

火災危險性物質과 安全管理

高 庚 式

〈弘報二課長〉

目 次

- 1 序 言
- 2 發火危險
 - 가 發人性物質
 - 나 自然發人性物質
 - 다 爆發性物質
 - 라 爆發性混合物
 - 마 分解爆發性物質
 - 바 酸化性物質
 - 시 引人性液體
 - 아 可燃性ガス
- 3 擴大危險
 - 가 易燃性物質
 - 나 禁水性物質
- 4 有害性物質의 發生
 - 가 強酸性物質
 - 나 腐蝕性物質
 - 다 有毒性物質
 - 라 放射性物質
- 5 鎮火活動의 妨害
- 6 損害의 增加
- 7 火災危險性物質의 分類
- 8 火災危險性物質의 管理

1 序 言

火災危險이란 偶發的燃燒現象의 結果, 直接 또는 間接的損害를 發生하게 하는 可能성을 말한다. 따라서 火災危險性物質이라는 것은 燃燒現象을 發生시키는 可能성이 있는 物質과 燃燒現象의 結果로서 直接 또는 間接的損害의 發生 또는 增大시키는 可能성이 있는 物質을 말한다. 여기에서 밀하는 偶發的이란 當事者가 炒飯時點에 있어서 因果關係를 正確하게 理解 또는 豐側할 수 없는 경우를 말하며 損害의 뜻은 個人的 또는 社會的 損失을 고려하게 된다. 이상 말한 觀點에서 物質의 火災危險을 大別하면 發火危險과 擴大危險 그리고 損害危險의 세 가지로서 다음과 같이 分類할 수 있다.

- 가 發火危險(發火原이 되는 것)
 - 自然發火
 - 爆發
 - 靜電氣發生等
- 나 擴大危險
 - 着火危險
 - 引火, 發火
 - 燃燒速度
 - 難燃 緩燃, 易燃 強燃 爆發

消火困難

물에 依한 消火에 따른 佛騰
또는 爆發
高溫發生
有害性物質의 發生

다 損傷危險

熱 煙氣 물 破壞 汚染 腐蝕

2 發火危險

發火危險性 物質에는 發火原이 되기 쉬운 것, 즉 自然發火나 爆發을 일으키든가 또는 流動에 의해 靜電스카크를 일으키기 쉬운 것 鑄媒作用에 의해 發熱反應을 促進시키는 것 또는 불이 붙기 쉬운 狀態에 있는 것 즉 가스 蒸氣 및 粉塵등과 같이 分散狀態에 있는 것 등을 모두 생각할 수 있다

가 發人性物質

發火原이 되기 쉬운 物質에는 空氣中의 酸素 또는 水分과 接觸하면 自然發火되는 것과 空氣中에서의 發火溫度가 大端히 낮은 것이 있다

發人性物質로서는 옛날부터 黃磷이나 金屬나트륨 등이 잘 알려져 있으나 最近에는 工場이나 試驗室等에서는 金屬水素化物이나 有機金屬化合物같은 것이 使用되고 있으며 그 밖에도 發火性物質의 重要性은 增大되고 있다 主要한 發火性物質은 다음과 같이 黃磷 카리움 나트리움 라티움 나트리움아마르간 카리움나트리튬合金 나트리움아미드 마구네슘아미드 테트라보란, 펜타보란 시란 트리크릴시란 디시란 트리시란 테트라시란 호스狷 硼水素化리티늄, 硼水素화나트리움 硼水素화알미늄 디에틸마구네슘 디페닐마구네슘, 트리메틸硼素, 트리에틸硼素, 트

리메틸알미늄 트리에틸알미늄 트리푸로필알미늄 트리메틸타리움 디메틸호스狷 디메틸알신 비스지메틸알신 비스지메틸알신 트리메틸안티몬 디메틸亞鉛 디에틸亞鉛등을 列舉한 수 있는데 그 取扱에 있어서는 다음과 같은 注意가 要求된다

(가) 空氣와의 차단

密封容器 속에 넣고 不活性ガス를 封入한다.

(나) 물과의 차단

密封容器, 乾燥劑등을 使用한다

(다) 他危險物로부터 차단

(라) 漏洩없도록 常時點検한다

(마) 實際로 使用할 경우에는 可及的真空 또는 不活性ガス 속에서 取扱한다

(바) 溶劑에 溶解해서 稀薄하게 한 것은 空氣와 接觸하면 發熱 發煙하여 反應熱에 依해 溶劑의 發火를 促進되어 發火 爆發함으로 注意가 必要하다

(사) 나트리움과 같이 물과 接觸하여 發火하는 物質은 石油속에 담그어 貯藏한다 但 容器의 腐食破壞로 石油가 流出됨으로 空氣中에 露出되는 경우가 있으므로 注意가 必要하다

