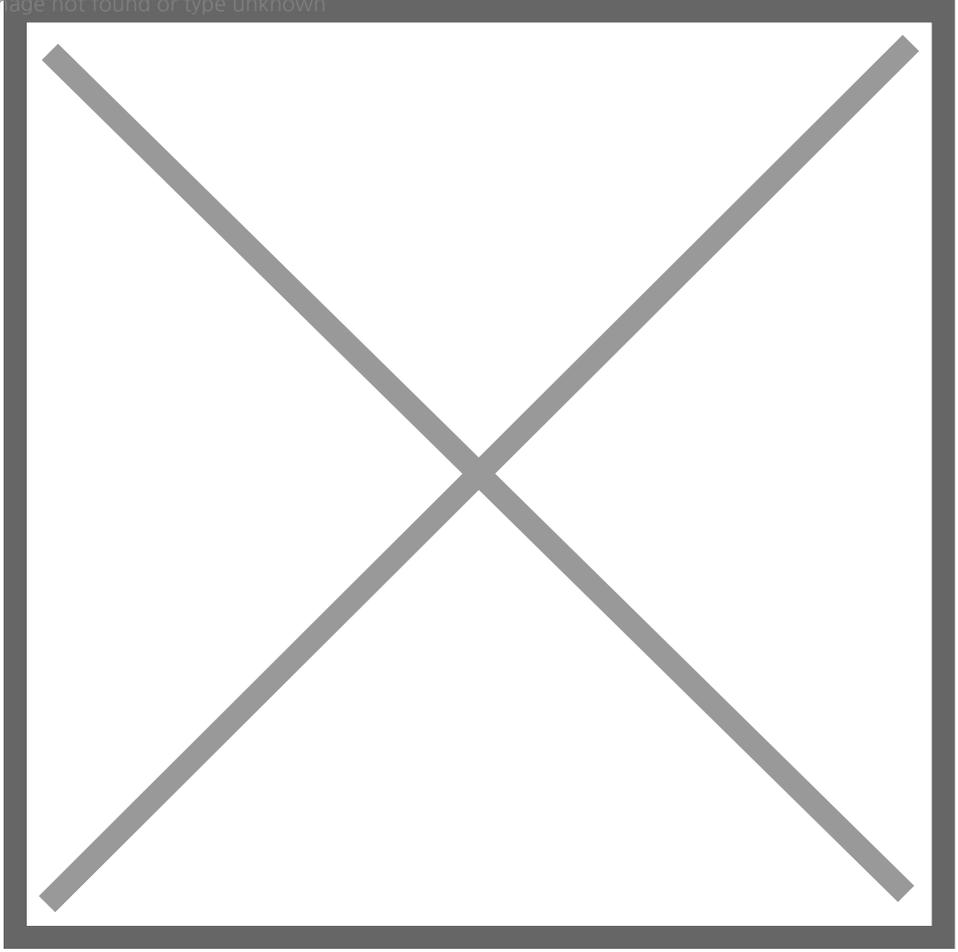
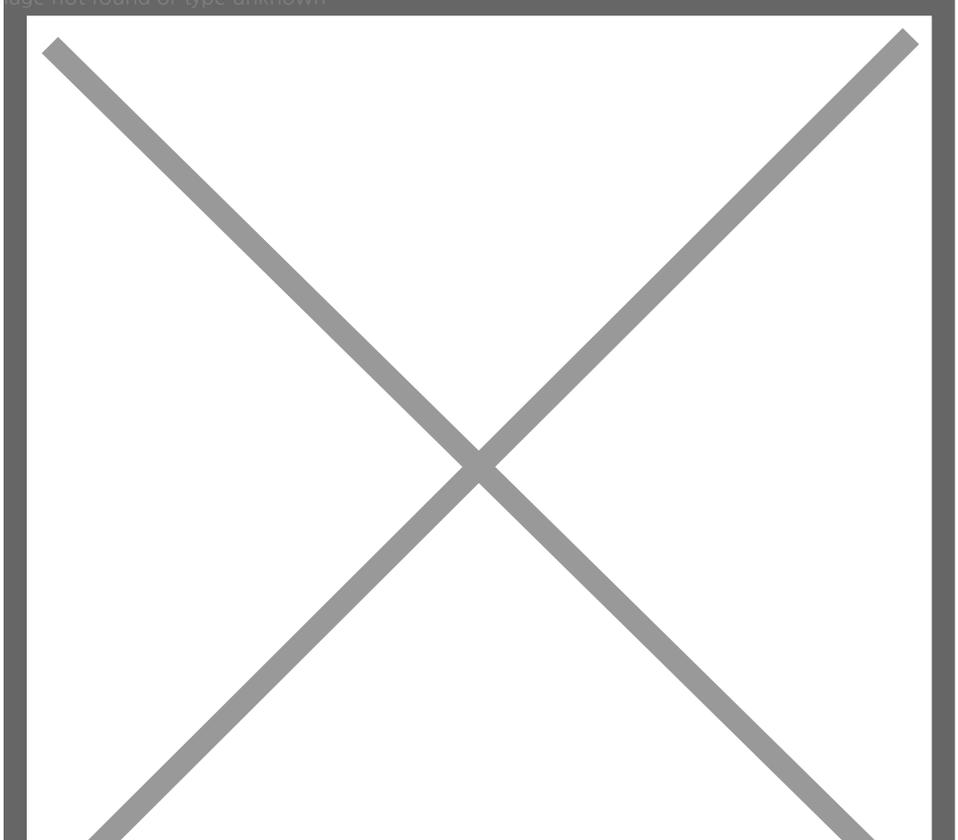
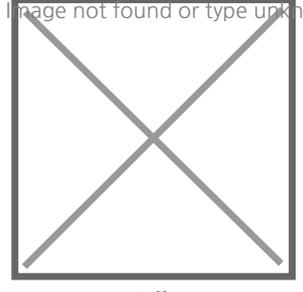
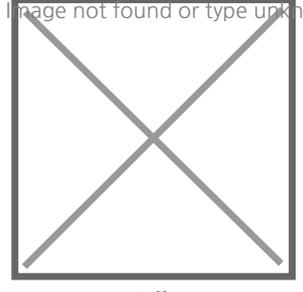
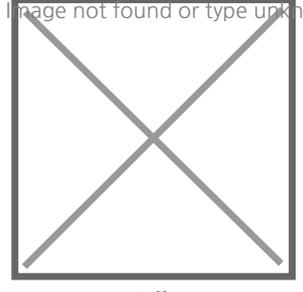
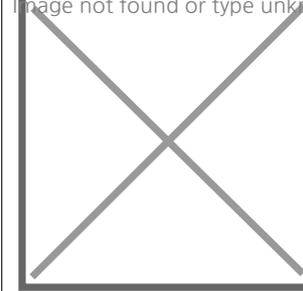
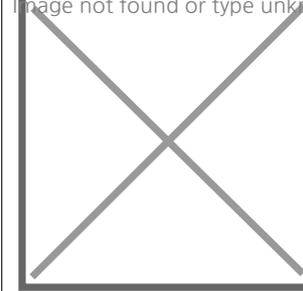
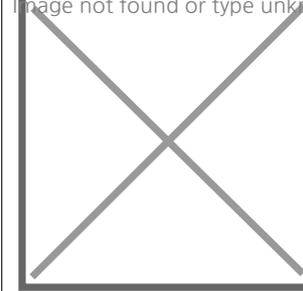
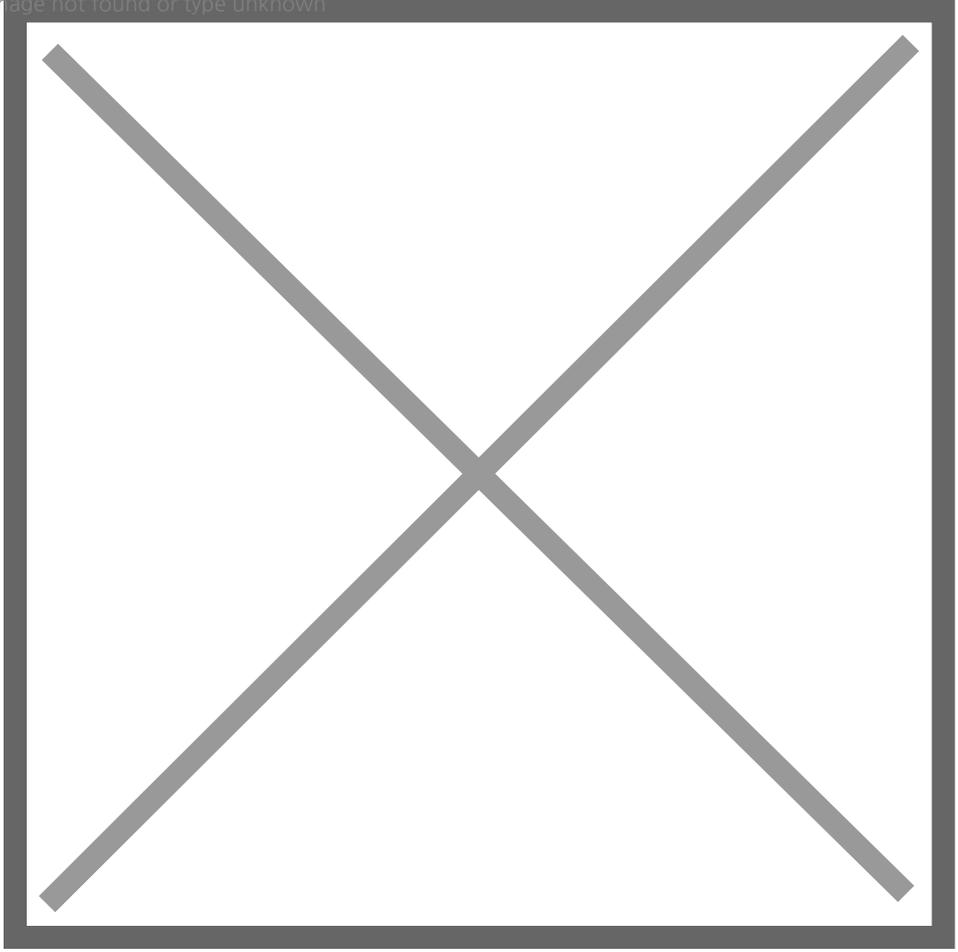
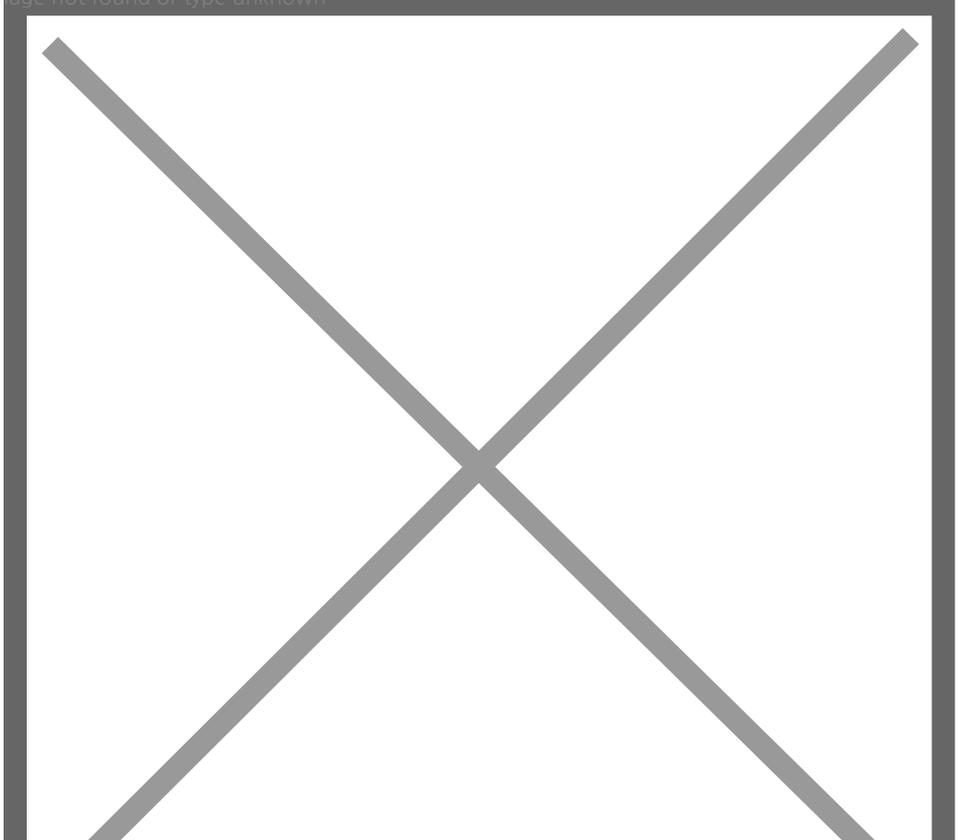
