

水玻璃型砂的应用

翟鴻勳編著

科技卫生出版社

內容提要

用水玻璃型砂造型，是苏联的先进經驗，它有很多优点，我国正在大力推广。本書結合上海机修总厂几年來采用水玻璃型砂的生产經驗，比較全面地討論了水玻璃型砂的硬化過程、制造工艺以及在制造生产上存在的問題，可供鑄造工作人员改进工艺和提高技术的参考。

水玻璃型砂的应用

編著者 程鴻勳

*

科 技 卫 生 出 版 社 出 版

(上海南京西路 2004 号)

上海市書刊出版業營業登記證 093 號

上海市印刷六厂印刷 新華書店上海發行所總經售

*

开本 787×1092 毫米 1:32 · 印張 15 8 · 字数 37,000

1958 年 10 月第 1 版

1958 年 10 月第 1 次印刷 · 印数 1--10,000

統一書號：15 · 1007

定 价：(9) 0.19 元

目 录

一、前言	1
二、水玻璃型砂的硬化	2
1 水玻璃的特性	2
2 水玻璃型砂硬化过程	3
三、生产过程	5
1. 型砂	5
2. 加料次序与搅拌时间	9
3. 拌砂操作	10
4. 造型操作	10
5. CO ₂ 吹气硬化法	14
6. 燃烧废气硬化法	17
四、生产工艺上几项关键問題的討論与控制	21
1. 水玻璃模数的控制	21
2. 强性钠溶液的加入量	32
3. 水玻璃型砂的含水量	34
4. CO ₂ 的压力与吹气时间	35
5. 燃烧废气的温度与硬化时间	37
6. 硬化层深度	39
7. 面砂厚度	40
8. 抹砂	40
9. 修模	41
10. 水玻璃型砂的搅拌	41
11. 水玻璃型砂的存放时间	42
12. 砂模的搁置时间	42
13. 粘模的主要原因及其改善方法	43
14. 背砂	45
15. 旧砂回用	45
16. 涂料	47
17. 粘土的加入量	48
18. 火砖匣芯	49
19. 铸件收缩率	51
20. 模型	50
21. 焚箱	51
22. 技术管理	51
五、经济效果	52

一、前 言

应用水玻璃型砂造型，是苏联的先进經驗。由于用这种水玻璃作为面砂的粘結剂，只需經過很短時間的二氧化碳硬化，即能使砂模完全成为一个坚硬的整体，这样便縮短了鑄造周轉時間，节约了場地，提高造型产量；同时砂模也不必进烘模爐烘燥，既节省燃料，又減輕部分劳动力，这是近代鑄造工业上一項重大的技术革新。我国应用水玻璃型砂的鑄造厂尚为数不多，不过目前已显著发展，如上海机修总厂、戚墅堰机車車輛修理厂、沈阳重型机器厂、大連工矿車輛厂等，都先后取得了一些經驗与成績，这是非常可貴的。

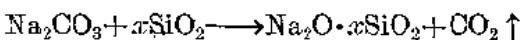
本書是根据作者在中国机械工程学会上海分会举办的一次学术报告会上的发言，~~通过补充修改写成的~~，重点討論了水玻璃型砂在鑄鋼生产工藝方面的一些实际問題，以供各鑄造厂使用上的参考。

書中的技术資料，大部分是根据上海机修总厂几年来生产实践中所获得的一些經驗，~~汇纂整理列入的~~。由于各厂的生产条件不同，采用这些数据，应結合現場实际情况。

二、水玻璃型砂的硬化

1. 水玻璃的特性

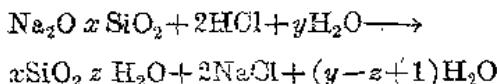
将石英砂与纯碱混和后加热熔化，即起化学反应，放出二氧化碳而得清澈之液体，如以此浇注于石板上，便硬化而成矽酸钠之玻璃块。由于石英砂与纯碱配合比例的可变范围很大，因此从这一反应所得的矽酸钠，并不是單純一种的化合物，而是多种化合物的混合组成体，故对于上面的化学反应也不能以固定的化学方程式来表达。下面是这个反应的通式：



