

# 國外資料

獲得耐熱球墨鑄鐵的新生產工藝  
的制定及運用

內部資料 注意保存



第一機械工業部  
機械科學研究院譯制  
1960.4. 北京

ГЛАВНОЕ УПРАВЛЕНИЕ  
НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИХ И  
ПРОЕКТНЫХ ОРГАНИЗАЦИЙ  
ПРИ ГОСПЛАНЕ СССР

蘇聯國家計劃委員會科學研究及設計機構管理局  
中央机器制造與工藝科學院

(ЦНИИТМАШ)  
ОТЧЁТ  
ПО НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКОЙ РАБОТЕ

№ 12—7969

РАЗРАБОТКА И ВНЕДРЕНИЕ НОВОЙ  
ПРОИЗВОДСТВЕННОЙ ТЕХНОЛОГИИ  
ПОЛУЧЕНИЯ ЖАРОСТОЙКОГО ЧУГУНА С  
ШАРОВИДНЫМ ГРАФИТОМ

江蘇工業學院圖書館 報告  
第12-7967號科學研究工作報告  
藏書章  
“獲得耐火材料的再生產工藝  
的制定及運用”

Москва — 1959

莫斯科 — 1959

# 目 錄

1. 引 言.....	( 1 )
2. 高硅鑄鐵制造工艺.....	( 2 )
A. 熔炼工艺及爐料.....	( 2 )
B. 用硅鐵进行鑄鐵合金处理.....	( 3 )
3. 高硅鑄鐵加鎂球化处理.....	( 4 )
A. 鑄鐵加鎂球化处理的現有方法.....	( 5 )
B. 在密封裝置內鑄鐵加鎂的球化处理.....	( 5 )
B. 滾筒式密封澆包的工作及結構的說明.....	( 7 )
Г. 在密封包內高硅鑄鐵的球化处理.....	( 9 )
4. 在发生爐气体介質中的高硅鑄鐵耐热性的研究.....	( 12 )
5. 耐热高硅鑄鐵鑄件制造工艺.....	( 53 )
6. 总的結論及建議.....	( 65 )
附 件.....	( 66 )
1. 加高硅硅鐵或結晶硅进行鑄鐵合金处理的規范.....	( 66 )
2. 熔炼高硅球墨鑄鐵的規范.....	( 66 )
3. 在中央机器制造与工艺科学研究院設計的容量为1200公斤的滾筒式密封轉动包中 制造高硅球墨鑄鐵的規范.....	( 68 )

## 引　　言

根据中央机器制造与工艺科学研究院（ЦНИИТМАШ）在1956—1957年与塔干洛格“紅色鍋爐工”工厂共同进行的关于寻求鍋爐制造用的耐热鑄鐵新牌号的工作，确定了高硅球墨鑄鐵（Si=5.6%）是制造鍋爐另件的一种最有发展前途的材料。

正如研究結果所指明，高硅球墨鑄鐵表現出是一种特別的耐热材料，其耐热性在試驗溫度为900—1000°的情况下，几乎不次于高鉻合金X—28的耐热性。同時球墨鑄鐵的氧化皮形成及生长均比灰口鑄鐵小数十倍。选择耐热鑄鐵牌号時，还应考慮到鍋爐零件是在高溫及腐蝕性气体介質同時作用的条件下工作，因此为了最后确定耐热鑄鐵的牌号，則必需在燃烧气体介質內对各种牌号試样的耐热性进行比較試驗。

为此目的，在塔干洛格“紅色鍋爐工”工厂内，进行了对灰口鑄鐵、高硅鑄鐵及高硅球墨鑄鐵試样在发生爐气体燃烧废气內的試驗。

試驗結果表明，在此情况下，高硅球墨鑄鐵的耐氧化性比灰口鑄鐵要大許多倍，比高硅鑄鐵大数倍。

这些数据以及在空气介質中的耐热性及机械性能的研究数据均确定高硅球墨鑄鐵可做为制造鍋爐零件的材料。

进行該項工作時，也进行了一大部份关于改善高硅鑄鐵制造工艺的研究工作。

从前在中央机器制造与工艺科学研究院进行了有关进一步改善制造高强度鑄鐵工艺的工作使硅鑄鐵加鎂球化处理能使用專門鉄水包。

采用中央机器制造与工艺科学研究院設計的密封澆包大大簡化了塔干洛格工厂鑄造車間条件下高硅球墨鑄鐵制造的工艺过程。

有关制定及运用制造耐热球墨鑄鐵的新生产工艺的全部工作主要可分为下列四部分：

- a. 高硅鑄鐵制造工艺。
- b. 高硅鑄鐵加鎂的球化处理。
- c. 在发生爐气体介質內高硅鑄鐵耐热性的試驗。
- d. 鑄件品种的选择，最具有代表性零件工艺的制定及进行生产熔炼。

在塔干洛格“紅色鍋爐工”工厂中进行了大部分有关培訓車間的工人及技術人員的工作（他們直接参加耐热高硅球墨鑄鐵的生产）。

中央机器制造与工艺科学研究院方面領導此項工作的人員如下：

副研究員阿列克薩得洛夫，H.H.

副研究員里希齐，B.T.

厂 方：

工厂試驗室主任科維石Д.Д.

鑄造車間主任捷林克維奇，P.E.

中央机器制造与工艺科学研究院方面參加此項工作人員如下：

鑄工处处长米里曼, Б.С., 优质鑄鐵試驗室主任科洛契聶夫, Н.И., 工程师格列晓夫Ф.И., 技術員科瓦列維奇, Е.В。.

