

| 위치                      | 오류유형  | 수정 전                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        | 수정 후                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |
|-------------------------|-------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 2-73p<br>③<br>트라이에틸알루미늄 | 문제-본문 | <p>③ 트라이에틸알루미늄</p> <p><b>중요</b></p> <p>Pls<br/>ore 트라이에틸알루미늄의 반응식<br/>공기와 반응 <math>2(C_2H_5)_3Al + 21O_2 \rightarrow Al_2O_3 + 15H_2O + 12CO_2</math><br/>물과 반응 <math>(C_2H_5)_3Al + 3H_2O \rightarrow Al(OH)_3 + 3C_2H_6</math><br/>(에테인)<br/>염산과 반응 <math>(C_2H_5)_3Al + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3C_2H_6</math><br/>에틸알코올과 반응 <math>(C_2H_5)_3Al + 3C_2H_5OH \rightarrow (C_2H_5O)_3Al + 3C_2H_6</math><br/><b>[알루미늄<br/>에틸레이트]</b></p> | <p>③ 트라이에틸알루미늄</p> <p><b>중요</b></p> <p>Pls<br/>ore 트라이에틸알루미늄의 반응식<br/>공기와 반응 <math>2(C_2H_5)_3Al + 21O_2 \rightarrow Al_2O_3 + 15H_2O + 12CO_2</math><br/>물과 반응 <math>(C_2H_5)_3Al + 3H_2O \rightarrow Al(OH)_3 + 3C_2H_6</math><br/>(에테인)<br/>염산과 반응 <math>(C_2H_5)_3Al + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3C_2H_6</math><br/>에틸알코올과 반응 <math>(C_2H_5)_3Al + 3C_2H_5OH \rightarrow (C_2H_5O)_3Al + 3C_2H_6</math><br/><b>[알루미늄<br/>에틸레이트]</b></p> |
| 2-145p<br>번호 : 34       | 문제-본문 | <p><b>034</b></p> <p>적린의 성상에 대하여 틀린 것은?</p> <p>① 물이나 알코올에 녹지 않는다.<br/>② 착화온도는 약 260[℃]이다.<br/>③ 연소할 때 인화수소가스가 발생한다.<br/>④ 산화제와 섞여 있으면 착화하기 쉽다.</p> <p><b>해설</b></p> <p>적린(P)이 연소할 때 오산화인(<math>P_2O_5</math>)이 발생한다.<br/> <math display="block">CaP_2 + 6H_2O \rightarrow 2PH_3 + 3Ca(OH)_2</math>           (인화석회)(물) (인화수소)(수산화칼슘)</p>                                                                                                    | <p><b>034</b></p> <p>적린의 성상에 대하여 틀린 것은?</p> <p>① 물이나 알코올에 녹지 않는다.<br/>② 착화온도는 약 260[℃]이다.<br/>③ 연소할 때 인화수소가스가 발생한다.<br/>④ 산화제와 섞여 있으면 착화하기 쉽다.</p> <p><b>해설</b></p> <p>·적린(P)이 연소할 때 오산화인(<math>P_2O_5</math>)이 발생한다.<br/><b>·인화석회가 물과 반응하면 인화수소가스를 발생한다.</b><br/> <math display="block">CaP_2 + 6H_2O \rightarrow 2PH_3 + 3Ca(OH)_2</math>           (인화석회)(물) (인화수소)(수산화칼슘)</p>                                                           |
| 2-139p<br>번호 : 10       | 정답    | <p>정답 ④</p> <p>④ 제1류 위험물 및 제6류 위험물과 같은 산화제와의 혼합, 혼축을 방지한다.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              | <p><b>정답 ①, ④</b></p> <p>① 폐기 시 소각해서는 안 된다.</p> <p><u>해설 : 화기 등에 의해 인화될 위험이 매우 크므로, 폐기 시 소각보다 매립하는 것이 안전하다.</u></p> <p>④ 제1류 위험물 및 제6류 위험물과 같은 산화제와의 혼합, 혼축을 방지한다.</p> <p><u>해설 : 제2류 위험물과 산화제(제1류, 제6류)는 혼합하면 위험하다.</u></p>                                                                                                                                                                                                                |

| 위치                | 오류유형  | 수정 전                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                | 수정 후                                                                                                                                                                                                                                                                |
|-------------------|-------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 3-80p<br>번호 : 116 | 정답    | <p><b>116</b></p> <p>주유취급소의 보유공지는 너비 15[m] 이상, 길이 6[m] 이상의 콘크리트로 포장되어야 한다. 다음 중 가장 적합한 보유공지라고 할 수 있는 것은?</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> <p>①</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>②</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>③</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>④</p> </div> </div> <p><b>해설</b><br/>보유공지는 직사각형을 확보해야 한다.</p> <p style="text-align: right;"><b>정답</b> ④</p>                                                     | <p>“보유공지는 직사각형을 확보해야 한다”는 해설과 같이 제시한 너비와 길이 이상이 직사각형 모양으로 확보되어야 하므로,</p> <p>③은 해당되지 않으며, 정답은 ①, ②, ④이다.</p>                                                                                                                                                         |
| 6-493p<br>번호 : 8  | 문제-문항 | <p><b>08</b> 다음 위험물 중 산과 접촉하였을 때 이산화염소가스를 발생하는 것은?</p> <p>① <math>\text{Na}_2\text{O}_2</math>    ② <math>\text{NaClO}_3</math>    ③ <math>\text{KClO}_4</math>    ④ <math>\text{NaClO}_4</math></p> <p><b>해설</b><br/>염소산나트륨(<math>\text{NaClO}_3</math>)은 산과 반응하면 이산화염소(<math>\text{ClO}_2</math>)의 유독가스를 발생한다.</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; margin-top: 5px;"> <math display="block">2\text{NaClO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + 2\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O} \uparrow</math> </div> | <p>다음 위험물 중 산과 접촉하였을 때 이산화염소가스를 발생하지 않는 것은?</p> <p>① <math>\text{Na}_2\text{O}_2</math>    ② <math>\text{NaClO}_3</math>    ③ <math>\text{KClO}_4</math>    ④ <math>\text{NaClO}_4</math></p> <p><b>정답</b> ①</p> <p><b>해설</b><br/>②, ③, ④ 염산과 반응하면 이산화염소를 발생한다.</p> |

도서의 오류로 학습에 불편드린 점 진심으로 사과드립니다.  
더 나은 도서를 만들기 위해 노력하는 시대교육그룹이 되겠습니다.