

天然气集运工程

上册

孙自全編著

石油工业出版社

內 容 提 要

本書分上下兩册出版，上册共分五章，分別叙述天然气和气藏的性質及測定这些性質的方法；气井的完成和井下、井上設備；天然气流量的各种測算方法和使用的主要仪表；試井理論、方法、操作、資料的整理和运用等等。在各章节中作者都尽量利用了現場資料和現場的工作經驗。对常用的公式进行了推导。

本書內容具体，可供采气工程技术人員和中等石油学校师生参考，並可供一般工作人員和工人进修使用。

統一書号：15037·616

天 然 气 采 运 工 程

上 册

石油工業出版社編者 自 全編著

石油工業出版社出版（社址 北京六鋪炕石油工業部內）

北京市書刊出版業營業許可證出字第 085 号

石油工業出版社印刷厂印刷 新华書店發行

850 × 1168¹/₃₂ 开本 * 印張 11 * 248 千字 * 印 1 - 2, 000 册

1959年3月北京第1版第1次印刷

定价(10)1.70元

目 录

第 1 章 天然气的性質	1
第 1 节 天然气的成分与分类	1
天然气的組成(1) 天然气的分类(3)	
第 2 节 天然气分析	7
取样(8) 奥氏仪分析法(9) 色層分析法(21) 低温分餾法(24)	
硫化氫含量的測定(27)	
第 3 节 天然气的物理性質	29
基准情况(29) 比重(30) 天然气的压容关系(40) 天然气的热(48)	
天然气的爆炸(60) 天然气的粘度(62) 扩散(68) 蒸气压力(70)	
第 4 节 天然气的水含量与溶解度	71
天然气內的水含量(71) 天然气的溶解度(72)	
第 5 节 二相的平衡	76
二相平衡的計算(76)	
第 2 章 气藏及其物理性質	86
第 1 节 气藏、气層与气田	86
第 2 节 气藏構造	87
第 3 节 气藏的驅动	94
气驅(95) 水驅(95) 溶解彈性驅动(96)	
第 4 节 气層顆粒組成	96
岩样的准备(96) 顆粒大小的測定(97) 測定結果的整理(98)	
第 5 节 气層的孔隙度	99
孔隙度的定义(99) 孔隙度的測定(100)	
第 6 节 气層的渗透率	101
岩石的渗透性(101) 渗透率的測算(102) 天然气層的特征(106) 有效	
渗透率与相对渗透率(108)	
第 7 节 岩石的比面积	109

岩石比面积的意义(109)比面积的測算(109)	
第 8 节 气田水	111
气田水的种类(111)气田水的分析(112)	
第 3 章 气井的完成和設備	116
第 1 节 气層的安全完善鑽开	116
高压气井(116)鑽井时的井口設備(117)气層的鑽开(118)	
第 2 节 气井完成	119
完井方法的种类(119)裸眼完成法(120)射孔完成法(121)襯管完成法(122)礫石完成法(125)	
第 3 节 气井的固井工作	128
气井固井工作的特点(128)水泥的一般性質(130)噴井时的注意事項(165)	
第 4 节 气井的設備	138
套管和套管头(138)油管和油管头(144)堵塞器(146)油咀(150)聖誕树(152)高压閘門凡尔(159)	
第 5 节 气井的完成	159
下有油管气井的完成(159)無油管气井的完成(165)噴井时的注意事項(165)	
第 6 节 井場設備	167
井場佈置(167)捕砂器(170)压力表(171)安全凡尔(173)分离器(175)集液器(185)溫度計(187)井場气管綫(188)	
第 4 章 气体流量的測算	189
第 1 节 測流原理与計算	189
固容式流量計(189)孔板流量計(190)垫圈流量計(215)彼托管流量計(218)开口彼托管流量計(211)临界速度流量計(224)非临界速度的孔板节流器(232)其他类型計流設備(232)計流标准的校正方法(234)測流代表的比較(235)	
第 2 节 主要測量仪表的構造、安裝与应用	235
固容流量計的安裝与应用(235)自动孔板流量計的構造、安裝与使用(241)累积式自动孔板流量計(247)远距离傳送自动孔板流量記象	