厂方參加人員: 工厂試驗室副主任科勒塔夫, Д.И。熔化間工長阿列克塞耶夫, С.К, 鑄造車間副主任考茲洛夫斯基, 工厂試驗室工程师齐姆列娃 Р.Н, 金相試驗室主任基里琴柯Т.С, 热加工車間室主任波卢連赫 Л.Г., 工艺工程师罗曼諾夫斯卡婭 В.К, 化学試驗室主任斯科普齐娃 Н.С。

## 2. 高硅鑄鐵制造工藝

### A. 熔煉工藝及爐料

在中央机器制造与工艺科学研究院和塔干洛格“紅色鍋爐工”工厂內进行了高硅鑄鐵的熔炼。在中央机器制造与工艺科学研究院进行了試炼, 主要是为了选择制造高硅鑄鐵的最好工艺过程, 同時还为了鑄造一些工艺試样及梅花形試样, 这些試样是用來进行机械性能試驗及耐热性試驗用的。試炼是在各种不同容量(12,50,150,公斤)的冲天爐及感应爐內进行的。在所有情况下, 进行試炼時, 在鉄水出爐后, 以及試样澆鑄前均測量澆包內的液体金屬的溫度。測量溫度是用浸入式热电偶进行的。試炼爐料的成份列于表 1

表 1

熔炼設備	爐 料 成 分 %								
	鐵 塊			廢 鋼		廢 鉄	硅 鐵		其他
	ЛК-1	ЛК-2	ЛК-3	廢 料	生 产 廢 料 及 其 他		高 硅 爐 鉄	45%	
冲天爐	—	25-40	—	—	10— 15	50— 60	—	—	5.3— 5.5— 5% 碎电极
感应爐	—	—	—	92	—	—	—	—	3

額定的耐热高硅鑄鐵零件鑄件的生产熔炼, 基本上是在塔干洛格“紅色鍋爐工”工厂的鑄造車間內不帶前爐的冲天爐中进行的。

冲天爐的参数如下:

生产率	3.5	吨/小時
空料的高度	1.80	公尺
空料重量	500	公斤
燃料重量	55	公斤
金属料重量	500	公斤

冲天爐有一排风口并設有康斯塔契基(Костаки)式№3鼓风机。

熔炼高硅鑄鐵時, 为了提高鑄鐵的溫度, 在燃料层內加入石墨碎电极。

爐料成份列于表 2

表2

熔炼設備	熔 炼 号 碼	爐 料 成 份 %							
		鐵 塊			廢 鋼	廢 鐵	硅 鐵		其他成份
		ЛК-1	ЛК-2	ЛК-3			高 煙 鐵	45%	
冲天爐	1		40		10	15	35		
//	2		40		10	40	10		5
//	3		40		10	40	10		5
//	4		40		10	40	10		5
及其他									

所有其他№6至№15爐次的熔炼在塔干洛格工厂內均用30—40%鐵塊及70—60%廢鐵組成的灰口鑄鐵爐料進行的。

冲天爐出鐵槽內及鐵水包內加入5—6%15%FeSi。

### B. 用硅鐵進行鑄鐵合金處理

大家都知道，為了在鑄鐵內獲得高含量的硅 ( $Si=5-6\%$ )，則要求在爐料內放入專門含硅的材料。屬於這類材料的有高爐硅鐵、電熔硅鐵及高硅硅鐵 (45—75%)。

至目前為止，在製造高硅鑄鐵的實踐中。普遍採用一種往爐料內加高爐硅鐵以生產硅鑄鐵的方法，但是，要在用高爐硅鐵（有強烈煙氣及雜質，同時機械性能非常低）熔煉的鑄鐵內獲得需要的機械性能及足夠的耐熱性是困難的。因此，目前一般熔煉高硅鑄鐵所用的爐料內均加入45%或75%的硅鐵。

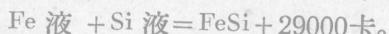
當往爐料內加入高硅硅鐵時，為了減少硅的燒損，則必需避免使冲天爐內（熔化帶）熱氧化介質與硅鐵直接接觸。就將硅鐵澆注入生鐵塊中，NX 10—25公斤塊狀物，（根據冲天爐生產率決定）。

必須特別指出，在鑄造車間內的一般條件下，往爐料內直接加高爐硅鐵及高硅硅鐵，以此做為基礎的生產高硅鑄鐵的現有的方法，在工藝上是不方便的（將硅鐵澆注成鐵塊），同時，在經濟上也是不合算的。尤其是在下列情況下，即在高生產率的冲天爐內，要求熔煉數量不大的高硅鑄鐵(1噸以下)，因為用此種方法製造高硅鑄鐵。總是會產生塊和，即所謂的交界鐵水（前3—4批金屬爐料）數量有時竟超過我們所要求的高硅鑄鐵數量。

在中央機器製造與工藝科學研究院，根據進行研究的結果，而制定了生產高硅鑄鐵的新工藝方法。這個方法的實質是在該種情況下，將75%固體的高硅硅鐵不是加入爐料內，而是直接加入鐵水包內或冲天爐的出鐵槽內。

該方法用于在生產率高的冲天爐內熔煉數量不大的金屬 (200—600公斤) 時，尤為經濟及方便。根據用此法進行的熔煉，可以確定，將硅加入冲天爐的出鐵槽中硅的吸收最好加入硅鐵的必要數量可由原鐵水中含硅量來確定。一般含硅1.5—2%的普通灰口鑄鐵要獲得5—6%硅含量，則要加入液體金屬重量的6.5—7%的75%的硅鐵。液體鑄鐵內含有大量的硅時，那麼加入硅鐵的百

分率則應相應的減少。當加入大量的矽鐵（一噸液體金屬需要70—80公斤75%矽鐵）會大大地冷卻了液體金屬溫度，但這種情況並無甚影響，因為加入矽鐵中的矽和鐵水發生反應並放出大量的熱。



這些熱是足夠補償液體金屬由於熔化矽鐵所引起的熱損失。但是，必須考慮到當液體在高溫時才能更充分地發生反應（加入75% FeSi）及很好地吸收矽。因此必須尽可能自沖天爐內獲得過熱的鐵水。

用固体矽鐵加入沖天爐出鐵槽中的方法製造出的高矽鑄鐵，其機械性能及耐熱性均不次於將高矽矽鐵加入爐料內的方法所獲得的同樣鑄鐵，而在產生裂紋的趨勢，機械加工性能等方面，具有比較好的工藝性能。

75% 矽鐵以碎粒狀放入沖天爐的出鐵槽中，粒度尺寸為5—8公厘。矽鐵加入後，必須用金屬棒很好地攪拌液體金屬。

### 3. 高矽鑄鐵加鎂球化處理

#### A. 鑄鐵加鎂球化處理的現有方法

鑄鐵獲得球狀石墨，目前所知道的有下列幾種原則上不同的方法：

- a. 鑄鐵內加入鎂及鋯；
- b. 高真空中熔煉實際不含硫的鑄鐵；
- c. 用氫吹煉含低硫及錳的液體鑄鐵；
- d. 加鈣、鋰及其他；
- e. 加入鎂鹽、鈉鹽及還原劑（如矽鈣合金等）。

