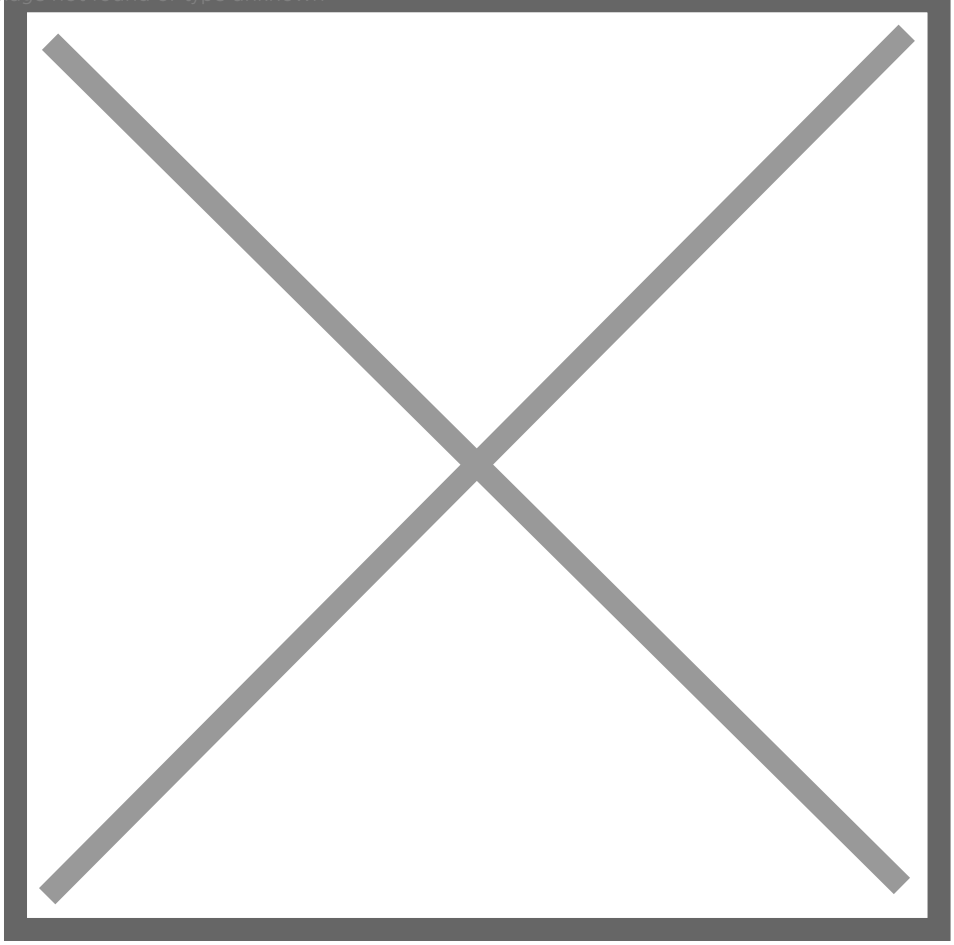
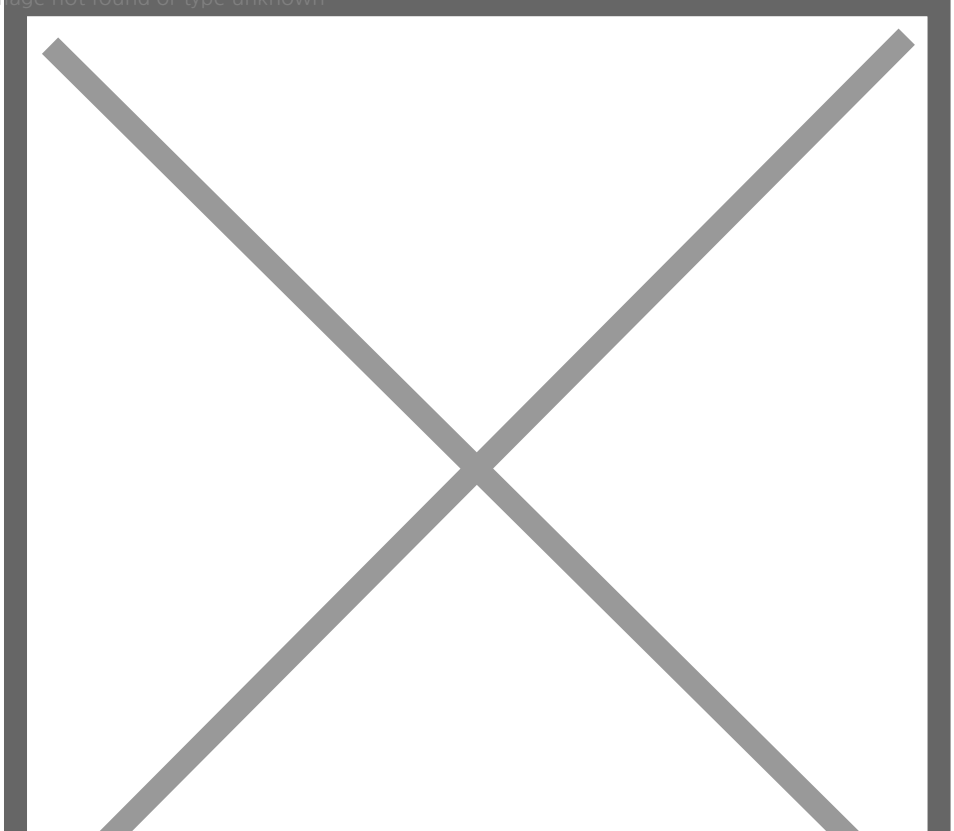
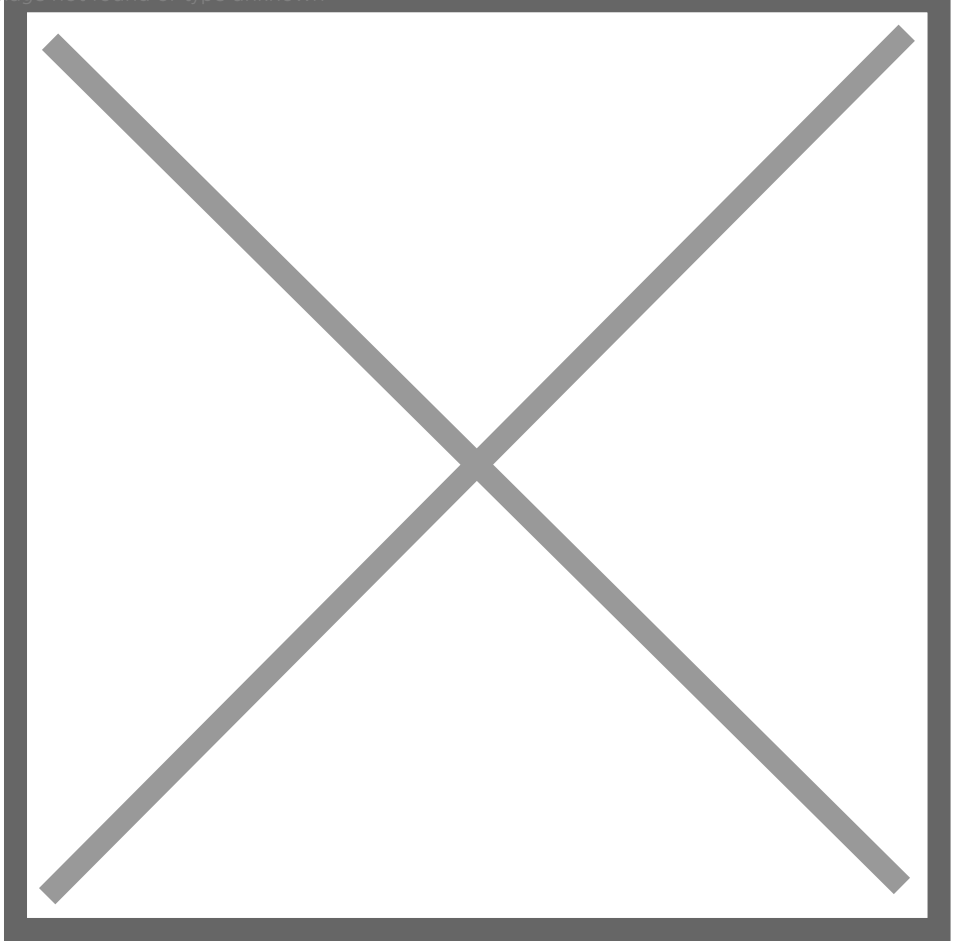
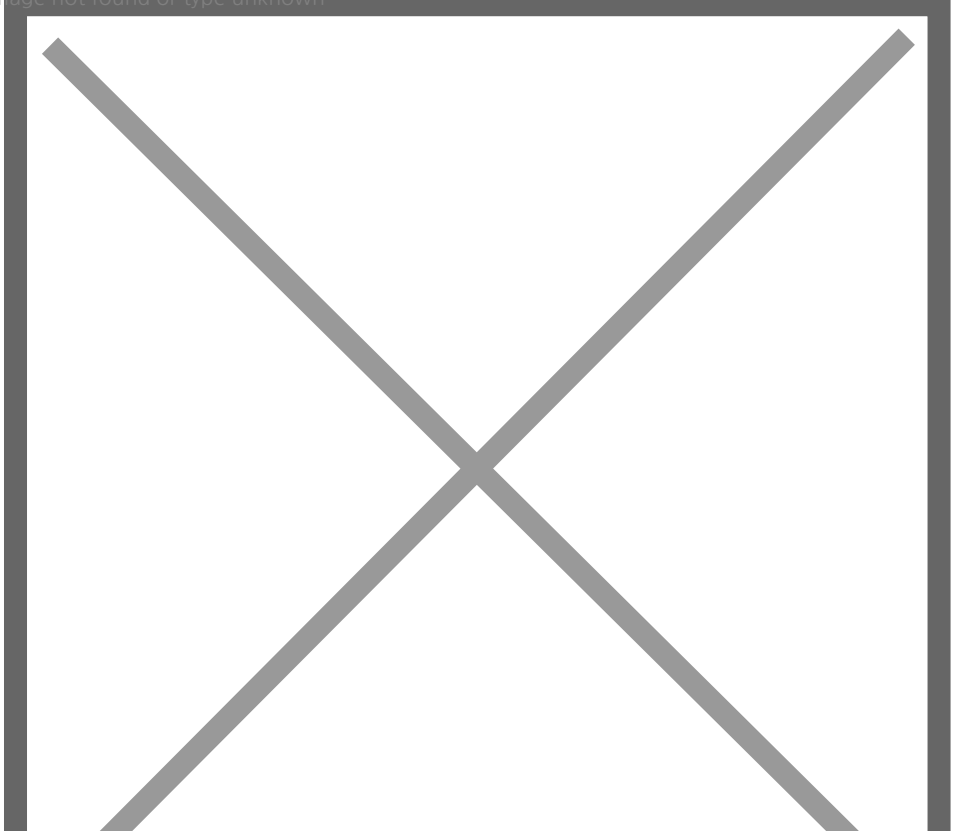
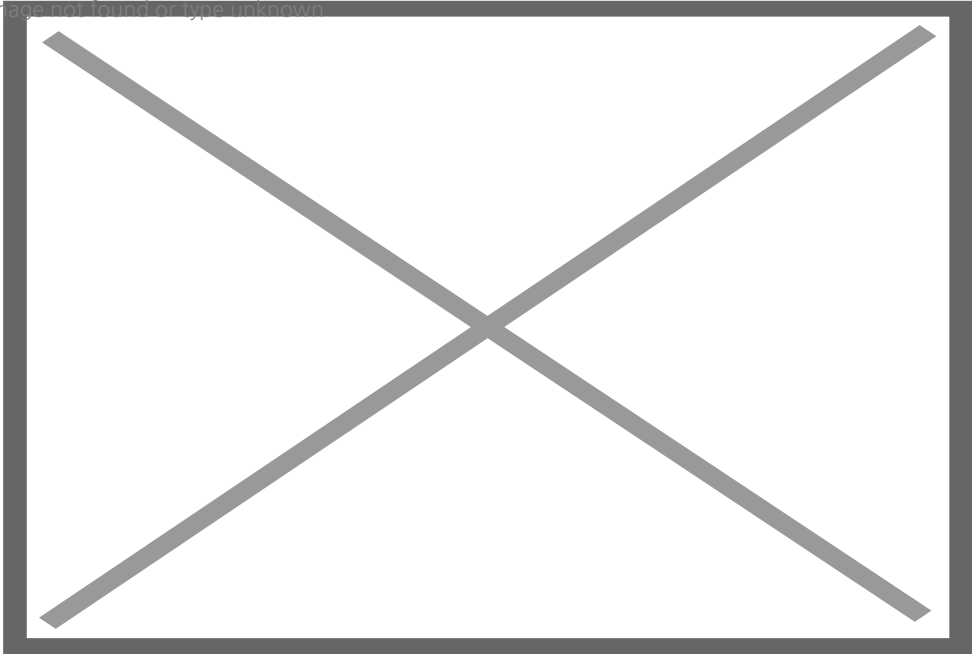
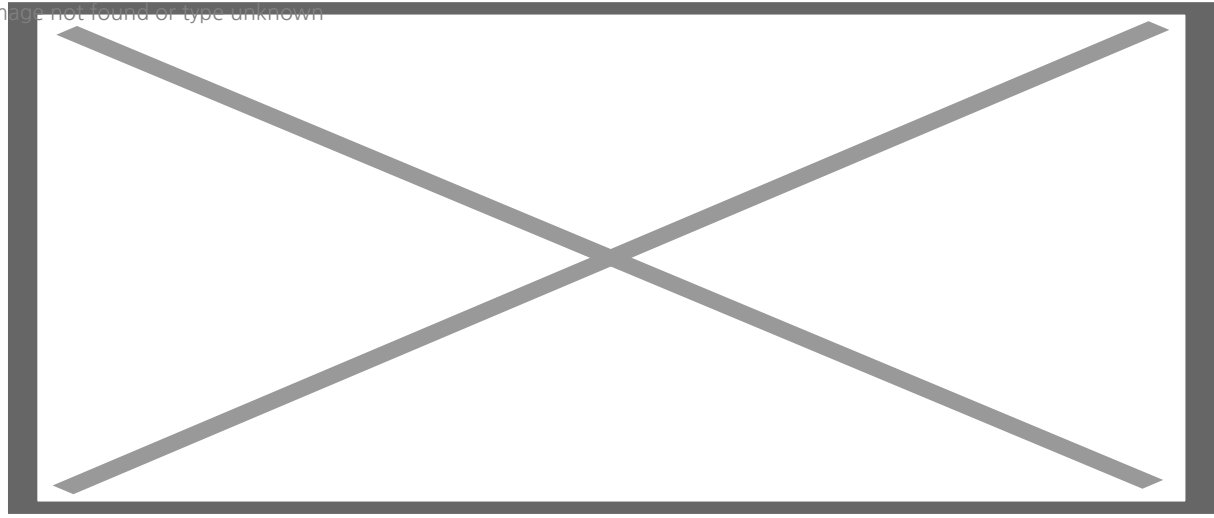


위치	오류유형	수정 전	수정 후
1~29p	문제-본문	① 할론1301소화약제 이 약제는 메탄(CH_4)에서 불소(F) 3분자와 취소(Br) 1분자가 치환되어 있는 약제로서~ ② 할론1211소화약제 이 약제는 메탄에서 불소(F) 2분자와 염소(Cl) 1분자, 취소(Br) 1분자가 치환되어 있는 약제로서~ ③ 할론1011소화약제 이 약제는 메탄에 염소 1분자, 취소 1분자가 치환되어 있는 약제로서~	① 할론1301소화약제 이 약제는 메탄(CH_4)에서 불소(F) 3원자와 취소(Br) 1원자가 치환되어 있는 약제로서~ ② 할론1211소화약제 이 약제는 메탄에서 불소(F) 2원자와 염소(Cl) 1원자, 취소(Br) 1원자가 치환되어 있는 약제로서~ ③ 할론1011소화약제 이 약제는 메탄에 염소 1원자, 취소 1원자가 치환되어 있는 약제로서~
1~30p	문제-본문	④ 할론2402소화약제 이 약제는 에탄(C_2H_6)에 불소 4분자와 취소 2분자를 치환한 약제로서~ ⑤ 사염화탄소소화약제 이 약제는 메탄에 염소 2분자를 치환시킨 약제로서~	④ 할론2402소화약제 이 약제는 에탄(C_2H_6)에 불소 4원자와 취소 2원자를 치환한 약제로서~ ⑤ 사염화탄소소화약제 이 약제는 메탄에 염소 4원자를 치환시킨 약제로서~

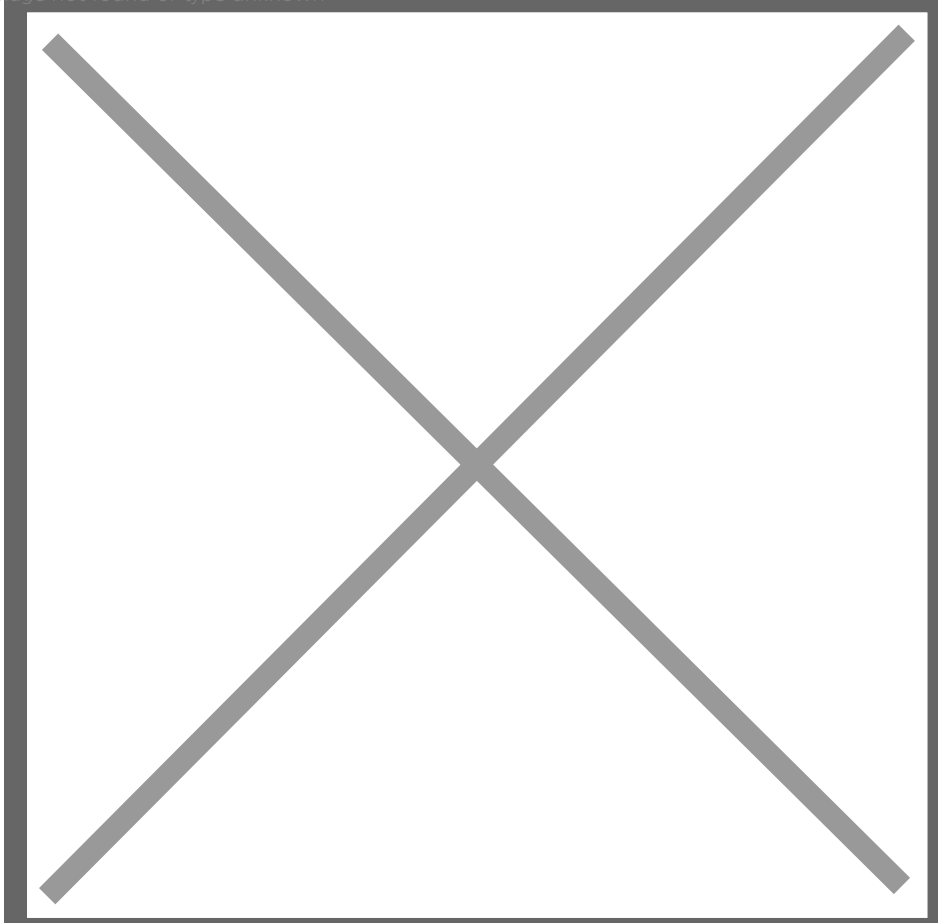
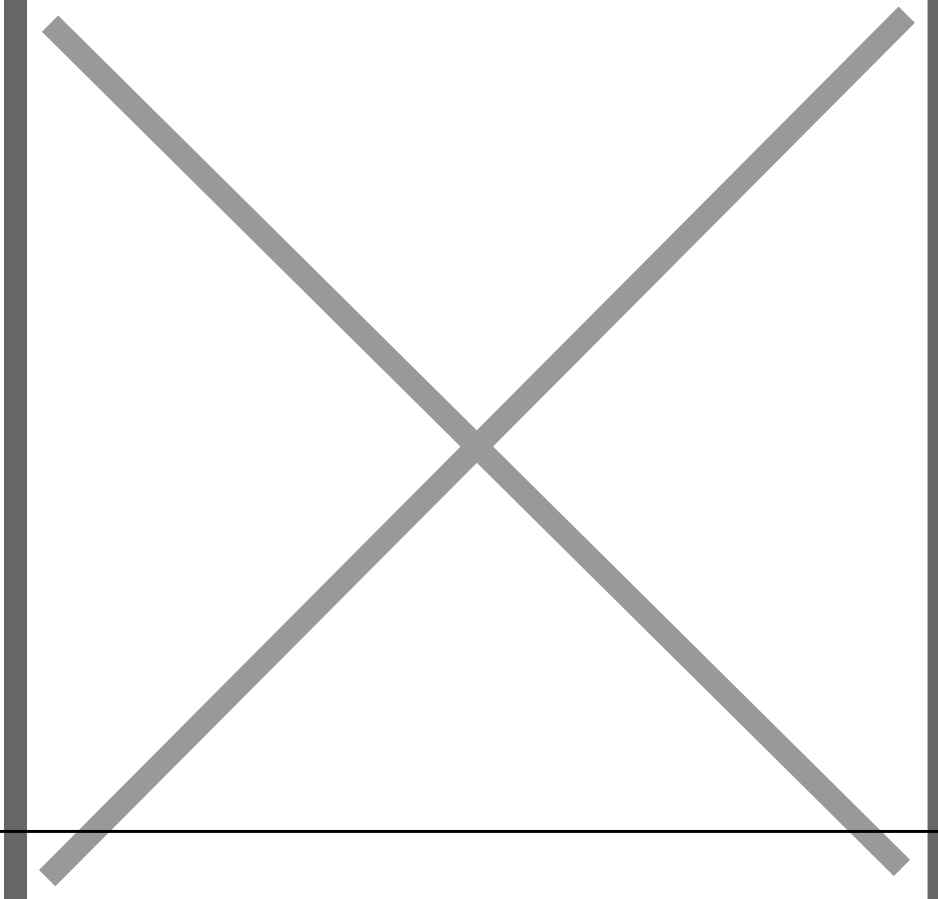
위치	오류유형	수정 전	수정 후
1~74p 번호 : 54	해설	수정 전	Image not found or type unknown 
		수정 후	Image not found or type unknown 

