

1. 제6류 위험물에 대한 일반적인 설명으로 틀린 것은? (3)

제6류 위험물은 불연성 물질로서 산소를 다량 함유하고 있다.

2. 제6류 위험물의 위험성 및 성질에 관한 설명 중 옳은 것은? (1)

제6류 위험물은 산화성액체로 불연성 물질이며, 제2류 위험물과 혼재하면 발화의 위험이 있다.

3. 제6류 위험물의 취급 방법에 대한 설명 중 옳지 않은 것은? (4)

제6류 위험물의 게시판에는 주의사항을 표시하지 않아도 된다.

4. 제6류 위험물의 소화방법으로 틀린 것은? (2)

제6류 위험물은 강산화제로서 환원성 물질과의 접촉을 피해야 한다.

5. 위험물안전관리법령에 따른 질산에 대한 설명으로 틀린 것은? (3)

위험물안전관리 법상 질산은 비중 1.49 이상인 것을 위험물로 간주한다.

6. 위험물안전관리법령상 제6류 위험물에 해당하는 물질로서 햇빛에 의해 갈색의 연기를 내며 분해할 위험이 있으므로 갈색병에 보관해야 하는 것은? (1)

질산은 햇빛에 의하여 갈색의 연기를 내며 분해할 위험이 있으므로 갈색병에 보관해야 한다.

7. 질산에 대한 설명으로 틀린 것은? (4)

질산은 햇빛을 차단하여 갈색 용기에 보관한다.

8. 묽은 질산이 칼슘과 반응하면 발생하는 기체는? (3)

묽은 질산이 칼슘과 반응하면 질산칼슘과 수소를 발생한다.

9. 질산의 성질에 대한 다음 설명 중 틀린 것은? (1)

질산을 가열하면 분해하여 적갈색의 유독한 가스인 이산화질소를 발생한다.

10. 가열했을 때 분해하여 적갈색의 유독한 가스를 방출하는 것은? (2)

질산은 분해 시 적갈색의 유독한 이산화질소를 발생한다.

11. 과산화수소의 성질에 관한 설명으로 옳지 않은 것은? (3)

과산화수소는 물, 일코올, 에테르에 잘 녹으며, 석유, 벤젠에는 녹지 않는다.

12. 과산화수소의 성질에 대한 설명 중 틀린 것은? (1)

13. 과산화수소에 대한 설명 중 틀린 것은? (4)

과산화수소는 산소를 많이 포함하고 있는 불연성 물질이다.

14. 과산화수소의 성질 및 취급방법에 관한 설명 중 틀린 것은? (3)

과산화수소는 뚜껑에 작은 구멍을 뚫은 갈색 용기에 보관한다.

15. 과산화수소 용액의 분해를 방지하기 위한 방법으로 가장 거리가 먼 것은? (2)

과산화수소를 저장할 때는 핫빛을 차단하여 뚜껑에 작은 구멍을 뚫은 갈색 용기에 보관하며, 분해방지 안정제로 요산과 인산을 사용한다.

16. 보관 시 인산 등의 분해방지 안정제를 첨가하는 제6류 위험물에 해당하는 것은?
(2)

과산화수소는 용액의 분해를 방지하기 위하여 인산, 요산 등의 안정제를 첨가하여 저장한다.

17. 과산화수소 용액의 분해를 방지하기 위한 방법으로 가장 거리가 먼 것은? (2)

18. 과산화수소의 화재예방 방법으로 틀린 것은? (2)

과산화수소는 핫빛을 차단하여 뚜껑에 작은 구멍을 뚫은 갈색 용기에 보관한다.

19. 과산화수소는 위험물로 분류되지만 농도를 조절하여 소독제로 사용하기도 한다. 일

반적으로 소독제로 사용하는 옥시돌의 과산화수소 농도는 약 몇 % 인가? (1)

과산화수소 3% 용액을 옥시돌 또는 옥시풀이라 하며, 표백제 또는 살균제로 사용된다.

20. 금속 과산화물을 묽은 산에 반응시켜 생성되는 물질로서 석유와 벤젠에 불용성이고, 표백작용과 살균작용을 하는 것은? (2)

21. 과염소산과 과산화수소의 공통된 성질이 아닌 것은? (2)

과염소산과 과산화수소는 물에 잘 녹는다.

22. 질산과 과염소산의 공통적인 성질에 대한 설명 중 틀린 것은? (1)

제6류 위험물은 모두 불연성 물질이다.