主要化學兵器性狀一覽表

陸軍科學研究所

區分	名稱	化學名	分子式	分子量	發見者	發見年代	戰役ニ於テ初ノ出現 場所	年月	傳聞	常温形態	色 氣体	色 液体	色 固体	特臭	比重 液体(20°C)	比重 氣体(略近)	氣重(一立ノ量)(瓦)	沸騰點(°C)	融點(°C)	耐水性	徹ニ對スル作用	氧化倍數	揮發度(20°C,%)	吸場持久性	効力限界 一分以上耐ヘ得ザル濃度(瓦/立方米)	効力限界 毒性微數	用法	生理作用	吸收劑	消毒劑	工業的製造法
窒息性	鹽素	Chlorine	Cl_2	70.9	Scheele	1774	イーブル	一九一五、四、二	—	氣	帶綠黃	濃黃	黃	刺戟臭	1.41	2.49	3:2	−33.5	−101	溶解	▲大	463	无斯狀	一時性	* 390	9,000	雲狀	上下全氣道ニ腐蝕性炎症ヲ起シ次ヲ肺臓ニ作用シテ充血、氣腫、水腫、氣管支炎氣管支肺炎等ヲ起ス症狀ノ發現遲カナリ	(1) 活性炭 (2) 活性炭ト「ソーダ」石灰トノ混合劑 (3) 次亞硫酸「ソーダ」或ハ其水溶液 (4) 植物油(大豆油、「ヒマシ」油等)	(1) 次亞硫酸「ソーダ」水溶液 (2) 「アルカリ」水溶液(苛性「ソーダ」炭酸「ソーダ」等) (3) 水	食鹽溶液ノ電解ニヨリ製ス 鹽素ハ常温ニ於テハ約九氣壓ニテ液化ス
	臭素	Bromine	Br_2	159.8	Balard	1826	アルゴンヌ	一九一五、五	—	液	濃赤褐	赤褐	赤褐	刺戟性惡臭	3.12	5.52	7.2	58.7	−7.3	溶解	▲大	447	无斯狀	一時性	—	* 7,500		其作用鹽素ヨリ稍激シ*	同上	同上	臭素化合物溶液ノ電解ニヨリ製ス 臭素化合物ノ溶液ニ鹽素ヲ通シ臭素ヲ遊離セシム
	ホスゲン	Carbonyl chloride	$COCl_2$	98.9	John Davy	1812	—	一九一五、三、一九	一九一六、三、一 毒狀丸	氣	無	無	無	腐敗接肥臭	1.38	3.51	4.4	8.2	−118	分解	▲小	324	6,195,500	一時性	—	960	雲狀及彈丸	肺ノ充血、氣腫、水腫、氣管支炎及氣管支肺炎等ヲ起ス症狀ノ發現鹽素ニ比シテ遲シ	(1) 活性炭 (2) 活性炭ト「ソーダ」石灰トノ混合劑 (3) 「クロロピン」或ハ其水溶液 (4) 「アルカリ」水溶液	(1) 「ウロトロピン」水溶液(炭酸「アルカリ」ヲ附加スルコトニヨリ効力ヲ增加ス) (2) 「アルカリ」水溶液(苛性「ソーダ」、炭酸「ソーダ」、過酸化「ソーダ」等) (3) 苛性「ソーダ」水溶液 (4) 「アンモニア」或ハ「アンモニア」水(5)水	乾燥セル一酸化炭素ト鹽素トヲ活性炭ヲ觸媒トシテ作用セシメ生成光線ヲ液化ス
	ヂホスゲン	Trichloromethyl chloroformate	$ClCOOOCl_3$	198.	Hentschel	1887	グヌルダン	一九一六、六	—	液	無	無	—	腐敗接肥臭	1.65 (15°)	6.83	8.8	128	—	分解	▲小	187	106,500	一時性	—	* 500 (ホスゲンヲ40%含ム)	彈丸	概ネ上記ニ同ジ*	同上	同上	「ホスゲン」ヲ木精ニ作用セシメテ鹽化蟻酸「メチールエスクル」ヲ作リ更ニ電燈光ノ接觸作用ノ下ニ之ヲ鹽素化シテ製ス
催涙性	臭化ベンジル	Benzyl bromide	$C_6H_5CH_2Br$	171.	Kekulé	1866	グヌルダン	一九一五、三	—	液	無	無	無	芳香性芥子臭	1.44	5.91	7.7	198	−3.9	耐水	大(金屬ヲ侵ス)	187	3,370	半持久性	270	* 6,000	彈丸	眼ノ粘膜ヲ刺戟シテ催涙ニ一時著シキ視力障碍ヲ起ス	活性炭	苛性「アルカリ」水溶液(熱溶液トシテ「アルコール」ヲ加フルコトニヨリ效力ヲ增加ス)	沸騰「トルエン」ニ臭素ヲ作用セシメテ製ス