· 仪(249)	
第3节 气矿流量仪表的管理与计算	251
流量计的校正与管理(251)自动孔板流量记录仪的实际计算(256)	
第5章 试井	260
第1节 试井与回压力法的理论	260
试井目的(260)回压力试井的原理(260)试井中井底回压力的计算(263)试井中二项式与指数方程式的比较(283)试井应取得的资料(235)	
第2节 试井操作、记录与主要设备	285
试井时的布置(285)试井操作(287)试井记录(289)试井用主要仪表设备(291)	
第3节 试井资料的整理与绘图	304
原始资料的初步整理(304)回压力试井结果的计算与制图(305)试井直线的性质与可能引入的误差(308)试井报告应包括项目(314)	
第4节 回压力试井资料的应用	315
井中有水的情况(315)井下坍塌或砂堵情况(316)气井的递减衰老情况(317)气井的酸处理前后试井结果(321)气井爆炸前后试井结果(323)气井生产的实际管理应用(323)试井结果在整个气田开采中的应用(324)气井渗透率的计算(326)	
第5节 试采	327
试采的意义(327)试采工作步骤(328)井的性能(330)稳定产量及与隣井的关系(330)裂缝性气田气井的试采(331)	

第 1 章 天然气的性質

第 1 节 天然气的成分与分类

天然气的組成

天然气是以各种碳氫化合物为主的混合物，由許多性質不同的成分所組成，在常温常压下为气体。

各地所产天然气成分都不一致，但除極特別的外，气里平均含有 90% 体积以上的碳氫化合物，其中最主要的是烷屬烴(C_nH_{2n+2})，有时含少量的烯屬烴(C_nH_{2n})或炔屬烴(C_nH_{2n-2})。因为它是气态烷屬烴的混合物，所以天然气的主要成分就是甲烷(CH_4)，乙烷(C_2H_6)，正丙烷($n-C_3H_8$)，異丁烷($i-C_4H_{10}$)，正丁烷($n-C_4H_{10}$)，異戊烷($i-C_5H_{12}$)，正戊烷($n-C_5H_{12}$)及微量的重碳氫化合物。

但是天然气里亦含有一定量的其他气体，如氮气(N_2)，硫化氫(H_2S)，一氧化碳(CO)，二氧化碳(CO_2)，氧气(O_2)，有机硫(RS)，及氫气(HC)等。含有的种类，数量都依地区而異。

茲举世界上若干知名的油、气田的天然气成分为例，列于表

1。

由表 1 可見，各气田天然气的成分，虽然都是以碳氫化合物为主，但却有許多差別，这就决定了各地天然气的生产价值与开采方法。为了进一步認識天然气，分别把气的主要組成簡單的介紹一下。

甲烷是无色，稍微具蒜味極稳定的气体。天然气內含量最多，一般以体积計約达 80~90%。甲烷比空气輕，在 $20^\circ C$ 和大气压下每公尺³重 0.669 公斤。它有很高的热值，約为煤的 1.5

表 1

成分, 体积比 气 田 %	CH ₄	C ₂ H ₆	重碳氢 化合物	H ₂ S	O ₂	H ₂	CO	N ₂ +R	CO ₂	比 重 (空气 =1)
自流井	87.81	7.25	0.24	0.47		0.34	1.00	2.30	0.59	0.603
列宁	70.83	10.81	0.66	0.0055	6.57			5.33	5.86	
达夏伐	97.8	0.5	0.35					1.3	0.05	0.565
俄巴利	89.0	9.1	1.9							0.613
乌克兰斯哥	97.51	0.37	0.72					1.4		0.579
附尔捷达	95.5	1.0	0.3					3.1	0.1	0.746
乌克兰达	88.0	1.9	0.5					9.3	0.3	0.634
哥尔得又姆	92.2	0.8	0.1					6.0		0.589
达拉斯	50.6	10.9						38.4	0.1	
潘汉得	81.2	7.5	6.9	0.01	0.2		0.09	3.8	0.3	

附：自油田采出的天然气成分例。

罗马西吉諾	39.0	20.0	29.4					11.5	0.1	1.070
巴佛里	35.0	22.0	31.0					12.0		1.112

倍。在自然界中，除天然气含有甲烷外，在沼地植物腐化后还生成很純的甲烷，俗称沼气。

乙烷亦是無色气体，比空气稍重，在 20°C 和大气压下每公尺³重 0.125 公斤。如于 20°C 时加压至 38 大气压以上，便可化成比重为 0.446 的液体。