(아) 黃磷과 같이 發火溫度가 낮은 것은 물속에 貯藏하나 容器의 腐食破壞 또는 물의 流出蒸發로 空氣中에 露出되는 인이 없도록 注意해야 한다

(자) 直接 皮膚에 당으면 火傷을 이르키는 것이 많으므로 皮膚에 당지 않도록 適正한 器具를 使用하는 것이 바람직하다

나 自然發火性物質

常溫의 空氣中에서 自然發熱하여 그 熱이 長時間에 累積되어 燃燒에 이르는 現象을 自然發火(Spontaneous ignition)라 한다 다시 말해

發熱現象이 일어나고 熱의 放散이 比較的 적은
狀況에서 그 自體의 溫度가 上昇하여 發火溫度
以上으로 되었을 때 自然發火가 일어난다. 熱의
發生速度와 放散速度의 均衡이 一定지 않으면 溫
度는 上昇하게 된다. 즉 熱傳導率이 적고 表面
積이 크고 溫度가 높고 또 發熱量이 클수록 自
然發火는 일어나기 쉽다. 自然發熱의 機構에는
自然分解에 依한 것과 自然酸化에 의한 것이 있
다. 前者에는 세르로이드 니드로세르로이드 니

트로글리세린 등이 있고 後者에는 油粕 製油白
土 油紙 活性炭, 油煙 고무가루, 石炭, 硫化
鐵金屬가루 등이 있다. 熱의 蓄積을 방해하는 狀
態에 있어서는 아무리 自然發火性이 큰 物質이
라도 自然發火를 수 없고 또한 自外發火性이 희
박한 物質이라도 熱이 蓄積되는 狀態에 있으면
自然發火를 일으킬 可能성이 있다. 物質에 있어
서의 自然發火性의 大小를 나타내는 傾例는 表
1에서 보는 바와 같다.

表 1 自然發火性物質

物品名	包裝容器	自然發火性	自然發火의豫防法	備考
기름찌꺼기	가마니	大	開封한 가마니 속에 넣는 것을 피한다	乾性油에 젖어 있는 경우는 特히 危險하다
黃 隣	金屬罐드람 (水中貯藏)	特	地下室의 鐵 또는 콘크리트製 물통에 저장하며 化學藥品과의 接觸을 피한다	毒性있음
各 種 谷 物	가마니袋	微	濕氣를 피한다	濕氣 있는 대로 따뜻한대로 粉碎할 경우 發熱한다
고무찌꺼기	가마니, 드람	普	密閉하여 貯藏한다	
毛 脣	가마니 드람	普	冷暗所에 貯藏하고 密閉한다	大部分의 毛屑은 油性을 含有하고 있다. 濕氣가 높을 경우 發火할 可能성이 있다
竹 材	가마니 袋	普	지나시게 乾燥 또는 濕氣 있는 곳에 貯藏을 피한다	粉碎 후 充分히 冷却한 후 貯藏한다
가루비누	罐 箱子	普	冷暗所에 貯藏한다	溫度 濕度가 높은 경우에는 發熱한다
石 炭	가마니 袋 野 積	普	大量貯藏에 高溫을避한다	發熱의 傾向은 產地 및 石炭의 質에 따라 差異가 있다. 抑發性의 것은 特히 發熱한다
톱 밤	가마니, 袋	可能	乾性油와의 接觸을 피한다	殘火의 危險이 있다

다 爆發性物質

衝擊 또는 加熱에 依해 爆發을 일으키는 物質 을 爆發性物質이라 한다. 火藥用術語로서의 定

義는 “熱力學的으로 不安定한 平衡狀態에 있는 하나 또는 그 以上的 均一 또는 不均一系를 形成하는 物質로서 哮微한 摧亂作用에 의해 物理的 或은 化學的變化를 일으켜 周圍에 優激한 壓力上昇을 일으키는 것”을 말한다 爆發性物質에는 爆發性化合物과 爆發性混合物이 있다 爆發性化合物를 分類하는 方法으로는 不安全한 結合의 種類에 의한 分類와 爆發性을 부여하는 特有基에 의한 分類가 있다

爆發性(explosibility)은 爆發의 難易, 즉, 爆發시키는데 必要한 에너지의 量(感度)과 爆發의 強弱 즉 爆發에 의해 發生하는 에너지의 量(爆力)의 두 가지로 나누어 생각할 수 있다 여러가지 爆發性化合物를 이 두 가지 性質의 順序대로 배열하면 그 順序는 서로 同一하지 않다 常溫의 空氣속에서 가장 爆發하기 쉬운 것은 尿化空素라고 하지만 너무 爆發하기 쉬운 것은 工業의 으로 製造하거나 使用할 수 없다 爆力으로 工業用爆藥으로 使用되는 니트로化合物(니트로 클리세린 니트로만낫트 니트로세르로즈 등)이 많

