
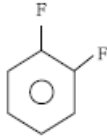
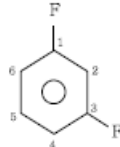
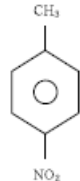


날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] © 소방원론		
범 위	1차시 연소의 원리 (17:07~)		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)		
참 고 이 미 지			
			
오 류		수 정	
254°C		210°C	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] © 소방원론		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p121		
참 고 이 미 지			
(1) 방화댐퍼의 구조기준			
피난방화 규칙 제14조 ②항 3호		KS F 2815(배연설비의 검사 표준)	
<ul style="list-style-type: none"> • 철제로서 철판의 두께가 1.5mm 이상일 것 • 화재시 연기의 발생 또는 온도의 상승에 의하여 자동적으로 닫힐 것 • 닫힌 때에 방화상 지장이 있는 틈이 생기지 아니할 것 • 산업표준화법에 의한 한국산업규격상의 방화댐퍼의 방연시험 방법에 적합할 것 		<ul style="list-style-type: none"> • 재질은 1.5mm 이상의 철판일 것 • 폐쇄시의 누출량은 20°C에 1m²당 2kgf의 압력으로 매분 5m³ 이하가 되도록 할 것 • 구동부는 열팽창, 녹, 먼지 등에 의해 작동에 저해받지 않는 구조일 것 • 검사구, 점검구는 적절한 구조일 것 • 부착 방법은 구조체에 견고하게 정착시키는 공법으로 화재시에 덩트가 탈락, 낙하해도 손상하지 않을 것 • 배연기의 압력에 의해 방재상 유해한 진동이나 간격이 생기지 않는 구조일 것 	
오 류		수 정	
2kgf의		2kgf 의	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] ㉠ 소방원론		
범 위	11차시 산과 염기(06:39~)		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p193		
참 고 이 미 지			
<p>금속의 수산화물은 대부분이 염기이다. 염기 중에는 $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 등 물에 녹기 어려운 것이 많으며, 염기 중에 잘 녹는 것을 알칼리라고 한다.</p> <p>(2) Bronsted-Lowry 개념</p>			
오 류		수 정	
$\text{Cu}(\text{OH})_2$		$\text{Ca}(\text{OH})_2$	
(2) Bronsted-Lowry 개념		(2) Brönsted-Lowry 개념	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] ㉠ 소방원론		
범 위	11차시 산과 염기(12:35~)		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p194		
참 고 이 미 지			
<p>(5) 염의 종류</p> <p>① 산성염</p> <p>㉠ 산의 수소원자 일부가 금속으로 치환되고 H가 아직 남아 있는 염</p> <p>㉡ NaH_2SO_4, NaHCO_3, NaH_2PO_2, NaHPO_4, $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$</p> <p>㉢ 인산이수소나트륨, 인산일수소나트륨</p>			
오 류		수 정	
NaH_2SO_4		NaHSO_4	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] © 소방원론		
범 위	13차시 유기화합물(19:10~)		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p203		
참 고 이 미 지			
<p>③ 방향족 탄화수소의 명명법</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>1,2-difluoro benzene 또는 o-difluoro benzene</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>1,3-difluoro benzene 또는 m-difluoro benzene</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>4-nitro toluene 또는 p-nitro toluene</p> </div> </div>			
오 류		수 정	
toluen		toluene	
intro		nitro	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] © 소방원론		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p217		
참 고 이 미 지			
<p>① KMnO₄(과망간산칼륨)</p> <p>㉠ 250℃에서 가열하면 과망간산칼륨, 이산화망간, 산소를 발생</p> $2\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$			
오 류		수 정	
250℃		240℃	
과망간산칼륨		망간산칼륨	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] ㉠ 소방원론		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p257		
참 고 이 미 지			
<p>38 다음 염기성 물질 중 물에 잘 녹지 않는 것은?</p> <p> <input type="radio"/> KOH <input type="radio"/> NaOH <input type="radio"/> Fe(OH)₃ <input type="radio"/> Al(OH)₂ <input checked="" type="radio"/> Fe(OH)₃, <input checked="" type="radio"/> Cu(OH)₂ 등은 물에 녹기 어렵다. </p>			
오 류		수 정	
Cu(OH) ₃		Ca(OH) ₂	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)		
	[L 1748] ㉠ 소방원론		
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p274		
참 고 이 미 지			
<p>127 기압 750mmHg하에서 계기압력이 3.25 kgf/cm²일 때 절대압력 kgf/cm²은?</p> <p> <input type="radio"/> 3.77 <input type="radio"/> 4.27 <input type="radio"/> 4.77 <input type="radio"/> 5.27 </p> <p> $\frac{750\text{mmHg}}{760\text{mmHg}} \times \frac{1\text{atm}}{1\text{atm}} = 1.0333 \frac{\text{kgf/cm}^2}{\text{atm}}$ </p> <p> 절대압력은 대기압+계기압력 $1.0196 \text{ kgf/cm}^2 + 3.25 \text{ kgf/cm}^2 = 4.269 \approx 4.27 \text{ kgf/cm}^2$ </p>			
오 류		수 정	
kgf		kgf	

날 짜		류 터	현성호	
강 좌 명	[E 1948] 핵심 소방설비(산업)기사 필기(전기)(신규)→ 소방원론(현성호)			
	[L 1748] © 소방원론			
교 재	[ISBN 270] 핵심 소방원론(2018)→ p362			
참 고 이 미 지				
할론	부촉매작용 냉각효과 질식작용 회석효과	104 (CCl ₄)	최초 개발약제. 포스겐발생으로 사용금지 불꽃연소에 강한 소화력	
		1011 (CClBrH ₂)	2차대전후 출현 불연성, 증발성 및 부식성 액체	
	소화력 F<Cl<Br<I	1211(ODP=2.4) (CF ₂ ClBr)	소화농도 : 3.8% 밀폐공간 사용 곤란	
	화학안정성 F>Cl>Br>I	1301(ODP=14) (CF ₃ Br)	5%의 농도에서 소화(증기비중=5.11) <u>인체에 가장 무해한 할론약제</u>	고온열분해시 독성가스 발생
		2402(ODP=6.6) (C₂F₄Br₂)	할론약제중 유일한 에탄의 유도체 상온에서 액체	
오 류		수 정		
C ₂ F ₄ Br ₂		C ₂ F ₄ Br ₂		

