

# 蒸汽机車理論与計算

B. И. 叶文闢  
B. Ф. 別洛夫著  
A. A. 別爾金

人民鐵道出版社

本書闡述了蒸汽機車鍋爐和汽機的熱工原理，研究了蒸汽機車動力問題，舉出了計算蒸汽機車零件強度以及設計和選擇現代蒸汽機車主要尺寸的基本資料。

本書供蒸汽機車設計、製造、運用和修理等部門工程師、技術員參考並可作為鐵道學院和鐵路中等專業學校教學參考書。

本書第一至第十章由邱祥魁翻譯，潘世宇校閱；第十一、十二章由潘世宇翻譯。

## 蒸汽機車理論與計算

ТЕОРИЯ И РАСЧЕТ ПАРОВОЗА

В.И. ЕВЕНКО

苏联 В.Ф. БЕЛОВ 著

А.А. БЕЛЯНКИН

苏联国家铁路运输出版社（1951年莫斯科俄文版）

TRANSCHELDORFIZDAT

Москва 1951

邱 祥 魁 等 譯

潘 世 宇 校 閱

人民鐵道出版社出版（北京市霞公府17號）

北京市書刊出版業營業許可證出字第010號

北京市新中印刷厂印 新華書店發行

書號 741 开本 850×1168<sup>1/32</sup> 印張 11<sup>1/4</sup> • 字數 287千

1957年5月第1版

1957年5月第1次印刷

印数：2,485 冊 定价：(10)1.90元

## 著者的話

蒸汽机車是鐵路運輸業中一種主要型類的機車。它在最近將來的鐵路發展上仍能保持其主要地位。

所以說進一步改進蒸汽機車、提高其經濟性和運用上的可靠性、提高照管和修理機車的技術水平是一種最重要而且具有巨大人民經濟意義的問題。要想解決這個問題，如果沒有高深的理論知識，如果在設計、製造和運用蒸汽機車的具體工作中不善于運用各種理論，那是不可想像的。

現代的蒸汽機車理論是許多科學、技術活動家們集體創造的。

俄國的科學家和工程師們在發展蒸汽機車製造的理論和實踐上貢獻很大。他們的著作在很大程度上全都超越了國外的技術見解。

1867年已經出版有J.M.烈別杰維依教授第一次編著的蒸汽機車曲線通過和動力學的著作。

A.A.郝洛金茨基、K.IO.切格林斯基等同志在機車車輛與線路相互作用方面作了很寶貴的研究。

1872年A.II.包羅金工程師首先提出在蒸汽機車上採用蒸汽復脹的概念。

他還在1881年首創了世界上第一座蒸汽機車試驗室。

H.II.彼得羅夫是列車牽引理論的創始者。他的行車阻力理論及摩擦系數與閘瓦壓力論証等著作對於蒸汽機車的設計和運用都起了很大的作用。

俄國工程師們是實行蒸汽機車上蒸汽過熱法的發起人。1898年蒸汽機車上已經裝有戈盧賓斯基式過熱裝置，1899年蒸汽機車上已經裝有斯盧茨基式過熱裝置。

E.E.諾利泰茵工程師特別是A.C.拉耶夫斯基關於均衡鐵計算的著作已經大大超越了專家們的著作。

值得提出的是俄国各先进科学家和工程师們总是在努力于蒸汽机車科学試驗工作，因为只有在科学試驗中才能檢查出某种理論的正确性。正因为这样，所以俄国才成为机車試驗研究方法的發源地。世界上最先开始蒸汽机車牽引試驗的也是在俄国，目的就是为着計算蒸汽机車牽引和消耗的性能。

1906年設立了專門的“蒸汽机車試驗所”，該所进行了很多次关于牽引和熱力性能的試驗工作。

由于俄国蒸汽机車的實驗研究和理論的水平高度發展，所以在当时已經制造出下列在世界上最經濟的而且最好的蒸汽机車：1911年按照 B.C. 馬勒好夫斯基設計制造的1-3-10型客运机車和1913年按照 B.I. 劳坡深斯基設計制造的 0-5-0 9 型货运机車。

