

1. 제1류 위험물의 일반적인 성질이 아닌 것은? (2)

산화성고체인 제1류 위험물은 모두 무기화합물이다.

2. 제1류 위험물에 관한 설명으로 옳은 것은? (3)

① 질산암모늄은 무색의 결정으로 조해성이 있다.

② 과망간산칼륨은 흑자색 결정으로 물에 녹는다.

④ 염소산칼륨은 백색 분말로 온수와 글리세린에는 잘 녹지만, 냉수, 알코올에는 잘 녹지 않는다.

3. 아염소산나트륨의 성상에 관한 설명 중 틀린 것은? (3)

제1 류 위험물은 강산화제로서 산화력이 매우 강한 물질이다.

4. 아염소산나트륨이 성상에 관한 설명 중 잘못된 것은? (3)

5. 염소산칼륨에 관한 설명 중 옳지 않은 것은? (3)

염소산칼륨은 온수와 글리세린에 잘 녹지만, 냉수와 알코올에는 잘 녹지 않는다.

6. 염소산칼륨의 성질이 아닌 것은? (4)

제1류 위험물은 모두 산소를 포함한 강산화제이다.

7. 염소산칼륨이 고온으로 가열되었을 때 현상으로 가장 거리가 먼 것은? (3)

염소산칼륨을 고온으로 가열하여 분해하면 염화칼륨과 산소를 발생한다.

8. 염소산칼륨의 성질에 대한 설명 중 옳지 않은 것은? (4)

염소산칼륨은 온수와 글리세린에는 잘 녹지만 냉수와 알코올에는 잘 녹지 않는다.

9. 염소산칼륨이 고온에서 열분해할 때 생성되는 물질을 옳게 나타낸 것은? (2)

염소산칼륨은 고온에서 열분해할 때 염화칼륨과 산소를 발생한다.

10. 염소산칼륨과 염소산나트륨을 각각 가열하여 열분해시킬 때 공통적으로 발생하는 것은 무엇인가? (1)

염소산칼륨과 염소산나트륨은 열분해할 때 공통적으로 산소를 발생한다.

11. 염소산나트륨의 성질에 속하지 않는 것은? (1)

제1류 위험물은 강산화제로 산화력이 강하다.

12. 염소산나트륨에 관한 설명으로 틀린 것은? (4)

염소산나트륨은 물, 알코올, 에테르 등에 잘 녹는다.

13. 염소산나트륨의 위험성에 대한 설명 중 틀린 것은? (4)

염소산나트륨은 철제용기에 보관하지 않는다.

14. 무색, 무취 입방정계 주상결정으로 물, 알코올 등에 잘 녹고 산과 반응하여 폭발성을 지닌 이산화염소를 발생시키는 위험물로 살충제, 불꽃류의 원료로 사용되는 것은?

(1)

염소산나트륨은 무색, 무취의 결정으로 산과 반응하여 유독한 이산화염소를 발생한다.

15. KClO_4 에 대한 설명 중 옳지 않은 것은? (1)

과염소산칼륨은 무색, 무취의 결정이다.

16. KClO_4 에 관한 설명으로 옳지 못한 것은? (1)

17. 물과 반응하여 가연성 또는 유독성 가스를 발생하지 않는 것은? (3)

탄화칼슘은 물과 반응하여 아세틸렌을, 인화칼슘은 포스핀을, 금속나트륨은 수소를 발생한다.

18. 과염소산나트륨에 대한 설명 중 틀린 것은? (3)

과염소산나트륨은 열분해하여 산소를 발생한다.

19. 다음 물질 중 물과 접촉되었을 때 위험성이 가장 작은 것은? (2)

탄화칼슘, 나트륨, 칼슘 모두 제3류 위험물로 물과의 접촉을 피해야 한다.

20. 다음 위험물중 가열시 분해온도가 가장 낮은 물질은? (3)

과염소산암모늄의 분해온도는 130℃로 가장 낮다

21. 과산화칼륨에 대한 설명으로 옳지 않은 것은? (3)

과산화칼륨은 물과 반응하여 산소를 생성한다.

22. 위험물의 저장 및 취급에 대한 설명이 틀린 것은? (4)

과산화칼륨(K_2O_2)은 물과 반응하여 산소를 발생하면서 위험성이 증가하는데, 저장 시 서늘하고 환기가 잘되는 곳에 보관한다.

23. 과산화칼륨에 의한 화재 시 주수소화가 적합하지 않은 이유로 가장 타당한 것은?

(1)

과산화칼륨은 물과 반응하여 산소를 발생하여 위험성이 증가하므로 주수소화는 적합하지 않다.

