

藏本館

142577

K. B. 瓦西列夫著

# 水下金属切割与焊接

王天富译

交通部航务工程局船舶机械科校



76  
411

人民交通出版社

本書叙述了水下金屬切割与焊接过程及各种方法的实质，例举了现代的器械、规范和工艺。同时亦引证出其有效资料。尤其对汽油氧和电氧气割法给予极大重视，其中简短地阐明了有关水下切割和焊接的应用问题，提供出最合理的焊接与切割方法及水下焊接与切割过程中潜水员工作的安全条件。

本書是供水下工程专业人员之用亦可作为大专学生阅读参考。

统一书号：15044·3031·京

## 水下金属切割与焊接

К. В. ВАСИЛЬЕВ

ПОДВОДНАЯ РЕЗКА  
И СВАРКА МЕТАЛЛА  
ИЗДАТЕЛЬСТВО  
“МОРСКОЙ ТРАНСПОРТ”  
МОСКВА 1955

本書根据苏联海运出版社1955年莫斯科俄文版本译出

王天富 譯  
交通部航务工程局船舶机械科校

人民交通出版社出版  
(北京安定门外和平里)

(北京市报刊出版营业登记证字第006号)

新华书店发行

公私合营慈成印刷工厂印刷

1958年2月北京第一版 1958年2月北京第一次印刷

开本：787×1092毫米 印张：3 1/2 张

全册：80,000字 印数：1—1000 册

定价(10)：0.50元

# 目 录

作者的話

總論

§1. 水下金属切割与焊接的方法	2
§2. 水下金属焊接与切割的基本发展阶段	5
<b>第一章 金属汽油氧切割</b>	9
§3. 氧气切割	9
§4. 液体燃料及其应用	13
§5. 汽油氧切割器具	16
§6. 汽油氧切割技术	30
§7. 水下汽油氧切割的技术經濟特性	36
§8. 其他氧气切割法	40
<b>第二章 金属电弧切割</b>	45
§9. 电弧切割的实质	45
§10. 电弧切割设备和切割条	46
§11. 电弧切割技术	53
<b>第三章 电氧切割</b>	57
§12. 电氧切割法的实质	57
§13. 切割条	57
§14. 电氧切割的设备	60
§15. 电氧切割技术	69
§16. 电氧切割规范及其特点	72
<b>第四章 水下金属焊接</b>	77

§17. 水下焊接的特点及焊接条 ..... 77

§18. 水下焊接的设备和技术 ..... 82

§19. 水下焊接的质量和生产率 ..... 85

**第五章 水下焊接与切割的应用 ..... 89**

§20. 水下焊接工作的组织 ..... 89

§21. 安全措施 ..... 92

总结

附录

## 作 者 的 話

自从Д.Л.戈里茲曼涅科著的“水下金属氧气切割”（1943年海軍出版社出版）和К.К.霍列諾夫著的“水下金属电焊和切割”（1946年海軍出版社出版）二書出版后，已經过了8～10年之久，在此时期曾研究出和掌握了新的汽油氧水下切割法，而电氧切割法也获得了很大的发展，并且还創造了許多新塑器具。

本書中作者在科学研究和生产工作綜合經驗的基础上力图闡明水下金属切割和焊接的现代情况和发展远景，并介绍了最适宜的工艺手續和实际工作中的指导資料。

由于篇幅的限制未能包括水上焊接与切割过程的一般闡述。本書是供讀者在焊接与切割的基本过程中熟悉和了解潜水作业。有关水下焊接和氬氧切割已詳細闡明于上述著作中，在此只是引証一些基本情况和某些补充材料。

## 緒論

### §1. 水下金屬切割与焊接的方法

水下金屬結構物愈來愈成為現代水下工程的對象。目前許多水工建築物、石油管系及其他建築物的金屬結構，在各種外因影響下，逐步磨損或經受某種損傷。

為了保持這些建築物在技術上的完善狀態，必須在恢復和修理金屬結構物方面，完成許多不同類型的水下工作。

通常在這些工作過程中，首先提出的問題，是：分割或結合金屬結構物的某一部份，或者是必須把結構物全部拆毀。經常需固牢套環、釦克、耳環，割裂或塞補洞孔，及其他類似的工序。