고 起爆藥으로 쓰이는 디아조디니트로페놀, 雷酸水銀, 炭化銀등은 爆發하기 쉬우나 爆力은 弱하다 爆發性化合物에는 原子結合에너지의 작은 것이 많다 H-, C-, C=C≡, O-, O=, N-, N=, N≡, 와 H, C, N, O, S, F, Cl, Br, I間의 原子結合에너지의 表示하면 表 2와 같다 즉 ○표를 붙진 結合에는 爆發性化合物이 많다 爆發의 破壞力은 發生하는 에너지의 크기와 그 放出速度에 依存한다 物質의 爆發與否는 分解式을 想定하여 發熱量을 計算하여 개략的으로 예상할 수 있다 爆發熱은 爆發生成物의 生成熱의 和에서 元來의 爆發性化合物의 生成熱을 減하여 計算할 수 있다 化學組成이 簡單한 化合物에서는 生成熱이 minus인 것은 爆發性物質이다 또한 複雜한 化合物에서는 元來의 化合物의 生成熱보다도 分解生成物의 生成熱이 더 큰 影響을 미친다 特히 有機化合物에서는 含有하는 酸素의 量이 많아 二酸化炭素를 生成하는 것이 一酸化炭素를 生成하거나 炭素를 遊離하는 경우보다 爆發熱이 크다

表 2 原子結合에너지 E (Kcal/mol)

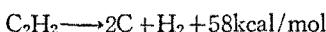
	H	C	N	O	S	F	Cl	Br	I
H-	104 18	90 5		84 3	110 6	87 7	135	103 1	89 4
C-		66 2	○ 55 5		77 1	59	94	73	60
C=		112 9	-112		159	121			
C≡		150 3		160 6	162 계튼				
O-			○ 44	○ 35 (H ₂ O ₂)		○ 45 3 (F ₂ O)	60 (ClO ₂)	O>60 (BrO ₂)	○ 48 (HOI)
O=			○ 126		118 3 (O ₂)	128 (SO ₂)			
N-			○ 21			○	○ 56 (NF ₃)	○ 37 (NCl ₃)	○
N=			○ 64 (H ₁₄ N ₂)						
N≡				171					

라 爆發性混合物

一般的으로 酸化劑와 可燃物이 混合되는 경우 爆發하는 것을 爆發性混合物이라 한다 이 組合에는 (1) 氣體一氣體 (2) 液體一液體 (3) 固體一固體, (4) 氣體一液體, (5) 液體一固體, (6) 氣體一固體가 있으나 가장 많은例가 氣體가 空氣인 경우인데 가스爆發 引火爆發 粉塵爆發이 이에 該當한다 空氣以外의 氣體酸化剤로서 酸素 오존 鹽素 弗素 二酸化窒素 등이 있다 液體의 酸化剤로서는 常溫常壓下의 液體로서 過酸化水素 硝酸 發煙硝酸 過鹽素酸 液化酸素 液化空氣 四鹽化空氣 등이 있으며 混合物은 混合直後 또는 어느 정도 경과후 分解를 일으킨다 固體酸化剤에는 硝酸鹽 鹽素酸鹽 過鹽素酸鹽, 過酸化物 過疊加酸鹽 重크롬酸鹽등이 있다 固體의 混合物에서는 각成分이 單獨으로는 爆發을 일으키지 않은 경우라도 混合하면 爆發을 일으키므로 特別한 注意가 要望된다

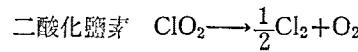
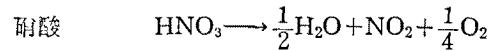
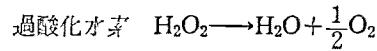
마 分解爆發性物質

一般的으로 吸熱化合物은 分解와 同時に 發熱하므로 空氣나 其他の 支燃性物質과 混合하지 않은 狀態에서도 充分한 큰 에너지를 附與하면 分解하여 爆發을 이르간다 例를 들면 常壓에서의 아세찌렌 分解爆發의 發火에너지は 約 1 졸의 에너지가 所要되며 壓力이 높아지면 發火에너지가 減少하여 $25\text{kg}/\text{cm}^2$ 의 壓力에서는 約 0.2×10^{-3} 졸로 된다



分解爆發性物質에는 아세찌렌 以外에도 디아세찌렌 모노비닐아세기렌 酸化에찌렌, 二酸過鹽素 亞酸化窒素 오존等이 있고 또 에찌렌과 같이 壓力이 높아지면 分解爆發을 일으키는 것

도 있다 過酸化水素 硝酸 二酸化鹽素등의 水溶液과 같은 分解反應을 일으키기 쉬운 物質은 發生한 가스壓力의 增大로 容器가 突然破裂하는 일이 있으므로 液面上에는 반드시 空間을 남겨 두고 分解反應이 促進될 만한 일(例 加熱 日照 振動等)이 없도록 注意가 要望된다 重要한 分解反應을 나타내면 다음과 같다



