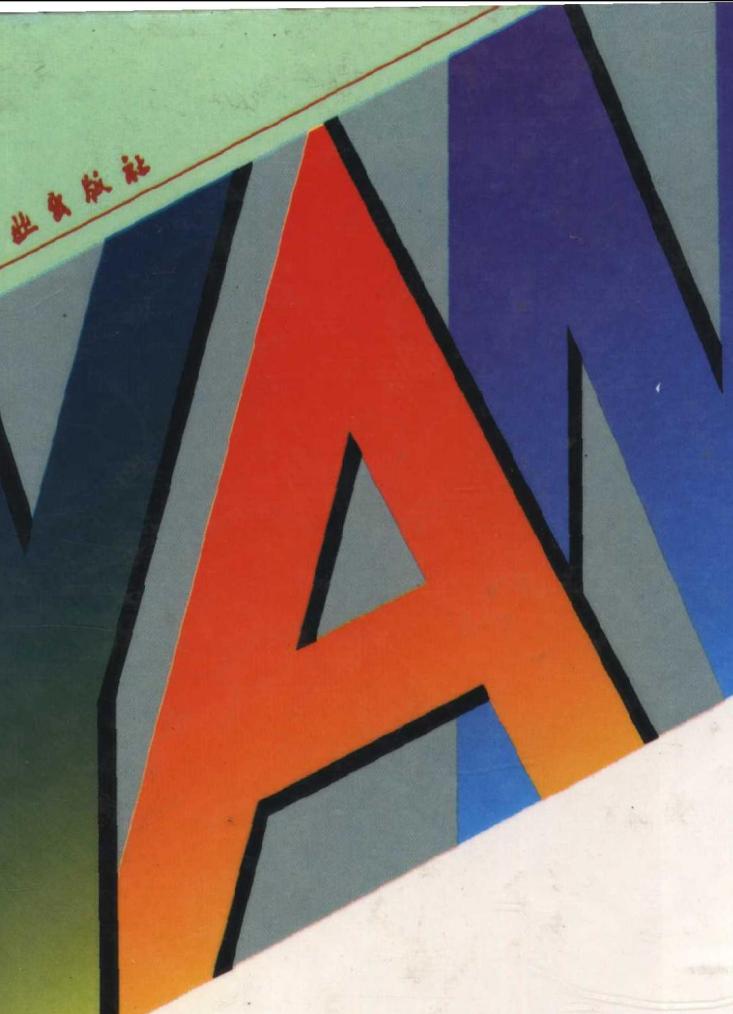


化学工业出版社



无机盐 工业手册

(第二版) 上册

天津化工研究院等编

无机盐工业手册

(第二版)

上册

天津化工研究院等编

化学工业出版社
·北京·

(京)新登字 039 号

图书在版编目(CIP)数据

无机盐工业手册 上册/天津化工研究院等编. -2 版.
北京:化学工业出版社,1995
ISBN 7-5025-1492-9

I. 无… II. 天… III. 无机盐生产-产品-厂矿企业-手册
IV. TQ115-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字(94)第 16465 号

出版发行： 化学工业出版社(北京朝阳区惠新里 3 号)

社长： 傅培宗 总编： 蔡剑秋

印 刷： 三河市科教印刷包装集团

装 订： 三河市东柳装订厂

版 次： 1996 年 1 月第二版

印 次： 1996 年 1 月第一次印刷

开 本： $850 \times 1168 1/32$

字 数： 989 千字

印 张： 34 $\frac{1}{2}$

印 数： 1—5000

定 价： 66.00 元

京工商广临字 198 号

再 版 序 言

本手册1979年出版以来,受到广大读者的欢迎和厚爱。为了进一步满足广大读者的要求,充实手册内容、修改手册不足和错漏。在第一版的基础上,组织编写了修订第二版。

本手册第二版全面反映了我国近年来无机盐工业产品的全貌、生产水平、科学技术状况以及发展前途。本手册重点讲述了无机盐工业的生产设备、生产原材料、生产工艺和方法,并介绍了生产原理,还介绍了约1200多个品种。在第二版中增加了较多种类和品种。如非金属矿物产品、无机颜料、稀土化合物、萤光粉系列产品、无机晶须、精细陶瓷原料等品种。此外,还着重列出了专用级产品(包括饲料、食品添加剂、医药等)。每个品种列出了中、英文名、分子式(示意式)、相对分子质量、理化性质、用途、生产方法、主要制法流程(包括引进技术)、消耗定额、产品质量及有关物化数据等。在部分系列之后还列出了本系列精细产品表,基本上反映了各精细产品名称、性能及主要指标等。手册还附有中文索引和英文索引、分子式索引及其它有关说明。为了便于了解国内各省无机盐生产情况,手册之末还列出了各省、市无机盐生产厂家产品及通讯录(厂名、详细地址、电挂、邮编等)。