若結構物尚連接在一起，並處於良好狀態下，則這些作業的一部份可以拆卸或裝設加固構件。在其他情況下則不得不采用水下切割和焊接方法。

削弱或破壞金屬的內部聯繫，分割金屬的各種方法總稱為切割。除採用機械方法外，還可採用熔化金屬的方法，即沿着指定線熔化金屬將其從切口排出，或以氧氣流順切割線噴燒赤熱的金屬，並將形成之液體氧化物從切口面吹除，以完成切割工序。

恢復金屬分子的結合重新將金屬構件連接在一起稱為焊接，完成焊接可採用各種方法，例如，若把二塊金屬板緊密地疊合在一起，並使其接觸邊緣熔化，當邊緣金屬冷卻後，則在連接焊件之間形成一堅固的“橋”。在其他的情況下，先使焊

接面达到可塑性的状态，而后为了达到焊接面間之分子結合，用力地將兩焊接面相互压緊。

水下金属物的焊接或切割过程称为水下金属焊接或切割。

水下焊接和切割条件實質上是区别于一般条件：空气是流动的气体混合物，而水是相当粘滯而密致的液体，空气有助燃性而水具有灭火性，水的热容量和热傳导性大于空气。这就說明在水中加热物体要比在空气中远为困难，并且水中物体的冷却亦要快上几倍。水和干燥空气在C 零度和一个大气压下的物理参数载于表 1 中。

表 1

参量	單位	水	干燥空气
密度.....	克/立方公分	0.9993	0.001252
热容量.....	卡路里/克°C	1.012	0.241
热傳導系数.....	卡路里/秒公分°C	0.00132	0.0000566
粘度系数.....	达因·秒/平方公分	0.01782	0.000172
蒸气形成.....	卡路里/克	539	—

进行水下焊接或切割时，必須考慮到热源本身向周围介質中大量的損耗。与水相界的火焰面愈大，温度压力（即火焰溫度与水溫度差別）愈高，则热損耗就愈大。为了使金属在水中迅速地燃燒和补偿大量的热消耗，热源不仅应具有很高的温度和足够的能率，同时还应集中在最小的范围内使热消耗而减少到最小。

电弧放电是高温最集中的热源。在足够效率的条件下，电弧能在水中熔化鋼和某些其他金属，几乎象空气中一样地容易。迄今电弧焊接在水下工作中还是順利采用的唯一方法。

图 1 示現代水下切割法的分类。电弧切割是用电弧沿切割

燒熔化金属。电弧切割可用熔化的（金属的）或不熔化的（碳的）切割条进行。

氧气切割是沿拟定綫燒尽鋼質，是以液体或气体燃料燃燒加热金属，为了保証液体燃料的完全燃燒要使其成为气体状态下再使用它，并用氧气流来燒尽被火焰加热的金属。

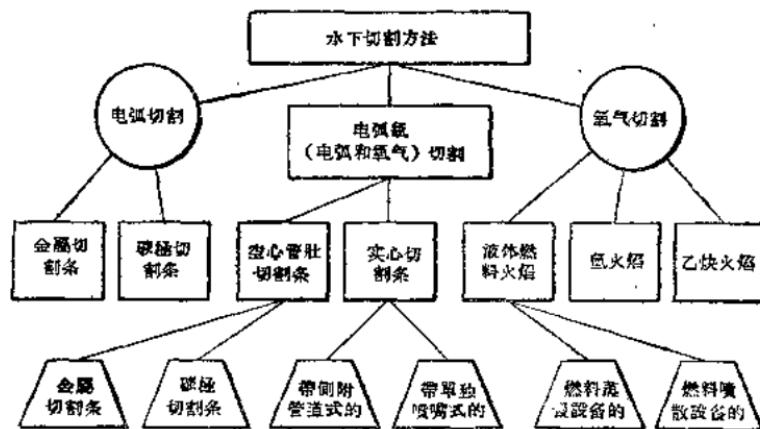


图1 水下金属切割法的分类

电弧氧切割是电弧和氧气流同时作用的结果。为了达到切割目的必须具有熔化性的或不熔化的切割条和将氧气供给电弧作用区域内的装置，为此采用空心管状切割条效果良好。

水介质的特性不只使加热的条件复杂化，同时使潜水员的工作条件也更加困难。陆地上的电焊工移动很方便可无阻地完成任一最准确的动作，而穿着潜水服的潜水员在水下工作迫不得已要克服水阻力及波浪急流的冲击等，这些因素都给水电焊工造成些不利影响。经常为了保持稳定性，潜水员不得不用一只手扶住结构物构件；此外水下的视明度极低，特别是在含淤泥土壤的贮水池中；视明度过低时潜水员不得不摸索着进行工作。

