

易燃物参考表

苏联 П.Т.別朱格魯夫著

石油工業出版社

易燃物参考表

苏联 П·Т·別朱格魯夫著

王其明譯

石油工業出版社

內容摘要

本書以表格形式將各種易燃的固態液態和氣態物質的物理化學性質，做了扼要的說明，并分別指出它們在保管及運輸過程中的危險性及其預防辦法。

本書可供石油工業及其他工業企業、倉庫保管員、運輸人員、試驗室研究人員、消防人員、以及設計單位人員參考。

П.Т. БЕЗУГЛОВ

СПРАВОЧНАЯ ТАБЛИЦА
ОГНЕОПАСНЫХ ВЕЩЕСТВ

根据苏联国立石油燃料科技書籍出版社(ГОСТОПТЕХИЗДАТ)
1950年列寧格勒增訂第三版翻譯

統一書號：17037·9

易燃物参考表

王其明譯

石油工業出版社出版(地址：北京六鋪炕石油工業部十号院)
北京市書刊出版發行局可購出字第083号

北京市印刷一厂排印 新華書店發行

787×1092^{1/2}开本 * 印張3^{1/2} * 82千字 * 印1—5,100册

1957年3月北京第1版第1次印刷

定价(10)0.85元

导言

在“易燃物参考表”这本书中列入了說明在火灾方面有危險的各种固态、液态及气态物質的物理-化学性质的数据。

在縱行 1 中，按字母序列列有 700 种以上易燃物质的名称。

在縱行 2 中，列举这些物质的化学式。

在縱行 3 和 4 中为比重，比重即物质之重量与同容积水的重量(以其作为單位)之比值；用没有因次的抽象数字表示之。物体的质量对容积之比称为该物体之密度。密度的单位为克/厘米³。比重与密度之数值相等。比重的通常符号为 ρ_4^{20} 表示，密度为 ρ_4^{20} ，其上数字表示物质的温度，其下数字为水的温度。比重可用液体比重計，革氏天平，或比重瓶来测定之。

气体及蒸气的比重系按其与空气重量之比而测

定，并取空气之重量作为 1。气体对空气之近似比重可将气体之分子量除以 29(空气的平均分子量)得出。液体的比重愈低则愈易引起火灾。比重大于 1(较空气为重)的气体及蒸气能弥漫地面上并充满低洼处。当有自然通风或人工通风的情况下，这类气体及蒸气可能接近燃烧着的用具或装置而被引燃。

在縱行 5 中，为易燃物的熔点，熔化即为每一物质在一定温度下完成了从固态轉为液态的过程。

在縱行 6 中，为易燃物的沸点。沸腾即为在整个液体物料中發生的物质由液态到气态之猛烈轉变。沸腾与蒸發不同，后者仅在液体之自由表面上形成蒸气。某液体在标准大气压下沸腾是在被称为沸点的某一固定温度下發生的，增加压力则沸点增高，减低压力则沸点降低。可燃液体之沸点愈低，则此液体愈易引起火灾。易燃液体的蒸發能力与失火的可能性是相

重要化学元素的原子量表

中名	俄名	符 号	原 子 量		中名	俄 名	符 号	原 子 量	
			1	2				3	4
氮	Азот	N	14.003	金	Золото	Au	197.2		
铝	Алюминий	Al	26.27	碘	Иод	I	126.92		
氩	Аргон	Ar	39.944	铁	Иридий	Ir	193.1		
钡	Барий	Ba	137.36	镉	Кадмий	Cd	112.41		
硼	Бор	Be	9.02	镁	Калций	K	39.096		
溴	Бром	Br	10.82	钙	Кальций	Ca	40.03		
钼	Ванадий	V	79.916	氯	Кислород	O	16.00		
铋	Ванадий	Bi	50.95	钻	Кобальт	Co	58.94		
氯	Водород	H	209.00	硅	Кремний	Si	28.06		
氩	Вольфрам	W	1.103	氪	Крыптон	Kr	83.7		
钛	Гелий	He	183.92	氙	Ксенон	Xe	131.3		
镁	Железо	Fe	4.003	锂	Литий	Li	6.940		
			55.85	镁	Магний	Mg	24.32		