위치	오류유형	수정 전		수정 후																					
2~44p ㉔의 ㉔	문제-본문	수정 전	황산디메틸(Di Methyl Sulfide) <table><tr><td>화학식</td><td>지정수량</td><td>분자량</td><td>비 중</td><td>인화점</td><td>착화점</td><td>연소범위</td></tr><tr><td>(CH₃)₂S</td><td> Image not found or type unknown 50[l] </td><td>62</td><td>0.85</td><td>-38[℃]</td><td>206[℃]</td><td>2.2~19.7[%]</td></tr></table>									화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위	(CH ₃) ₂ S	Image not found or type unknown 50[l]	62	0.85	-38[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]
		화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위																	
(CH ₃) ₂ S	Image not found or type unknown 50[l]	62	0.85	-38[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]																			
		수정 후	황화디메틸(Di Methyl Sulfide) <table><tr><td>화학식</td><td>지정수량</td><td>분자량</td><td>비 중</td><td>인화점</td><td>착화점</td><td>연소범위</td></tr><tr><td>(CH₃)₂S</td><td> Image not found or type unknown 50[l] </td><td>62</td><td>0.85</td><td>-36[℃]</td><td>206[℃]</td><td>2.2~19.7[%]</td></tr></table>									화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위	(CH ₃) ₂ S	Image not found or type unknown 50[l]	62	0.85	-36[℃]	206[℃]	2.2~19.7[%]
화학식	지정수량	분자량	비 중	인화점	착화점	연소범위																			
(CH ₃) ₂ S	Image not found or type unknown 50[l]	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	수정 전	Image not found or type unknown 
		수정 후	Image not found or type unknown 

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

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

위치	오류유형	수정 전	수정 후
4~88p 해설 마지막 줄 번호 : 19	해설	수정 전	
		수정 후	

위치	오류유형	수정 전	수정 후
4~211p 번호 : 1	문제-본문	[해설] ㉔ 외부표시사항 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. [해답] ㉔ 국제해상위험물규칙(IMDG Code) ㉔ 소방청장 참고 : 국제해상위험물규칙은 2011년부터 출제기준에서 삭제되었습니다.	[해설] ㉔ 외부표시사항 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. [해답] ㉔ UN의 위험물 운송에 관한 권고 ㉔ 소방청장
4~281p 번호 : 11	정답	300[kg]	① 연소반응식 : $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ ② 이론산소량 : 300[kg]
4~345p 번호 : 12	해설	≤ 20 인 경우 ≤ 2 이므로, $15 > 0.04 \times 20^2 + 10$, $15 < 26$ 이다.	≤ 20 인 경우 ≤ 2 이므로, $15 < 0.04 \times 20^2 + 10$, $15 < 26$ 이다.

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