在这种工作条件下，为了获得所必需的切口和焊缝这就要

求潛水电焊工要准确地去完成任务。无疑的，水下焊接过程逐步要达到机械化，这在原理上是完全可能的，但由于水的物理化学性质，到目前为止尚未得到充分有效地解决，目前水下焊接与切割绝大部分尚是手工式，这就要严格慎重地对待水下焊接工作的组织并要求潛水电焊工和切割工具有完成任务的高度责任心。只有技术熟练的、深知水下金属焊接与切割过程本质的潛水员才能保证工作良好而有效的完成。

## §2. 水下金属焊接与切割的基本发展阶段

金属焊接与切割在苏联科学历史上是值得自豪的，在最重要的发现和创造中都占据着显著的地位。由于苏维埃科学家们和先进生产者们的劳动，这些工作方法已广泛地运用到国民经济的各个部门。远在1802年B.B.彼德罗夫曾发现放于玻璃板上的并排两根碳精棒通过电流后产生电弧放电现象。B.B.彼德罗夫在二根导线间引起电弧后首先发现了这些金属导线刹那间的熔化和燃烧，并喷溅出火花。1882年直接为了焊接目的电弧放电曾被俄国的发明家H.H.别纳尔多斯所采用，不久(1888年)又被H.G.斯拉维扬诺夫所采用。

H.H.别纳尔多斯在世界上第一次将电弧应用于水下金属的焊接和切割。

但是H.H.别纳尔多斯的初步经验不是完全顺利的。水下电弧放电首先在水中分解出大量气体，当时由于电极条的冲动和颤抖影响了电弧的稳定存在。冒出水面的气泡剥夺了观察水下焊接或切割过程的进行及操纵它的可能性。

H.H.别纳尔多斯深知水下采用焊接和切割的重要意义后，就积极地、更进一步地研究这些过程。为了在水下进行试验起见，他制造了一个带玻璃盖的箱子，向箱内压入空气把水

从工作地点排出后就保証了工作的进行。在別納爾多斯的档案中（仍保存在莫斯科巴烏曼高等技术学校）还記載着有关这个結構的資料。

H.H. 別納爾多斯的經驗奠定了水下焊接工作发展的基础，在20世紀初曾多次企图采用水下电弧切割和焊接。但是这个問題几乎是四十年光景未能得到正确实际的解决。

別納爾多斯的著作对考查其他問題方面亦帮助解决了許多實質的困难。20世紀初期在冶金工业、建筑业及其他部門中开始采用了氧气切割法，并运用了气体燃料和氧气混合物的火焰，此种混合物的形成和燃燒是借助專門切割刀来实现。氧气切割法簡便而有效，于是迅速地受到公認和得到广泛的应用。自然这种方法也同样企图被采用于水下条件。

乙炔氧火焰可在水中燃燒很久，只要是將点燃的火炬头向下小心地放入水中。但是此种火焰无论是熔化金属或將金属加热到与氧气开始反映的温度都是不够的。此外，每一动作的疏忽或切割头的傾斜会引起火焰立即熄灭，同时水也会竭力地使火焰冷却，因而必須采取适应的預防保护措施。

最初是在切割头周围裝一鐘形箱，当切割头安放于工作地点后向箱內充气，从而使水从箱內排出，保証了切割的进行，当然此种割刀是粗笨而不方便的。由于在头部有一很大的鐘罩妨碍了割刀平稳移动和觀察火焰的燃燒及切縫的形成。由此鐘罩的尺寸逐渐縮小終于在割刀的头端变为一不大的碗形帽，并在帽內四壁处裝有供应空气的环形管道，此管道环繞着燃料混合物和氧气的洞孔。

1908～1909年制造出适应于水下气体切割的器具，水下气体切割特别是在第一次世界大战年代里修复被炸毁的桥梁中得到广泛采用。比如在拆毀通过瑪斯河，西德維納河，多瑙河等