本手册集国内无机盐工业生产操作之大成。对从事无机盐生产、科研、设计、教学及有关管理部门和产品应用的技术部门来说,它是一部不可缺少的、具有重要价值的工具书和参考书。对有关科研单位、大专院校和药检、外贸及环境保护部门也具有重要的参考价值。尤其对现在蓬勃发展的广大乡镇企业来说,对产品基本知识的了解、对生产产品的选择、生产决策及经营管理等方面更具有明显的指导作用。

由于编写人员业务水平和资料收集条件所限,手册难免还有遗漏和不足,甚至还有错误或不妥之处,在此我们热忱地希望广大读者提出宝贵意见和建议。

本手册在编写过程中曾得到有关单位的支持和帮助，在此一并表示衷心的谢意。

编者

1994. 6.

《无机盐工业手册》编写组

主编 周连江 乐志强

副主编 吕秉玲 杨春荣 苏威

撰稿人 (上册)

马佩璋	冯立和	乐志强	叶铁林
刘金贵	吕秉玲	吴永模	李导民
吴均年	尹树成	杨春荣	苏威
宋景	李瑞生	周连江	张明玖
胡日勤	洪庆义	胡志彤	赵颖
姜世光	耿世昌	钱国跃	夏根胜
徐肇锡	裴惠欣	史荣华	甄燕秋
审定人	周连江	杨春荣	苏威
王永成	吕秉玲		

上册 目录

I 通 论

I-1 生产无机盐的原料	1	I-2.3 矿石的热化学加工	101
I-1.1 化学矿物	1	I-2.3.1 矿石热化学加工	
I-1.2 各种天然含盐水	51	的分类	101
I-1.2.1 海水	51	I-2.3.2 热化学反应条件	
I-1.2.2 盐湖水	53	103
I-1.2.3 井卤和油气		I-2.3.3 热化学加工的窑	
田水	63	炉	105
I-1.3 工业废料	64	I-2.4 矿石的湿法加工	109
I-1.4 化工原料	67	I-2.4.1 溶解	109
I-1.5 农副产品及其它	67	I-2.4.2 浸取	110
I-2 生产无机盐的主要		I-2.4.3 影响溶解和浸取	
过程及设备	68	的因素	111
I-2.1 矿石的破碎及磨碎	71	I-2.4.4 浸取方法	112
I-2.1.1 矿石的破碎	71	I-2.4.5 浸取流程	112
I-2.1.2 矿石的磨碎	75	I-2.4.6 浸取设备	114
I-2.1.3 矿石的超细粉		I-2.5 过滤	117
碎	79	I-2.5.1 概述	117
I-2.1.4 破碎流程和粉碎		I-2.5.2 过滤设备	118
流程	81	I-2.5.3 过滤设备的选	
I-2.1.5 筛分	83	择	125
I-2.2 矿石的选别	85	I-2.5.4 过滤介质	126
I-2.2.1 浮游选	85	I-2.6 电化学生产	129
I-2.2.2 重力选	92	I-2.6.1 法拉第电解定	
I-2.2.3 磁选	100	律	129
I-2.2.4 其它选矿方法	100	I-2.6.2 理论电解电压和槽	