丙烷同样是無色气体，較空气重，在 20°C 和大气压下每公尺³重 0.1840 公斤，在温度 20°C 及 8.5 大气压以上时便化为液体。

正丁烷的密度約为空气的一倍。20°C 和一大气压下每公尺³重 2.4~5 公斤。它在大气压下和 0.6°C 以上方为气体，而当温度和压力升高时，例如在温度为 15°C，压力为 1.8 大气压时化成比重为 0.582 的液体。

異丁烷的化学成分与正丁烷同，只是分子内部結構与正丁烷有区别，物理性質不一样。例如異丁烷在大气压下，温度一

11°C 以下时为气体，温度升高后即轉为液体。

大气压下正戊烷在 36°C 以上，異戊烷在 28°C 以上时方为气体。后者为汽油的組成部分。如第 8 章所述，凝析气田內含異戊烷很多。

其它重碳化合物通常气田里含量甚微，只有油田气頂內的天然气有时含的較多。

氮气是空气中的主要成分，在 20°C 和大气压下每公尺³重 1.174 公斤。它是一种惰性气体，存在天然气內只能起到不良的作用。但有时鑽井会得到大量氮气，例如列宁格勒附近“配索西那亞”井里曾获得氮約 90%，这样特殊的井是有一定的工业价值的。

硫化氫是極臭有毒的可燃气体，燃燒时每立方公尺需 7.15 公尺³空气，在 20°C 和大气压下重量为 1.438 公斤/公尺³。它容易溶解于水內，在大气压下和 20°C 时單位体积的水可溶 2.582 單位硫化氫，0°C 时可溶 4.67 單位硫化氫。在 18°C 及 1₇ 大气压下硫化氫变为一种無色液体。它危害人体，腐蝕金属，除了有大量硫时能脫去並收回利用外，天然气內多不希望有它。

我国四川碳酸岩的天然气普遍都含有較多的硫化氫。

氦气是貴重的稀有气体，天然气里含量一般很微，一般不超过 1%。天然气中含氦量超过 0.1% 时即認為有提氦的工业价值，我們应特別予以注視。有些特殊气井产氦多，例如美国的科罗拉多及莫德里頓母的气井，在产出气中氦量达 7.18% 左右。

在天然气中，其它成分均含量甚微。它們对于天然气的品質有害無益。各种成分的一般性質列在表 2 中。

天然气的分类

天然气工业在世界上日愈龐大，各地区采用許多不同的分类，或加以特殊的称呼，但一般的通用下述三种分类法：

表 2

成 分	分 子 式	分 子 量	比 重 (干空气为1)	比 容		重 度		临 界 温 度 °C	临 界 压 力 公斤/ 公分 ² (绝对)
				公尺 ³ / 公斤	公尺 ³ / 公斤	公斤/ 公尺 ³	公斤/ 公尺 ³		
甲 烧	CH ₄	16.04	0.554	1.395	1.4971	0.7165	0.6678	-82.5	47.3
乙 烧	C ₂ H ₆	30.07	1.038	0.745	0.7995	1.356	1.2634	32.2	49.8
丙 烧	C ₃ H ₈	44.09	1.523	0.509	0.5462	2.019	1.8811	96.8	43.4
異丁烧	<i>t</i> -C ₄ H ₁₀	58.12	2.007	0.386	0.4142	2.668	2.4858	134.0	38.2
正丁烧	<i>n</i> -C ₄ H ₁₀	58.12	2.007	0.386	0.4142	2.703	2.5222	152.0	38.7
異戊烧	<i>i</i> -C ₅ H ₁₂	72.15	2.49	0.312	0.3348	3.221	3.0173	187.8	33.9
正戊烧	<i>n</i> -C ₅ H ₁₂	72.15	2.49	0.312	0.3348	3.221	3.0173	197.2	34.1
正己烧	C ₆ H ₁₄	86.17	2.995	0.258	0.2768	3.860	3.3798	234.8	30.5
氮	N ₂	28.02	0.968	0.8	0.8116	1.250	1.232	-147.1	34.6
二氧化碳	CO ₂	44.01	1.52	0.506	0.5176	1.977	1.930	31.1	75.5
硫化氢	H ₂ S	34.08	1.178	0.649	0.6666	1.539	1.500	101.5	91.8
空 气		28.966	1	0.7734	0.7843	1.293	1.205	-140.7	34.8
水蒸气	H ₂ O	18.016	0.622		1.258	0.804	0.795	374.1	224.6