偉大的十月社会主义革命，建立了新的生产关系，并創建了發展祖国生产力的絕對可能性。

列寧-斯大林的党自苏联政权的最初年代起就已經而且現在仍是特別注意着社会主义鐵路运输業和其主要的机務部門的發展。

1918年經列寧的發起，設立了交通科学實驗院（現在为交通部中央科学研究院）。

在1931年建成了世界上唯一的試驗机車环行綫。在环行綫上所进行的机車各种試驗，就奠定了現代許多的科学的总结和結論的基础。

苏联铁路科学家們的著作都享有盛名。

C. II. 西罗棉特尼科夫院士根据这些丰富的試驗材料就首先著作出了世界上唯一的蒸汽机車热力計算教程。

C. II. 西罗棉特尼科夫的著作建立了蒸汽机車鍋爐和汽机設計的科学基础。

H. II. 別洛闊教授在發展蒸汽机車热力計算的理論上作了很宝贵的貢献。

由于苏联科学家 B. Φ. 依哥尔欽柯、A. M. 巴比契科夫等的

著作就使着列車牽引的這門科學更趨完善。

在研究機車動力方面取得了顯著的成就，特別是 K. II. 克羅夫關於蒸汽機車通過曲線區段的著作在祖國機車製造理論上是一個新的貢獻。

A. И. 道林業夫研究出有科學根據的制定蒸汽機車燃料消耗定額方法。他還提出一些計算運用蒸汽機車的煤、水消耗量和機械功的圖解方法。

由於理論與實踐密切結合，蒸汽機車製造廠全體設計人員，在 K. H. 蘇什金、B. С. 波茲德尼亞闊夫、Л. С. 列別江斯基、П. М. 沙洛依闊、M. H. 舒金等領導下已經設計製造出蘇聯的很完善的帶蒸汽凝結裝置的 СУ、ФД、ИС、СО 型的蒸汽機車和在戰後斯大林五年計劃中第一台 Л型蒸汽機車。

鐵路運輸業中有很多發明家和斯達漢諾夫工作者都來參加製造和改進我國機車的工作。

差不多蘇聯所有的蒸汽機車上都裝有 И. О. 特洛費莫夫式分動閥。И. К. 馬特羅索夫和 Ф. П. 卡贊切夫式的制動機比較外國最好型式的制動機優越得很多。

先進司機-斯達漢諾夫工作者 П. Ф. 克利涅諾斯、А. П. 巴巴文、Д. А. 克洛布闊夫、Н. А. 魯寧、В. Г. 布拉日諾夫、Г. С. 舒米洛夫等由於自己的創造性勞動，就在蒸汽機車運用上挖掘了很多的潛力，因而幫助了我們在設計和運用蒸汽機車的實踐和理論上作了重要的修正。

本書敘述國產蒸汽機車的理論和計算的各項主要問題並參考蘇聯科學家們在最近時期編著的這一方面的著作。

著者目的是希望這本書可能對運輸部門的工程技術人員和革新者們以及學校的學員們在進一步改進和更好運用蒸汽機車的實踐活動中有所幫助。

著者非常歡迎讀者對本書內容所提供的意見和希望。

最後謹向對本書鍋爐熱工一章內提出寶貴意見的技術科學博

士 H.I. 別洛闊教授表示誠懇的謝意。

同时也向对本書作出評論有助于改善書中內容的 A.A. 齊爾  
闊夫教授表示謝意。

B. 叶 文 闊

B. 別 洛 夫

A. 別 爾 金

## 目 录

### 第一編 鍋 爐

第一章 鍋爐热工	1
§ 1. 燃料及其特性	2
§ 2. 燃料的燃燒产物数量	9
§ 3. 燃燒产物的含热量	12
§ 4. 火箱中之热平衡及热傳遞	14
§ 5. 机械的不完全燃燒的热量損失	20
§ 6. 化学的不完全燃燒的热量損失	23
§ 7. 气流分路系数	25
§ 8. 小烟管的热傳遞	27
§ 9. 大烟管的热傳遞	35
§ 10. 排出燃气帶出的热量損失	41
§ 11. 由于鍋爐冷却的热量損失	42
§ 12. 热平衡，鍋爐效率和蒸發量	43
§ 13. 过热蒸汽溫度	48
§ 14. 鍋爐热力計算例題	50
第二章 鍋爐零件的强度計算	71
§ 1. 內外火箱饭	73
§ 2. 側飯和頂飯螺擰	75
§ 3. 外火箱后飯的結合	76
§ 4. 鍋胴部分	78
§ 5. 大烟管和小烟管	80
§ 6. 前管飯	81
§ 7. 汽包	83
§ 8. 鍋胴开口处的补强	84

