

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>화합식</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>	화합식	분자량	지정수량	분자량	비 중	분해 온도	K ₂ O ₂	190	50[kg]	110	2.9	490[°C]	과산화칼륨 분자량 110
화합식	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												
4-37p p.4-269 14번 번호 : 6	해설	<p>해설</p> <p>PV= WRT를 적용하면</p> <p>V₁ = V₂, P₁ = P₂ = P = 대기압</p> <p>T₁ = 273 + 10[°C] = 283[K], T₂ = 273 + 400[°C] = 673[K]</p> <p>① PV₁ = W₁RT₁, V₁ = $\frac{W_1RT_1}{P}$</p> <p>② PV₂ = W₂RT₂, W₂ = $\frac{PV_2}{RT_2} = \frac{P \times \frac{W_1RT_1}{P}}{RT_2} = W_1 \times \frac{T_1}{T_2}$</p> <p>여기서, W₁ = 1[kg]이라고 가정하면</p> <p>W₂ = W₁ × $\frac{T_1}{T_2} = 1[\text{kg}] \times \frac{283[\text{K}]}{673[\text{K}]} = 0.4205[\text{kg}]$</p> <p>∴ $\frac{W_1 - W_2}{W_1} \times 100 = \frac{(1 - 0.4205)[\text{kg}]}{1[\text{kg}]} \times 100 = 57.95[\%]$</p>	<p>해설</p> <p>샤를의 법칙을 적용하면</p> <p>P₁ = P₂, V₁ = 1[L]라고 가정하면</p> <p>$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$</p> <p>V₂ = V₁ × $\frac{T_2}{T_1} = 1[\text{L}] \times \frac{400 + 273[\text{K}]}{10 + 273[\text{K}]} = 2.378[\text{L}]$</p> <p>ΔV = V₂ - V₁ = 2.378[L] - 1[L] = 1.378[L]</p> <p>∴ $\frac{\Delta V}{V_2} = \frac{1.378[\text{L}]}{2.378[\text{L}]} \times 100 = 57.95[\%]$</p>												

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