(1) 干气与湿气 它们的区别是含油量不同。通常每公尺³含汽油在 100 克以上的天然气称做 湿气，而在 100 克以下的称做 干气。本书所采取的这种标准，比较适于我国情况，并为大多数国家所采用。

天然气中含天然汽油，能够增加它的热量。天然汽油是石油工业中的主要产品之一。

但有許多国家认为含汽油量在 70 克甚至 50 克以上的天然

高热值			低热值			熔点, °C (在大气压时)	沸点, °C (在大气压时)	理論的 燃燒溫度, °C	实际的 燃燒溫度, °C	燃燒 所需的 空气 量 公尺 ³ / 公尺 ³
0°C 及 大气 压时 大卡/ 公尺 ³	20°C 及 大气 压时 大卡/ 公尺 ³	大卡/ 公斤	0°C 及 大气 压时 大卡/ 公尺 ³	20°C 及 大气 压时 大卡/ 公尺 ³	大卡/ 公斤					
9520	8870	13280	8550	7966	11930	-182.5	-161.6	1980	1875	9.53
16820	16611	12410	15370	14377	11330	-182.5	-88.6	2150	1895	11.67
24320	22661	12040	22350	21912	11070	-187.7	-42.1	2300	1925	23.82
31530	29540	11820	29050	27067	10890	-159.6	-11.7	2080	1900	30.97
32010	29987	11840	29510	27496	10920	-138.3	-0.5	2080	1895	30.9 ^a
37712	25341	11715	34818	32603	10820	-159.9	27.8	2090	1900	38.11
37712	25341	11715	34818	32603	10850	-129.7	36.1	2090	1900	45.2 ^a
42400	38506	11640			10790	-95.3	68.7			
						-209.9	-195.8			
							-78.5			
6140	5721	3990	5660	5274	3680	-82.9	-60.2			
							-194.3			
							100.00			

气，就应称为湿气。世界上並沒有完全統一的标准。因此不应解解湿气方有价值設厂提油，干气則否，这要看地区、气量、交通等等一系列情况而定。这种分类主要是給天然气工作者对氣質有一个含油概念。

在提煉天然汽油工程中，通称进入工厂的含油天然气为富气，而提出油后的天然气为貧气。富气不一定是湿气，而貧气大多肯定是干气。

(2) 淨气与酸气 依据天然气内含硫量而定。硫通常在气里起不良作用，因此必須脫除到一定程度。与湿气和干气的分别一样，各国采用的标准不一。在我国，公尺³含硫1克以上的天然气謂之酸气，而在1克以下的謂之淨气。

合成化学工業要求天然气，其含硫量在2毫克以下，特称純气。一般的工業要求含硫在1克以下。

(3) 成分的三角分类法 通称的三角分类法，是苏联耶列明克和馬克西莫夫依气的化学成分，把气体中碳氢化合物、氮、稀有气体、二氧化碳和硫化氢的含量作为标准对天然气进行分类。

如圖1，共分十类如下：

第1类	C_nH_m (即 $CH_4 + C_nH_{2n+2}$)	100~80%
第2类	C_nH_m	70~80%, N_2 0~30%, CO_2 0~30%
第3类	C_nH_m	30~70%, N_2 70~30%, CO_2 0~10%
第4类	N_2	100—80%
第5类	N_2	70~80%, C_nH_m 0~30%, CO_2 0~30%
第6类	N_2	30~70%, CO_2 70~30%, C_nH_m 0~10%
第7类	CO_2	100~80%
第8类	C_nH_m	0~30%, N_2 0~30%, CO_2 80~70%
第9类	C_nH_m	30~70%, CO_2 70~30%
第10类	混合气	

我国天然气是属于第1类的；大多数国家的天然气亦是第1类的。天然气中除了有特殊的稀有气体外，碳氢化合物愈多愈佳，所以只有第1类气方具有大的經濟意义。三角分类法对特殊气有明确的区别，但把一般天然气就归在第1类，少数的归在第2类中，不能更細的說明气的性質。因此除在勘探工作中使用外，采气工業上不常用这种分类法。