电压	130	分类、性能和选型	
I - 2.6.3 电解法生产的无机盐	135	I - 2.10.2 离子交换树脂的命名与代号	167
I - 2.7 溶液的精制	140	I - 2.10.3 离子交换树脂的主要物化性质	169
I - 2.8 盐水相图和分级结晶	145	I - 2.10.4 交换原理及影响因素	174
I - 2.8.1 二元相图的应用	145	I - 2.10.5 离子交换装置	175
I - 2.8.2 三元相图的应用	147	I - 2.10.6 无机盐生产中主要离子交换过程	177
I - 2.8.3 同离子的三种盐和水组成的四元体系相图的应用	154	I - 2.11 电渗析	179
I - 2.9 萃取	155	I - 2.12 蒸发	185
I - 2.9.1 萃取过程及其应用	155	I - 2.12.1 概述	185
I - 2.9.2 萃取剂及其选用	157	I - 2.12.2 蒸发流程	187
I - 2.9.3 萃取设备	160	I - 2.12.3 蒸发设备	188
I - 2.10 离子交换	167	I - 2.13 结晶	194
I - 2.10.1 离子交换树脂的		I - 2.13.1 概述	194
		I - 2.13.2 结晶器	198
		I - 2.14 干燥	204
		参考文献	213

II 各 论

I - 1 砷化合物	214	I - 2 钡化合物	237
I - 1.1 砷酸	214	I - 2.1 硫化钡	237
I - 1.2 砷酸钙	218	I - 2.2 多硫化钡	239
I - 1.3 砷酸铅	220	I - 2.3 氯化钡	240
I - 1.4 砷酸氢二钠	223	I - 2.4 无水氯化钡	246
I - 1.5 亚砷酸钠	225	I - 2.5 氧化钡	247
I - 1.6 三氧化二砷	228	I - 2.6 过氧化钡	248
I - 1.7 五氧化二砷	233	I - 2.7 氢氧化钡	250
参考文献	235	I - 2.8 一水氢氧化钡	255

I-2.9	氟化钡	256	I-3.10	高氯酸铵	314
I-2.10	碳酸钡	257	I-3.11	高氯酸锶	316
I-2.11	粒状碳酸钡	261	I-3.12	次氯酸钠	317
I-2.12	高纯碳酸钡	265	I-3.13	次氯酸钙	321
I-2.13	粒状硝酸钡	267	I-3.14	二氧化氯	323
I-2.14	中性硝酸钡	272	I-3.15	亚氯酸钠	336
I-2.15	烟花用硝酸钡	273	I-3.16	液体亚氯酸钠	342
I-2.16	钛酸钡	273	I-3.17	其它氯酸盐产品	342
I-2.17	硫酸钡	276	I-3.17.1	稳定性二氧化氯	
I-2.18	医药用硫酸钡	282	I-3.17.2	高氯酸锂	342
I-2.19	其它精细钡化合物产品	282	I-3.17.3	彩电用次氯酸钠	342
I-2.19.1	高纯硝酸钡	282	参考文献		342
I-2.19.2	高纯氢氧化钡	282	I-4	溴化合物	345
I-2.19.3	高纯氯化钡	283	I-4.1	溴	345
I-2.19.4	表面处理硫酸钡	283	I-4.2	氢溴酸	355
I-2.19.5	超细硫酸钡	283	I-4.3	溴化铵	362
I-2.19.6	高密度钡铁氧体	283	I-4.4	照相级溴化铵	366
参考文献		283	I-4.5	溴化锂	367
I-3	氯酸盐	285	I-4.6	溴化锂溶液	372
I-3.1	高氯酸	285	I-4.7	溴化钾	372
I-3.2	氯酸钠	289	I-4.8	照相级溴化钾	377
I-3.3	氯酸钾	296	I-4.9	溴化钾晶体	378
I-3.4	无溴氯酸钾	301	I-4.10	溴化钠	379
I-3.5	氯酸镁	301	I-4.11	照相级溴化钠	384
I-3.6	氯酸钡	304	I-4.12	溴化钙	385
I-3.7	氯酸钙	304	I-4.13	溴酸钾	390
I-3.8	高氯酸钠	306	I-4.14	溴酸钾(食品用)	395
I-3.9	高氯酸钾	311	I-4.15	溴酸钠	396
			I-4.16	亚溴酸钠溶液	399
			I-4.17	溴化肼	403
			I-4.18	溴氧化镧	403