将这种矽酸钠($\text{Na}_2\text{O} \cdot x\text{SiO}_2$)之熔体直接倾入水中，得带有粘性的矽酸钠之水溶液，即成水玻璃。它的用途很广，在工业方面，主要用以制造耐酸水泥、混凝土和各种涂料的粘结剂，特别是在近代的铸造工业上，用作造型材料的粘结剂是具有很大意义的。

水玻璃溶液中因部分矽酸钠起水解作用，故呈碱性反应，当它与盐酸或硫酸作用时(如将水玻璃溶液倒入浓硫酸中)，可得游离的偏矽酸，根据所取浓度的不同，偏矽酸有时在溶液中形成胶态，有时则以胶状沉淀物析出。这种沉淀物含有大量水分，如将部分的水分蒸发掉，便不能得到以一个分子式表示的任何一定形式的矽酸，而是依其含水量的不同，得到各种各样的矽酸，如：
 $\text{H}_2\text{SiO}_3(\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O})$ ；
 $\text{H}_4\text{SiO}_4(\text{SiO}_2 + 2\text{H}_2\text{O})$ ；
 $\text{H}_7\text{Si}_2\text{O}_5(2\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O})$ ；
 $\text{H}_4\text{Si}_3\text{O}_8(3\text{SiO}_2 + 2\text{H}_2\text{O})$ ；

$H_6Si_2O_7(2SiO_2+3H_2O)$ 等，
因此象这类的化学反应，也只能以下列通式来表达：



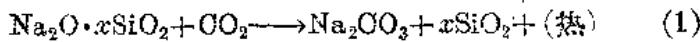
上式砂酸的組成中， x 与 z 都是整数，当 $x > 1$ 的砂酸为多砂酸。

这样从膠狀的沉淀物中，去除部分水分以后所得的 SiO_2 的水化物，即形成白色透明相当粘厚的物质，这就是砂酸凝膠，它的粘着力特强，这种膠体在工业上、医学上都占有重要地位，对于铸造方面之所以能作为型砂的粘结剂，也正是利用这个特性。

2. 水玻璃型砂硬化过程的原理

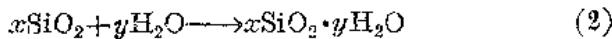
从上述水玻璃能产生砂酸凝膠的特性中，便不难了解水玻璃之所以作为型砂的粘结剂，也正是由于它在型砂中能产生这种膠体，分布在砂粒之间，以增加型砂的强度，并使砂粒能结成坚硬的一个整体。为了便于说明这种产生膠体的原理，现在姑且按其反应过程划分为三个阶段来講。

(一) 砂酸鈉的分解：水玻璃型砂中通入二氧化碳后（冷的 CO_2 气体或燃燒廢气），其中砂酸鈉即行分解，而得游离的二氧化矽与苏打，反应如下：

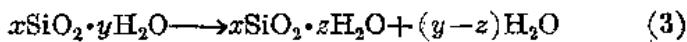


这是放热反应。

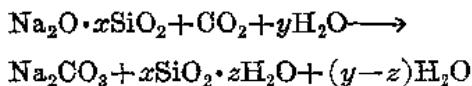
(二) 膠态的形成：由反应(1)所得的二氧化矽与型砂内的水分結合而成膠态的 SiO_2 之水化物，即



(三) 膠态的固化：由反应(2)所得的砂酸膠，蒸发去部分的水分后，而成固化的砂酸凝膠，即：



$x\text{SiO}_2 \cdot z\text{H}_2\text{O}$ 系以不同的形式存在的，依其含水量的多寡而变更，这种形式和前述情况相似。上面这三个阶段的反应，实际上是差不多同时进行的，不可能很机械的把它分开，因此加以归併后，便可得到一个綜合的化学反应式：



