



液体火箭推进剂

[苏联] A. B. 谢列金著



国防工业出版社

液体火箭推进剂

〔苏联〕A. B. 谢列金著

光 华 譯

沈晨光 校



国防工业出版社

13012 1965

出版者的話

本书系(苏)A. B. 谢列金根据外国刊物上的资料编成的一本内容较浅显的小册子。书中主要叙述了液体火箭推进剂的基本性质及其在液体火箭发动机中使用的特点。

原书中有些错误之处，在中译本中已作了修改和删减，可能还有不当之处希读者指正。

本书可供军事人员及对火箭技术感兴趣的非军事人员阅读。

ЖИДКИЕ РАКЕТНЫЕ ТОПЛИВА

[苏联] A. B. Сергия

ВОЕННОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО МИНИСТЕРСТВА
ОБОРОНЫ СССР 1962

液体火箭推进剂

光 华 譯

沈 晨 光 校

国防工业出版社出版

北京市马甸出版业营业登记证字第011号

新华书店北京发行所发行 各地新华书店经售

国防工业出版社印刷厂印装

787×1092^{1/32} 印张2^{1/4} 57千字

1965年2月第一版 1965年2月第一次印刷 印数：0,001—1,900册

统一书号：15034·824 定价：(科六) 0.36元

目 录

第一章 概論	7
第一节 关于液体火箭推进剂的概念.....	5
第二节 火箭发动机动力装置.....	7
第三节 发动机的冷却.....	13
第四节 对火箭推进剂效能的评价.....	16
第五节 推进剂的输送系統.....	21
第二章 氧化剂	29
第六节 液氧.....	39
第七节 硝酸氧化剂.....	40
第八节 过氧化氢.....	51
第九节 氧化剂的前景.....	57
第三章 燃燒剂	73
第十节 有机体的燃燒剂.....	74
第十一节 脂类燃燒剂.....	77
第十二节 燃燒剂的前景.....	81

第一章 概論

第一节 关于液体火箭推进剂的概念

在液体火箭发动机内，通常由于燃烧的化学反应，即一种物质被另一物质氧化而引起的剧烈反应，能使热轉变为功，氧化物质称为氧化剂，而被氧化的物质則称为燃烧剂。

对另一些液体推进剂的热力发动机，其中包括噴气式空氣发动机，只需在运載体内儲备燃料●，而其氧化剂——空氣則取自周圍介质之中。在液体火箭上，不論是燃烧剂还是氧化剂，都須放置在本身火箭上。因此，所謂液体火箭发动机的推进剂，系指一切为了产生热量而参与化学反应的物质之总和（推进剂混合物）。

