일 반 사 항					
화 학 명	낙산, 부티릭 에시드 BUTYRIC ACID, normal		화 학 식	$CH_3CH_2CH_2COOH$	
별 명	BUTANOIC ACID; ETHYLACETIC ACID; BUTANIC ACID; PROPANECARBOXYLIC ACID; PROPYL FORMIC ACID; N-BUTYRIC ACID; 1-PROPANECARBOXI\YLIC ACID; PROPYLFORMIC ACID				
분 자 량	88.1	위험물 분류	제4류, 제3석유류	지 정 수 량	2,000ℓ
표 지 사 항	부식성 /CAS No. 107-92-6 / A22		위험식별시스템	유해성 : 3 연소성 : 2 반응성 : 0	

물 리 적 특 성					
성 상	썩은 버터 냄새가 나는 무색의 오일 같은 액체				
끓는점/녹는점	164℃ (326°F)[2]	/-8℃ (17°F)[2]	증 기 압	0.43㎜Hg	@ 20℃
비 중	0.96	증 기 밀 도	3.1	발 열 량	(6,400) (㎉/㎏)
휘 발 성			수 용 성	가용성	

유 해 성			
허용농도 (TWA)		특 성	부식성
과잉노출영향	1. 눈, 피부에 심한 화상을 유발. 2. 눈, 피부, 호흡기 계통에 자극적임.		
응급조치요령	1. 흡입한 경우, 신선한 곳으로 이동하여 준조수로 입을 헹구고 보온 안정하며 의사의 치료를 받음. 2. 삼켰을 경우, 우유를 먹여 토하게 한 다음 활성탄과 설사약을 먹이고 의사의 치료를 받음. 3. 피부는 즉시 흐르는 물에 충분히 씻은 다음 중조수로 헹구고 물로 다시 씻음. 4. 눈은 즉시 흐르는 물에 충분히 씻은 다음 중조수로 헹구고 의사의 치료를 받음.		

연 소 성 (화재 · 폭발위험)					
인 화 점	72℃ (162°F) (CC)[2]	발 화 점	443℃ (829°F)[2]	연소범위(Vol%)	하한 : 2.0 상한 : 10.0[2]
공기중특성	증기는 공기보다 무거워서 발화원으로 이동하여 역화할 수 있음. ※				

반 응 성			
안 정 성	상온, 상압에서 안정함.	유해생성물질	자극성 연무, CO, CO_2.
반 응 물 질	산화제, 알칼리류.		
위험한반응	증기/공기 혼합기체는 인화점 초과온도에서 폭발성임.		

유 출 · 누 출 대 책	
조 치 요 령	1. 모든 발화원을 제거. 2. 유출물을 소다회나 석회로 중화 및 세척. 3. 물을 분무하여 증기를 냉각 및 확산시키고, 유출물을 희석시켜 비 인화성 물질로 만듬.
폐 기 방 법	파손부위를 밀봉하고 흡착제를 뿌려 수거한 다음, 석회나 소다회 등을 뿌리고 다량의 물로 씻어냄.

진 화 대 책			
보 호 장 비	특수방호복, 양압 자급식 호흡장비	적응소화약제	물, 분말, 알코올포, 이산화탄소.
소 화 요 령	1. 물을 분무하여 화재에 노출된 용기를 냉각시킴. 2. 대형 화재 시 봉상 주수는 비효과적임. 3. 과도한 리스크가 없다면, 화재지역으로부터 용기를 안전한 장소로 이동시킴.		

취 급 · 저 장			
저 장 용 기	유리 병. 탱크 트럭, 탱크 카.		
저 장 방 법	1. 옥외 또는 독립저장이 선호됨. 2. 열, 산화제, 햇빛과 격리. 3. 혼재 불가물질 : 산화제.		
방폭전기기기	Class I, Group D	정 전 기	