	1	2	3	4	1	2	3	4
Марганец	Mn	54.93	Селен	Se	73.96			
Моль	Cu	63.57	Сера	S	32.06			
Молибден	Mo	95.95	Серебро	Ag	107.88			
Мышьяк	As	74.91	Стронций	Sr	87.63			
Натрий	Na	22.997	Сурьма	Sb	121.76			
Неон	Ne	20.183	Титан	Ti	47.90			
Николь	Ni	58.69	Углерод	C	12.010			
Ниобий	Nb	92.91	Уран	U	238.07			
Олово	Sn	118.70	Фосфор	P	30.93			
Осмий	Os	190.2	Фтор	F	19.00			
Палладий	Pd	105.7	Хлор	Cl	35.457			
Платина	Pt	195.23	Хром	Cr	52.01			
Радий	Ra	226.05	Цезий	Cs	132.91			
Ртуть	Hg	200.61	Церий	Ce	140.13			
Свинец	Pb	207.21	Цинк	Zn	65.38			

关联的，因为此时它们的蒸汽与空气中的氧可能形成一种可燃或爆炸性危险的混合物。

在纵行 7 中为闪点，可燃液体及易燃液体在 760 毫米汞柱压力下并于一定条件下加热，至其蒸汽与空气形成一种容易闪火的混合物（当火焰移近其上时）时的那个最低的温度，称为该液体的蒸汽闪点。

闪点不同于燃点的就是燃烧只在刹那间进行。闪点是可燃与易燃液体火灾危险程度的重要指标之一。

易燃液体

I 级。闪点 +28° 以下（汽油、苯、丙酮、二硫化碳、黑格罗因、甲苯、轻质石油等）。

II 级。闪点从 28° 到 45°（煤油、轻质石油等）。

可燃液体

III 级。闪点从 45° 到 100°（重油、重石油、粗柴油、绿油等）。

IV 级。闪点高于 100° 者（润滑油、重石油等）。

在苏联易燃液体闪点的测定应用以下几种仪器：

- 1) 密闭式阿培-平斯基 (A.P.) 闪点测定器：用于测定闪点低于 50° 的易燃液体；
- 2) 密闭式马丁斯-平斯基 (M.P.) 闪点测定器：用于测定闪点高于 50° 的易燃液体；

3) 密闭式布林金 (Bp.) 闪点测定器：用于测定闪点高于 70° 的易燃液体。

甚至是加 1% 汽油于煤油中，则后者之闪点将降低 10% 以上，此种煤油如在日常生活中应用（照明、汽油炉、煤油炉等）会增加火灾的危险性。

在纵行 8 中为燃点。易燃液体在一定条件下加热至将火焰移近其上时而能引起燃烧，且燃烧延續时间不低于 5 秒钟时的那个温度，称为该液体之燃点。

某些有机物质的混合物，不仅与空气中的氧化合时能起火灾，且与氯、臭氧及其他氧化剂化合时亦能起火灾；某些爆炸物的蒸汽（例如亚硝基甲酯、硝化甘油等）甚至在空气中没有氧及其他氧化剂时亦能起火灾。

“燃烧”与“自燃”两个名词常易混淆。实际上这两个

名詞是不同的，因为物質的气体及蒸氣之燃燒系它们与火焰接触时發生的，而其自燃则为物質热至某一溫度与空气中之氧接触时發生的。

在縱行 9 中^①，为自然点及自动着火点 (Температура самовозгорания)②。自然是当空气中之有氧时，固态、液态及气态物質被外界热源加热至一定溫度时的燃烧过程。

一物質之自然点可能因条件而不同。在易燃物質自然时催化剂具有很大的作用。其他物質之杂质对自然点亦有显著的影响。

凡加热时能放出可燃性气体的固体物，其自然点不会很高。

像汽油、石油、重油、潤滑油及油脂等易燃液体的自然，不仅是它們在密閉容器中加热至一定溫度之后發生，且在常溫下，这类液体落于裸露的热蒸气管道，排气管或其他热表面上时亦能發生。

在各种低自然点的液体中，最易着火者为二硫化碳 (145°)。

低粘度易燃液体(汽油、苯等)的特性是自然点

高，而很粘的液体(重油、潤滑油等)却具有低的自然点。例如汽油的自然点 415—530°，苯为 580—650°，煤油为 380—425°，原油为 350—530°，裂化殘油为 270°，石油瀝青为 250—300°，石油焦炭为 185—200°，裂煉焦炭为 130—150°。

可燃性气体的自然在以下溫度时發生：乙炔 480°，氯 570—590° 等。

自动着火是由于固态物質在空气中的氧或生物化学反应的影响下自动發热燃燒而發生的。

“自动着火” (самовозгорание) 这个术语，适用于所有不应用外界热源而自动發生的反应。

能够自动着火的物質有：

1) 为植物油或动物脂肪浸潤过的木屑、金屬屑及其他屑片；

2) 烟煤及褐煤；

^① самовспышивание и самовозгорание 两名词，在中文方面一般都譯为自燃，为着區別起見，把前者譯为自燃，后者譯为自动着火，并分別把發生此反应的溫度譯为“自然点”及“自动着火点”。——譯者

