

위치	오류유형	수정 전	수정 후
2-73p ③ 트라이에틸알루미늄	문제-본문	<p>③ 트라이에틸알루미늄</p> <p>중요</p> <p>Plus ore 트라이에틸알루미늄의 반응식 공기와 반응 $2(C_2H_5)_3Al + 21O_2 \rightarrow Al_2O_3 + 15H_2O + 12CO_2$ 물과 반응 $(C_2H_5)_3Al + 3H_2O \rightarrow Al(OH)_3 + 3C_2H_6$ 염산과 반응 $(C_2H_5)_3Al + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3C_2H_6$ 에틸알코올과 반응 $(C_2H_5)_3Al + 3C_2H_5OH \rightarrow (C_2H_5O)_3Al + 3C_2H_6$</p> <p>(에테인)</p> <p>알루미늄 에틸레이트</p>	<p>③ 트라이에틸알루미늄</p> <p>중요</p> <p>Plus ore 트라이에틸알루미늄의 반응식 공기와 반응 $2(C_2H_5)_3Al + 21O_2 \rightarrow Al_2O_3 + 15H_2O + 12CO_2$ 물과 반응 $(C_2H_5)_3Al + 3H_2O \rightarrow Al(OH)_3 + 3C_2H_6$ 염산과 반응 $(C_2H_5)_3Al + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3C_2H_6$ 에틸알코올과 반응 $(C_2H_5)_3Al + 3C_2H_5OH \rightarrow (C_2H_5O)_3Al + 3C_2H_6$</p> <p>(에테인)</p> <p>알루미늄 에틸레이트</p>
2-145p 번호 : 34	문제-본문	<p>034</p> <p>적린의 성상에 대하여 틀린 것은?</p> <p>① 물이나 알코올에 녹지 않는다. ② 착화온도는 약 260[°C]이다. ③ 연소할 때 인화수소가스가 발생한다. ④ 산화제와 섞여 있으면 착화하기 쉽다.</p> <p>해설</p> <p>적린(P)이 연소할 때 오산화인(P₂O₅)이 발생한다.</p> $Ca_3P_2 + 6H_2O \rightarrow 2PH_3 + 3Ca(OH)_2$ <p>(인화석회)물 (인화수소)(수산화칼슘)</p>	<p>034</p> <p>적린의 성상에 대하여 틀린 것은?</p> <p>① 물이나 알코올에 녹지 않는다. ② 착화온도는 약 260[°C]이다. ③ 연소할 때 인화수소가스가 발생한다. ④ 산화제와 섞여 있으면 착화하기 쉽다.</p> <p>해설</p> <p>·적린(P)이 연소할 때 오산화인(P₂O₅)이 발생한다. ·인화석회가 물과 반응하면 인화수소가스를 발생한다.</p> $Ca_3P_2 + 6H_2O \rightarrow 2PH_3 + 3Ca(OH)_2$ <p>(인화석회)물 (인화수소)(수산화칼슘)</p>
2-139p 번호 : 10	정답	<p>정답 ④</p> <p>④ 제1류 위험물 및 제6류 위험물과 같은 산화제와의 혼합, 혼축을 방지한다.</p>	<p>정답 ①, ④</p> <p>① 폐기 시 소각해서는 안 된다. 해설 : 화기 등에 의해 인화될 위험이 매우 크므로, 폐기 시 소각보다 매립하는 것이 안전하다.</p> <p>④ 제1류 위험물 및 제6류 위험물과 같은 산화제와의 혼합, 혼축을 방지한다. 해설 : 제2류 위험물과 산화제(제1류, 제6류)는 혼합하면 위험하다.</p>

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