推进剂混合物中的物质称为組元。

双組元推进剂（見图1）是由分开儲存的两种液体（組元）組成的，其中一种是氧化剂（液氧、硝酸、液氟等），而另一种則是燃烧剂（煤油、酒精等）。

然而，不仅燃烧的化学反应可以产生热量，而其他的化学反应，如某些化合物的分解等也可以产生热量。

在液体火箭发动机内，当利用物质分解的化学反应而获

● 在一般发动机中燃料就指燃烧剂，因为氧化剂是取自于空气，所以燃料也就包含氧化剂和燃烧剂了，但在火箭发动机中应严格區別燃烧剂和燃料的概念。——校者注

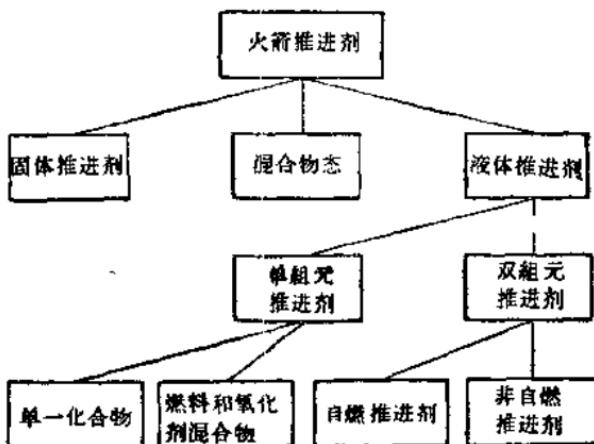


图1 液体火箭推进剂的分类。

得热量时，可以得到仅由一种組元构成的推进剂（单組元推进剂），也可得到单一推进剂。

构成单一推进剂的另一种方法是配制由燃烧剂和氧化剂組成的混合物。在通常的条件下，这种混合物是不自燃的，这就有可能将它們儲存在一个容器內●。

往往向推进剂組元內添加各种添加剂，如为了使进行反应的条件更好些，或者为了延緩或停止反应，对于第一种情况，添加剂叫作催化剂，在第二种情况下，添加剂則叫作阻化剂。

根据推进剂点燃的方法（用引火剂或不用引火剂），推进剂可分为非自燃的和自燃的两种。

对某种液体火箭发动机，推进剂的选择取决于发动机和

● 获得单組元推进剂的第三种方法是利用自由基能，这种方法原則上是可能的，然而在目前沒有实际意义，因而在图1上未标示出（参见第十二节）。

火箭本身的用途，也取决于现阶段火箭技术发展的情况。为了了解这些问题，必须熟悉发动机本身的装置和研究液体火箭发动机所使用的推进剂有关的一般问题。

第二节 火箭发动机动力装置

所谓火箭发动机动力装置系指为了使火箭运动的一切装置的总称。发动机动力装置系由火箭发动机本身、推进剂贮箱、供应推进剂到燃烧室的系统及控制发动机工作的自动装置所组成。

火箭发动机是由三个主要部分，即头部、燃烧室和尾喷管所组成的（见图2）。

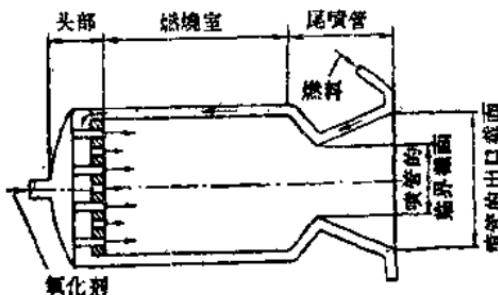


图2 火箭发动机示意图。

发动机的头部用来装置喷嘴，推进剂组元通过这些喷嘴输送到燃烧室。喷嘴的配置应保证使进入燃烧室的推进剂组元按所要求的进行雾化和混合。推进剂组元雾化和混合的程度取决于喷嘴的数量及其结构。虽然有很多不同的喷嘴结构，但按其作用原理来说，它们可分为两类，即离心式的和直流式的。

直流式喷嘴的结构很简单，它们是在发动机头部上直接钻的小孔（直径为0.8~2.5毫米）。头部喷嘴的排列应使燃

燒剂和氧化剂的射流互相碰撞，以便使它們能很好地雾化和混合。

直流式噴嘴的优点是生产简便。但是，对于粘性和表面張力大的推进剂，当它們通过直流式噴嘴輸送到燃燒室时，它們不能很好地雾化和混合，这就导致推进剂不能全部燃烧，因而降低发动机工作的經濟性。

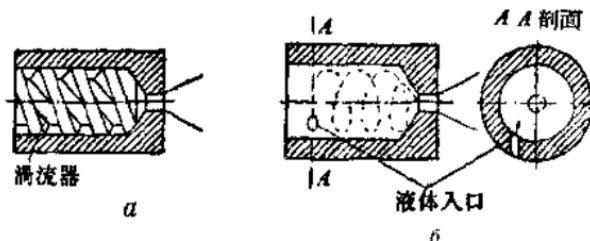


图3 离心式噴嘴：
a—带渦流器的；b—带切向孔的。

离心式噴嘴的結構比較复杂，但在与直流式噴嘴压降相同条件下，与直流式噴嘴相比，它們能保证使推进剂更好地雾化，因此組元的混合也就更好些。在进入燃燒室之前，推进剂組元在离心式噴嘴內旋轉，因此，液体成薄液膜形由噴嘴噴出，这种液膜很容易分裂成微小的液滴。推进剂在离心式噴嘴內的旋转可借助于裝置在噴嘴內的专门的渦流器（見图3a）进行，也可借助于将液体切向輸入噴嘴內腔的方法，这样，液体在噴出之前就得到围绕噴嘴軸心旋转的速度（見图3b）。后一方法液体不是沿噴嘴軸心，而是从侧面进入噴嘴。这样的噴嘴称为切向离心式噴嘴。