的桥梁中均得到应用。

在苏联采用水下气割是从1922年HKPC 中央潜水基地开始的。基地的潜水员们将莫兹尔斯克铁桥的第五个跨距分割成数部，该铁桥的桁架是在国内战争时期破坏的。此后又完成了数项工程。所以采用水下气割从1923~1926 年中才获得实际经验。萨尔柯夫水闸建设中，顺利地完成了切割角铁，此时只是获得了生产上的特性。1926~1927 年在德哥伯尔的建设中，又实际地进行了切割工作。

三十年代初曾设计了液体燃料的水下切割刀，为使液体燃料在喷咀中蒸发曾采用了电力加热器。三十年代初水下电焊过程也有了巨大的发现，1932年苏联科学家 K.K. 霍列诺夫成功地找到了水下金属切割与焊接简便而实际的方法。

K.K. 霍列诺夫廢除了向电弧区域内压入空气和在电弧周围应用粗笨的围壁装置。解决这一问题的办法是由电弧本身造成一精密的圆层。为此，需在金属条表面涂一层相当厚的专门防水涂料层。产生电弧时随焊条芯的熔化在其末端形成一突起之环状圆层。焊条芯熔化的同时涂料也随之熔化但是涂料外层受水的冷却熔化速度较慢，因此焊条头部的圆层可不断地保持着。此圆层在电弧周围是一变态的保护物，不仅是不妨碍操作而使更易操纵焊条。电弧的高温保证了水在电弧区域内的蒸发使其不能进入到保护层内。

霍列诺夫的成就获得了公認，給予采用水下电焊和切割工作奠定了基础。水下电焊和切割方法在30年代中于黑海打捞“彼尔斯”号轮船、塞补“乌苏里”号轮船与修理“西伯利亚科夫”号破冰船的漏洞及在涅瓦河修理水管等工程中都得到了采用。

水下电焊和切割的问题，目前在许多科学的研究机关和大学

如：莫斯科运输工程电力学院，中央水运科学研究院，Л.М.卡岡諾維奇军事运输学院和其他学院中都在进行研究。

制造本国的水下切割工具的工业建立后，1938年开始制造了氧气切割刀，1940年列宁格勒馬特維耶夫工厂第一次制成了汽油切割刀。利用汽油切割刀切割效率可为氧气切割刀速度的4～6倍，并且火焰燃烧得很稳定，金属亦能迅速地达到加热。

伟大的卫国战争时期水下焊接和切割更得到了蓬勃地发展。水下电焊切割在打捞和海损救护工作中广泛的被采用了。在恢复东德维纳河、顿河、德累斯顿河和其他河流的铁桥中大规模地采用了水下切割。另外由于熟练地掌握了水下焊接的操作技术给予水下修船工程创造了可能性，莫斯科运输工程电力学院 К.К.霍列諾夫实验室中曾研究过各种电焊条和电气切割条以及水下汽油切割刀和其他器具。水下电氧和汽油氧切割实际上已被掌握了。

目前水下焊接和切割广泛地采用在水运、铁路运输、管道的敷设和修理、以及水工建筑物等的建设中。

# 第一章 金屬汽油氧切割

## §3. 氧气切割

金属氧气切割基于在一定的条件下使某些金属极与氧气化合形成易熔的流动液体氧化物。多数金属皆可进行氧化作用。但通常这种反应进行得很慢。为了在金属表面形成薄层氧化物即是在纯氧中亦需要许多小时。但是当温度升高时金属氧化过程逐渐加速，达到一定界限后这种加速就很不明显而氧化物也不与明显的热效应伴随形成。

900~1000°C 温度下铁的氧化进行缓慢在金属表面亦无显著反应，但达到此温度后反应的性质急骤的变化，金属迅速地变热和燃烧形成大量的氧化物。如将一根温度高于 1000°C 的金属条放进充满氧气的玻璃管中，则此金属条迅速地燃烧放出明亮的光同时喷出火花。但若玻璃管未充满氧气则反映过程将发生得无力，最后并完全停止。若用一赤热的钢条代替细的金属条放进玻璃管内时，同样亦开始燃烧，并立即在钢条的表面形成大量的氧化物，此后燃烧反应减弱，最后完全停止，因为氧气不能浸透到加热的钢内。

因此，为了順指定綫完成切割将金属变为氧化物必须保证使金属加热到需要的温度，不断地将氧气供给反应面和不断地排除所形成之液体氧化物。实际上切缝起点的预热借专门割刀利用气体或液体燃料的火焰来达到。