**第三章 排烟裝置 ..... 85**

§ 1. 排烟裝置的功用 .....	85
§ 2. 排烟裝置的功率及其效率 .....	89
§ 3. 排烟裝置对汽机背压的影响 .....	93
§ 4. 排烟裝置主要尺寸的决定 .....	97

**第二編 汽 机**

**第四章 汽机热工 ..... 104**

§ 1. 蒸汽在汽机汽缸中的作用 .....	104
§ 2. 蒸汽机車功率和牽引力 .....	106
§ 3. 汽机每單位馬力-小时的蒸汽消耗量及其經濟性 .....	110
§ 4. 汽机中的热量损失 .....	113
§ 5. 过热蒸汽对汽机經濟性的影响 .....	117
§ 6. 汽机的实际效率 .....	118
§ 7. 汽机預想性能图的繪制 .....	119
§ 8. 蒸汽机車整体經濟性 .....	126

**第五章 机車汽机的蒸汽分配 ..... 129**

§ 1. 閥的部分品 .....	129
§ 2. 極綫图 .....	133
§ 3. 橢圓图 .....	136
§ 4. 月牙板机构 .....	139
§ 5. 蒸汽分配中的誤差 .....	144
§ 6. 确定閥裝置內部机构的尺寸 .....	149
§ 7. 确定月牙板机构的尺寸 .....	153
§ 8. 繪制蒸汽分配图面 .....	156
§ 9. 逆汽制动和絕汽运转 .....	159

**第六章 汽机零件强度的計算 ..... 161**

§ 1. 汽缸 .....	162
§ 2. 轮轛 .....	164

§ 3. 蔡輪杆	167
§ 4. 十字头	171
§ 5. 滑板	179
§ 6. 搖杆	181
§ 7. 連杆	191
§ 8. 曲拐銷	195
<b>第七章 蒸汽机車均衡</b>	<b>199</b>
§ 1. 总論	199
§ 2. 旋轉質量慣性力的均衡方法	204
§ 3. 搖杆和十字头-蔡輪系統慣性力的均衡	207
§ 4. 关于均重計算的概念	218
 <b>第三編 車架</b>	
<b>第八章 机車曲綫通过</b>	<b>229</b>
§ 1. 总論	229
§ 2. 几何的曲綫通过	236
§ 3. 动力的曲綫通过	248
§ 4. 在作动力的曲綫通过时的精确計算	261
<b>第九章 車架部零件强度的計算</b>	<b>265</b>
§ 1. 主車架的計算	265
§ 2. 鋼爐火箱后膨脹板的計算	271
§ 3. 軸的計算	277
§ 4. 彈簧的計算	280
<b>第十章 蒸汽机車的重量分配</b>	<b>286</b>

## 第四編 蒸汽机車設計基础

<b>第十一章 选择蒸汽机車主要尺寸</b>	<b>307</b>
§ 1. 机車車輛限界	307
§ 2. 列車阻力	308

§ 3. 粘着重量和粘着牽引力 .....	313
§ 4. 軸載荷（軸重）和动軸的数目 .....	315
§ 5. 蒸汽机車的型式和在运行整备状态的重量 .....	316
§ 6. 选择鍋爐主要尺寸 .....	317
§ 7. 选择汽机尺寸和車輪直徑 .....	320
§ 8. 导輪和从輪的直徑 .....	323
§ 9. 机車的初步草图 .....	324
§ 10. 管钣排列和校驗鍋爐傳热面积 .....	328
§ 11. 蒸汽机車的初步重量分配 .....	331
§ 12. 牽引特性 .....	332
§ 13. 某些苏联蒸汽机車的特性 .....	334
<b>第十二章 蒸汽机車热工方面的現代化及試驗研究 .....</b>	<b>341</b>
§ 1. 蒸汽机車热工方面的現代化 .....	341
§ 2. 提高蒸汽机車运用的可靠性 .....	344
§ 3. 蒸汽机車工作的試驗研究 .....	347
参考文献 .....	349

## 第一編 鍋 爐

### 第一章 鍋爐熱工學

鍋爐是蒸汽機車最重要的部分。鍋爐的任務就是保證按工作壓力供給汽機所需要的過熱蒸汽。在鍋爐的工作中可以清楚地分為三個基本過程：（a）燃料燃燒並發出熱能；（b）在鍋爐中產生飽和蒸汽；（c）由飽和蒸汽變成過熱蒸汽。