但是，由於在工藝上或經濟上都有很大的困難，因此大部分這些方法均沒有脫離試驗室階段，實際上只有通過液體鑄鐵加鎂的方法獲得球狀石墨才在工業上應用。由於鎂和液體鑄鐵產生反應的強烈性質（反應時液體鑄鐵發生飛濺），鐵水包內金屬表面鎂強烈燃燒並發光以及氣體的析出，至目前只有兩種往液體鑄鐵中加鎂的比較有效的處理方法，即採用鎂的中間合金及使用專門保護裝置（室、蓋）將金屬鎂深深地加入到鐵水包內的液體鑄鐵中，或者放入沖天爐的前爐中。重中間合金（鎂及鎳或銅合金）及輕中間合金（鎂及矽鐵合金，矽鈣合金或其他），由於其中含鎂少，並將其放入包底，因此與液體鑄鐵反應比較平穩。同時操作人員也不需要保護裝置，從而在運用球墨鑄鐵的最初階段保證了中間合金的廣泛的應用。中間合金在國外尤其得到了廣泛的應用。各種中間合金都有其顯著的缺點，其中最主要的就是：必須進行補充熔煉過程；液體鑄鐵加熱及熔化時損失大量的熱；球墨鑄鐵價格高；因此與鋼鑄件相比，其經濟優越性就沒有了。

加入金屬鎂的方法應被認為是獲得球墨鑄鐵一種比較合理的方法。

遠在1949年中央機器製造與工藝科學研究院曾推薦了一種往鐵水包（在處理室內）內的鐵水深處強制加入鎂的方法（鎂放於鐘罩內）以後對此種方法進行了一些改變。例如塞茨朗水輪機工廠就將鐘罩內的鎂直接加入前爐中，因此鑄鐵的熱損失就減少了一些；鑄鐵軋輥製造廠採用了將鎂放入帶重蓋的大容量鐵水包內（20噸以上），此包放於坑中，因為在這種條件下，建築巨大的處理室是不合算的。

但是，往深處強制加鎂的各種方法具有其固有的嚴重缺點，這些缺點首先就包括鐵水吸收鎂率低，要求加入比較大量的鎂（平均占液體金屬重量的0.5%，此時，總共僅吸收加入鎂的10—

15%）；金屬噴濺；发光及析出大量的气体（該气体是由鑄鐵表面未完成反应、蒸发的及燃烧的剩余鎂所形成的）；液体鑄鐵損失大量的热。近來推荐了一些加入金屬鎂的新方法；

- a. 緩慢加鎂（加棒狀鎂；用惰性氣流往鐵水中吹入鎂粉）；
- 6. 提高鎂蒸发溫度及其在鐵水中的溶解度使用鐘罩在密封鐵水包中进行压力加鎂或加外压；
- B. 該方法不涉及深处强制加鎂的本質，但却允許不使用鐘罩來加鎂（在位于鐵水包側面的專門小室內，該室藉助通路与鐵水包相通）。

在分析所推荐的装置及其使用結果的数据時可以作出以下的結論：

1. 緩慢加鎂的方法在工业上的运用是非常有限的。用惰性气体往鐵水中吹入鎂粉的方法要求复杂的裝置，同時，看來仅只适用于容量不大的鐵水包。緩慢加棒狀鎂的方法，正如东德、波兰及中央机器制造工艺科学研究院的經驗表明，这种方法是使加鎂球化处理过程复杂化，并延长過程的時間，从而增加热的損失，并在吸收鎂的方面也沒有显著的优点。

2. 利用鐵水表面上的压力而进行加鎂的方法具有很大的优点。由于增加压力時升高鎂沸騰溫度，因而就获得了可調正的、稳定的鎂蒸发过程并提高了鐵水中鎂的吸收率，从而显著地降低低鎂的消耗并消除了大量冒烟現象。但是在壓縮空气压力下往压力加鎂室內的鐵水包中加鎂的方法，正如捷克斯洛伐克人民共和国斯大林鋼鐵研究所的經驗以及工厂內設備的工作証明，此法尚有严重的缺点，主要是在几个大气压压力下，处理大量鐵水困难，同時加鎂必須采用同样的“鐘罩”。

3. 目前所采用的裝置（迴轉包）当其轉動時，可使鎂鐵與鐵水接觸。虽然此裝置可以免去使用“鐘罩”的必要性，但却不能完全消除金屬噴出及防止火焰和冒烟。

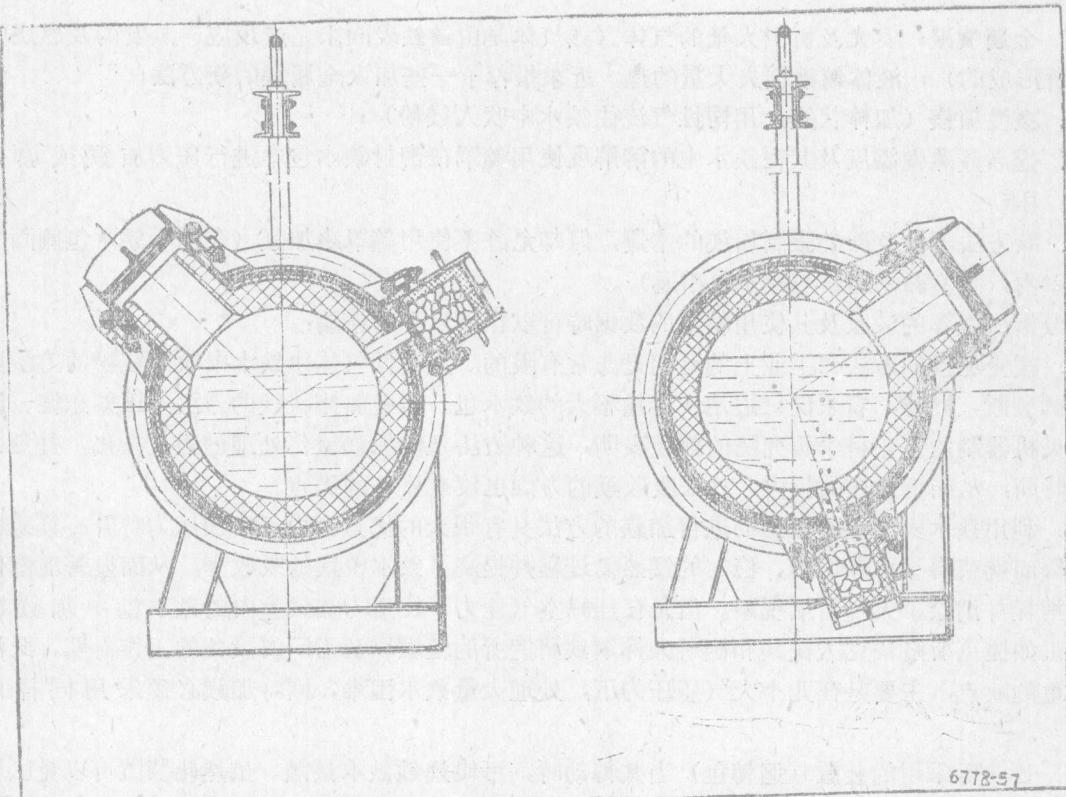
4. 将两种原則結合起來：在压力下往密封的迴轉包內加鎂，同時当包子轉動時使鎂与鐵水接觸。这两原則相結合的方法是合理并且很有发展前途的。