金属在拟定的位置充分加热后，将氧气流喷向赤热面而金属就开始在起点燃烧。燃烧过程中分解出大量热从而保证下面

部份的繼續加熱，然後所形成之液體氧化物被氣流吹除。此種作用的逐步加深即形成穿孔。

若逐漸地順指定線移動切割刀，噴向加熱面的氣流必將切割線上的金屬燒盡，熔渣的熱能和加熱于金屬板面上的火焰保證着切割的連續性。

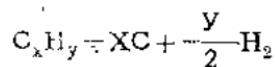
氧气切割是基于金属的化学变化，并将其强制从切割面中驱除。

为了实现氧气切割必须当燃烧时使金属保证相邻阶段的必要加热，而此时所形成之氧化物应是易熔和流动状态的。若金属氧化物难熔，或金属本身于开始燃烧前熔化，或金属燃烧的热效应太小及金属的热传导很高，都将导致难于切割并需采用特殊方法，方可迫使切割过程复杂化。

实际上水下利用氧气切割法只适用于切割含少量鉻、鋅、镍和其他合金成份的銅，至于生鐵、銅及其合金、鋁、合金鋼等是不宜氧气切割的。

上面已指出乙炔、氫、汽油和苯可作为水下切割燃料，在化学方面除氢外所有采用于切割燃料的組成成份中均含有炭化化合物，即不同結構的炭化氫，通常用下式表示： $C_xH_y$ 。比如乙炔的分子 $C_2H_2$ 有二个碳原子和二个氢原子；苯的分子式( $C_6H_6$ )，即由六个碳原子和六个氢原子組成。汽油是不同炭化氫的混合物。为了形成預熱火焰使燃料与氧( $O_2$ )相混合。

切割火焰的性質和構成是根据当燃烧时一系列的变化所决定的。炭氢化合物燃烧时可划分为三个基本阶段(图2)。首先使燃料加热到燃燒温度后，此时产生炭氢燃料分子的分解：



該阶段分解的结果由气态的化合物分解出自由的炭和氢。

当达到起燃的温度时，燃料分解产物的氧化作用开始了：

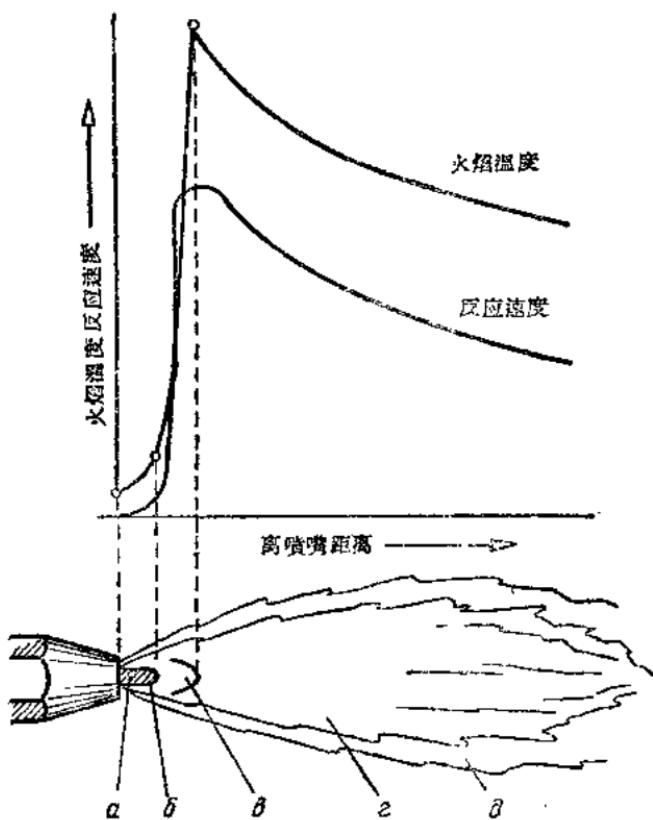
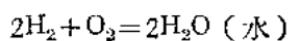
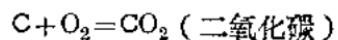