从这里就可肯定，水玻璃型砂之所以能硬化，是由于与二氧化碳接触后发生了一系列的化学变化，产生了一种膠質所起的作用。至于有些人認為水玻璃砂模用燃燒廢氣来硬化，只不过是烘干而已，这是誤解的。水玻璃砂模的用燃燒廢氣硬化，主要目的还是在于发生碳化作用，加热仅是加速(3)式的反应，这点必須明确。

3. 硬化方法

根据二氧化碳来源的不同，可分为下列三种硬化方法：

(一) CO_2 吹气硬化法：这是將較純的二氧化碳通过一定的吹气设备通入型腔，視砂型的大小，隔数秒或数分鐘后，便硬化完成，这种方法所需的硬化時間为最短。

(二) 燃燒廢气硬化法：这是用燃料燃燒后的廢气（約含 CO_2 10% 左右）来进行硬化的，因廢气对砂型有加热干燥作用，故又称表面干燥法。硬化所需要的时间約數十分鐘，用此法硬化的型砂之干强度为最高。

(三) 自然干燥法：將砂型暴露在空气中，吸收了空气中的二氧化碳后硬化，一般所需的硬化時間較長，約 5~10 小时，如較大的砂型則需要更長的时间，且硬化后型砂的强度亦差，又容易返潮松碎，这种硬化法对鑄鋼件是不很适用的。

三、生产过程

1. 型 砂

(一) 造型材料技术条件

(1) 石英砂

- 一、外觀檢查：1. 砂粒表面为白色，具有半透明性質，色澤要純洁；
2. 砂中不得有砂块或杂质，如石块、貝壳、石灰石、草木、垃圾等掺入；
3. 顆粒形态不可太复杂，一般以圓形椭圓形或次棱形为較适合。

二、化学成分見表 1

表 1

化 學 成 分 %				
SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO + MgO	全部有害杂质
>95	<3	<1	<0.5	<2

注：1. 全部有害杂质指氧化鐵、氧化鈣、氧化鎂、氧化鈉、氧化鋅及氧化硫等各種氧化物之总和。
2. 当 SiO₂ > 98% 或 SiO₂ + Al₂O₃ + Fe₂O₃ > 99% 时，其他成分不再作分析。

三、物理性能：1. 含坭量不超过 1%；

2. 粒度分类标准見表 2；

表 2

粒度編號	主要砂粒		上篩余留		下篩余留	
	篩號	%	篩號	%	篩號	%
1	6	≥90	3	≤5	12~40	≤5
2	12	≥80	3~6	≤10	20~50	≤10
3	20	≥60	6~12	≤25	30~70	≤15
4	30/40	≥70	12~20	≤5	50~100	≤25
5	50/70	≥55	20~40	≤15	100~160	≤30
石英、粉底盤	≥65	50~60	≤35	—	—	—

注：1. 上述百分数均为砂的重量百分比。

2. 凡能通过前一级篩而不能通过次一级篩的砂粒統以次級篩号代表。

3. 以主要砂粒为檢驗標準，上篩及下篩允許略有偏差。

3. 含水量不超过 0.5% (不包括結晶水)。

(2) 白堿

一、外觀檢查：1. 表面色澤灰白帶黃，質柔軟，以手指可以碾成粉狀，有滑膩性；

2. 不得有硬塊或杂质，如石块、貝壳、石灰石、草木垃圾等掺入。

二、化学成份：1. $\text{SiO}_2 = 65\% \pm 5\%$; $\text{Al}_2\text{O}_3 = 25\% \pm 5\%$;

2. $\text{CaO} + \text{MgO} \leq 5\%$;

3. $\text{Fe}_2\text{O}_3 \leq 3\%$;

4. 其他有害杂质(各氧化物之和) $\leq 2\%$ 。

三、物理性能：1. 粒度全部不超过 0.3 公厘(即全部通过 50 号篩号);

2. 含水量不超过 1% (不包括結晶水);