	青臭化ベンジル	Bromobenzyl cyanide	$C_6H_5CH(Br)CN$	195.9	Reimer	1881			一九一七	固	無	無	無	芳香性刺戟臭	1.47	6.74	8.7	232	26	耐水	大(金屬ヲ侵ス)	—	65.6	半持久性	* 20—30	—	彈丸	眼呼吸器ニ對スル刺戟性大ニシテ催涙及粘液ノ分泌ヲ促シ時ニ「クシャミ」ヲ發セシメ惡心嘔吐ヲ催ス*	同上	同上	青化「ベンジル」ニ臭素ヲ作用セシメテ製ス 青化「ベンジル」ハ鹽化「ベンジル」ト酒精トノ混液ニ青化曹達ヲ加ヘテ製ス
	鹽化ピクリン	CCl_3NO_2	164.5	Stenhouse	1848	グアスミー	一九一七、三	—	液	無	無	無	刺戟性胡椒臭	1.66	5.68	7.3	113	−69	耐水	小	230	179,200	半持久性	2.5	9,500	彈丸	復誤性タルト同時ニ著シキ窒息作用及催吐作用アリ*	同上	(1) 過酸化「ソーダ」水溶液、(「アルコール」ヲ加フルコトニヨリ效力ヲ增加ス) (2) 亞硫酸「ソーダ」水溶液(同上) (3) 多硫化「ソーダ」水溶液	生石灰ヲ水ニ溶シ「ピクリン」酸ヲ加ヘテ「ピクリン」酸石灰トナシ之ニ漂白粉ヲ加ヘテ化成シタル後蒸氣熱煮シ鹽化石灰ニテ乾燥シテ製ス
	鹽化アセトフェノン	Chloroaceto-phenone	$ClCH_2COC_6H_5$	155.	Graebe	1871	使用スルニ至ラズ			固	無	無	無	苦扁桃油臭	1.32 (固)	11.5	6.9	245	55	耐水	▲中	—	—	一時性	0.3	—	彈丸及毒煙	眼ニ約熱的刺戟ヲ與ヘ著シク視力ヲ妨ケ且粘膜及皮膚ニ作用シ疼痛ヲ發ス*	(1) 活性炭 (2) 活性炭及濾去層(微粒子トシテ存在スル顆塵シテ)	炭酸「ソーダ」水溶液(熱溶液トナスコトニヨリ效力ヲ增加ス)	醋酸ニ鹽素ヲ作用セシメテ一鹽化醋酸ヲ作リ之ニ三鹽化燐ヲ作用セシメテ鹽化「アセチルクロライド」トナシ次ニ三鹽化「アルミニウム」ヲ觸媒トシ「ベンゾン」ヲ添加シテ製ス又ハ「アセトフェノン」ヲ鹽素化シテ製ス
クシャミ性	ヂフエニール鹽化砒素	Diphenyl chanoarsine	$(C_6H_5)_2AsCl$	264.5	La Coste 及 Michaelis	1878	キエシイー	一九一七、九	—	固	—	無	無	苦扁桃油臭	1.4 (固)	使用ニ際シ氣化スルコトナク微粒子トナリテ發散ス	333	39		耐水	▲小	—	<0.55	一時性	0.02–0.03 (4.0)	850	彈丸及毒煙	喉頭及肺ヲ侵セシム粘膜ヲ刺戟シ「クシャミ」及嘔吐ヲ發セシム	濾去層(「フエルト」植物纖維層)	實用ニ適スル消毒劑ナキモ晒粉、苛性「アルカリ」又ハ水ニヨリ多少ノ效果ヲ認ム	「アニリン」鹽酸及亞硫酸曹達ヨリ造ラルル「ベンゼンザアゾニウムクロライド」ニ亞砒酸曹達ヲ作用セシメテ「フエニールアルシン」酸ヲ造リ之ヲ酸性亞硫酸鹽ニテ還元シ「フエニールアルシンオキサイド」トナシ、コノモノノ「アルカリ」溶液ニ「ベンゼンザアゾニウムクロライド」ヲ作用セシメテ「ヂフエニールアルシン」酸トシ之レノ鹽酸溶液ヲ亞硫酸瓦斯ニテ還元シテ製ス
	ヂフエニール青化砒素	Diphenyl cyanoarsine	$(C_6H_5)_2AsCN$	255.	—		世界大戰間	ランゲエール	一九一八、五	—	固	—	無	無臭	1.45		346	31.5		耐水	▲小	—	<0.1	一時性	0.02–0.03 (3.0)	530	彈丸及毒煙	前者ト概ネ同樣ナルモ毒性稍强シ。	同上	同上	「ジフエニール」鹽化砒素ニ青化曹達溶液ヲ作用セシメテ製ス
	アダムナイト	Diphenylamine chloroarsine	$NH(C_6H_5)_2AsCl$	277.	Bayer & Co.	1913	使用スルニ至ラズ			固	—	淡綠	淡黃	無	—		410	193		分解	▲小	—	—	一時性	0.04 (6.0)	760	彈丸及毒煙	刺戟性前者ニ比シ少ク症狀稍遲効性ナリ*	同上	同上	「ヂフエニールアミン」ト三鹽化砒素トヲ加熱シテ製ス