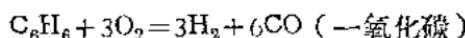
圖 2 碳氢燃料与氧气混合物的燃烧：

a—焰心；β—白热碳分子的光亮外膜；γ—火焰中间区域；

δ—火苗；ε—二氧化碳和水蒸气形成之外界

氧化时反应速度和火焰温度不是不变而是不断地改变着。起燃后燃料迅速地氧化因为該过程温度急骤增高。当温度达到

最高点的刹那間燃料只能部份地得到氧化，比如苯氧混合物从噴咀放出的时间开始直达到最高温度的火焰燃燒的反应以下列公式限定：



此后火焰的温度逐渐下降，反应的速度緩慢，形成的氢和一氧化碳也将燃尽。

依据上述的燃燒略图在炭氢火焰中有三个不同区域。圓狀焰心 a 符合于燃燒的第一阶段，此焰心由自热碳分子的光亮外膜<sup>6</sup> 所包围，自热的碳分子由碳氢的分解而成。

焰心的外层是燃燒表面并作为第二区域 b 在第二区域范围内燃料极力变为燃燒的混合物 CO 和 H<sub>2</sub>，該过程反映的速度甚快。中間区域的長度共为数公分（2~4公厘）第二区域无显著界限而是逐渐地过渡到第三区域——火苗 c 在此区域内 CO 和 H<sub>2</sub> 气变为 CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub>O。外面由碳酸气和水蒸汽形成圓层 d。

根据在每一区域内产生的过程按着火焰長度来确定温度，在具有最高温度的火焰中間区域内可使金属更好的加热。

上述是混合物在正常成份下的燃燒情况，当混合物的配合比不正确时将发生图 3 所示的情况。

当氧气过剩时（6—一氧化火焰）整个火焰部份縮短焰心变为椎形，火焰顏色变

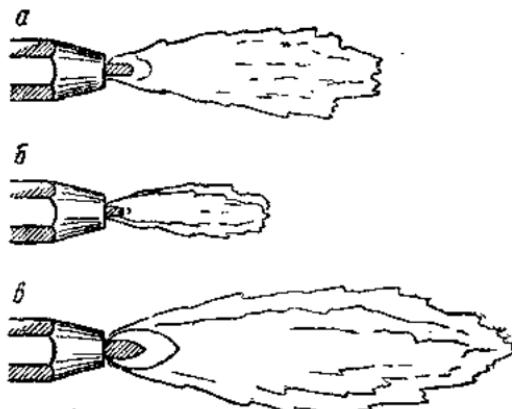


圖3 燃料混合物組成成份之不同所形成不同之火焰形态：  
a—正常火焰；b—一氧化火焰（氧气过剩）；c—碳化火焰（燃料过剩）

紫。氧气不足时（即一碳化火焰）火焰伸長，此时焰心也随之延長并与中間区域汇流于一起。燃料过剩时火焰变为烟塵状态。

上述火焰略图表示出碳氢燃料之特点。氢焰是一种不光亮具有淡黃色之火焰，虽然氢氧焰中亦有不同之区域但无鮮明之外形。

#### §4. 液体燃料及其应用

表 2 引出水下氧气切割各种燃料之特性。

乙炔很少适用到水下工作，因为压力升高时有爆炸的趋向并且不能应用于深水中。

氢对压力的增高不敏锐，但由于其火焰的无色性难以采用，同时在沉重的鋼瓶中运输費用昂贵，所以乙炔和氢较少采用于水下切割工作。

苯—芳香族烴中最簡單的，是一种无色透明帶有特殊气味的液体，苯在 $5.5^{\circ}\text{C}$ 时冻结， $80^{\circ}\text{C}$ 时沸腾，甚至正常的温度下也要急速蒸发。苯的蒸汽是有害的，可能引起中毒，但其价廉，因而广泛地采用在工业方面作为溶剂或作为生产香料、染料和爆炸物的原料，内燃机燃料也需要大量的苯。苯在空气中燃烧发出燐黑的火焰，苯氧火焰具有高温和良好的热性能。

汽油是透明的，绝大部分是无色帶有特殊气味之液体。在化学性质方面汽油是液体的炭氢混合物，在低于 $-60^{\circ}\text{C}$ 温度下冻结。

汽油广泛采用作为航空和汽車燃料。

苏联内燃机燃料的基本特性载于表 3 中。

为了使汽油氧混合物在切割火焰中充分燃燒，必須使汽油变为气体状态的混合物。各种成份的汽油皆易揮发，但其揮发