3. 杜氏膠質價為 60。

(3) 陶土

- 一、外觀檢查：1. 表面色澤呈灰白色或淡青色，質地細緻
聚密，稍有滑膩性；
2. 不得有硬塊或雜質，如石塊、貝殼、石灰石、草木垃圾等
入。

二、化學成份：1. $\frac{\text{SiO}_2}{\text{Al}_2\text{O}_3} > 2.60$ ；

2. $\text{CaO} + \text{MgO} < 5\%$ ；

3. $\text{Fe}_2\text{O}_3 < 3\%$ ；

4. 其他有害雜質（各氧化物之和） $< 2\%$ 。

三、物理性能：1. 粒度全部不超過 0.3 公厘（即全部通過
50 号篩孔）；

2. 含水量不超過 10%（不包括結晶水）；

3. 杜氏膠質價為 70。

(4) 水玻璃

一、外觀檢查：1. 為灰白色帶有膠稠狀的液体；

2. 无其他雜質、垃圾等摻入。

二、化學成份：1. $\frac{\text{SiO}_2(\%)}{\text{Na}_2\text{O}(\%)} \times 1.033 = 2.2 \sim 2.5$ ；

2. $\text{Fe}_2\text{O}_3 < 2\%$ 。

三、物理性能：1. 比重為 $1.48 \sim 1.52$ (20°C)；

2. 與水泥和后無沉淀現象。

(5) 固體苛性鈉

一、外觀檢查：1. 為塊狀灰白色礫性固体；

2. 无杂物垃圾等摻入。

二、化學成份：1. $\text{NaOH} > 98\%$ ；

2. $\text{Na}_2\text{CO}_3 < 1\%$ 。

三、物理性能：1. 比重 $2.1(20^\circ\text{C})$ ；

2. 与水溶和后无沉淀现象。

(6) 重油

一、外觀檢查：1. 为清晰淡棕色帶有粘性的液体；

2. 无其他杂质垃圾等掺入。

二、化学成份：不作分析。

三、物理性能：1. 比重 $0.91 \sim 0.92(20^\circ\text{C})$ ；

2. 恩氏粘度 $50^\circ\text{C} < 7^\circ\text{E}$ ；

3. 含水量 $< 2\%$ 。

(二) 造型材料的供应情况

表 3 是上海地区造型原料的供应情况：

表 3

材料名称	产 地	供 应 地 点	材 料 质 量 情 况
石英砂	无 锡	江南石粉厂	氧化矽高，一般都在 98%，颗粒均匀，能符合本技术条件
白堝	无 锡	天成礦业社	成分波动不大，通常如 $\text{SiO}_2 67.02\%$; $\text{Al}_2\text{O}_3 23.14\%$; $\text{Fe}_2\text{O}_3 2.88\%$ ，物理性能亦较好
陶土	浙江余杭	仇山磁土矿业社	质量正常，成分如 $\text{SiO}_2 72.02\%$; $\text{Al}_2\text{O}_3 14.77\%$; $\text{Fe}_2\text{O}_3 2.83\%$ ，其他均能符合本技术条件
水玻璃	上海第一泡化碱厂	上海化工第一商店	模数波动不大，一般都在 $2.2 \sim 2.7$ 之间，质量正常
固体苛性鈉	(统一調配)	化工部上海办事处	质量正常
重油	(统一調配)	上海市石油公司	质量正常

(三)水玻璃型砂配合成分与物理性能:

配合成分与物理性能見表 4:

表 4

硬 化 方 法		CO ₂ 吹气法	表面干燥法
成 分 每百公斤砂 另加物 (%)	#4 石英砂(30/40)	新 砂	40
		旧 砂	—
	#5 石英砂(50/70)	新 砂	60
		旧 砂	—
	陶 土	3	3
	白 塵	3	3
	浓度 10% 氢氧化钠溶液	1	1
	水 玻 璃	6	6
	重 油	0.5	0.5
	湿压强度(公斤/平方公分)	0.45~0.6	0.4~0.6
物 理 性 能	干拉强度(公斤/平方公分)	4~6	5~7
	湿透气性	>300	>260
	干透气性	>350	>300
	水 分 (%)	4.0~5.0	4.0~5.0