바 酸化性物質

酸化性物質에는 氣體 液體 및 固體가 있다 氣體의 酸化性物質은 可燃性gas에 對해 支燃性gas라고 한다 支燃性gas에는 酸素 鹽素 亞酸化窒素등이 있다 이러한 가스는 液化된 狀態에서는 더욱 酸化性이 強해 지므로 特別한 注意가 要望된다 酸化性液體는 可燃性液體나 固體와 混合하면 쉽게 發火한다 木材와 같은 多孔質인 可燃性固體에 酸化性液體가 스포틀면 衝擊等으로 도 容易하게 爆發한다 液狀의 酸化性物質에는 液體酸素 液體鹽素등 液化支燃性gas 以外에 常溫에서 液體인 臭素 過酸化水素등이 있다 固體의 酸化性物質에는 強酸性의 鹽類등이 該當되는데 例를 들면 鹽素酸カリ움 過鹽素酸암모니움 過酸化바리움 過疊加酸カリ움 尿素酸나트리움 過尿素酸나트리움 크롬酸암모니움 重크롬酸암모니움 硝酸銀 亞鹽素酸나트리움 亞硝酸カリ움等이 있다 強酸性鹽類도 硫酸같은 強酸과 混合하면 遊離되는 強酸化性의 酸이 생긴다 이러한 遊離酸은 不安全하므로 可燃性物質과 接觸하는 것은 매우 危險하다 例를 들면 過

망강酸카리움과 農硫酸의 混合物은 可燃性物質에 接觸하면 發火, 爆發할 수 있다 酸化性物質은一般的으로 還元性物質과의 混合으로 危險이 發生함으로 이려한 危險을 混合危險이라 한다

사 引火性液體

가솔린 에틸에틸 에틸알콜 二硫化炭素 같은 可燃性液體는 蒸發燃燒를 이르킨다 다시 말해 燃燒하고 있는 것은 液體 그 自體가 아니고 液體의 蒸發로 생기는 蒸氣인 것이다 이 蒸氣가 燃燒하기 위해서는 空氣中에서의 蒸氣의 濃度가 爆發限界에 있지 않으면 안된다 만약 液體의 溫度가 낮으면 蒸氣壓도 낮고 蒸氣濃度가 爆發限界的 下限點에 이르지 않음으로 引火되지 않는다 液面 가까이의 蒸氣濃度가 바로 蒸氣의 爆發限界的 下限點과同一한 液體溫度를 그 液體의 引火溫度라고 한다 따라서 引火溫度가 낮을수록 引火危險은 높다 實際로 可燃性液體의 危險性分類에는 引火溫度를 測定하여 그 數値에 의한 分類가 行하여지고 있다 우리나라의 氣象

狀況으로 보아 30°C未滿의 引火溫度의 可燃性液體는 常溫에서 引火危險이 있으므로 特別히 引火性液體라 하고 있다 그러나 引火溫度가 30°C以上이라도 液體의 溫度가 높으면 引火性液體와 꼭같은 引火危險이 있으므로 注意가 要한다

아 可燃性가스

水素 아세찌렌과 같이 常溫에서 氣體인 可燃性가스와 常溫에서 液體인 푸로잔 酸化에찌렌과 같은 可燃性液化가스가 共히 可燃性gas에 屬한다 危險性으로 볼때 液化가스 쪽이 一定體積中の 가스量이 훨씬 많고 噴出할 경우의 擴大危險性은 特히 크다 一般的으로 可燃性gas의 危險性은 그 爆發限界 發火溫度最小發火에너지, 火炎逸走限界等의 數値를 比較하여 定하나 物性뿐만 아니라 그것을 收容하는 容器의 构造 材質등의 潟洩 破裂의 原因이 되는 危險도 함께 고려하지 않으면 안된다 主要한 可燃性gas의 物性은 表 3과 같다

表 3

主要可燃性가스의 物性

可燃性ガス	分子式	氣體比量 (空氣=1)	爆發限界 (vol%)	發火溫度 (C)	最小發火에 자너(mJ)
一 酸化炭素	CO	0.976	12.5~74	606	—
二 素	H ₂	0.0695	4.0~75	585	0.5
メ タン	CH ₄	0.554	5.3~14.0	537	0.5
アンモニア	NH ₃	0.58	16~25	651	0.7
エ テル	C ₂ H ₆	1.035	3.0~12.5	515	1.5
エ テ リ ア ミ ネ	C ₂ H ₅ NH ₂	1.56	3.5~14.0	384	2.4
エ ジ レ ン	C ₂ H ₄	0.975	3.1~32	450	0.09
鹽化エチル	C ₂ H ₅ Cl	2.2200	3.8~15.4	519	—
鹽化ビニル	C ₂ H ₃ Cl	2.15	4.0~22.0	472	—
부 탄	C ₄ H ₁₀	2.01	1.9~8.5	405	0.3
이 소 푸 탄	(CH ₃) ₂ CH	2.068	1.8~8.4	462	0.5
부 탄	C ₄ H ₈	1.937	1.6~9.3	384	—
부 탄	C ₄ H ₆	1.87	2.0~11.5	429	0.1