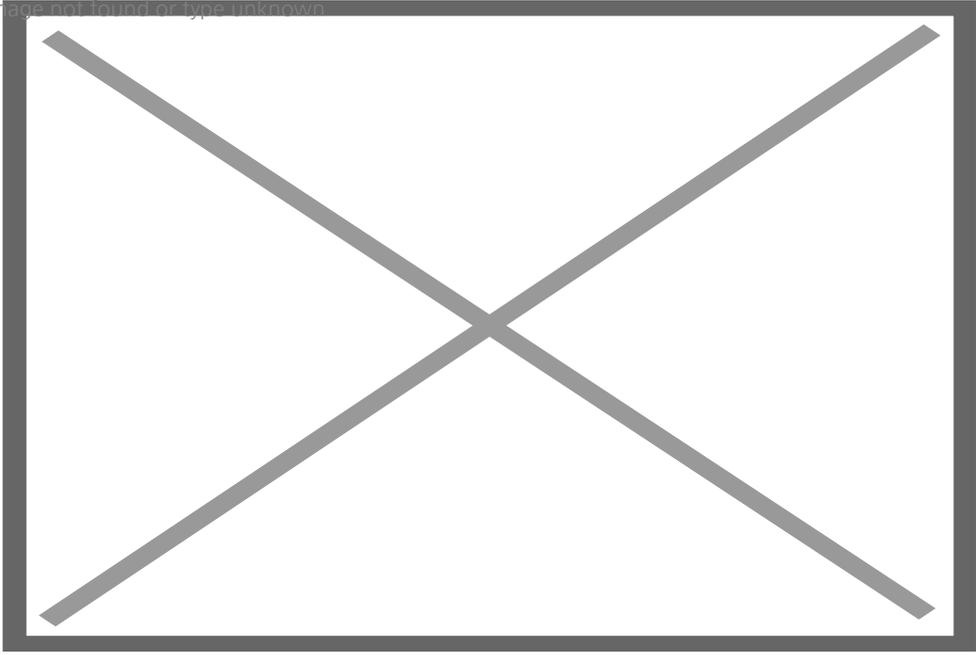
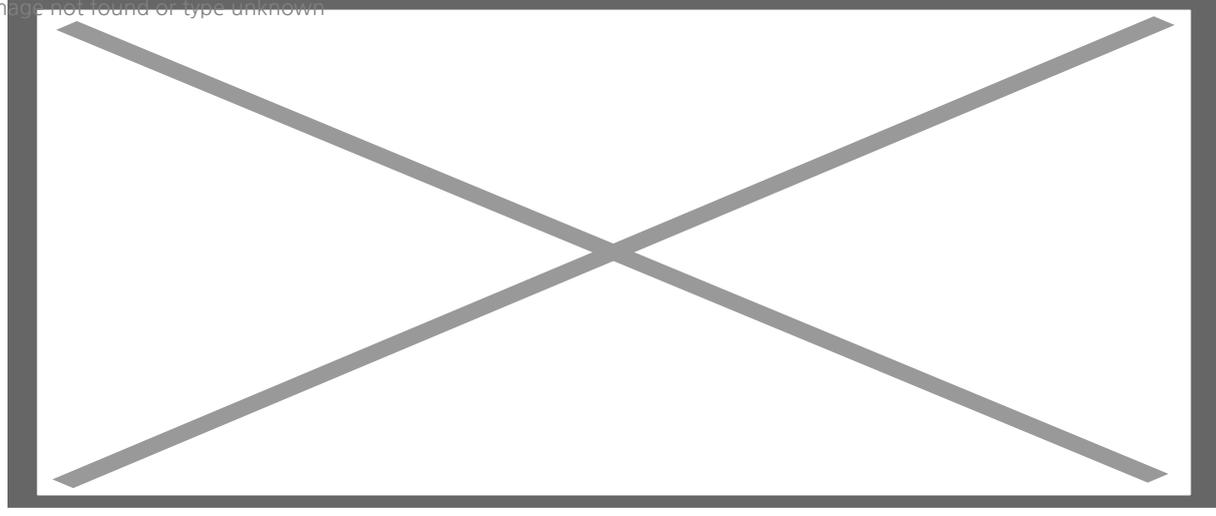


위치	오류유형	수정 전	수정 후
1~29p	문제-본문	<p>① 할론1301소화약제 이 약제는 메탄(CH₄)에서 불소(F) 3분자와 취소(Br) 1분자가 치환되어 있는 약제로서~</p> <p>② 할론1211소화약제 이 약제는 메탄에서 불소(F) 2분자와 염소(Cl) 1분자, 취소(Br) 1분자가 치환되어 있는 약제로서~</p> <p>③ 할론1011소화약제 이 약제는 메탄에 염소 1분자, 취소 1분자가 치환되어 있는 약제로서~</p>	<p>① 할론1301소화약제 이 약제는 메탄(CH₄)에서 불소(F) 3원자와 취소(Br) 1원자가 치환되어 