发动机头部上的氧化剂和燃燒剂噴嘴相互間按一定的順序排列——棋盘式、蜂窩式和同心圓式（見图4）。

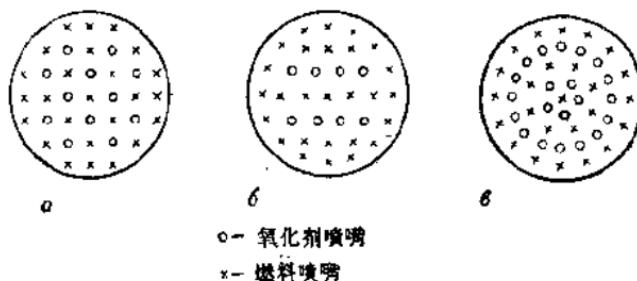


图4 喷嘴在发动机头部上的排列;
a—棋盘式; b—蜂窝式; c—同心圆式。

为了在燃烧室和尾喷管的气壁上建立一种防热的冷却的保护层，可在发动机头部边缘设置一排燃烧剂喷嘴●。从边缘喷嘴喷出的燃烧剂仅一小部分与氧化剂混合，而其大部分落到燃烧室壁上，并在它上面形成液膜，这种液膜在距头部某一距离处转变为气体。这气层沿发动机壁经尾喷管流出，液膜是为了保护燃烧室和尾喷管内壁不受燃气——推进剂的燃烧产物的作用。

在现有的大多数液体火箭发动机中，都采用离心式喷嘴，因为与直流式喷嘴相比，它们能保证更好的混气形成。对于能混合时自燃的推进剂，有时也采用直流式喷嘴。

液体火箭发动机的燃烧室有各种不同的形状——圆柱形的、球形的和梨形的等。

在液体火箭发动机燃烧室内进行着推进剂组元的雾化、混合和燃烧过程，燃烧的结果，使推进剂所包含的化学能转变为热能。燃烧室的结构和尺寸应这样确定，要使推进剂能

● 有必要时（可按冷却条件）可排二排或更多排的燃烧剂喷嘴。——校者注

全部燃燒，即使推进剂的化学能尽可能地全部变为热能。

推进剂的完全燃燒，一方面取决于它在燃燒室內的停留時間，而另一方面又取决于推进剂組元的化学活性，即它們的燃燒速度。推进剂的燃燒速度越快，則在燃燒室內停留的時間也就越短。

推进剂在燃燒室內的停留時間，可根据燃燒室折算長度值而确定。

所謂燃燒室折算長度，就是燃燒室的容积 V_k 米³ 与尾噴管的临界截面面积（最小截面） F_{kp} 米² 的比值：

$$l_{kp} = \frac{V_k}{F_{kp}},$$

折算長度愈大，推进剂在燃燒室內停留的时间愈长，推进剂也就燃燒得愈完全，因而推进剂的化学能将更多地轉变为热能。但是，增大燃燒室的折算長度是不行的，因为在給定的燃燒压力下，这会导致燃燒室尺寸的加大，从而会使发动机的重量增大。所以，通常力求使发动机燃燒室的折算長度不大于，也不小于推进剂完全燃燒所需的長度。

人們以压力冲量来衡量推进剂在燃燒室內的完全燃燒，压力冲量仍是燃燒室压力与尾噴管临界截面面积之乘积同推进剂每秒流量之比值：

$$\beta = \frac{p F_{kp}}{G_{cek}},$$

式中 β —— 壓力冲量，公斤秒/公斤；

p —— 燃燒室压力，公斤/厘米²；

F_{kp} —— 尾噴管临界截面面积，厘米²；

G_{cek} —— 推进剂的每秒流量，公斤/秒。

压力冲量值愈大，推进剂燃燒得愈完全。該值可用實驗

和計算的方法求得。

压力冲量值的理論計算是在下列条件下进行的，进入燃燒室的全部推进剂百分之百地轉变为燃燒产物。将理論压力冲量与实验所得压力冲量加以比較，便可求出燃燒室的这样一个系数●，它表明进入燃燒室的推进剂中有多少部分參予了燃燒过程：

$$\Psi_r = \frac{\beta_{\text{theory}}}{\beta_{\text{reop}}}.$$

現代液体火箭发动机的燃燒室有很高的 Ψ_r 值（由 0.95 至 0.98）。因此，推进剂的化学能在发动机燃燒室內，推进剂几乎全部轉变为热能。

燃燒室后面的尾噴管是由收敛段和扩散段的錐形組合而成●。尾噴管的用途是将气体的流动速度从每秒几十米增大到几千米，即将推进剂在燃燒室內燃燒时放出的热能轉变为从火箭流出的气体——燃燒产物的动能（速度能）。正因如此，在尾噴管內产生了反作用力，或推動火箭运动的推力。