参考文献	404	I-5.31	轻质碳酸钙	485
I-5 碳酸盐	407	I-5.32	微细碳酸钙	489
I-5.1 工业碳酸氢铵	407	I-5.33	超细微碳酸钙	492
I-5.2 食品用碳酸氢铵	408	I-5.34	活性碳酸钙	493
I-5.3 碱式碳酸铋	408	I-5.35	药用碳酸钙	495
I-5.4 医药用碱式碳酸铋	411	I-5.36	食用碳酸钙	496
I-5.5 碳酸镉	411	I-5.37	油墨用碳酸钙	497
I-5.6 碳酸锂	414	I-5.38	造纸用碳酸钙	498
I-5.7 医药用碳酸锂	417	I-5.39	重质碳酸钙	499
I-5.8 碳酸钴	417	I-5.40	重质微细碳酸钙	501
I-5.9 碱式碳酸钴	418		参考文献	503
I-5.10 碱式碳酸铜	419	I-6 氯化物		505
I-5.11 碱式碳酸铅	421	I-6.1 氯碘酸		505
I-5.12 碳酸镍	423	I-6.2 无水氯化铝		508
I-5.13 碱式碳酸镍	424	I-6.3 六水氯化铝		515
I-5.14 碳酸钾	425	I-6.4 液体碱式氯化铝		518
I-5.15 食品级碳酸钾	437	I-6.5 碱式氯化铝		526
I-5.16 照相级碳酸钾	438	I-6.6 工业氯化铵		526
I-5.17 彩电级碳酸钾	438	I-6.7 医药氯化铵		533
I-5.18 碳酸氢钾	439	I-6.8 三氯化锑		534
I-5.19 碳酸锶	446	I-6.9 五氯化锑		538
I-5.20 碱式碳酸锌	453	I-6.10 氯化镉		539
I-5.21 炉甘石	455	I-6.11 无水氯化钙		542
I-5.22 工业碳酸钠	456	I-6.12 液体氯化钙		549
I-5.23 工业重质碳酸钠	468	I-6.13 二水氯化钙		549
I-5.24 食用碳酸钠	470	I-6.14 医药二水氯化钙		553
I-5.25 精制无水碳酸钠	471	I-6.15 四水氯化钙		553
I-5.26 照相级一水碳酸钠	471	I-6.16 六水氯化钙		554
I-5.27 碳酸氢钠	473	I-6.17 氯化钴		554
I-5.28 食用碳酸氢钠	482	I-6.18 氯化钴溶液		558
I-5.29 药用碳酸氢钠	482	I-6.19 氯化亚铜		558
I-5.30 碳酸氢钠干粉灭火剂	483	I-6.20 氯化铜		562
		I-6.21 氯氧化铜		565

I - 6.22	无水三氯化铁	566	I - 7.7	铬酸铵	664
I - 6.23	氯化铁溶液	572	I - 7.8	铬酸锶	667
I - 6.24	六水氯化铁	573	I - 7.9	铬酸铅	669
I - 6.25	无水二氯化铁	574	I - 7.10	铬酸酐	675
I - 6.26	四水二氯化铁	575	I - 7.11	三氧化二铬	683
I - 6.27	无水氯化锂	576	I - 7.12	氢氧化铬	691
I - 6.28	氯化汞	578	I - 7.13	三氯化铬	695
I - 6.29	氯化镍	581	I - 7.14	硝酸铬	700
I - 6.30	氯化钾	584	I - 7.15	碱式硫酸铬	703
I - 6.31	医药用氯化钾	590	I - 7.16	液体碱式硫酸铬	709
I - 6.32	四氯化硅	591	I - 7.17	硫酸铬钾	710
I - 6.33	三氯氢硅	594	I - 7.18	铬盐生产中的铬污染 及三废治理	715
I - 6.34	氯化钠	595		参考文献	721
I - 6.35	医药用氯化钠	597	I - 8	氯化物	723
I - 6.36	一氯化硫	597	I - 8.1	氢氯酸	723
I - 6.37	二氯化硫	599	I - 8.2	氢氯酸熏蒸剂	736
I - 6.38	亚硫酸氯	601	I - 8.3	氯化钠	737
I - 6.39	硫酸氯	603	I - 8.4	液体氯化钠	745
I - 6.40	氯化亚锡	604	I - 8.5	氯化钠二水物	748
I - 6.41	无水氯化锡	607	I - 8.6	氯化钾	750
I - 6.42	无水氯化锶	609	I - 8.7	氯化锌	755
I - 6.43	氯化锌	612	I - 8.8	氯化亚铜	758
I - 6.44	氯化铝钛	615	I - 8.9	亚铁氯化钠	763
I - 6.45	光卤石	616	I - 8.10	食品添加剂亚铁氯化 钠	769
I - 6.46	二号熔剂	618	I - 8.11	亚铁氯化钾	770
	参考文献	619	I - 8.12	食品添加剂亚铁氯化 钾	777
I - 7	铬化合物	621	I - 8.13	铁氯化钾	778
I - 7.1	重铬酸钠	621	I - 8.14	照相级铁氯化钾	782
I - 7.2	重铬酸钾	639	I - 8.15	氯酸钠	783
I - 7.3	重铬酸铵	652	I - 8.16	硫酸氯化钠	785
I - 7.4	照相级重铬酸铵	659			
I - 7.5	铬酸钠	659			
I - 7.6	铬酸钾	662			