부지렌	C ₄ H ₈	1 94	1 8~9 7	323	—
푸로판	C ₈ H ₈	1 56	2 2~9 5	466	0 3
푸로이렌	C ₉ H ₆	1 49	2 4~10 3	410	0 2
에칠에텐	CH ₃ OCH ₃	1 59	3 4~18 0	350	0 3
硫化水素	H ₂ S	1 175	4 3~45 0	260	0 07
鹽化메질	CH ₃ Cl	1 78	10 7~17 4	632	—
酸化에지렌	C ₂ H ₄ O	1 52	3 0~100	429	0 1
시안화수소	HCN	0 96	6~41	537	—
臭化메질	CH ₃ Br	3 27	13 5~14 5	537	—
씨크로푸로판	(CH ₂) ₃	1 48	2 4~10 4	498	0 2
디메질아민	(CH ₃) ₂ NH	1 55	2 8~14 4	—	—
트리메칠아민	N(CH ₃) ₃	2 03	2 0~11 6	—	—
아세지렌	C ₂ H ₂	0 90	- 2 5~81 0	299	0 04

3 擴大危險

火災擴大의 危險은 (1) 불의 불기 쉬움(發火引火爆發等) (2) 擴大(燃燒速度蒸發沸騰爆發破裂飛散溢出流出等) (3) 消防困難(물과의接觸으로發熱發火爆發有毒有毒性物質의發生高溫發生人體傷害등)의要因이混合된形態로發現한다 또 물에不溶하고比重이물보다작고引火溫度가낮은引火性液體는물表面에드체로물이흐르는대로火面을擴大시키므로물로消火시키는것은極히困難으로可燃性液體에대해서는물에대한溶解度,比重引火溫度를熟知한다음消火方法을決定지어야한다

가 易燃性物質

易燃性物質이란 어떤狀態下에서發火溫度가특히낮고이근바表面燃燒速度가빠른것을말한다 따라서物性그自體보다오히려그形狀(纖維狀薄板狀粉狀等)에따라좌우된다空氣와의接觸面積이크고또한空氣에의한斷熱効果가큰狀態면普通狀態보다더욱危險하다可燃性粉塵으로그分散狀態가爆發을이르킬狀態에있으면粉塵爆發을이르친다薄板狀의대폐밥竹皮薄紙종이쓰레기등도불타기쉽고,纖維狀의各種纖維등이空氣中에飛散된狀

態에서는粉塵爆發에가까운極度로빠른速度의燃燒를일으킨다各種塑料粉沫셀로즈各種炭素粉沫石炭粉塵金屬粉沫등도空氣中에分散되면粉塵爆發을이르친危險性이있다

나 禁水性物質

물과作用하여危險한狀態가되는物質을禁水性物質이라한다 물과接觸하므로發熱發火爆發할뿐아니라有毒gas를發生하는物質도이범주에屬한다禁水性物質은一般的으로出火危險性을갖고있을뿐만아니라消火活動을困難하게하여火災를擴大시키게된다나토리움카리움리티움등은發火性및禁水性的두性質을갖고있다

鹽化硫黃水鹽化錫鹽化鋅過酸化나트리움五酸化鋅水素化리티움炭化칼시움發煙硫酸마구네시움粉沫등도禁水性이다물과接觸하므로서有毒gas를發生하는것에는磷化칼시움磷化알미니움磷化亞鉛등이있다이러한物質은물과接觸時混合危險을일으키므로물과의接觸을避하기위해金屬製또는유리容器속에密閉하여貯藏하지않으면안된다

4 有害性物質의發生

火災가發火부터始作해서擴大로移行할경

우火灾現場에 存在하였던 物質이 有害物質이든
가 加熱로 인해 發生하는 分解生成物이 有害하면
많은 犠牲者를 내고 또 鎮火活動을 妨害한다
有害物質는서 强酸性物質 腐蝕性物質 有毒性
物質 放射性物質에 대해 記述한다