#### B. 在密封裝置內鑄鐵的加鎂球化處理

根据1956—1957年中央机器制造与工艺科学研究院所进行的研究工作的結果，制定了并成功地实现了配合运用上述兩原則（在压力下往鐵水中加鎂及保証鎂与鐵水迴轉包轉動時产生接觸），往鐵水中加鎂的新方法。在工作过程中，制定了裝置的草图，設計，制造了該裝置并在中央机器制造与工艺科学研究院試驗室及生产的条件下对該裝置进行了試驗。从裝置的示意图（图1）可以看出，鐵水經過槽口“a”注入包中“б”，达到水平面“в”。金屬鎂放于原料室“г”中，該料室用专门夹子，藉蓋“д”來封密。料室空腔藉槽道“е”与迴轉包內腔相連。当鐵水注滿以后，用蓋“ж”套在槽口“a”上。該蓋是用专门夹子紧密压在包子外皮上。当迴轉包轉至工作位置時鐵水經過道“е”与鎂接觸。在液体金屬熱的响影下熔化的、蒸发的、蒸气状的鎂通过金屬层并在包子內沒有金屬的空容积中形成剩余压力，此剩余压力是保証过程的稳定反应及提高鐵水吸收鎂率的必要条件。我們知道液体发生沸騰時的溫度就是当液体飽和蒸气的压力等于液体表面总压力時的溫度。因此，提高液体表面的压力，就会使液体沸騰溫度升高。鎂熔化溫度为650°，而沸騰溫度在大气压力下为1107°。

按方程  $\lg p = \frac{9.52 - 7840 - 1.22 \lg T}{T}$  确定的鎂蒸气的压力是随着溫度的升高而急剧地增加

的。当溫度1107°C時，鎂的蒸气压力可达到一个大气压，溫度为1350°C時，可达到六个大气压。



6778-57

图 1

根据鎂及其化合物的物理化学及热力学的特性，以及在中央机器制造与工艺科学研究院所进行的工作，可将在普通鐵水包內及密封迴轉包內进行球化处理時，鑄鐵吸收鎂及鎂蒸氣過程的主要特點相比較。當在大氣壓力下，過程發生時，放入鐵水中的鎂加熱至熔化溫度 $650^{\circ}$ 並熔化。形成的液體鎂微粒比鑄鐵輕的多，因此浮升於鐵水上。在浮升的過程中，液體鎂補充加熱，當溫度達到 $1107^{\circ}$ 時則沸騰。此時，形成蒸氣的壓力為1個大氣壓。繼續浮升時形成的鎂的蒸氣小氣泡通過鐵水繼續加熱，溫度高於沸騰溫度。當它從鐵水介質中出來時，這些小氣泡具有足夠高的壓力，這些高壓力與膨脹作用配合便能使鑄鐵從上層濺出。當鎂的小氣泡往水表面浮升時，鐵水吸收鎂率不高，這是因為鎂在鐵中的熔化性低。鑑於此，為了在鐵水中獲得球狀石墨所必要的鎂的濃度，則必需加入過量的鎂（5—10倍）。這樣就使得鎂加熱、熔化，尤其是蒸氣時鐵水的熱損失增加。同時大量未與鐵水完成反應的鎂就加大了鎂蒸氣的體積，從而也同樣地增強了過程的猛烈性及增大煙量。鐵水表面上部燃燒的鎂蒸氣則造成強烈的熱光反應。

當在密封迴轉包內進行鑄鐵加鎂球化處理時，過程可假定分為兩階段：壓力未穩定階段及壓力穩定階段。第一階段時，過程進行在很大程度上與使用上述敞開式鐵水包時相似。但是，由於敞開式鐵水包內鐵小表面上有限的淨空容積，在第一階段不發生金屬飛濺，同時，自包子內也不析出煙，鎂燃燒的不大。過程很快轉入穩定階段，此時積于鐵水表面的鎂蒸氣壓力達到一定的數值（取決於液體鐵水的溫度及蒸氣在包內自由容積的冷卻條件），該數值很明顯地已經影響鎂蒸氣動力學及鐵水吸鎂能力。液體金屬表面上鎂蒸氣的壓力引起鎂沸騰溫度的升高，例如，當壓力為

三个大气压（压力表的）时，沸腾温度升高 180—190°。沸腾温度的升高会减少液体镁沸腾与铁水之间的温度梯度。同时，根据传热定律，液体镁加热至沸腾的过程，镁本身气化及镁蒸气进一步加热的过程都缓慢了。由于上述结果球化处理过程发生的也较稳定。另一方面，根据亨利定律铁水表面上的镁蒸气高压力增加铁水吸收镁的能力。根据亨利定律：溶解气体的浓度与溶液上的气体的分压力成正比。这样，当密封回转包内铁水表面上镁蒸气压力升高时，镁蒸发过程达到稳定，防止了金属飞溅及发光反应，并提高了铁水吸镁率。最后一点就使得加镁量显著降低，并从而降低了过量的镁蒸发及熔化时铁水的热损失。除此，并减少形成的气体数量（主要是MgO悬浮体）。在打开盖以前，形成的MgO悬浮体能来得及沉淀于密封回转包内的渣中，因此，完全不需要使用专门的通风。