在尾噴管的錐形收敛段，燃气气流的速度可加速到音速。在尾噴管的臨界截面处，气流流速正好等于相应于这个截面处的气体温度和成分的音速。

声音在气体介质中的傳播速度并不是常量，它取决于介质的温度和成分，并按下式求得：

$$a = \sqrt{k g R T},$$

式中 a —— 音速，米/秒；

● 一般为上称此系数为压力完全系数。——校者注

● 現在一 般发动机都采用造型尾噴管，只是在早期采用过錐形尾噴管。
——校者注

k ——膨胀絕热指数，它取决于推进剂的成分；
 g ——地球重力加速度，米/秒²；
 R ——气体常数，公斤米/度，公斤/克分子；
 T ——气体的絕對溫度，°K（絕對溫度等于气体的
 摄氏溫度 + 273°C）。

在尾噴管的扩散部分，气体的流动速度大于音速。

当气体沿尾噴管流动时，它的压力从与燃烧室内压力相等的值一直下降到尾噴管出口处的压力值。

根据尾噴管几何尺寸的大小，其出口处的压力可能有不同的数值。尾噴管尺寸的大小应这样选定，即在其出口切面处，膨胀气流的压力应等于周圍的压力，亦即等于发动机工作时所处的介质的压力。在这种条件下，发动机的工作是最經濟的。

当火箭向高空上升时，它的发动机在压力变化的大气层中工作。周圍介质的压力实际上可以从 1 公斤/厘米²（发动机在地面上工作时）变化到零（当火箭升到約 100 公里或更高的高空时）。因此，对高空火箭來說，它的尾噴管出口处上的压力根据这种原則选定，即火箭发动机大部分时间是在什么样的高度上工作。

气体在尾噴管內膨胀度愈大，则由气体的热能轉变为气体射流动能的程度也就愈大。

根据推进剂燃烧产物的成分，亦即根据推进剂的种类，热能轉化为动能的程度是不一样的。因为在同样的溫度和压力下的不同气体（它们的重量等于其分子重量）的体积相同时，则气体分子的重量愈小，那么 1 公斤燃烧产物所占的体积也就愈大。因此，燃烧产物的分子重量愈小，在其他相同

的条件下，它們所形成的气体也就愈多，它們也就愈能作更多的功。从这个观点来看，含有大量氢的推进剂是較好的，因为当它們燃燒时，会生成大量的分子重量小的水蒸氣 (H_2O ，分子重量为18)。含碳量高的推进剂的性能較差，当它們燃燒时，会生成分子重量为 44 的二氧化碳 (CO_2)。以金屬，例如用鋁作为燃燒剂时，推进剂的性能更差，当它們燃燒时，生成分子重量为 102 的氧化鋁 (Al_2O_3)。

由燃燒室进入尾噴管的气体具有一定的热能余量，它等于其热容量与溫度的乘积。气体在燃燒室內的溫度約等于 $3000\sim 3500^{\circ}C$ 。气体在尾噴管出口处的溫度比燃燒室內的溫度要低些，然而，它还是相当高的（約为 $900\sim 1000^{\circ}C$ ）。因此，从发动机尾噴管噴出的气体还具有很大的热能余量。

燃燒室內气体的热能与气体从尾噴管流入周围大气时的热能之差相應于可能轉化为气体射流的动能的热能。但是，并不是所有热能差都完全轉化为动能，它的一部分消耗于尾噴管內的摩擦，向管壁的傳热和与发动机軸心方向相垂直的气流速度分量，因此，这一速度分量不能产生推力等等，这些損失用尾噴管系数来估价。通常，尾噴管系数值 Φ_e 为 $0.92\sim 0.95$ ，亦即有 $5\sim 8\%$ 的热能毫无价值地損耗在尾噴管內。

燃燒室和尾噴管系数的乘积給出整个发动机的系数值，該系数称为比推力系数。发动机的系数表明，从推进剂在发动机內由化学能轉化为燃燒产物的动能这一观点来看发动机结构的完善程度。

第三节 发动机的冷却

当推进剂在燃燒室內燃燒时，会产生大量的热。为了对

各种发动机燃烧室的热应力进行比較，提出了容热强度这一概念。所謂容热强度，系指燃烧室（推进剂在其中燃燒）单位容积內产生的热量。

液体火箭发动机是一种容热强度很大的机器。对某些热力机器來說，它們的容热强度的数值可以是：

	容热强度，仟卡/升
现代热水锅炉	0.3~1.0
喷气发动机燃烧室	22.2~33.0
液体火箭发动机燃烧室	500~4700

从这些数据中可以看出，火箭发动机的容热强度比其他的热力机器要大千百倍。因此，如果不對发动机的冷却問題給予应有的注意，那么，发动机结构用的材料就不能承受这样大的热量，因而被燒坏。火箭发动机的冷却是一个很复杂的問題，因为实际上只能采用推进剂組元作为发动机的冷却剂，通常，推进剂組元要比其他热力机器中所采用的水冷却具有更差的性能。