- 3) 堆集的細碎泥煤；
 4) 次等粗棉花；
 5) 碳化鈣、金屬鋅及金屬鋁與水相接觸時；
 6) 黃磷或白磷當與空氣中的氧接觸時；
 7) 盛裝含硫石油產品時金屬貯器蓋上及壁上析出之硫化鐵與空氣中的氧化合時。
 亞麻仁油或大麻仁油浸潤過的纖維物及其容易自動着火。
- 實驗和實際經驗都証明了：為植物油浸潤過的紙屑、擦布等物經過4—5小時就可能自動着火。
- 焰點、沸點、閃點、燃點、自燃點及自動着火點均以攝氏度($^{\circ}\text{C}$)表示。
- 在本文中所指之爆炸極限，系指可燃性氣體及蒸氣與空氣混合物容積百分比的爆炸極限。
- 可燃性氣體或蒸氣當它們在空气中含量達一定濃度時，則形成一種易爆炸的混合物。當空气中可燃性氣體或蒸氣達某一濃度，低於該濃度不發生爆炸時，則此濃度稱為爆炸極限的下限；高於某一濃度的混合物不再具有爆炸性時，則該濃度稱為爆

極限的上限。界于上限及下限之間者稱為爆炸的間隙，當可燃性氣體或蒸氣與空氣混合物之濃度在這些極限之內時，則遇火花或明火及昇溫等，就能引起爆炸。上、下限之間的間隙愈大，則該物質愈易引起火災。可燃性氣體及蒸氣之濃度以容積百分數或以一立方米空气中氣體之克數表示之。當可燃性氣體或蒸氣的濃度低於下限時，則由於空氣的氧過剩，故混合物不能發生爆炸；當濃度大于上限時，則由於混合物中可燃性氣體或蒸氣過多而空氣的氧缺乏，因此亦不能發生爆炸。

測定爆炸極限可用特殊儀器進行之。

在縱行19中，為滅火材料和方法，用1至9個編號表示，即：

1—強密水流；
 2—噴水；
 3—水蒸氣；
 4—化學泡沫，手提式化學滅火器；
 5—空氣-機械泡沫；
 6—二氯化碳，手提式二氯化碳滅火器；

7—四氯化碳；

8—手提式干粉狀火器、干砂、碳酸鈉、滑石粉等；
9—蠶織物、復蓋物等等。

b) YC-1等筒式噴霧器。

3.水蒸氣主要應用于密閉房間的滅火。水蒸氣能將空氣稀釋，降低其中氧含量的濃度。含有30%（按容積計）以上水蒸氣的空氣即已不能助燃。1升水平均可得約1700升水蒸汽。

各種滅火方法的特性簡介

1.強密水流用于賽璐珞、橡膠、煤、火藥等的滅火。

2.噴水用于閃點高於45°（重油、油脂等）的可燃液体的滅火。

可燃液体以噴水滅火的主要因素是：

a)在可燃液体表面上形成大量水蒸氣以便可燃液体與空气中氧隔絕；
b)在可燃液体表面上形成一種不燃的乳濁液；
b)使可燃液体的冷卻等等。

噴水的工具有下列數種：

a)ЦНИИПО-7固定拋水式噴霧器；
b)別朱格洛夫-3及-3-a[固定拋水式(它們也是一種淋水式)噴霧器；

化學泡沫的倍數(кратность)，即其形成泡沫的容積(升)與其重量(公斤)之比，應不低於4而又不商於6。

為了制取泡沫需用特制的輕便器具——泡沫發生器：ПГ-25(25升/分鐘)，ПГ-50(50升/分鐘)，ПГ-100(100升/分鐘)及國產手提式灭火器№3。

化學泡沫应用于易燃及可燃液体(汽油、苯、丙

酮、醇、醚等)的灭火。为了预防在进行醇类灭火时化学泡沫的破坏起见, ЦНИИТО已經研究出各种适合于上述易燃液体灭火用的皂化泡沫粉之配方及制备的技术。

5. 空气-机械泡沫是将空气、水及起泡剂用机械混合而制得, 其比例为空气 90%, 水 9.8%, 起泡剂 0.2—0.4%。为了制取空气-机械泡沫, 应用特制的空气起泡筒, 其能力应为 2.5—10.0 米³ 泡沫/分钟, 泡沫倍数为 10。空气-机械泡沫应用于易燃液体及可燃液体(汽油、苯、煤油、轻石油等)的灭火。