있는 약제로서~</p> <p>② 할론1211소화약제 이 약제는 메탄에서 불소(F) 2원자와 염소(Cl) 1원자, 취소(Br) 1원자가 치환되어 있는 약제로서~</p> <p>③ 할론1011소화약제 이 약제는 메탄에 염소 1원자, 취소 1원자가 치환되어 있는 약제로서~</p>
1~30p	문제-본문	<p>④ 할론2402소화약제 이 약제는 에탄(C₂H₆)에 불소 4분자와 취소 2분자를 치환한 약제로서~</p> <p>⑤ 사염화탄소소화약제 이 약제는 메탄에 염소 2분자를 치환시킨 약제로서~</p>	<p>④ 할론2402소화약제 이 약제는 에탄(C₂H₆)에 불소 4원자와 취소 2원자를 치환한 약제로서~</p> <p>⑤ 사염화탄소소화약제 이 약제는 메탄에 염소 4원자를 치환시킨 약제로서~</p>

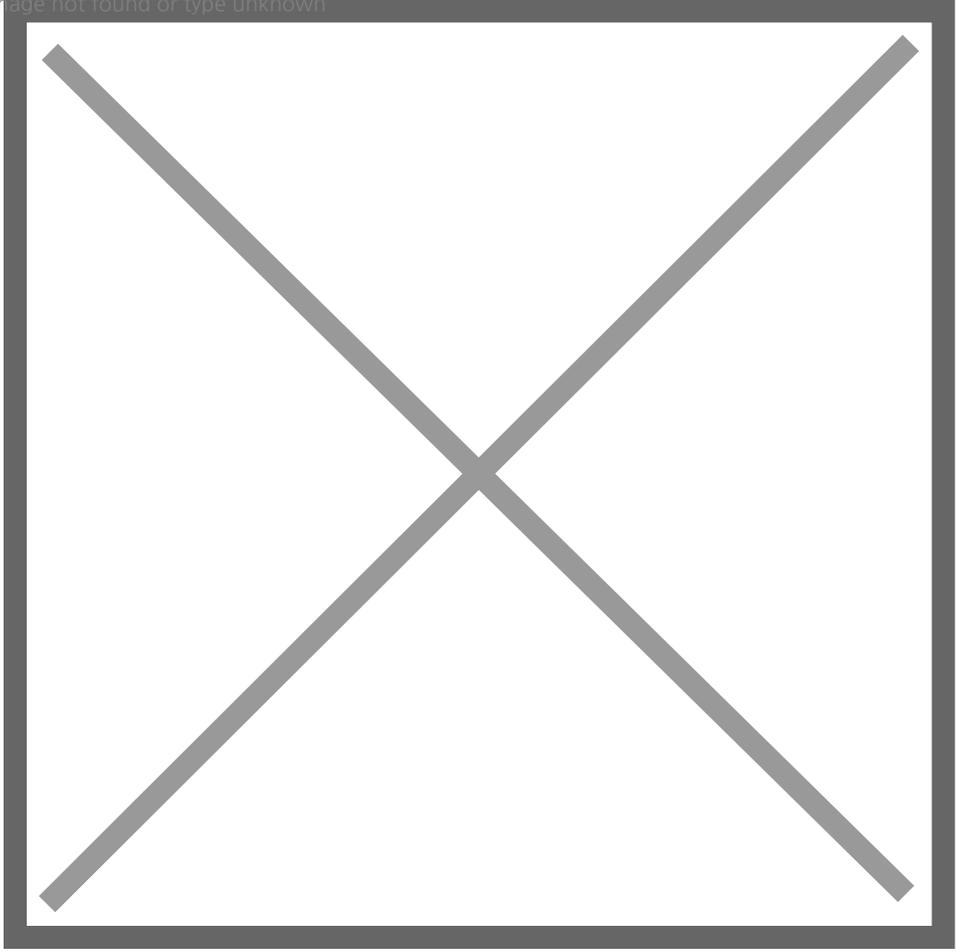
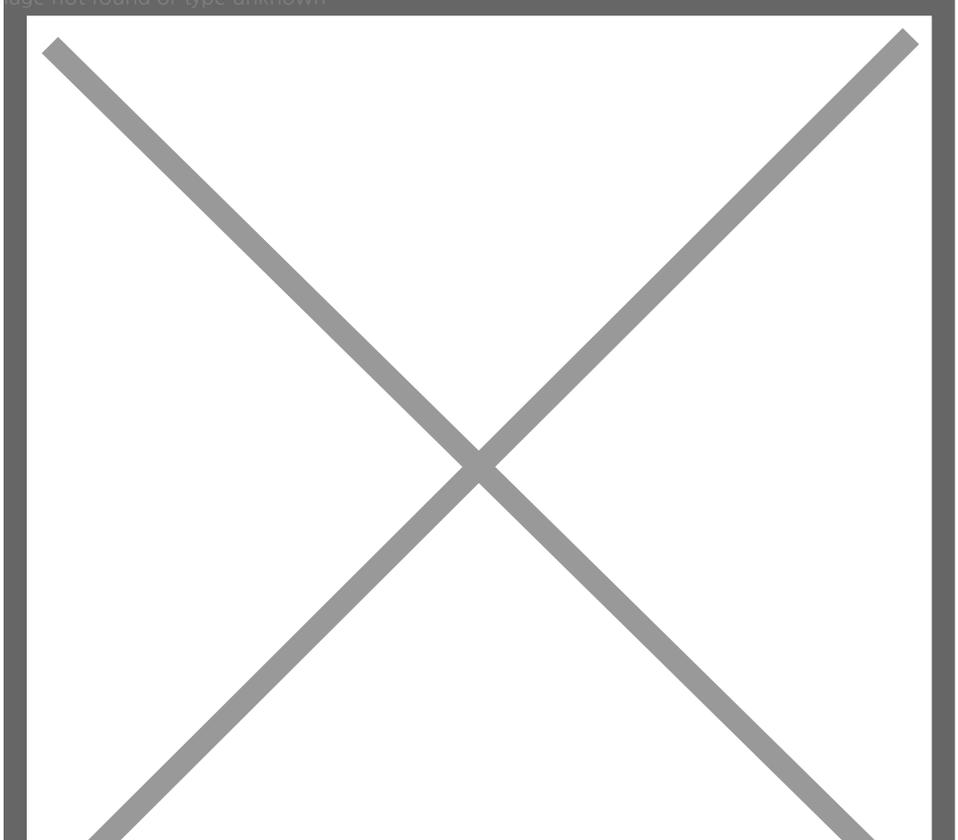
위치	오류유형	수정 전	수정 후
1~74p 번호 : 54	해설	<p>수정 전</p> <p>Image not found or type unknown</p> 	<p>수정 후</p> <p>Image not found or type unknown</p> 

위치	오류유형	수정 전	수정 후														
2~44p ㉔의 ㉔	문제-본문	수정 전 황산디메틸(Di Methyl Sulfide) <table border="1"> <thead> <tr> <th>화학식</th> <th>지정수량</th> <th>분자량</th> <th>비 