

| 위치 | 오류유형 | 수정 전 | 수정 후 | | | | | | | | | | | | |
|-------------------------------|-------|---|-------------------------|-----|---------|-----|-----|-------|-------------------------------|-----|--------|-----|-----|---------|---------------|
| 3-240p ㉔ 위험등급 II의 위험물 | 해설 | <p>㉔ 위험등급 II의 위험물</p> <p>㉔ 제1류 위험물 중 브로민산염류, 질산염류(질산칼륨), 아이오딘산염류 그 밖에 지정수량이 300[kg]인 위험물</p> <p>㉔ 제2류 위험물 중 황화인, 적린, 황 그 밖에 지정수량이 100[kg]인 위험물</p> <p>㉔ 제3류 위험물 중 알칼리금속(칼륨 및 나트륨을 제외한다) 및 알칼리토금속(리튬), 유기금속화합물(알킬알루미늄 및 알킬리튬을 제외한다) 그 밖에 지정수량이 50[kg]인 위험물</p> <p>㉔ 제4류 위험물 중 제1석유류 및 알코올류(에탄올)</p> <p>㉔ 제5류 위험물 중 ㉔의 ㉔에 정하는 위험물 외의 것</p> | 알칼리금속(리튬) | | | | | | | | | | | | |
| 4-472p 번호 : 12 | 문제-본문 | <p>12</p> <p>분자량 190, 분해온도 490[°C]인 무기과산화물에 대하여 다음 물질과 반응할 때 반응식을 쓰시오.</p> <p>㉔ 물 ㉔ 이산화탄소 ㉔ 황 산</p> <p>해설 과산화칼륨의 반응식</p> <p>① 용 성</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>화학식</th> <th>분자량</th> <th>지정수량</th> <th>분자량</th> <th>비 중</th> <th>분해 온도</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>K₂O₂</td> <td>190</td> <td>50[kg]</td> <td>110</td> <td>2.9</td> <td>490[°C]</td> </tr> </tbody> </table> <p>㉔ 반응식</p> <p>㉔ 분해 반응식 : 2K₂O₂ → 2K₂O + O₂ ↑ ㉔ 불과의 반응 : 2K₂O₂ + 2H₂O → 4KOH + O₂ ↑ ㉔ 이산화탄소 : 2K₂O₂ + 2CO₂ → 2K₂CO₃ + O₂ ↑ ㉔ 황산 : K₂O₂ + H₂SO₄ → K₂SO₄ + H₂O₂ ↑</p> <p>정답</p> <p>㉔ 2K₂O₂ + 2H₂O → 4KOH + O₂ ㉔ 2K₂O₂ + 2CO₂ → 2K₂CO₃ + O₂ ㉔ K₂O₂ + H₂SO₄ → K₂SO₄ + H₂O₂</p> | 화학식 | 분자량 | 지정수량 | 분자량 | 비 중 | 분해 온도 | K ₂ O ₂ | 190 | 50[kg] | 110 | 2.9 | 490[°C] | 과산화칼륨 분자량 110 |
| 화학식 | 분자량 | 지정수량 | 분자량 | 비 중 | 분해 온도 | | | | | | | | | | |
| K ₂ O ₂ | 190 | 50[kg] | 110 | 2.9 | 490[°C] | | | | | | | | | | |
| 4-331p 번호 : 17 | 정답 | 정답 CS ₂ , HCOOH, CH ₃ COOH, C ₆ H ₅ Br | 정답 이황화탄소, 의산, 초산, 브로모벤젠 | | | | | | | | | | | | |

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