当往容量1.0—1.5吨的滚筒式密封回转包中加入镁时，可达到下列过程指标（在中央机器制造与工艺科学研究院及新克拉马托尔斯克斯大林机器制造厂的条件下）：

a. 铁水吸镁率，根据公式计算：

$$\Gamma = \frac{\text{剩余的 Mg\%}}{\text{被加入的 Mg\%} - 0.76} \quad (\text{为 } 30\text{--}60\%)$$
 与在敞开式铁水包用“钟罩”加镁时的10—25%相

比较：

b. 往铁水中加镁时，其温度损失为30—50°（与往敞开式铁水包用钟罩内加镁时的70—120°相比）；

c. 铁水加镁处理的结果，可达到高度的稳定性；

d. 完全消除了铁水加镁处理时对操作人员的危险性及车间内的充烟现象，保证了在车间工作条件的卫生要求，故不需要装设专门的保护或通风设备；

e. 按新方法制造高强度球墨铸铁时，镁的消耗量降低了1.5—2倍（使用占铁水重量0.25—0.35%的镁来代替以前采用的0.5—0.7%的镁）；

f. 不需要制造及使用金属“钟罩”；

g. 在加镁过程中，当铁水温度为1300—1420°C时的压力不超过压力表所示的三个大气压；

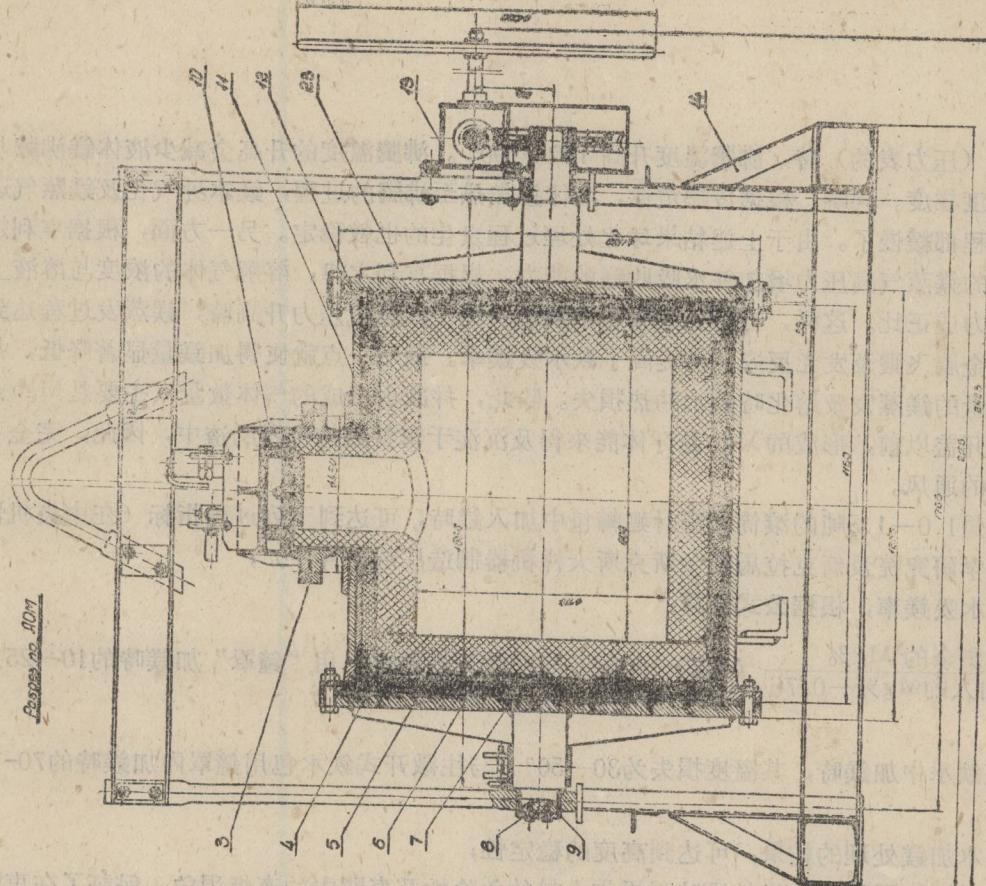
h. 初步的经济计算表明，从以前的加镁方法过渡到采用新方法时，一吨合格铸件节约80—120卢布。

目前根据中央机器制造与工艺科学研究院设计而制造的形如转炉的密封回转包可以进一步改善过程的指标，同时极便于铸铁加镁处理过程时装置的制造及应用。

#### B. 滚筒式密封回转包的工作及结构的说明

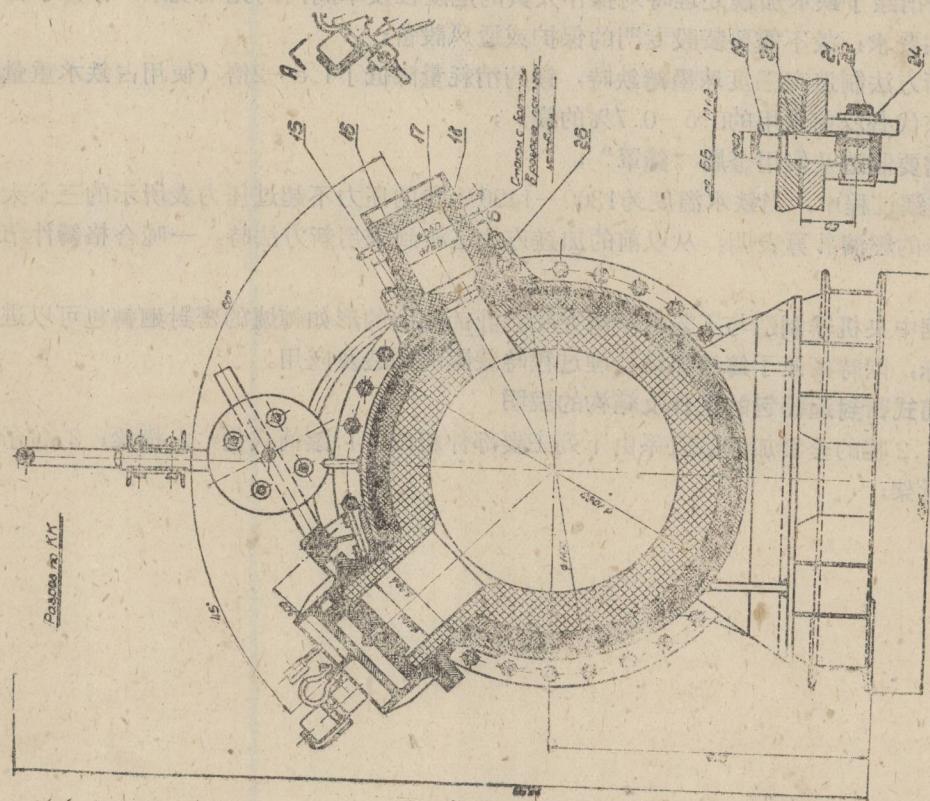
容量为1.2吨的全套加镁装置系由下列主要部件组成：1. 滚筒式包；2. 横梁；3. 包子的转动机构；4. 支承架；