가 强酸性物質

硝酸 硫酸, 鹽酸, 過鹽素酸 弗化水素酸등과
같은 無機酸 以外에 크로르酢酸, 디크로드酢酸, 트
니크로드酢酸 같은 有機酸이 있다 이와한 物質
은 強酸性이 強하므로 金屬材料를 腐蝕하고 또한
金属과 作用해서 水素ガス를 發生시킨다 人體
에 接觸되면 皮膚나 粘膜을 腐蝕시키고 大部分
의 경우 물과 接觸하면 發熱하고 取化性菌類와
接觸하면 強酸化性의 酸을 遊離시켜 새로운 發
發危險을 이르친다 이와한 物質은 出火危險이
있을 뿐만 아니라 鎮火活動을 困難하게 하고
大危險을 크게하여 火災損害를 더욱 크게 할 可
能性이 있다

나 腐蝕性物質

人體에 接觸되면 皮膚나 粘膜을 侵害하는 物
質을 腐蝕性物質이라 한다 눈에 들어가면 激痛
을 일으키며 處置가 늦거나 잘못되면 失明하는
경우도 있다 無機化合物로는 酸 알카리 重金
屬의 盐類, 하로겐등이 있고 有機化合物로는 아
민 알데이드, 알콜 有機酸등이 있으며 그種
類는 대단히 많다 이와한 物質은 發火危險은 적
지만 鎮火活動을 困難케 하며 大量을 끼얹게 되면
犠牲者를 낼 危險이 있다

다 有毒性物質

有毒性物質이란 가스 蒸氣 또는 粉塵狀態로
呼吸器管을 通해 吸入할 경우 命性中毒을 이르
키며 消化器管을 通해 마셨을 때 經口致死量이
적은 物質을 말한다 또한 身體에 接觸된 경우
接觸된 部位에만 作用하는 것과 全身中毒을 일
으키는 것이 있다

主要한 有毒性物質에는 다음과 같은 것이 있다.

醯素 臭素 디시안 시안화水素 銀化空素,
四鹽化炭素 硫化水素 二硫化水, 素臭化卑질,
벤젠 鹽化아릴, 鹽化부란 亞砒酸鉛 酸化卑리
리움, 시안화나토리움, 시안화카리움, 硝酸水銀
水銀 酸化カルシ움, 隨 아니린 니트로벤젠 과
라치온 等이 있다 有毒性物質은 火災時 그 自
體가 發하여 有毒性物質을 周圍에擴散시키며
또한 鎮火活動을 困難케 하며 多數의 犠牲者를
내게할 危險性이 있다 그 밖에 プラ스틱과 같
이 平常狀態에서는 全て 無毒하여도 火災時 加
熱分解되어 有毒性物質을 發生시키는 것도 있다
또一般的으로 酸素不足 狀態에서는 不完全燃燒
로 一酸化炭素를 發生시키고 中毒을 이르키게 하
므로 特別한 注意가 必要하다 プラ스틱의 熱分
解生成物中에는 여러가지 有毒物質이 있으나 포
리鹽化비닐 포리鹽化비니리렌 弗素樹脂 碲素
樹脂등 하로겐을 含有하는 化合物은 熱分解하여
하로케化水素를 生成 물과 接觸하여 酸으로 作
用한다 그러므로 눈 코등의 粘膜에 強한 刺戟
을 주며 吸入하면 呼吸器나 其他의 臟器에 損傷
을 준다 또 포리아크릴니트를 등이 不完全燃
燒하면 毒酸ガス를 發生 人體의 血液中の ヘモ
구로빈과 結合하여 시안헤모구로빈을 만들어 呼
吸中樞에 作用 致死케 한다 아르카드樹脂와 같
은 구리세린을 成分으로 하는 것은 加熱하면 毒
性이 있는 아크로레인으로 分解되는 可能性이 있
다 有毒物質이 火災時 發生하는 것은 犠牲者的
數를 늘리며 鎮火活動을 困難케 하며 結果的으
로 損害를 增大시키는 結果가 된다

라 放射性物質

放射能을 갖고 있는 物質에는 우란 토리움,
리디움 등의 鎣石과 그系列의 것이 있다 原子
時代에 이르러 人工的으로 製造한 放射性物質이 반
들어 지게 되었다 特히 各種產業과 病院등에서
는 放射性物質이 여러가지로 使用되고 있음으로
火災發生時 容器가 破壞되어 放射性物質이 空氣

中에 放出되므로 鎮火活動은 매우 困難하게 한
다 또 物質에 따라서는 放射線照射에 의해 分
解反應이 생겨 自然發火를 일으키는 일이 있으
므로 注意가 必要하다 現在 使用되고 있는 放
射性物質은 法에 의해 그 種類 및 量에 대해 使
用上 取扱上の 規制가 행하여지고 있다 一般
적으로 使用되는 放射性物質에는 우란 鹽化托
리움 酸化우란 酸化托리움 硝酸우리널 硝酸
托리움 코바르트 60, 素炭 14, 스트론티움 90
세시움 137등이 있다