I-8.17	硫氢酸钾	791	I-9.24	氟硅酸钾	880
I-8.18	硫氢酸铵	794	I-9.25	氟硅酸钠	883
I-8.19	氟氯化钙	798	I-9.26	氟硅酸锌	885
I-8.20	氟熔体	800	I-9.27	氟铝化钾	887
I-8.21	氟化亚金钾	803	I-9.28	冰晶石	888
I-8.22	氟化物生产的安全 防护及废液处理	804	I-9.29	氟钛酸钾	894
	参考文献	811	I-9.30	氟熔剂	894
			I-9.31	其它 17 种氟化物精 细产品表	896
I-9	氟化物	813	I-9.31.1	三氟化氮	896
I-9.1	元素氟	813	I-9.31.2	三氟化磷	896
I-9.2	氢氟酸	816	I-9.31.3	高纯四氟化 硅	897
I-9.3	无水氢氟酸	821	I-9.31.4	三氟化砷	897
I-9.4	氟硅酸	822	I-9.31.5	五氟化砷	897
I-9.5	无水氟化铝	826	I-9.31.6	四氟化钛	897
I-9.6	氟化铵	833	I-9.31.7	五氟化钽	898
I-9.7	电子用氟化铵溶液	836	I-9.31.8	六氟化钨	898
I-9.8	氟化氢铵	838	I-9.31.9	六氟化钼	898
I-9.9	电子用氟化氢铵溶 液	841	I-9.31.10	高纯六氟化 硫	899
I-9.10	氟化钙	842	I-9.31.11	粒状氟化钠	899
I-9.11	氟化石墨	845	I-9.31.12	片状氟化氢 铵	899
I-9.12	氟化钴	845	I-9.31.13	光学玻璃用 氟化钡	900
I-9.13	氟化锂	846	I-9.31.14	热压用氟化 钙	900
I-9.14	氟化镁	847	I-9.31.15	热压用氟化 钡	900
I-9.15	氟化钾	850	I-9.31.16	热压用氟化 镁	900
I-9.16	氟化氢钾	856	I-9.31.17	热压用氟化	
I-9.17	氟化钠	858			
I-9.18	氟化氢钠	863			
I-9.19	四氟化硅	861			
I-9.20	氟化锶	867			
I-9.21	六氟化硫	868			
I-9.22	氟硅酸铵	874			
I-9.23	氟硅酸镁	878			

