유의 저장 및 취급시 주의사항에 관한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 화기를 피해야 한다.
- ② 통풍이 잘 되는 곳에 밀봉 밀전한다.
- ③ 전도성으로 정전기의 발생 위험성이 없다.
- ④ 누출에 주의하고 용기에는 항상 여유를 남긴다.

59. 이황화탄소를 물속에 저장하는 이유로 가장 적절한 것은?

- ① 저장탱크의 온도 상승을 방지
- ② 불순물을 물에 용해시키기 위해
- ③ 공기와 접촉하여 산화물이 하므로
- ④ 가연성증기의 발생을 억제하기 위해

60. 다음은 어떤 위험물에 대한 설명인가?

ㄱ. 어두운 곳에서 인광을 내는 백색 또는 담황색의 고체이다.
 ㄴ. 연소 할 때 오산화민이 흰연기를 발생한다.
 ㄷ. 물 속에 저장한다.
 ㄹ. 지정수량은 20kg이다.

- ① N₂
- ② P₄S₃
- ③ P₄
- ④ CS₂

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