5 鎮火活動의 妨害

鎮火活動을 妨害하는 것은 擴大危險하고 關連
되는 것이지만 火災現場에 存在하는 物質이 鎮
火活動을 妨害하는 結果가 되는 경우가 많다 그
러한 例를 列舉하면 다음과 같다

- (1) 火災의 溫度가 높아 지므로 輻射熱에 의해
火源接近이 不可能하게 된다
- (2) 高溫으로 加熱된 粘稠한 液體가 떨리까지
溢流 飛散한다
- (3) 有害性物質의 發生
 - (가) 燃燒物自體의 有毒性
 - (나) 熱分解生性物의 有毒性
- (4) 물 또는 泡消火에 의한 溢出 突沸 飛散
(厚油 重油 液化可燃性ガス等)
- (5) 물消火에 의한 爆發(나토리움 炭化カルシ
움등)
- (6) 물消火에 의한 浮上擴大(가솔린 경유등)
- (7) 各種爆發에 의한 破壞 死傷 心理的効果
等

6 損害의 增加

損害의 增加는 擴大危險, 鎮火活動의 妨害와
關連되나 其他 火災現場에 存在하는 物質의 性質

에 따라 더욱 損害가 增大하는 結果로 되는 경우
도 있다 火災에 의한 物品의 損害는 直接火災
에 接觸 또는 熱이 移動하므로 被害되는 直接損
害와 鎮火活動과 救出作業등에 基因되는 間接損
害의 두 가지로 分類된다 直接損害로서 고려되는
것은 直接火災에 의한 燐損 焊損 熱損 등이 있다
間接損害로서는 壓損 水損 混損 破損 汚損
腐蝕 등 各種 損害를 고려할 수 있다 物品의 損
害은 燐燒하는 物質의 性質과 量 鎮火活動등에
의해 差異가 있으나 主로 物品固有의 性質 包
裝 配置狀況등에 의해決定된다 物品固有의 被
損傷의 差異를 愛損性(Susceptibility to damage)
또는 損傷性(damageability)이라 한다

7 火災危險性物質의 分類

物質의 危險序列은 災害發生 可能性的 序列이
며 이것을 다시 細分하면 原因의 危險과 結果의
危險으로 나눌 수 있다 前者에는 黃磷과 같이
空氣中の 常温에서 發火, 火災發生의 可能성이
있는 것 또는 雷汞같이 極히 가벼운 衝擊으로爆
發災害를 發生시킬 可能성이 있는 것이 있다 後
者에는 石油類같이 出火한 다음 擴大性이 큰 것
鎮火가 어려운 것이 있다

危險物의 分類는 危險因子를 基礎로 해서 序
列을 만들어 分類하는 것이 合理的이다

物質의 危險因子는 災害의 種類에 따라 그 測
定할 項目이 다르므로 災害에 對한 物質固有의
性質中 무엇을 測定할 것인가를決定하지 안으
면 않된다 例를 들면 爆發危險이면 爆發을 일
으키는데 必要한 에너지의 最少値를 測定하여 이
것을 比較한다 이 數值가 적을수록 爆發하기 쉬
우므로 이것을 物質의 爆發感度라 한다 爆發感
度에는 摩擦, 衝擊, 加熱등의 感度가 있으나 그
測定方法은 規格으로 制定되어 있다

可燃性液體의 引火危險性은 引火溫度의 測定
으로決定한다 引火溫度는 液面에 接近하여 引
火하는데 충분한 濃度의 蒸氣를 發生하는 液體

의最低溫度이다 따라서 可燃性液體의 溫度가 그引火溫度보다 높을 경우에는 火源에 接觸하여 引火할 危險이 있다 그러므로 引火溫度가 낮은 可燃性液體는 매우 危險하며 이러한 것을 引火性液體라고 한다 通常 可燃性液體의 引火溫度測定에는 密閉式測定法과 開放式測定法이 있다 開放式은 密閉式에 比較 5~10°C程度 높은 數値를 나타내는데 引火溫度 50°C未滿의 것은 아벨 펜스키引火溫度試驗器 50°C以上의 것은 펜스키 마르센引火溫度試驗器가 使用되는데 共히 密閉式이다 開放式으로는 혼이 크리브랜드引火溫度試驗器가 사용된다

별도로 火源이 附與되지 않고 空氣中加熱로 發火하는 最低의 溫度를 發火溫度라 한다 發火溫度는 固體 液體뿐만 아니라 氣體에 대해서도 測定된다 發火溫度는 加熱容器의 表面狀態 加熱方法등에 따라 差異나며 또한 固體에서는 그形