锶	901	I-11.12	磷酸铝晶须	949
参考文献	901	I-11.13	超电导晶须	941
I-10 非金属矿物产品	905	I-11.14	其它晶须	941
I-10.1 硅藻土	905	I-11.14.1	氧化钛晶须	941
I-10.2 硅灰石	907	I-11.14.2	氮化钛晶须	942
I-10.3 高岭土	909	I-11.14.3	氧化锌晶须	942
I-10.4 膨润土	912	I-11.14.4	氯化铝晶须	942
I-10.5 有机膨润土	914	I-11.14.5	莫来石晶须	942
I-10.6 饲料膨润土	915	I-11.14.6	硅酸钙钾晶	
I-10.7 活性白土	916	I-11.14.7	须	943
I-10.8 颗粒白土	917		氢氧化镁晶	
I-10.9 滑石	918		须	943
I-10.10 白云石	919	I-11.14.8	氧化铝晶须	943
I-10.11 重晶石	920	参考文献		944
I-10.12 长石	921	I-12 锰化合物		945
I-10.13 沸石	923	I-12.1	四水氯化锰	945
I-10.14 石墨	925	I-12.2	无水氯化锰	951
I-10.15 石墨酸	926	I-12.3	电解二氧化锰	952
I-10.16 胶体石墨水剂	927	I-12.4	化学二氧化锰	957
I-10.17 胶体石墨油剂	928	I-12.5	活性二氧化锰	959
参考文献	928	I-12.6	一氧化锰	959
I-11 无机晶须	929	I-12.7	碳酸锰	962
I-11.1 碳化硅晶须	929	I-12.8	高纯碳酸锰	965
I-11.2 氮化硅晶须	930	I-12.9	软磁性碳酸锰	967
I-11.3 钛酸钾晶须	931	I-12.10	硝酸锰	968
I-11.4 前硼酸铝晶须	933	I-12.11	液体硝酸锰	972
I-11.5 碱式硫酸镁晶须	935	I-12.12	硫酸锰	974
I-11.6 磷晶须	936	I-12.13	饲料硫酸锰	983
I-11.7 石膏晶须	937	I-12.14	高锰酸钾	984
I-11.8 氧化镁晶须	938	I-12.15	医药用高锰酸钾	992
I-11.9 焦硼酸镁晶须	939	I-12.16	食品添加剂高锰酸	
I-11.10 钛酸钡晶须	939		钾	993
I-11.11 硼化钛晶须	940	I-12.17	酸式磷酸锰	993

I-12.18 高锰酸钠溶液	996	I-14.5 硝酸钴	1033
参考文献	998	I-14.6 液体硝酸钴	1036
I-13 工业气体	999	I-14.7 三水硝酸铜	1037
I-13.1 氢	999	I-14.8 六水硝酸铜	1041
I-13.2 氧	1002	I-14.9 硝酸铅	1042
I-13.3 氮	1005	I-14.10 硝酸镁	1046
I-13.4 氩	1006	I-14.11 硝酸镍	1049
I-13.5 氦	1008	I-14.12 硝酸钾	1054
I-13.6 氖	1009	I-14.13 硝酸银	1062
I-13.7 氩	1010	I-14.14 硝酸钠	1067
I-13.8 氙	1012	I-14.15 硝酸锶	1077
I-14 硝酸盐	1014	I-14.16 硝酸锌	1081
I-14.1 硝酸铝	1014	I-14.17 亚硝酸钾	1086
I-14.2 硝酸铵	1017	I-14.18 亚硝酸钠	1088
I-14.3 硝酸镉	1025	I-14.19 碱式硝酸铋	1093
I-14.4 硝酸钙	1028	参考文献	1095

I 通 论

无机盐工业是化学工业的一个组成部门,具有品种多、用途广、生产方法多样等特点。目前,全世界生产的无机盐品种约在1300种左右。本书所包括的产品除典型的无机盐(由无抗酸根和金属离子组成,如氯化钠、硫酸铜、硝酸锌、磷酸铝等)外,还包括某些单质(如金属钠、碘、磷、硫)、氧化物等〔如氧化硼(B_2O_3)、白砷(As_2O_3)、过氧化钠(Na_2O_2)、过氧化氢(H_2O_2)、氮化硼(BN)、碳化硼(B_3C)〕,某些无机酸和无机碱〔如硼酸(H_3BO_3)、磷酸(H_3PO_4)、氢氟酸(HF)、苛性钾(KOH)、硫化碱(Na_2S)等〕、精细陶瓷粉体〔如氧化铝(Al_2O_3)、碳化硅(SiC)等〕、工业气体(H_2 , O_2 , N_2 , He , Ne , Kr , Xe)和其它一些无机化合物。还增加了非金属矿物、无机颜料、稀土化合物、萤光粉等,对饲料、食品添加剂、医药级无机盐作专用级产品列出。而有些无机盐产品,由于生产规模大,已发展成为独立的工业部门,如硫酸和硝酸工业,制碱工业〔纯碱(Na_2CO_3)、烧碱($NaOH$)〕,化肥工业(合成氨、磷肥等),颜料工业,涂料工业,硅酸盐工业等,则不在本手册中介绍。