为了对于天然气有明确的概念，气矿通常如下区分气体：

- 1) 干淨气；
- 2) 干酸气，含硫 x 克；

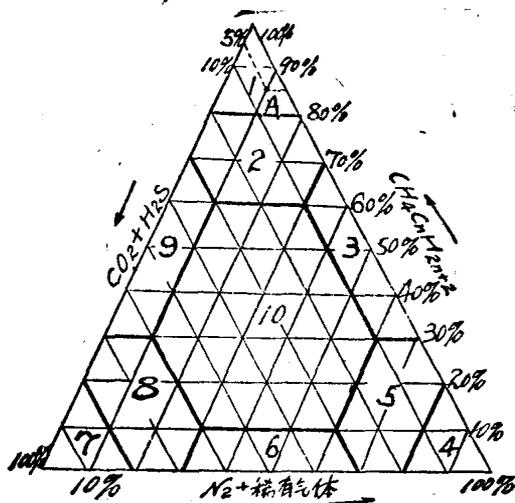


圖 1

- 3) 湿酸气, 含油 y 克, 硫 x 克;
- 4) 湿淨气, 含油 y 克。

第 2 节 天然气分析

通常所謂分析, 就是以体积百分比表明气体的組成。分析方法目前有三种: 奥氏仪分析法、色層分析法及低温分餾法。

奥氏仪分析法 (奥尔撒特)在我国气矿上最常用, 設備比較簡單, 我国能自制, 分析操作不复杂。使用緩慢的燃燒法可以測定总饱和烴含量及平均碳原子数, 在采气工業上基本可以符合要求。但作为天然气化工厂設計的精確資料是不足的。

色層分析法 仪器比奥氏仪稍多, 但从气田区中心試驗室观点来看仍屬簡單的, 价格不貴, 我国亦能制造。分析气体中的微量含分有一定的精確度, 分析效率好, 所需時間不多。

低温分餾法 能精確的分离出甲烷、乙烷等成分, 但仪器設備昂貴, 尤其不易得到冷却剂——液体氮, 操作亦复杂, 需用的时

間也多，所以一般不用。

取 樣

分低压取样与高压取样两种。

低压取样最简单的方法是用玻璃瓶装上饱和食盐水，以排水法取样。在第一次取样前，饱和食盐水须用气样饱和，以免气样中可溶成份影响分析结果。欲避免酸性气体（如硫化氢及二氧化碳）溶解，以用带酸性的硫酸钠饱和溶液为佳。欲使所取气样具有代表性，一般取样体积为 5~10 公升，若工作不便，且须经常分析，亦可用一公升瓶。取样瓶的塞子，橡皮管接头，三通活塞等，必须严密，保证不漏气。每次取样前，按规定须用 10~15 倍于气样的气体排除取样瓶的空间。一般排气不少于 5 次，以保证气样中不会混入空气。在任何情况下不得用清水代替饱和食盐水。取样瓶的连接管宜短，并且不可直接连接到表压超过 140~230 毫米水银柱的气源上，必须连

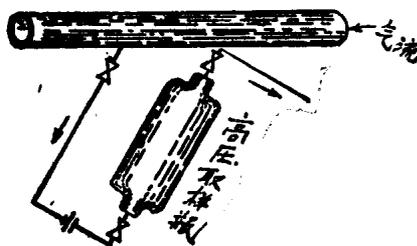


圖 2

接时，要经过减压等安全装置。

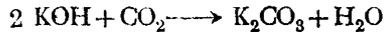
高压取样的取样瓶如图 2，两端均有凡尔，使气进入一端，而自另一端喷出，充分将瓶内原有气体排去。然后，通常先关出气凡尔，再关

进气凡尔。必须注意，高压取样瓶的试验压力为工作压力的 1.5~2 倍，并且要定期作检查，以免发生事故。制造高压取样瓶的材料，除能耐压外，并不与天然气成分起作用。

奥氏仪分析法*

1. 吸收液

(1) 氢氧化钾溶液 一般配成 30% (按重量) 的氢氧化钾溶液以吸收 CO_2 。每容积可吸收 40 容积的 CO_2 。作用迅速, 容易吸收完全。反应如下:

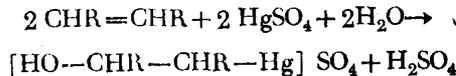


亦有用 NaOH 的, 但不如 KOH 。因为当溶液为 CO_2 所饱和时形成难溶于吸收剂的 Na_2CO_3 , 会析出结晶, 堵塞管道。

若 CO_2 过低 (1% 以下), 用 KOH 作吸收剂, 准确度就不高。要作精确测定, 必须用滴定法, 即以定量气体通入一定浓度的 $\text{Ba}(\text{CH}_3)_2$ 溶液, 用草酸或柠檬酸在酚酞存在下滴定。

KOH 不但吸收 CO_2 , 同时亦吸收 H_2S 。故天然气中有 H_2S 存在时, 须同时另行测定 H_2S 含量, 才能确定 CO_2 含量。

(2) 硫酸汞吸收溶液 天然气中含有烯烃, 但其量甚微。为了精确测定, 要用硫酸汞溶液吸收。反应如下:



上述反应是不可逆的, 作用很快, 且硫酸汞溶液不吸收烷烃, 分析的绝对误差不会超过 0.2%。但硫酸汞溶液可与一氧化碳 (CO) 作用生成 CO_2 , 所以用硫酸汞 (HgSO_4) 溶液吸收烯烃后, 须再用 KOH 溶液吸收。生成的 CO_2 其缩减体积当成 CO 计算。

每容积的 HgSO_4 溶液可吸收 13 容积的乙炔, 3.5 容积的丁烯; 因其吸收烯烃量大, 同时天然气中烯烃含量甚微, 故使用时间可以很久, 不需常更换。

硫酸汞吸收液的配制是使 57 克 HgSO_4 溶于 200 克 22% 的

* 这一部分系根据四川石油勘探局隆昌气矿试验研究室的“天然气分析”摘要编写的。

H₂SO₄ 溶液中。配制时，若 H₂SO₄ 濃度小于 13%，H₂SO₄ 就会水解而生成黄色沉淀；若 H₂SO₄ 濃度大于 24%，H₂SO₄ 就溶解不完全，要残留一部分白色沉淀。

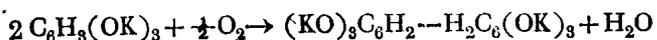
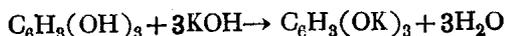
(3) 硷性的焦性沒食子酸溶液 一般測定氧量，均用硷性的焦性沒食子酸溶液。因为它在 15~20 °C 吸收迅速，且很完全。

天然气中一般不应含氧，往往由于取样时混入空气，因而有微量氧存在。但若氧量大于 40% 或吸收液使用过久，则有生成 CO 的危害，故应配制两种吸收液。

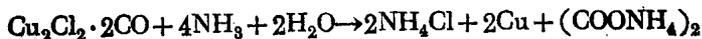
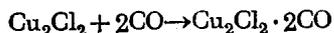
1) 測定气样中含氧量时以 5 克焦性沒食子酸溶于 15 毫升水中，以 48 克 KOH 溶于 32 毫升水中，按这样比例分別配成两种溶液，然后混合，配够需要量。每容积的吸收液可溶解 8—10 容积的氧。

2) 測定高濃度氧量（包括測定氧的純度）时用飽和 KOH 溶液按每 200 毫升加入 15 克的焦性沒食子酸的比例配制。配制时須在冰浴（或冷水浴）中进行。

硷性的焦性沒食子酸吸收氧的反应如下：



(4) 氨性氯化亞銅溶液 用氨性氯化亞銅溶液吸收 CO，比較經濟、适用，因为它和 CO 可生成比較穩定的化合物。其反应如下：



新配的吸收剂，可以完全吸收 CO；但吸收了大量的 CO 以后，就会吸收不完全。新配的吸收剂，每毫升吸收 CO 不得超过 0.05 毫升。由于 (COONH₄)₂ 並不是很穩定的化合物，高温时会分解而析出 CO，故不宜在高温下进行吸收。此外，若 CO 吸收量过大，經震盪会放出 CO。