6. CO₂ 灭火剂应用于内燃机, 易燃液体等失火时

的灭火。失火场所空气中含 CO₂ 量至 12—15% (以容积計) 时燃烧即可熄灭。供给失火地点的 CO₂ 可直接应用气瓶, 也可应用特制手提式 CO₂ 灭火器 PyO-4 来产生 CO₂。

7. 四氯化碳(CCl₄)是一种有毒的不燃性液体。四氯化碳不能导电, 其用途主要是在露天场所应用特制的手提式灭火器来消灭内燃机之失火。

8. 干粉状灭火剂, 干砂、碳酸钠、滑石粉等, 应用于物质失火时不能用水及泡沫来灭火时使用。

9. 布織物及复盖物应用于试验室的灭火。
在縱行 11 中为易燃物质的特征。

易燃物質及爆炸危險物質共同貯藏時的規則

組別	物 質 名 稱	本組物質不得與以下各組物質共貯一起		貯 藏 場 所 的类 別
		1	2	
I	爆炸物質：阿馬多、阿芒拿、斯涅捷利特①，無烟炸藥及有烟炸藥、導火綫、炸油爆氣②、爆炸作業用的起爆劑、苦味酸（黃色素）、特屈爾（四硝基苯甲胺）、三硝基甲苯（錯弟爾）、火棉等	II, IIIa, IIIb, IIIc, IV, V _a , V _b , VI, VII		特制的耐火倉庫，地窖或土窖
II	能形成爆炸混合物的物質：硝酸鉀、硝酸鈣、硝酸銅、硝酸銀、高氯酸鉀、柏佐利鹽	I, IIIa, IIIb, IIIc, IV, V _a , V _b , VI, VII		普通耐火倉庫的隔離室
III	壓縮氣體及液化氣體： a)可燃及爆炸氣體：乙炔、氫、藍黑色、甲烷、氮、硫化氫、氯甲基烷、氧化乙烯、丁烯、丁烷、丙烷等 b)惰性及不燃氣體：氮、氦、氖、氬、二氧化碳、亞硫酸等 c)助燃氣體：壓縮及液化的氫與空氣等	I, II, IIIb, IV, V _a , V _b , VI, VII, VIII I, IV, V _a , V _b , VI, VII, VIII I, II, IIIa, IV, V _a , V _b , VII, VIII		特制耐火倉庫或露天棚。允許 與惰性氣體或不燃氣體共貯一起。 普通倉庫的隔離室 普通倉庫的隔離室

① 斯涅捷利特(шнейдерт)是一種由硝酸銨與二硝基苯組成的爆炸物。——譯者

② 炸油爆藥(дипамиты)，也稱大力素。——譯者

	1	2	3	4
IV	遇水及空气能自动着火及自然的物质：铜、钠、钙、碳化钙、磷化钙、碳化镁、锌灰、过氧化钡、过氧化钠、铝灰及铝粉、列维(levy)型镍催化剂等，白磷或黄磷等		I, II, IIIa, IIIb, IIIa, V _a , V _b , VI,	普通耐火仓库的隔间室，磷应独立贮藏于水中
V	易燃物质： a)液体：汽油、苯、二硫化碳、丙酮、松节油、甲基、二甲苯、醋酸戊酯、轻质原油、轻石油、粗石油、煤油、醇类、乙(硫)醚等 b)固体：赛璐珞、红磷、萘、点火用火柴等		I, II, IIIa, IIIb, IIIb, IV, V _a , VI, VII, VII, VIII	特别的耐火仓库，地窖，土窖，贮藏器，槽车，金属桶
VI	能中毒的及有刺激作用的毒物：氯、氯化苦剂、光气、五氧化二砷、腈酸等		I, II, IIIa, IIIb, IIIb, IV, V _a , V _b , VI, VII, VIII	特别的耐火建筑物
VII	能引起燃烧的物质：溴、硝酸、硫酸、铬酸酐、高锰酸钾等等		I, II, IIIa, IIIb, IV, V _a , V _b , VI, VII	特别的密闭场所。按特别方法进行产品的统计及发放
VIII	易着火物：棉花、干草、棉絮、黄麻、大麻、硫、泥煤；未经焙烧过的木炭，植物及动物炭黑等		I, II, IIIa, IIIb, IIIb, IV, V _a , V _b , VI, VII	与其他各组物质相隔离