I - 1 生产无机盐的原料

生产无机盐的原料大致可分为五大类:化学矿物,各种天然含盐水、工业废料、化工原料、农副产品。

I - 1.1 化学矿物

在自然界里,固体矿物有3000多种,它们可分为冶金矿物,建筑矿物和化学矿物。化学矿物中有很大一部分是用以制造无机盐的矿物,特称为成盐矿物。它们有的是水溶性的,如石盐($NaCl$)、芒硝($Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$)和水氯镁石($MgCl_2 \cdot 6H_2O$);有的是非水溶性的,如明矾石($KAl_3(OH)_6(SO_4)_2$)、磷灰石[($Ca_5(PO_4)_3 \cdot F$)。有的本身可能就是无

机盐，只需稍加提纯或与其它盐类分离即可，例如天然芒硝矿只需经加热溶解、澄清、蒸发即可制造成为硫酸钠；钾石盐（是 KCl 和 NaCl 的混合物）只需利用高温和低温两个不同的温度，加水和蒸发即可分离得 KCl 和 NaCl。有的矿物却是氧化物、硫化物、硅酸盐（如硅灰石

表 I-1.1.1 中国的

类别	矿物名称	英文名	主要成分的分子式	相对密度	硬度
食盐矿	石 盐	Halite	NaCl	2.17	2~2.5
	钾岩盐	Sylvite	KCl	1.97~1.99	1.5~2.0
	钾石盐	Sylvinit	KCl+NaCl	1.97~1.99	1.5~2.0
	光卤石 (砂金卤石)	Carnallite	KCl·MgCl ₂ ·6H ₂ O	1.57~1.60	2~3
	钾钒(硫酸钾石)	Arcanite	K ₂ SO ₄	2.66	
	钾盐镁矾	Kainite	MgSO ₄ ·KCl·3H ₂ O	2.07~2.19	2~3
	钾镁矾	Leonite	K ₂ SO ₄ ·MgSO ₄ ·4H ₂ O	2.201	2.5~3
	软钾镁矾	Picromerite	K ₂ SO ₄ ·MgSO ₄ ·6H ₂ O	2.03~2.15	2.5~2.6

CaSiO_3 、硅铝酸盐〔如霞石 $(\text{Na} \cdot \text{K})\text{AlSiO}_4$ 〕，尖晶石类化合物〔如 $\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$ 〕等，它们都是非水溶性的，需要经过化学加工，才能成为所需要的盐类，例如铬铁矿需要加纯碱进行烧结，用水浸取，才能成为红矾酸钠 $(\text{Na}_2\text{CrO}_4)$ 。表 1-1.1.1 列出了中国主要化学矿物的特性及用途。

主要化学矿物

晶系及 晶胞参数(Å)	折射率	颜色	用途	备注
立方; $a_0 = 5.6402$	$N = 1.5443$	无色	生产纯碱、 烧碱	
立方; $a_0 = 6.2931$	$N = 1.4901$	白灰、粉 红、褐	生产钾盐 提取氯化 钾	混合物
斜方; $a_0 = 9.56$, $b_0 = 16.05$, $c_0 = 22.56$	$N_g = 1.4957$, $N_m = 1.4753$, $N_p = 1.4665$	红、橙、黄	提 KCl ，电 解生产金属 镁	
斜方; $a_0 = 5.772$, $b_0 = 10.072$, $c_0 = 7.483$	$N_g = 1.4935$, $N_m = 1.4947$, $N_p = 1.4973$			
单斜; $a_0 = 19.72$, $b_0 = 16.23$, $c_0 = 9.53$ $\beta = 94^\circ 55'$	$N_g = 1.516 \sim$ 1.520 , $N_m =$ $1.505 \sim 1.506$, $N_p = 1.494 \sim$ 1.495	无色、白、 灰白、淡黄、 铜黄、粉红、 蓝、紫		
单斜; $a_0 = 11.78$, $b_0 = 9.57$, $c_0 = 9.88$ $\beta = 95^\circ 24'$	$N_g = 1.490$, $N_m =$ 1.487 , $N_p = 1.483$			
单斜; $a_0 = 9.964$, $b_0 = 12.256$, $c_0 =$ 6.113 , $\beta = 104^\circ 48'$	$N_g = 1.4755$, $N_m =$ $= 1.4629$, $N_p =$ 1.4607	黄	制造硫酸 钾或直接作 肥料	