氨性氯化亞銅溶液除吸收 CO 外，还可吸收 O₂、C₂H₂、烯烴及微量的高級碳氫化合物，所以在安排吸收管时应考虑此点，即

应在吸收 CO 前將 O_2 、 C_2H_2 、烯烴除去（天然氣中一般沒有 C_2H_2 ）。

在吸收过程中气体会帶出少量的氨氣，因此在吸收 CO 后，应以 10% H_2SO_4 除去氨氣。

氨性氯化銅溶液的配制，是用 250 克 NH_4Cl 溶于 750 毫升水中，將此溶液注入吸收瓶中，再加 200 克 Cu_2Cl_2 。此瓶須先放入紅銅絲數卷，並应迅即塞紧，隔絕空气，以免氧化。待溶液靜置至無色或淡黃色时始能应用。

2. 仪器設備

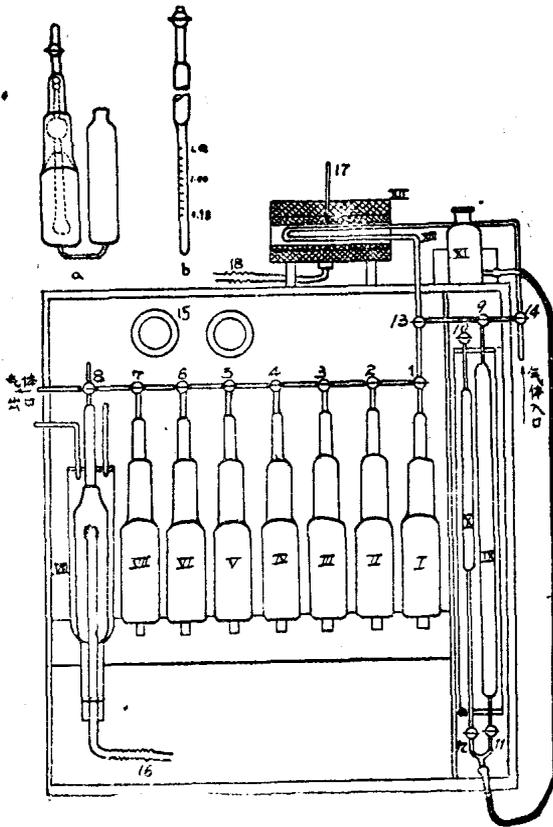


圖 3

如圖 3, *I* 至 *VII* 为吸收管, 依次裝入 KOH, HgSO_4 , 稀 $\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_3$, Cu_2Cl_2 , 10% H_2SO_4 , 饱和 NaCl 溶液及濃 $\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_3$ 溶液, 分別作为吸收 CO_2 , 不饱和烴, O_2 (气样), CO, NH_3 , 盛气样及測定氧的純度用。

VIII 为燃燒管, 內有鉑絲卷通电流以作慢燃燒用; 外有水套管, 內裝冷水, 冷却燃燒管, 以免爆炸。

IX 为量管, 刻度至 0.5 毫升, 以作計量气体体积用。外有水套裝冷水, 以保持量管內气体温度与室温一致。

X 为补偿管, 用来校正量管內气体因室温及压力变化而發生的体积变化。

XI 为調位瓶, 內裝飽和食鹽水, 用橡皮管与量管及补偿管 (各有考克 *11*, *12*) 連接, 用来調节量管及补偿管水位, 以便于讀讀数及校正。調位瓶口与大气通。

XII 为电热器, 作加热燃燒氧气之用。

XIII 为氧化銅管, 內裝 CuO , 作氧化氫气之用。

1~*14* 为玻璃考克, 分別連接各个管道, 作通閉气流或水流用 (其中 *1234567891314* 为三通; *101112* 为兩通)。

15 为交流电表, 控制慢燃燒电流。

16 为变压器, 控制慢燃燒电压。

17 为溫度計, 控制燃燒氫温度。

18 为变压器, 控制电热器电压。

圖中 *a* 为各吸收管側面圖, *b* 为补偿管的一部分放大圖。

3. 操作步驟

(1) 准备工作:

1) 如圖 3 裝好仪器, 配好各种吸收剂、飽和食鹽水等。考克塗以普通滑油, 橡皮管和玻璃管連接处塗以用酒精溶解的虫膠。

2) 試漏在量管內引入 50~60 毫升空气, 將各吸收管及燃