중</th> <th>인화점</th> <th>착화점</th> <th>연소범위</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>(CH₃)₂S</td> <td></td> <td>62</td> <td>0.85</td> <td>-38[℃]</td> <td>206[℃]</td> <td>2.2~19.7[%]</td> </tr> </tbody> </table>	화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위	(CH ₃) ₂ S		62	0.85	-38[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]	
		화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위									
(CH ₃) ₂ S		62	0.85	-38[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]											
수정 후 황화디메틸(Di Methyl Sulfide) <table border="1"> <thead> <tr> <th>화학식</th> <th>지정수량</th> <th>분자량</th> <th>비 중</th> <th>인화점</th> <th>착화점</th> <th>연소범위</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>(CH₃)₂S</td> <td></td> <td>62</td> <td>0.85</td> <td>-36[℃]</td> <td>206[℃]</td> <td>2.2~19.7[%]</td> </tr> </tbody> </table>	화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위	(CH ₃) ₂ S		62	0.85	-36[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]			
화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위											
(CH ₃) ₂ S		62	0.85	-36[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]											
2~38p	문제-본문	㉔ 클로로실란 ㉔ 화학식은 SiH ₄ Cl이다.	㉔ 클로로실란 ㉔ 화학식은 SiH ₃ Cl이다.														