图 2 · (6)



5522757

图 2 · (1)



5522800 155

## 1. 滚筒式包

包子是由下列部件組成：外壳（套筒）、底、带盖的槽口、轉动机構、蓋及两个裝鎂用的杯形件。帶凸緣的外壳長1150公厘，套筒的外徑為1100公厘。套筒是由厚20公厘的鋼板軋制而成。槽口孔是用蓋緊密封蓋的。蓋上裝有排氣用的三通閥及調整至工作壓力為6個大氣壓的安全閥。蓋是用四个具有偏心門的螺栓壓緊。蓋及槽口凸緣之間安裝墊（橡膠石棉墊或其他材料）。蓋上裝有由軸組成的轉動槓杆機構，此軸緊固在兩支點上並與蓋相聯。軸上裝有帶平衡錘的兩個槓杆和兩個開蓋及關蓋用的手柄。蓋處於啟開的位置是由與轉動機構相對的一方來固定。兩個放鎂用的經過衬砌的、可拆的杯形件是藉助四個活節螺栓緊壓于外殼上的。如果自澆包底部來看則槽口的中心線與杯形件的中心線形成 $105^{\circ}$ 角。用螺栓將澆桶底部緊固于外殼上。底上焊有軸頸，用軸頸可轉動澆桶。澆桶的內部均用耐火磚衬砌並預先鋪石棉墊。

## 2. 支承架

往鐵水中加鎂的过程是與包子的轉動有關的。包子的轉動可在吊車上處于懸掛狀態下實現，也可在專門裝置的支承架上實現，澆桶在支承架上正確的位置是用兩個銷子從一方而固定的。

## 3. 轉動機構

轉動機構是一個減速器，它由兩組轉動齒輪偶及自鎖蝸母偶構成。減速器的傳動比  $i = 60$ 。轉動機構與一個軸頸相聯並用螺栓緊固在拉杆上。轉动手輪便可使包子轉動。

### 包子使用時的主要工序

砌好并裝配好的包子用煤气燃烧器加热至衬板內表面溫度 $800-1000^{\circ}\text{C}$ 時为止，此時，包子所有的孔（槽口及杯形件的孔）都打开。包子澆入鐵水前，將預先衬砌好并干燥了的填有鎂的杯形件進行安裝。杯形件藉螺栓牢固地壓緊。由鐵槽及杯形件所處的位置是使它們的中心線與垂直中心線成 $45^{\circ}$ 及 $60^{\circ}$ 角（“正常”位置）。注入鐵水的量（不多于1200公斤）是用吊秤或其他方法調整的。倒滿鐵水后包子槽孔用蓋蓋好，并用預先調整好的偏心螺栓擰緊。將轉動機構的手輪轉向杯形件下降的方面，則鐵水與鎂接觸。轉動一直進行到金屬水平面不低於槽口衬孔100公厘時為止。球化處理過程繼續幾分鐘，同時包子內部發生不大的沸騰以及包子本身也產生震動。反應結束後，包子轉到最初的位置（正常的位置），打開三通閥，使不多的剩餘壓力降低，然後將槽口蓋也打開。自金屬表面清除渣，加入必要的附加劑，並轉动手輪使處理好的金屬經過槽口倒出。包子全部維護工作均應根據技術安全規則及說明書進行。這些說明書及技術安全規則應由使用包子的工廠編制及批准。

### Γ. 在密封包內高硅鑄鐵的球化處理

高硅鑄鐵加鎂球化處理基本上與製造普遍高強度球墨鑄鐵時的球化處理相同。高硅鑄鐵球化處理的主要目的與普通灰口鐵球化處理一樣，是要在組織內獲得球狀石墨。由於球化處理的結果，高硅鑄鐵的質量改善了。抗拉強度提高到50公斤/平方公厘，代替了未進行球化處理的8—12公斤/平方公厘。耐熱性（耐氧化性及生長）增加數倍。

图3.(6)