火箭发动机的冷却方法有两种，一种是再生冷却（外冷却），另一种是内冷却。

采用外冷却的发动机燃烧室壁和尾噴管壁做成双层的。在內壁和外壁之間利用專門的金屬絲或專門的冲压坑构成1~1.5毫米的間隙，这一間隙形成了冷却套。推进剂的一个組元作为冷却剂，它进入位于尾噴管的集流管，而后再通过冷却套浸洗发动机內壁，該組元从冷却套空間进入发动机头部，再通过噴嘴噴入燃烧室。

組元在通过冷却套时的平均加热溫度达到100~110°C。当利用外冷却时，不管其强度如何，不会发生热损失，当加

热了的組元噴入燃燒室时，由发动机傳給冷却剂的热量几乎全部圓到燃燒室。因此，在发动机外冷却时，应尽可能地排出更多的热量，以避免燒毀內壁。但是，在外冷却时，被排出热流值的大小是受推进剂組元性能的限制的。例如，当用煤油（或其他碳氢燃燒剂）冷却时，煤油在一定的溫度（該溫度称为热分解溫度）下开始分解。

碳氢燃燒剂的热分解，曾产生含有大量碳的固体物质，并沉积在发动机壁上。这种沉积物具有很小的热傳导性，因而从发动机气壁向液体的傳热急剧减小，燃燒室壁可能被燒毀。

推进剂組元的这些性能，像冷却套压力下的沸点溫度，也具有很大的意义。如果冷却剂的沸点相当低，那么少量的加热后，液体就在燃燒室內壁表面上沸騰。如果表面沸騰不是很强烈，则它甚至可以改善冷却条件、气泡的出現，能够促使冷却液体更好的混合，从而給液体的傳热也就更多。但是，如果在被冷却的壁附近形成的不是个别的小气泡，而是整片的蒸汽膜，那么这种蒸汽膜具有很差的热傳导性，而且起着絕热层的作用，因而会妨碍从发动机壁向冷却剂的傳热。

长时间工作的（甚至是一分钟）火箭发动机的冷却，仅依靠外冷却有时是不行的。远射程的火箭发动机的工作時間在1.5~2分钟以上。为了防止燒坏尾噴管和燃燒室的內壁，在这种发动机中，除了用一种冷却剂进行外冷却外，还采用內冷却。

內冷却是采用向燃燒室室壁噴射一組元（通常是燃燒剂）的方法来实现的。在燃燒室壁上形成一种薄的液膜，以防止壁直接受到高溫燃气的作用。为了建立保护层液膜，在燃燒

室的任意截面上都可以向燃烧室壁上喷射组元（燃烧剂）。通过燃烧室头部的边缘喷嘴喷射冷却剂是最简单的一种方法。燃烧剂近壁层几乎不与氧化剂混合，因此，在燃烧室头部附近的燃烧剂实际上不参加燃烧。随之远离燃烧室头部，液膜的厚度由于蒸发而减小。在离喷嘴头部某一距离时，液膜完全蒸发，并转为蒸汽膜。蒸汽膜逐渐与燃烧产物混合，开始燃烧，并且随着向尾喷管出口截面的流动，逐渐变得愈来愈薄。

在某些火箭发动机中，通过燃烧室头部喷嘴喷射的保护液膜不能到达尾喷管的临界切面。它由于燃烧和与燃气的混合而完全消失。对于这样的发动机，人们采用冷却带的结构。在离发动机燃烧室头部某一距离的燃烧室壁上，钻上一些小孔，通过它们液体组元从冷却套空间喷进来。中间冷却带结构能够使整个燃烧室到尾喷管出口处得到由冷却剂形成的保护液膜。

内冷却与外冷却的区别在于，它有热损失。直接喷到燃烧室壁上的燃烧剂不与氧化剂混合。在沿燃烧室壁流至尾喷管出口截面的过程中，这些燃烧剂只能部分地燃烧，而它的大部分则以蒸汽的形式从尾喷管喷出。这样一来，燃烧室系数（这一系数表明喷入发动机燃烧室的推进剂有多少部分完全变为燃烧产物）就会减小，也就是说，推进剂的利用率会减小。因此，火箭发动机的冷却主要由外冷却来保证，内冷却仅仅是冷却的一种辅助手段。

第四节 对火箭推进剂效能的评价

推进剂是借助于发动机传给飞行器的一种能源。在一定