2. 加料次序与搅拌时间

加料次序与搅拌时间列于表 5:

表 5

加料次序	1	2	3	4
加料名称	石英砂与粘土	苛性钠溶液	水玻璃加适量水	重油
搅拌时间(分)	3	3	5	9

在加料次序方面，各厂有所不同，有的厂将水玻璃在加苛性钠前加入。这样的加法是不适当的，无论从理论上或型砂的性能上都不能说明这一点是正确的。苏联资料也早已肯定先加苛性钠的优越性。不妨建议先加水玻璃的铸造厂，对这方面简单地作一个试验，观察不同的加料次序所得到的性能哪一种较好，自然就会明白。

3. 拌砂操作

(一) 水玻璃每100公斤加入温水(40~60°C)70公斤，均匀稀化后使用。

(二) 固体苛性钠每公斤加入热水(60~80°C)9公斤，充分搅拌溶化后使用。

(三) 搅拌好的水玻璃型砂放入竹籠內，四周及頂上均須蓋以麻袋(冬天用干麻袋，热天用湿麻袋)以防止在空气中硬化。

(四) 水玻璃型砂应按次使用，放置时间最低不小于1小时，最高不超过9小时，同时竹籠上亦应按次插入记录籤，籤上标出搅拌班次与时间，以便控制在规定的时间内用毕。

4. 造型操作

在造型方面因鑄件形态与要求的不同，则有各种不同的造型工艺，不可能一一加以说明，现在只叙述上海机修总厂有多年经验的車輪的造型方法，来引导出有关水玻璃砂造型的工艺特点。車輪上下箱工艺图見图1及图2，操作方法与要点如下：

(一) 铝模表面須用湿布擦净，以免粘砂，每做7~8只擦一次，如中途发现粘砂，应立即擦净。件号不可颠倒弄错，并須检查面砂和背砂的干湿和热度，不合要求者不得使用，合格面砂使

用时要很好保管，用后随即把麻袋盖好，若有已經硬化的面砂，应剔除后方可使用。

(二)水玻璃砂厚度为25~30公厘，以輪板部分椿緊后为准，(CO_2 吹气硬化的面砂厚度为30~40公厘)凸緣处鋪砂时要放得較厚一些，能使椿緊后不少于20公厘。

(三)砂箱邊冒口处在使用前先要搭好坭漿水，放在鋁模上以后，要檢查砂箱与鋁模間的支口要对准。

(四)小出气孔为二只，距离邊冒口中心各300公厘左右，周围不得掺入背砂，如有須挖去后修光。

(五)背砂分两次鏟入，两次椿实。

(六)气眼用 $\phi 7.5$ 公厘圓鐵針要打到底，上箱内档10框，每框6个邊冒口，2框每框3个。外档10框每框10个，邊冒口四周打12个。下箱外档12框，每框11只，內档不打。

(七)上箱砂模中間冒口平面插5"圓釘6只，邊冒口平面插4"圓釘7只，待圓釘全部插妥，光平模面打好气眼后再反箱起模。

(八)起模后如有起松或起坏部份，必須修好，修补面积一般不超过20平方公分，特別在件号附近更容易起松，应注意修补。凡面砂內夾有背砂者，均須挖淨修好，修补过程是在硬化前进行的。

(九)模面任何部分不得高出或低进砂箱平面，下箱輪緣部分先成坡度，使澆注后輪緣部分保持帶有小坡度，砂箱的撓斜范围超过 $1/4$ 周，同时撓斜度超过3公厘者，不得使用。