中毒性	青酸	Hydrocyanicacid	HCN	27.	Scheele	1782	ソンム	—	一九一六、七	液	無	無	白	苦扁桃油臭	0.70	0.93	1.2	26.5	−13	分解	無	578	1,000,000 (26,5°)	一時性	—	1,000–4,000*	彈丸	中樞神經及組織呼吸作用ヲ侵シ致死セシム*	(1) 「ソーダ」石灰(過「マンガン」酸「アルカリ」ヲ附加スルコトニヨリ效力ヲ增加ス) (2) 「アルカリ」水溶液 (3) 「クロロピン」水溶液	(1) 「アルカリ」水溶液 (2) 「クロロピン」水溶液 (3) 醋酸「ニッケル」水溶液 (4) 水	黃血鹽ニ濃硫酸ト水トノ混合液ヲ作用セシメテ製ス
	青化炭酸メチールエスタル	Cyanocarbonicacid methylester	$CNCOOCH_3$	85.	Weddige	1874				液	無	無		苦扁桃油臭	1.08	2.94	3.8	97	—	分解	無	285	168,300	一時性	—	* 2,000	彈丸	水分ニヨリ分解シ青酸ヲ生スル故其作用概ネ青酸ニ同シ	(1) 活性炭 (2) 活性炭ト「ソーダ」石灰トノ混合劑 (3) 「アルカリ」水溶液	(1) 苛性「アルカリ」水溶液 (2) 水	加溫セル鹽化炭酸「メチールエスタル」ニ青化曹達ヲ添加シテ化成シタル後濃縮ス
	一酸化炭素	Carbon monoxide	CO	28.	Lassone	1776	化學兵器トシテ使用セザリシモ火藥爆發ノ爆發ニヨリ生ズ			氣	無	無		無	—	0.96	1.3	−190	−207	耐水	無	—	无斯狀	一時性	—	* 70,000		一酸化炭素「ヘモグロビン」ヲ形成シ血色素ノ酸素運搬作用ヲ妨ケ遂ニ致死セシム*	(1) 「ホプカリット」(金屬酸化物ノ混合物) (2) 過「マンガン」酸銀化合物	實用上適當ナル消毒劑ナシ	木炭又ハ骨炭ニ酸素、空氣若シクハ水蒸氣ヲ通ジテ製ス
糜爛性	イペリット	Dichlorodiethyl sulphide	$(C_2H_4Cl)_2S$	159.	Rehie	1884	イーブル	一九一七、七	一九一八、三	液	無	無	無	芥子油臭	1.27	5.5	7.1	217	13.9	耐水	中	178	697,9	持久性	—	2,300	彈丸及撒毒	皮膚ニ侵シ潰瘍化シ中毒ヲ起シ眼ヲ侵シ呼吸器ヲ侵シ肺炎ヲ發ス	皮膚ニ水泡ヲ生ジ重大ナル傷害ヲ與フルト共ニ眼、呼吸器及消化器ヲ侵ス其症狀ノ發生ハ遲効性ナリ	(1) 活性炭 (2) 活性炭ト「ソーダ」石灰トノ混合劑 (3) 防毒衣ニテ皮膚ヲ防護ス「ゴム」布、油布、膠布等)	(1) 晒粉或ハ其水溶液 (2) 過「マンガン」酸「アルカリ」 (3) 「クロラミン」T	鹽化硫黃ニ「エチレン」ヲ作用セシメテ製ス又ハ水ニ鹽素及「エチレン」ヲ通シ「ニチレンクロルヒドリン」ヲ作リ之ニ硫化曹達ヲ加ヘテ「チオヂグリコール」トナシ次ニ鹽酸ヲ作用セシメテ製ス
	ルイサイト	Chlorovinyl dichloroarsine	$ClHC{:}CHAsCl_2$	207.	Nieuwland	1904	使用スルニ至ラズ			液	無	無	無	天竺葵臭	1.88	7.02	9.2	190	−13	分解	小	207	6,921	持久性	—	* 1,000	彈丸及撒毒	急激ニ皮膚及呼吸器ヲ侵シ尚砒素化合物特有ノ吸收作用ニヨリ肝纖腎纖等ニ傷害ヲ呈ス	(1) (2) 同上 (3) (4) 苛性「アルカリ」水溶液	(1) 晒粉又ハ其溶液 (2) 過「マンガン」酸「アルカリ」 (3) 苛性「アルカリ」水溶液 (4) 過酸化「ソーダ」水溶液	三鹽化「アルミニウム」ヲ觸媒トシ三鹽化砒素ニ「アセチレン」ヲ作用セシメテ製ス

毒性微數トハ中毒致死セシムルニ要スル濃度(瓦/立方米)ト時間(分)トノ積ノ最小數ヲ云フ此欄中 * 印ヲ附シタルハ文献的成績ニシテ最小致死量ヲ示シ他ハ當所ノ研究成績ニヨルモノニシテ半數致死量ヲ示ス

▲ 印ハ純粹ニシテ水分ナキ時ハ作用セザル事ヲ示ス

又一分以上耐ヘ得ザル濃度欄中括弧ヲ附セルハ2—3呼吸ニテ耐ヘ得ザル濃度ヲ示ス