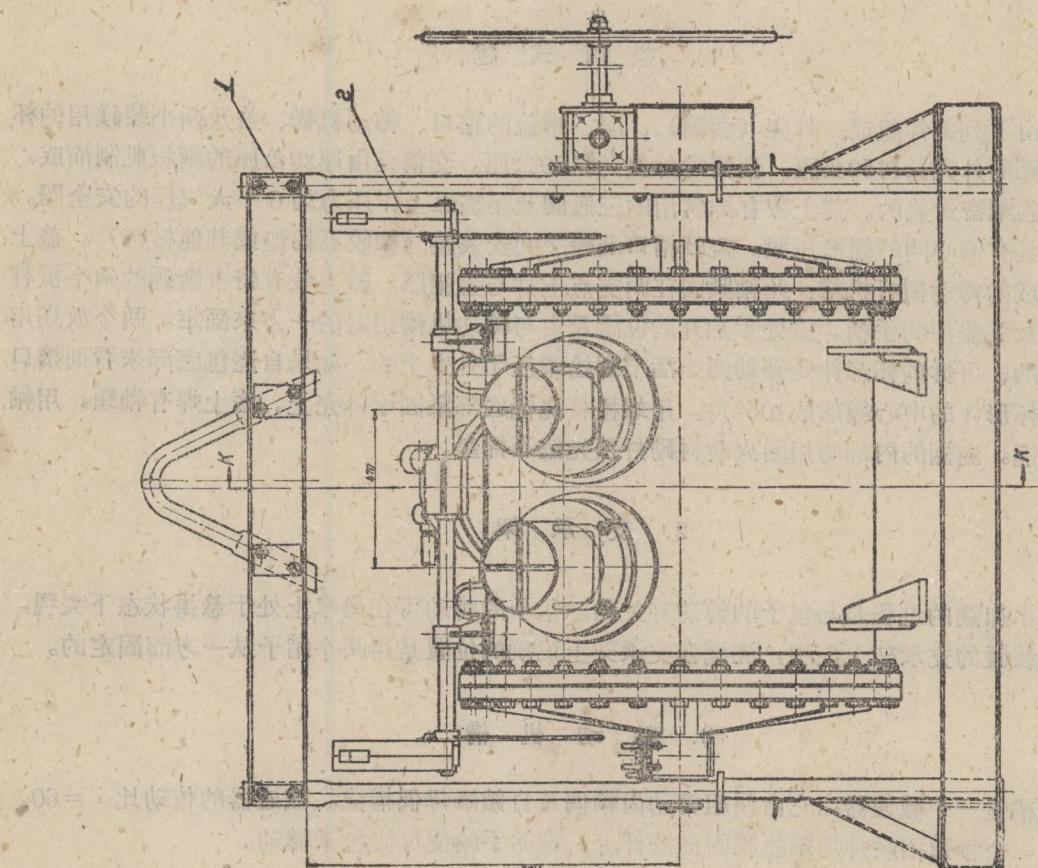
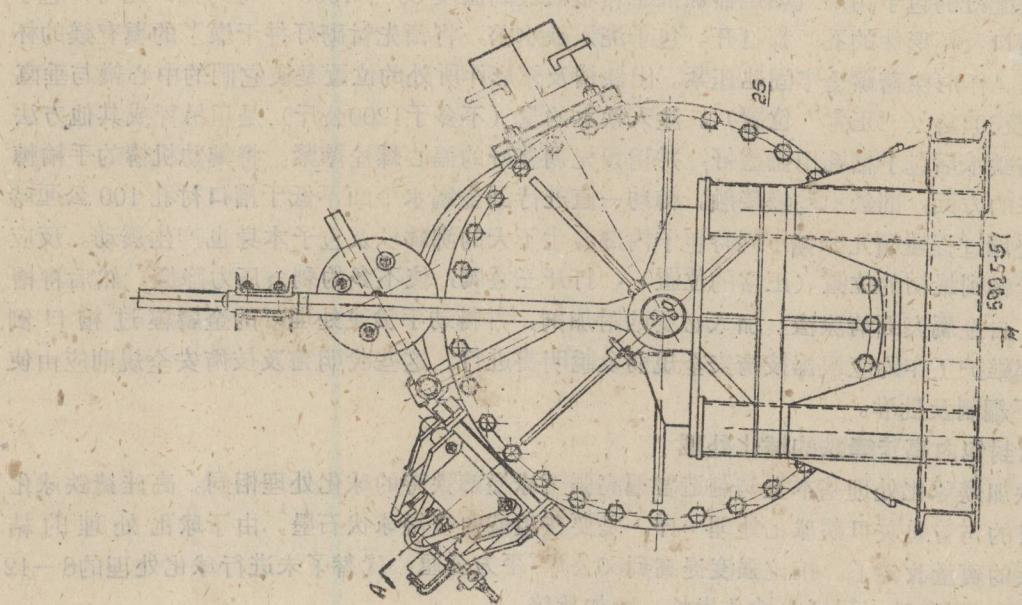


图3.(a)



以前高硅鑄鐵加鎂球化處理使用的方法與普通灰口鑄鐵的相同。主要是在用鐘罩強制加鎂的方法。高硅鑄鐵用上述方法進行球化處理時，保留了所有該方面原有的缺點。並且由於鑄鐵中含硅量的升高，使鑄鐵在沖天爐中的熔煉及獲得高的出鐵溫度複雜化了。硅含量（5—6%）的提高又要獲得球狀石墨故要加入0.6—0.8%的鎂，這樣就進一步降低了鐵水溫度。因此使澆注鑄型發生困難。所有這些都大大地複雜了製造經過球化處理的高硅鑄鐵的過程，並使其成本增高。根據對製造普通高強度球墨鑄鐵時，往鐵水中加鎂的現有方法的分析，以及根據製造高硅鑄鐵的經驗，中央機器製造與工藝科學研究院建議並制定了製造經過球化處理的高硅鑄鐵的新方法及新工藝，這種新方法的基本原理如下：

- a. 直接在包子中或往沖天爐出鐵槽中加硅鐵進行合金處理。
- b. 在密封迴轉包中加鎂，不採用鐘罩。

為了實現高硅鑄鐵球化處理的新方法，可使用本章“B”節所介紹的鐵水包結構，銷加改變內襯中與包子內腔相通的槽道及杯形件的尺寸。由於加鎂量增加了一些，故槽道及杯形件的尺寸也應稍有所增加。在上述結構的密封包中製造經過球化處理的高硅鑄鐵的工序程序如下：

1. 用煤氣燃燒器將襯砌好的包子加熱至溫度為800—1000°C
2. 出鐵前15—20分鐘，往包內撒30—50%煉制合金必用的75%碎硅鐵，然後用煤氣燃燒器將其與包子一起加熱至紅熱程度。
3. 往包內注入鐵水前，迅速地安裝襯砌的並干燥過的杯形件及其內的鎂。杯形件是由活節螺栓拉緊。包子轉到“正常位置”並送到沖天爐的出鐵槽下。
4. 當將鐵水注入包子中時，往沖天爐出鐵槽中的金屬股流上，均勻地撒布用來起合金作用的硅鐵。
5. 鐵水注滿包子後，槽口蓋緊密蓋住。包子轉到球化處理的位置。反應一般繼續到1至4分鐘並按包子的抖動情況加以控制。

其余所有工序均与本章“B”段叙述的相类似。

为了避免包子内腔内結渣及渣掉入鑄型中，在澆注前必須仔細地清除渣。

- 在容量1200公斤的密封包中获得經過球化處理的高硅鑄鐵時，建議採取下列工作規範：
1. 根據化學成份自沖天爐流出的鐵水與普通灰口鐵的區別應在於含磷量<0.1%。
  2. 沖天爐出鐵槽中鑄鐵的溫度為1360—1400°C，但不可低於1350°C。
  3. 注入鐵水前，包子內硅鐵的定量是根據原鐵水中硅的含量不同而為鑄鐵重量約5—7%。
  4. 金屬鎂塊的定量為鐵水重量的0.35—0.45%。
  5. 為避免鎂含量劇烈地降低及鐵水冷卻，自金屬流入包子起至澆注完畢不應超過20—25分鐘。
  6. 包子內進行球化處理後，鑄鐵中鎂的含量為0.06—0.12%，硅量為5—6%。
  7. 球化處理後，包子內鐵水的溫度為1360—1830°，但不得低於1320°。
  8. 加入75%的硅鐵時，硅的吸收量為70—80%，吸入鎂時為25—60%。由於硅吸收率降低的關係，故不宜使硅的增加超過6%。
- 在遵循中央機器製造與工藝科學研究院所制定的在研究院及鑄造車間條件下製造高硅鑄鐵的新工藝規範時，獲得了化學成份及機械性能皆穩定的結果。試驗熔煉的試樣獲得的組織示於圖10, 11, 44。