(十)插釘子注意釘头上不可有鐵銹，上模內圈插6"圓釘8只，中圈插6"圓釘12只，外圈插6"圓釘16只，如图1所示，下模不插釘子。

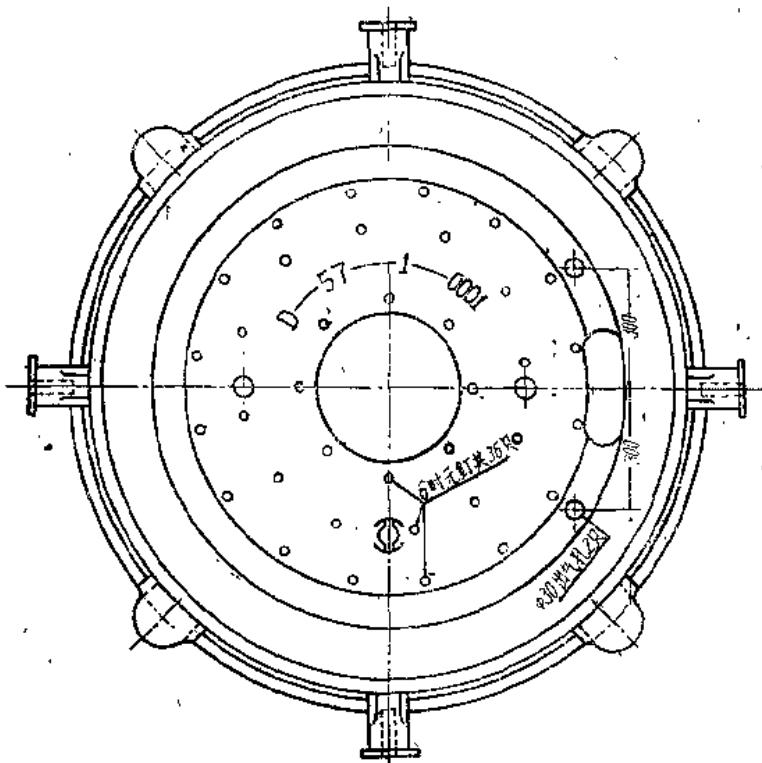
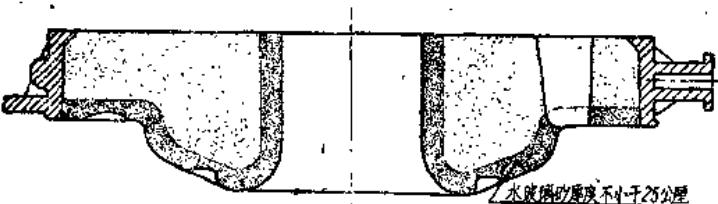