鍋爐熱工學即研究如何保證鍋爐應有的效能並有效地最大量地利用燃料在燃燒中所發出來的熱量問題。

爐床面積是表示蒸汽機車鍋爐功率的基本特性。但鍋爐工作不僅僅決定於爐床面積，而尚有鍋爐的其他主要尺寸，如：火箱容積，火箱傳熱面積，蒸發面積，過熱管傳熱面積，大、小煙管的流通斷面積，大、小煙管直徑及其長度，蒸汽空間的容積等等。

提高蒸汽機車的經濟性，亦即提高蒸汽機車效率是一項特殊重要的任務，因為在我們的國家中，蒸汽機車是燃料的最大消耗者。用於鐵路運輸上的燃料已超過蘇聯總用煤量的 30% 以上。其中蒸汽機車就用了 80% 左右。因此，如能將蒸汽機車的經濟效果提高 1%，就可給國家節省數十萬噸煤。這就是說為什麼研究影響鍋爐和汽機效率的各種因素，是富有國家意義的重要問題。

由於蘇聯科學家們的努力，創立了關於蒸汽機車熱工學這一完整的科學，這就使對現有蒸汽機車的熱力過程的分析和對新設計的蒸汽機車正確地評定它們的發展成為可能。

在蒸汽機車熱工的分析工作方面，首先是俄國工程師 A. II. 包羅金和 E. E. 諾利泰茵完成的。

諾利泰茵工程师关于蒸汽机車鍋爐热工計算的理論在 C. II. 西罗棉特尼科夫院士的名著里获得了进一步的發展。

C. II. 西罗棉特尼科夫院士对最不同型式蒸汽机車的試驗資料进行了30年左右的研究，根据热工学的一般原理和直接由蒸汽机車热力牽引試驗所得的綜合的結果，制訂了蒸汽机車热工計算的方法。

H. I. 別洛闊教授是祖国蒸汽机車热工学的另一代表人物。他根据試驗的結果和一般热工学最近的成就，在1935～1938年發表了一系列的著作，闡明了蒸汽机車鍋爐的計算方法。

我們对鍋爐热工的計算是按別洛闊教授的方法。編著本章所采用的 H. I. 別洛闊教授主要著作一覽表附在本書的末頁。

### § 1. 燃料及其特性

表現各种燃料特性的首先是元素成分。

燃料按重量的元素成分如下：

C——燃料內炭的含量（为燃料总重量的%）；

H——氫的含量；

S<sub>п</sub>——揮發（可燃的）硫① 的含量；

O——氧的含量；

N——氮的含量；

A——燃料的灰分（不能燃燒的矿物混合物的含量）；

W——燃料所含水分。

因此

$$C + H + S_{п} + O + N + A + W = 100\%.$$

① 燃料中所含的硫，分为揮發硫（可燃硫）和硫酸鹽（不能燃燒的硫）。

为了热工計算，主要应知道在燃料中含有的揮發硫，因为硫酸鹽并不燃燒并且包括在燃料的灰分中。

在研究燃料的元素成分时，普通把工作燃料与干燥燃料可燃体和有机体区别开。

裝到煤水車上的燃料叫做工作燃料。其元素成分为：

$$\begin{aligned} C^p + H^p + S_x^p + O^p + N^p \\ + A^p + W^p = 100\% \end{aligned}$$

关于干燥燃料的概念是指不含水分的（完全干燥的）燃料。干燥燃料的元素成分为：

$$\begin{aligned} (C + H + S_x + O + N)^o \\ + A^o = 100\% \end{aligned}$$

不含水分和灰分的燃料叫做燃料的可燃体：

$$\begin{aligned} C^r + H^r + S_x^r + O^r \\ + N^r = 100\% \end{aligned}$$

燃料的有机体具有下列成分：

$$\begin{aligned} C^o + H^o + O^o + N^o \\ = 100\% \end{aligned}$$

从燃料的一种元素成分换算成另一种时，可利用表1的换算系数。

表 1

已知成分 試求	工作燃料	干燥燃料	可燃体	有机体
工作燃料.....	1	$1 - \frac{W^p}{100}$	$1 - \frac{A^p + W^p}{100}$	$1 - \frac{S_x^p + A^p + W^p}{100}$
干燥燃料.....		$\frac{100}{100 - W^p}$	$1 - \frac{A^o}{100}$	$1 - \frac{S_x^o + A^o}{100}$
可燃体 .....		$\frac{100}{100 - A^o}$	1	$1 - \frac{S_x^r}{100}$
有机体.....		$\frac{100}{100 - (A^p + W^p)}$	$\frac{100}{100 - (S_x^o + A^o)}$	$\frac{100}{100 - S_x^r}$