机械性能及耐热性的数据列于表№19及图30、31。

新方法与原先采用的方法相比较，它保证了制造经过球化处理的高硅铸铁合乎工艺要求并价值低廉。同时不论生产性质如何，在任何铸造车间均能制造。

#### 4. 在发生炉气体介质中的高硅铸铁耐热性的研究

为了进行研究，选择了下列牌号的硅铸铁：

- a) ЖЧСШб.5—0.1球状石墨；
- b) ЖЧС5.5片状石墨；

ЖЧСШ牌号的铸铁是取自塔干洛格工厂所进行的熔炼№0.24, 0.25, 0.26。ЖЧ牌号铸铁是取自№27熔炼炉次。

为了进行比较，对C415-32牌号的铸铁进行试验（第1号熔炼）。

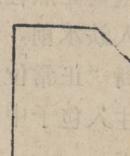
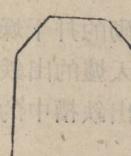
为了试验耐热性，制造了40个试样，其中25个尺寸为 $50 \times 30 \times 15$ 毫米。15个尺寸为 $25 \times 30 \times 15$ 毫米。每个试样的两面都被抛光，其余四面带着铸造外皮进行试验。

按照熔炼序号，试样打印如下：

0.24

0.25

0.26



0.27

铸铁成分列于表一：



第24次 熔炼试样的耐氧化性

图4 a.

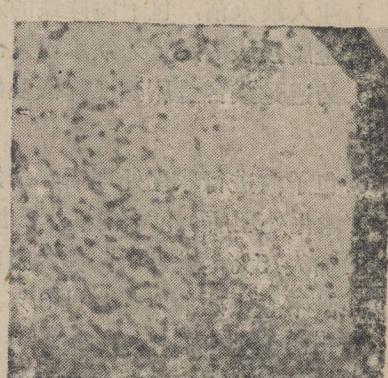


图4 6.

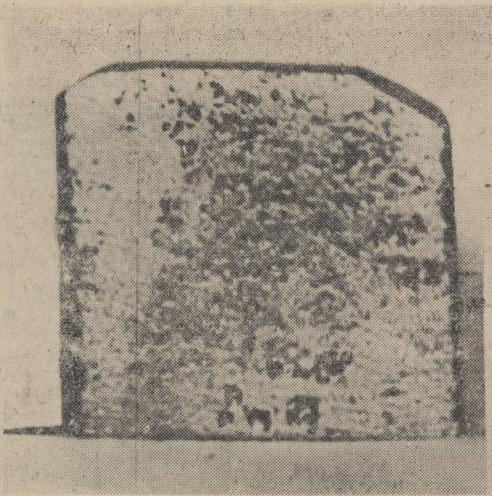


图5 a.



图5 b.

第25次 熔炼試样的耐氧化性

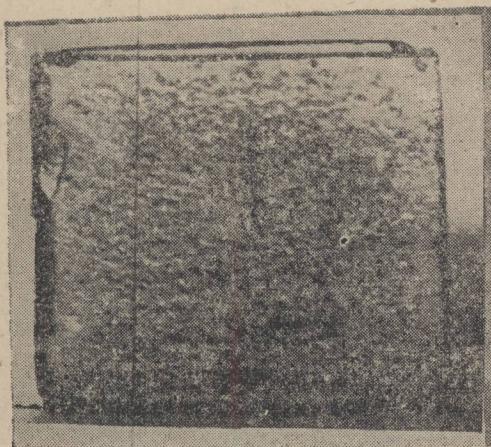


图6 a.



图6 b.

第26次 熔炼試样的耐氧化性



图 7  
第27次 熔炼的試样

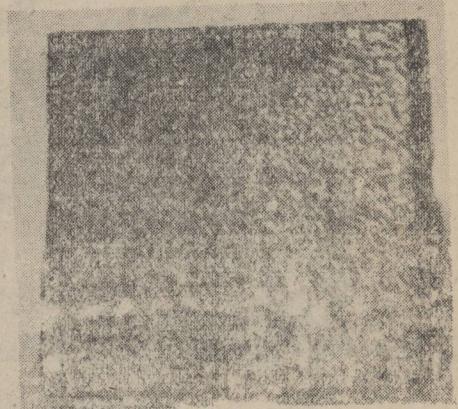


图 7

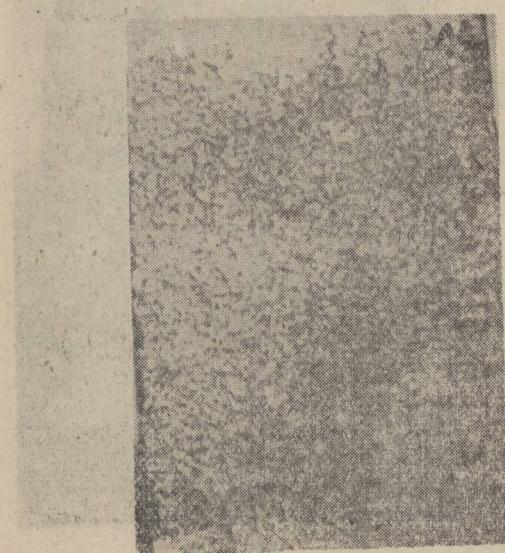


图 8  
第 1 次 熔炼的試样的耐氧化性

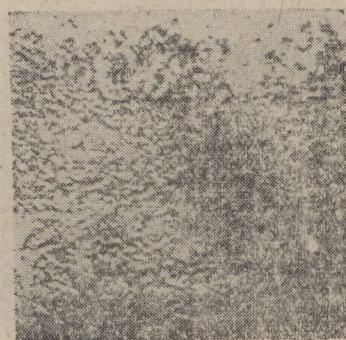


图 8