易燃液体鐵路運輸規則

易燃液体名称	运 輸 規 定 的 包 裝		包裝的最大重量 (全重), 公斤
	1	2	
醋酸乙酯	1. 緊密蓋閉的鐵桶	—	5
醋酸丁酯	2. 緊密的金屬容器	—	600
醋酸乙脂	3. 緊密蓋閉的玻璃瓶或陶質容器，并用籃子或木框包裹，中間用木鉋化或稻草塞緊	—	100
甲醇, 戰丙醇, 乙醇,	4. 容量不大于 1 升的緊密蓋閉的小玻璃瓶，以頸部向上包裝在箱中，中間以松軟的包裝物料填充塞滿	50	50
苯酚	1. 鐵路油槽車	—	—
	2. 緊密蓋閉的鐵桶。桶底塗以綠色表示為危險品	350	—
	3. 容量不大于 1 升的緊密蓋閉的小玻璃瓶中，以頸部向上包裝在箱中，中間以松軟的包裝物料填充塞滿	50	50
丙酮, 戊醇, 氯苯, 丁醇, 溶劑輕汽油,	1. 鐵路油槽車	—	—
	2. 緊密蓋閉的鐵桶	600	—
	3. 密閉的金屬容器	100	—

	1	2	3
变性酒精			
氯代甲苯			
汽油, 苯, 里格罗因 (一种汽油), 二甲 苯, 甲苯			
氯化乙稀(二氯代乙 烷)			

4. 紧密盖住的玻璃瓶或陶质容器，并用木箱或篮子包装，中間用木钩花或稻草填
充塞牢
5. 容量不大于1升的紧密盖住的小玻璃瓶，以頸部向上包装在箱中，中間以松軟
的包装物料填充塞牢

50

1. 紧密盖住的玻璃瓶或陶质容器，并用木箱或篮子包装，中間用木钩花或稻草填
充塞牢

50

2. 容量不大于1升的紧密盖住的小玻璃瓶，以頸部向上包装在箱中，中間以松軟
的包装物料填充塞牢

50

1. 鉄路油槽车
2. 紧密盖住的铁桶
3. 密闭的金属容器
4. 容量不大于1升的紧密盖住的小玻璃瓶中，以頸部向上包装在箱中，中間以松
軟的包装物料填充塞牢

—
600
100

包装与丙酮相同，但桶重为

500

	1	2	3
火棉膠(珂膠劑)			
1.緊密蓋住的鐵桶		300	
2.密閉的金屬容器		50	
3.緊密蓋閉的厚壁玻璃瓶或陶質容器，並用籃子或木框包裝，中間用木匏花或稻草填充塞滿		25	
4.容量不大于1升的緊密蓋閉的小玻璃瓶中，以頸部向上包裝在箱中，中間用松軟的包裝物填充塞滿		25	
醋酸甲酯			
1.緊密蓋閉的鐵桶		600	
2.密閉的金屬容器		100	
3.容量不大于1升的緊密蓋閉的小玻璃瓶中，以頸部向上包裝在箱中，中間用松軟的包裝物料填充塞滿		50	
二硫化碳	按特別規則發運		
二硫化碳鑑分			
1.鐵路油槽車或容器		—	
2.緊密蓋閉的鐵桶		300	
3.密閉的金屬容器		50	
松节油	1.鐵路油槽車		

	1	2	3
杀蝇剂(флацил)			
石油醚			
乙醚(硫醚)			
2.紧密盖闭的铁桶	600		
3.塗有磁釉的坚固而又紧密的木桶	300		
4.密闭的金属容器	100		
5.紧密盖闭的玻璃瓶或陶质容器，并用篮子或木框包装，中間以稻草或木钩花填充塞满	50		
6.容量不大于1升的紧密盖闭的小玻璃瓶中，以頸部向上包装于箱中，中間以松軟的包装物料填充塞满	50		
与丙酮相同，但桶重为			
1.紧密盖闭的铁桶	300		
2.密闭的金属容器	300		
3.容量不大于1升的紧密盖闭的小玻璃瓶中，以頸部向上包装在箱中，中間以松軟包装物料填充塞满	50		
1.紧密盖闭的铁桶	20		
2.密闭的金属桶	300		
3.紧密盖闭的玻璃瓶，裝于篮中或箱中，中間以木钩花或稻草充塞	50		
4.容量不大于1升的紧密盖闭的厚壁小玻璃瓶中，以頸部向上包装在箱中，中間以松軟的包装物料充塞	25		