表 4 引火溫度에 依한 可燃性液體의 分類

法規 規定	級 別	引火溫度(°C)
消防法施行令	第1石油類	21未滿
	第2石油類	21~70
	第3石油類	70~200
	第4石油類	200以上
保險料率審議委員會 危險品級別表	特別危險品	
	B級危險品	
	A級危險品	
日本損害保險料率算定會 危險品級別表	特別危險品	30未滿
	B級危險品	30~65
	A級危險品	65以上
美國防火協會 規定	1級	-4未滿
	2級	-4~21
	3級	21~93
西獨可燃性液體 輸送規定	I級	21未滿
	II級	21~55
	III級	55~100
	B	21未滿

A 물과 混合하지 않은것

B 물과 任意의 比率로 混合하는것

狀에 따라서도 差異난다 그러므로 發火溫度는 物質固有의 定數가 아니며 發火溫度의 測定值에 따라 物質의 危險性을 比較하기는 어렵다 그렇기 때문에 可燃性液體의 경우에는 火災危險性分類에 引火溫度가 利用된다 實際로 적용되는 引火溫度에 依한 可燃性液體의 分類를 例示하면 表 4와 같다

以上에서는 引火 또는 爆發危險等에 限해 分類의 方法을 例示하였으나 有害物質에 대해서는 許容濃度 致死量등을 比較하게 된다 이러한 危險性의 分類에 적용되는 危險因子의 則定은 어떤 一定한 條件의 決定이前提되고 一定條件이 없으면 比較는 할 수 없다 또 一定條件에 따른 比較值에 의한 危險限度의 決定方法도 그 目的에 의해 決定되어야 할 것이지 생각하기 따라서는 모든 物質이 危險性物質이 되어 버리기 쉽다 危險性物質의 數가 지나치게 많으면 도리어 그 管理가 不充分하게 되여 災害發生率을 上昇시키게 된다 이러한 觀點에서 危險限度의 決定에는 operations Research 方法을 導入할 必要가 있다고 여겨진다

8 火災危險性物質의 管理

火災危險性物質의 分類는 管理上의 侧面에서 그 分類方法에 差異가 있게 됨은 當外하다 그理由로서 管理目的 資金勞動力의 量과 質 技術水準 安全工學的 認識의 程度, 生產計劃, plant layout 등 여러가지 制限 속에서 管理가이루워 져야하기 때문이다

火災危險의 本質은 모두가 可燃性物質 酸素 및 熱의 組合에 還元되는 것임으로 管理의 目的是 이를 諸要素의 完全 分離에 集中하여야 한다 예를 들어 可燃性gas 또는 液氣의 경우, (1) 濃度를 一定限度 以下로 維持하고 (2) 空氣中の 酸素濃度를 最低以下로 하고 (3) 發火源의 溫度와 エネ지지를 最低值以下로 하면 될 것이다 (1)의 대책으로 危險性物質의 量的制限 包裝,

貯藏容器, 貯藏方法등에 대해 物質의 危險性과의 關聯에서 技術的基準을 設定하고 恒時 그 基準에 서 이탈되는 일이 없도록 監視 監督을 소홀히 하지 않도록 한다. 그러기 위해서는 完全한 密閉容器에 貯藏하고 可及的 密閉輸送(配管輸送)을 하며 空氣中에 開放되지 않도록 한다. (2)의 대책으로 窒素나 二酸化炭素등의 不活性ガス를 利用하여 酸素濃度를 低下시킨다. (3)의 대책으로는 發火源을 隔離하게 完全分離해야 한다. 그러기 위해서는 火氣管理, 熔接管理, 防爆電氣器의 利用, 靜電氣對策등 모든 物理的發火源의 離去와 爆發性物質 自然發火物質, 酸化性物質, 溶水性物質 強酸放射性物質등에 의한 化學反應이 隨伴되는 發熱現象을 完全防止할 수 있는 對策을 考慮함과 同時 다른 火災危險性物質과의 接觸, 凝合을 極力避하도록 대책을 講究할必要가 있다.

火灾危險性物質의 種類도 많고 그 危險性의 分

類도 立場에 따라 다를수 있으며 또한 그 名稱도 같은 物質이라도 여러가지 商品名으로流通되고 있으므로 그 全部를 記憶하여 危險性에 알맞는 分類란 專門家라 할지라도 매우 어려운 실정이다. 그러므로 全て 火災危險性物質에 關한 知識이 없는 사람도 痴惑없이 危險性을 理解할수 있는 대책을 생각해야 한다. 이러한 目的으로 具體的인 危險標示의 必要性이 대두된다. 火災危險性物質의 危險標示는 ICC, ILO 등의 方法이 外國에서 使用되고 있으며 最近日本の 경우에도 自國실정에 맞는 防火 Label이 制定되어 使用되고 있다. 우리나라의 경우도 雖然經濟成長과 產業의 高度化에 따라 取扱使用되는各種危險性物質의 種類와 量이 날로 增大되고 있는 실정을 감안할때 하루속이 危險性區分에 따르 우리 實情에 알맞는 防災 Label의 制案製作이亟需하다고 하겠다. (끝)