위치	오류유형	수정 전	수정 후
2~140p 번호 : 136	해설	<p>수정 전</p> <p>Image not found or type unknown</p> 	<p>수정 후</p> <p>Image not found or type unknown</p> 

위치	오류유형	수정 전	수정 후
2~123p 번호 : 100	문제- 본문 수정 전	 <p data-bbox="279 952 526 1019"><문제 쪽 수정 사항> 이론공기량은 몇[kg]인가?</p>	
	수정 후	 <p data-bbox="279 1657 550 1724"><문제 쪽 수정 사항> 이론공기량은 몇[m³]인가?</p>	
3~56p	문제-본문	<p>(4) 수상구조물에 설치하는 고정주유설비의 설치기준</p> <p>① 주유소의 선단부에 수동개폐장치를 부착한 주유노즐을 설치하고, 개방한 상태로 고정시키는 장치를 부착하지 않을 것</p>	<p>(4) 수상구조물에 설치하는 고정주유설비의 설치기준</p> <p>① 주유호스의 선단부에 수동개폐장치를 부착한 주유노즐을 설치하고, 개방한 상태로 고정시키는 장치를 부착하지 않을 것</p>
3~189p 번호 : 71	해설	<p>④ 제2류 위험물 및 제6류 위험물 중 특별시·광역시 또는 도의 조례에서 정하는 위험물(관세법 제154조의 규정에 의한 보세구역 안에 저장하는 경우에 한한다)</p>	<p>④ 제2류 위험물 및 제4류 위험물 중 특별시·광역시 또는 도의 조례에서 정하는 위험물(관세법 제154조의 규정에 의한 보세구역 안에 저장하는 경우에 한한다)</p>

위치	오류유형	수정 전	수정 후
4~87p 번호 : 19	문제-문항	1[atm], 20[°C]에서 나트륨을 물과 반응시키면 발생된 기체의 부피를 측정한 결과 10[ℓ]이다. 동일한 질량의 칼륨을 2[atm], 100[°C]에서 물과 반응시키면 몇 [ℓ]의 기체가 발생하는지 계산하시오.	1[atm], 0[°C]에서 나트륨을 물과 반응시키면 발생된 기체의 부피를 측정한 결과 10[ℓ]이다. 동일한 질량의 칼륨을 2[atm], 100[°C]에서 물과 반응시키면 몇 [ℓ]의 기체가 발생하는지 계산하시오.

위치	오류유형	수정 전	수정 후
4~88p 해설 마지막 줄 번호 : 19	해설	수정 전	Image not found or type unknown 
		수정 후	Image not found or type unknown 

위치	오류유형	수정 전	수정 후
4~211p 번호 : 1	문제-본문	<p>[해설]</p> <p>② 외부표시사항</p> <p>위험물은 그 운반용기의 외부에 다음에 정하는 바에 따라 위험물의 품명, 수량 등을 표시하여 적재하여야 한다. 다만, 국제해상위험물규칙(IMDG Code)에 정한 기준 또는 소방청장이 정하여 고시하는 기준에 적합한 표시를 한 경우에는 그러하지 아니하다.</p> <p>[해답]</p> <p>㉠ 국제해상위험물규칙(IMDG Code)</p> <p>㉡ 소방청장</p> <p>참고 : 국제해상위험물규칙은 2011년부터 출제기준에서 삭제되었습니다.</p>	<p>[해설]</p> <p>② 외부표시사항</p> <p>위험물은 그 운반용기의 외부에 다음에 정하는 바에 따라 위험물의 품명, 수량 등을 표시하여 적재하여야 한다. 다만, UN의 위험물 운송에 관한 권고에서 정한 기준 또는 소방청장이 정하여 고시하는 기준에 적합한 표시를 한 경우에는 그러하지 아니하다.</p> <p>[해답]</p> <p>㉠ UN의 위험물 운송에 관한 권고</p> <p>㉡ 소방청장</p>
4~281p 번호 : 11	정답	300[kg]	<p>① 연소반응식 : $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$</p> <p>② 이론산소량 : 300[kg]</p>
4~345p 번호 : 12	해설	<p>≤ 2인 경우 ≤ 2이므로, $15 > 0.04 \times 20^2 + 10$, $15 < 26$이다.</p>	<p>≤ 2인 경우 ≤ 2이므로, $15 < 0.04 \times 20^2 + 10$, $15 < 26$이다.</p>

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