图 1

(十一)涂料必須清潔，內無雜物，噴塗時注意厚度約在 0.3 公厘左右，涂料比重在 1.8 左右，噴塗均勻，不得有粒塊附着，要連續噴塗兩次。

(十二)中部的火磚泥芯開裂嚴重者不可使用，同時要保持

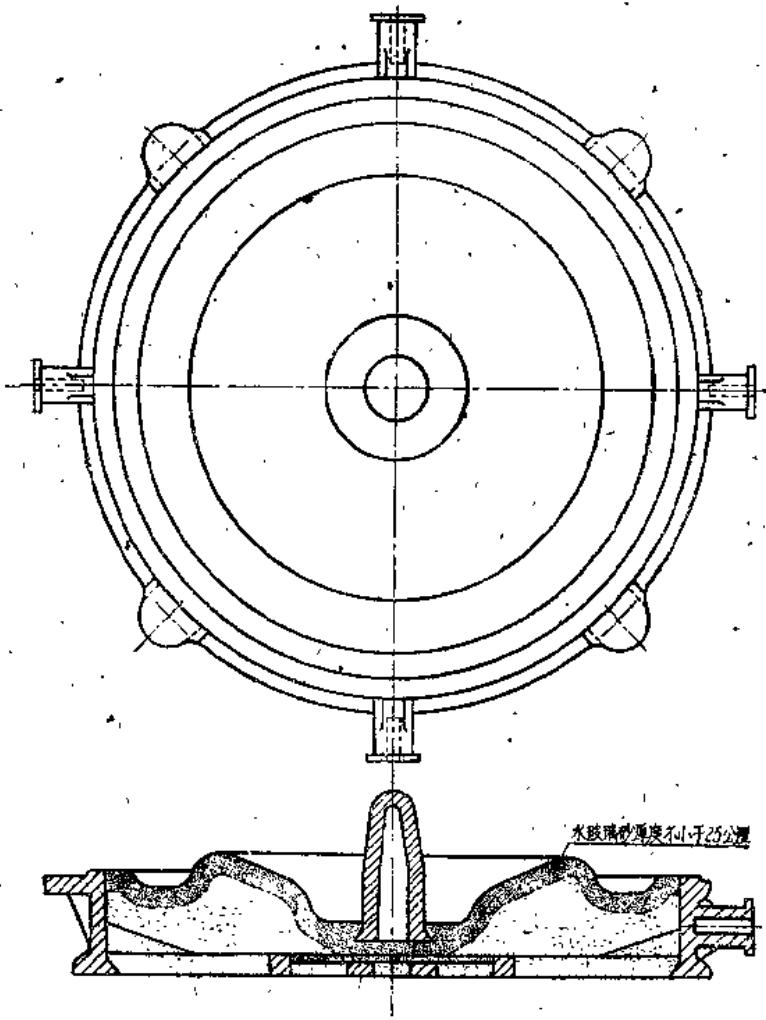


图 2

清洁，不得有其他污物沾上，落泥芯时须用样板卡准，不可偏斜，落好后填砂要椿紧。

(十三) 叠箱时垫铁和搭手要上下对直，以免砂箱变形。

5. CO₂吹气硬化法

(一) 吹气设备与操作方法：

吹气设备是比较简单的，操作也很方便，图3就是车轮砂模正在吹气时的情况。为了使CO₂气体能顺利的通过全部模面，而再从内部排逸出来，以期达到充分的经济的利用CO₂的目的。采用这种封闭式吹气法是较好的，件1是吹气的铝制专用罩壳，

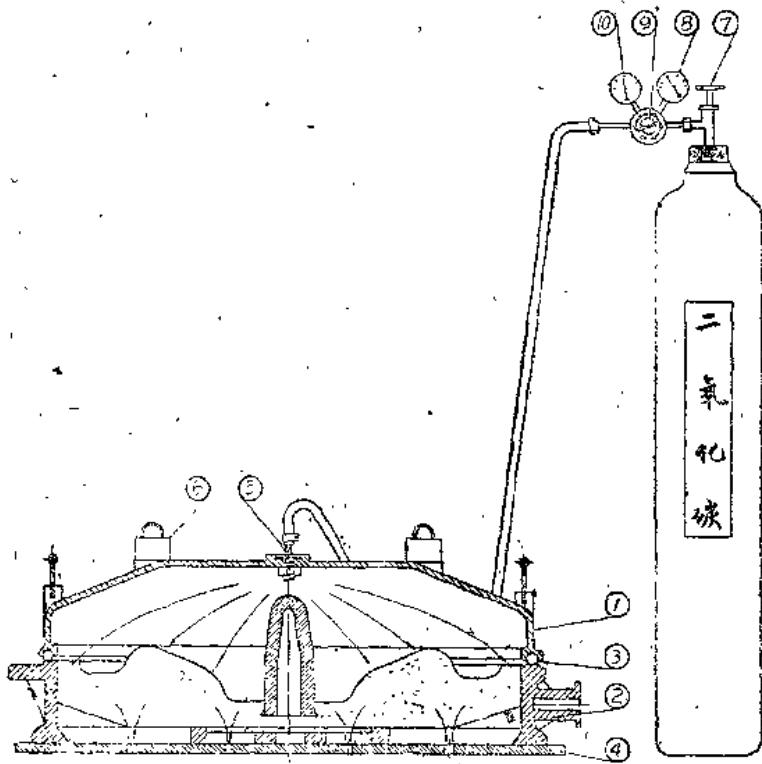


图3中

1—鋁制專用罩壳； 2—砂箱； 3—橡皮管塑料； 4—橡皮塞； 5—噴嘴；
6—壓鐵； 7—高壓閥； 8—高壓表； 9—減壓閥