24. 다음 중 화재시 주수소화를 하면 위험성이 증가하는 것은? (2)

25. [보기]의 물질이 K_2O_2 와 반응하였을 때 주로 생성되는 가스의 종류가 같은 것으로만 나열된 것은? (1)

과산화칼륨은 물 또는 이산화탄소와 반응하여 산소를 발생한다.

26. CaO_2 와 K_2O_2 의 공통적 성질에 해당하는 것은? (3)

과산화칼륨과 과산화칼륨 모두 가열 시 산소를 방출하면서 분해한다.

27. 과산화나트륨에 관한 설명 중 옳지 못한 것은? (4)

과산화나트륨은 순수한 것은 백색이며, 보통은 황색 분말이다.

28. 과산화나트륨이 물과 반응할 때의 변화를 가장 적절하게 설명한 것은? (3)

과산화나트륨은 물과 반응하여 수산화나트륨과 산소를 발생한다.

29. 과산화나트륨이 물과 반응해서 일어나는 변화로 옳은 것은? (1)

30. 과산화나트륨이 물과 반응할 때의 변화를 가장 옳게 설명한 것은? (3)

31. 다음 중 물과 반응하여 산소를 발생하는 것은? (2)

제1류 위험물인 과산화나트륨은 물과 반응하여 수산화나트륨과 산소를 발생한다.

32. 제1류 위험물로서 물과 반응하여 발열하고 위험성이 증가하는 것은? (2)

33. 다음 중 물과 반응할 때 위험성이 가장 큰 것은? (1)

과산화나트륨은 물과 극렬히 반응하여 산소를 방출하므로 위험성이 증가한다.

34. 화재 발생시 물을 사용하면 위험성이 더 커지는 것은? (3)

35. 과산화나트륨의 화재 시 소화방법으로 다음 중 가장 적당한 것은? (3)

과산화나트륨은 화재 시 마른모래, 분말소화제, 소다회, 석회 등이 효과적이다.

36. 다음 위험물 중 소화시 물을 사용할 수 없는 것은? (1)

과산화나트륨은 물과 격렬히 반응하여 산소를 발생하므로 주수소화는 위험하다.

37. 주수에 의한 냉각소화가 적절치 않은 위험물은? (2)

38. 과산화나트륨의 저장 및 취급방법에 대한 설명 중 틀린 것은? (4)

과산화나트륨은 직사광선을 피하고 서늘하고 환기가 잘되는 곳에 보관한다.

39. 화재발생시 위험물에 대한 소화방법으로 옳지 않은 것은? (2)

할로겐화합물소화기는 제1류 위험물에 적응성이 없다.

40. 과산화칼슘의 성질에 대한 설명으로 틀린 것은? (4)

과산화칼슘은 270℃에서 분해하여 산소를 발생하고 폭발한다.

41. 위험물에 화재가 발생하였을 경우 물과의 반응으로 인해 주수소화가 적당하지 않은 것은? (3)

과산화리튬은 제1류 위험물로서 물과 반응하여 산소를 발생하므로 주수소화는 적합하지 않다.

42. 질산염류의 일반적인 성질에 대한 설명으로 옳은 것은? (2)

- ① 질산염류는 산화성고체이다.
- ③ 가연물과 혼합하면 위험성이 높아진다.
- ④ 과염소산염류는 충격, 가열에 매우 불안정하다.

43. 질산칼륨의 성질에 대한 설명 중 틀린 것은? (4)

질산칼륨의 비중은 2.1이다.

44. 질산칼륨의 성질에 대한 설명 중 틀린 것은? (4)

45. 질산나트륨에 대한 안전조치 사항으로 틀린 것은? (4)

질산나트륨은 화재 시 주수소화가 효과적이다.

46. 질산암모늄의 성질에 대한 설명으로 옳은 것은? (1)

질산암모늄은 물에 잘 녹으며, 조해성과 흡습성이 강하다.

47. 질산암모늄에 관한 설명 중 틀린 것은? (4)

질산암모늄은 물에 녹을 때 흡열반응을 일으킨다.

48. 과망간산칼륨의 성질에 대한 설명 중 틀린 것은? (2)

과망간산칼륨을 가열하면 분해하여 이산화망간과 산소를 발생한다.

49. 다음 중 과망간산칼륨과 혼합하였을 때 위험성이 가장 낮은 물질은? (1)

과망간산칼륨은 물과는 위험성이 낮으며, 환원성 물질과 접촉 시 충격에 의해 폭발할 위험이 있다