例1. 已知工作燃料 (I 种煤) 的元素成分为:

C <sup>p</sup>	H <sup>p</sup>	S <sub>g</sub> <sup>p</sup>	O <sup>p</sup>	N <sup>p</sup>	A <sup>p</sup>	W <sup>p</sup>
57.5	4.2	3.6	9.2	1.2	11.8	12.5

試求干燥燃料的灰分。

按表 1 取換算系数:

$$K = \frac{100}{100 - W^p} = \frac{100}{100 - 12.5} = 1.143;$$

$$A^e = KA^p = 1.143 \times 11.8 = 13.5\%.$$

例2. 已知燃料的可燃体的成分:

C <sup>r</sup>	H <sup>r</sup>	S <sub>g</sub> <sup>r</sup>	O <sup>r</sup>	N <sup>r</sup>
81.0	5.4	3.8	8.3	1.5

同时已知工作燃料的灰分和水分:

$$A^p = 12.3\%, \quad W^p = 5.5\%.$$

試求工作燃料的成分。

从表 1 查出为了由可燃体的成分換算成工作燃料成分的系数:

$$K = 1 - \frac{A^p + W^p}{100} = 1 - \frac{12.3 + 5.5}{100} = 0.822.$$

$$C^p = KC^r = 0.822 \times 81 = 66.7\%$$

$$H^p = KH^r = 0.822 \times 5.4 = 4.4\%$$

$$S_g^p = KS_g^r = 0.822 \times 3.8 = 3.1\%$$

$$O^p = KO^r = 0.822 \times 8.3 = 6.8\%$$

$$N^p = KN^r = 0.822 \times 1.5 = 1.2\%$$

$$A^p = 12.3\%$$

$$W^p = 5.5\%$$

100%

燃料的可燃体中所含的揮發分 V<sup>r</sup> 和焦炭 K<sup>r</sup> 的重量是燃料

的很重要的特性:

$$V^r + K^r = 100\%.$$

假如燃料含的揮發分少, 則燃燒過程主要發生在爐床上的煤層內。假如燃料含的揮發分多, 則燃燒過程有很大部分是在火箱空間內進行。

焦炭是由煤分解出氣體生成物(揮發分)之後的硬的殘留物體。

按焦炭的性質把煤分為粘結性的(IIЖ、IIС、Г種煤)和非粘結性的(劣質煤, 無煙煤)。

粘性煤的焦炭熔成相當堅固的多孔的塊狀。非粘性煤的焦炭則為分散的小塊甚至粉狀。

焦炭熔成塊狀時可減少煤的極小塊飛揚到煙管內的損失並提高焚火的經濟性。反之, 焦炭成粉狀時就增大飛揚損失並減低焚火的經濟性。

灰分熔化溫度是燃料重要特性之一。當灰分熔化後, 爐渣將爐床通氣孔堵塞, 阻礙空氣接近燃料的燃燒層並破壞正常的燃燒過程。灰分熔化溫度低於1200°C的算作易熔灰分, 從1200到1400°C的一中級熔化灰分並把高於1400°C的一難熔化的灰分。

發熱量是各種燃料的最主要的特性。

1公斤燃料完全燃燒後發出來的熱量叫做燃料的發熱量。發熱量分為高、低兩種。

燃料的高發熱量  $Q_B$  是在氫(作為燃料的組成部分)燃燒完了並變成凝結水的條件下所發出來的熱量。

低發熱量  $Q_H$  是在氫(作為燃料的組成部分)燃燒完了並變成過熱蒸汽的條件下所發出來的熱量。

燃料高、低發熱量之間的關係以方程式表之為:

$$Q_H = Q_B - 6(9H + W) \frac{\text{大卡}}{\text{公斤}}.$$

式中 H 和 W——燃料含有的氢和水分的重量%。

無論在蒸汽机車鍋爐和固定鍋爐中当燃料在燃燒中生成之水蒸汽并不凝結，所以所有的热力計算都按低發热量进行。

工作燃料發热量以  $Q_H^p$  表示之。

蒸汽机車上用的燃料主要是煤。

在表 2 中指出了各种煤的平均元素成分和發热量，并且也指出了其他几种頓涅茨区和莫斯科附近褐煤的性質。

表 2

煤 种。	元素成分(%)							$Q_H^p$ Vr%	揮 發 分 数	灰化 分 温 度 °C	粘 結 性	燃燒性質与 灰分之生成
	Cp	Hp	S <sub>n</sub> P <sub>n</sub>	Op	Np	Ap	WP					
長烟煤 Д.....	57.5	4.2	3.6	9.2	1.2	11.8	12.5	5 440	43	1210	非粘 結的	燃燒性好，燃燒 穩定；燃燒殘 留物成松軟的 塊和灰，有時 成熔化層
气体煤 Г.....	66.7	4.4	3.1	6.8	1.2	12.3	5.5	6 305	39	1220	粘 結 的	容易燃燒，燃燒 穩定；當火層 薄時灰層成松 軟多孔狀
鍋爐用油 質煤 ПЖ...	64.1	3.9	3.7	4.3	1.2	19.3	3.5	6 155	32	1210	粘 結 的	燃燒性好，結成 堅固緊密的焦 層，需要由上 邊用火鉤內殘 留物坚硬，但 是能通風的爐 渣
鍋爐用粘 結煤 ПС ...	71.3	3.6	2.5	2.4	1.2	16.0	3.0	6 655	15	1190	粘 結 性 適 度	燃燒性中等，燃 燒中成灑目的 白色火苗， 火層多孔能通 風；爐渣松軟
劣質煤 Т.....	76.8	3.6	1.7	2.0	1.3	11.6	3.0	7 035	12	1200	非 粘 結 的	燃燒點高，須要 有白熱的火 層，在火層薄 的時候，有良 好的白色火 焰，火層厚時 就熄滅；在焚火 緊密，在將火 床孔堵塞 不當時即將

續表 2

煤种	元素成分(%)							$Q_H^P$	揮發分 Vr%	灰化溫 分 媚 度 °C	粘 結 性	燃燒性質與 灰分之生成
	C <sup>P</sup>	H <sup>P</sup>	S <sup>P</sup> <sub>II</sub>	O <sup>P</sup>	N <sup>P</sup>	A <sup>P</sup>	W <sup>P</sup>					
無烟煤 A .....	79.0	1.5	1.6	1.5	0.9	10.5	5.0	6 710	3.5	1280	非粘 結的	燃燒困難，在工 作情況不變時，則燃 燒火成白色；在工作 條件變化時可能造成 爐和熄滅。
褐煤 (莫 斯科附 近煤) ...	33.0	2.4	2.3	9.9	0.6	18.8	33	2 830	45	1350 —1500	非粘 結的	燃燒點低；燃燒 後殘留灰分和 煤粉；個別的 煤，還殖密度 中等。

在表 3 中簡明地列举了頓涅茨区無烟煤的性質(按種類別)。

表 3

無烟煤种类	A <sup>P</sup> (%)	W <sup>P</sup> (%)	$Q_H^P$ (大卡/公斤)	塊的尺寸 (公厘)	粉煤含量 (%)
片狀的 AII .....	4.3	5	7 250	> 100	5
大胡桃大的 AK .....	5.2	5	7 190	25~100	6~10
小胡桃大的 AM .....	10.9	5	6 710	13~25	7~12
向日葵子大的 AC .....	11.9	5	6 600	6~13	10~14
普通沒有片狀的 APIII .....	11.9	5	6 590	0~100	20~35

在蒸汽机車上对各种牌号煤的混合煤使用的很广。这种燃燒煤的方法是最有效的，因为用选择各种牌号煤的比例的方法，把某一种煤的缺点(例如劣質煤在燃燒中飞揚損失很大)被另一种煤的优点(例如 II<sub>ж</sub> 或 II<sub>с</sub> 煤粘結性很強)所补偿。

对这一問題在交通部燃料局工作者 Л. Г. 穆爾津和 Б. Н. 鄭什金著的“机車燃料的节约”(国家鐵路运输出版社1948年, 56~57頁)一書中所述：