

# 锡的选矿

锡的选矿是将锡矿石中的锡与杂质分离的过程。锡矿石通常含有锡、铅、汞、砷等元素，通过物理和化学方法可以将其分离出来。

1. 矿石破碎

2. 浮选

3. 热处理

4. 洗涤

5. 烘干

6. 压碎

7. 分离

8. 筛选

9. 脱水

10. 包装

冶金生产技术丛书

# 锡 的 选 矿

《锡的选矿》编写组

冶金工业出版社

冶金生产技术丛书  
锡的选矿  
《锡的选矿》编写组  
(限国内发行)

\*

冶金工业出版社出版  
新华书店北京发行所发行  
冶金工业出版社印刷厂印刷

\*

850×1168 1/32 印张 15 字数 398 千字  
1978年 1月第一版 1978年 1月第一次印刷  
印数 00,001~2,300 册  
统一书号: 15062·3288 定价 1.40 元

# 毛主席语录

阶级斗争是纲，其余都是目。

鼓足干劲，力争上游，多快好省地建设社会主义。

工业学大庆

开发矿业

在生产斗争和科学实验范围内，人类总是不断发展的，自然界也总是不断发展的，永远不会停止在一个水平上。因此，人类总得不断地总结经验，有所发现，有所发明，有所创造，有所前进。

## 前　　言

我国锡矿资源丰富，是世界主要产锡国家之一，在锡的生产与使用方面有着悠久的历史。但是，解放前，在帝国主义、封建主义、官僚资本主义三座大山的压榨下，我国锡工业生产非常落后。由于帝国主义和官僚买办资本家疯狂掠夺，我国矿产资源遭到了严重破坏。为了攫取利润，他们残酷压榨工人，强迫工人每天进行十几个小时的繁重劳动。锡矿工业长期停滞不前。

解放后，锡矿回到了人民的手中，矿工成了矿山的主人。在毛主席和党中央的英明领导下，我国锡矿工业和其他工业一样有了很大发展，从根本上改变了锡矿生产的面貌，在毛主席无产阶级革命路线指引下，遵照伟大领袖毛主席“**开发矿业**”的教导，以阶级斗争为纲，坚持党的基本路线，高举“鞍钢宪法”的光辉旗帜，开展“**工业学大庆**”运动，使锡矿工业生产建设得到蓬勃发展。目前处理的矿石比过去难选的多，处理量为解放前的40多倍，并由过去单纯生产锡发展到综合回收铁、铜、铅、锌、钨、铋、锑、钛、钴、铟、镓、铼、锗、钽、铌、钇、银、砷、硫等共生金属。对品位数最多的锡品种低、粒度细、矿物组成复杂的难选矿石采用多种选冶联合方法，有效地回收了锡；综合利用了共生金属，扩大了矿产资源，延长了矿山服务年限；创制和推广了许多新设备，如离心选矿机、皮带溜槽、水力旋流器、重介质旋流器等等。

一切真知都是从直接经验发源的。我国矿山广大职工在锡的选矿生产中，创造和积累了许多丰富的经验。遵照伟大领袖毛主席“**要认真总结经验**”的教导，我们编写了这本书，为大打矿山之仗贡献力量。

本书主要总结我国锡矿选矿的生产经验。遵照毛主席关于“**洋为中用**”的教导，还适当地介绍了一些国外锡矿选矿的概况。

全书共分十章，前五章是各类型锡矿选矿经验比较系统的总结，还着重论述了锡矿泥的选矿及联合工艺的应用和发展；六至八章阐述了锡选厂常用的重选设备，如离心选矿机、皮带溜槽、水力旋流器、重介质旋流器、跳汰机、摇床等；第九章论述了小矿点选矿；第十章简要介绍国外锡矿的选矿概况。

本书供从事选矿生产的工人、工程技术人员参考，也可作为有关院校选矿专业师生的参考书。

本书的编写工作由中南矿冶学院和云南锡业公司负责，参加的单位有：平桂矿务局、大厂矿务局、昆明冶金研究所和昆明工学院。在编写过程中，得到全国其他许多厂矿、科研、设计、学校等单位的大力支持和帮助，在此表示衷心的感谢。

由于我们水平有限，经验不足，错误之处，恳请广大读者批评指正。

《锡的选矿》编写组

# 目 录

## 前 言

<b>第一章 绪论</b>	1
第一节 锡的性质和用途	1
第二节 锡矿物和锡矿床	4
第三节 锡矿石可选性特点及选矿过程概述	11
第四节 冶炼对锡精矿的要求	19
<b>第二章 砂锡矿选矿</b>	23
第一节 冲积砂锡矿选矿	23
第二节 残坡积砂锡矿选矿	35
<b>第三章 脉锡矿选矿</b>	61
第一节 锡石-氧化矿选矿	61
第二节 锡-钨石英脉选矿	70
第三节 锡石-硫化矿选矿	85
<b>第四章 锡矿泥选矿</b>	109
第一节 概述	109
第二节 锡矿泥重选	115
第三节 细粒锡石浮选	141
<b>第五章 联合工艺的应用和发展</b>	163
第一节 粗精矿的精选	163
第二节 多种锡产品的处理	203
第三节 伴生组分的回收	216
<b>第六章 选前处理设备</b>	227
第一节 洗矿设备	228
第二节 重介质预选设备	238
第三节 筛分设备	249
第四节 水力分级设备	254
第五节 水力旋流器	265

<b>第七章 重力分选设备</b>	284
第一节 跳汰机	285
第二节 螺旋选矿机	311
第三节 摆床	320
第四节 离心选矿机	355
第五节 皮带溜槽	371
第六节 十六层翻床	384
<b>第八章 技术检验设备</b>	393
第一节 矿浆计量器	393
第二节 浓度指示器	404
第三节 连续水析器	409
<b>第九章 小矿点选矿</b>	418
第一节 概述	418
第二节 流程	419
第三节 设备	425
<b>第十章 国外锡选矿概况</b>	433
第一节 概述	433
第二节 砂锡矿选矿	438
第三节 脉锡矿选矿	445
第四节 联合工艺的发展	464

# 第一章 緒論

## 第一节 锡的性质和用途

锡是人类最早发现的金属元素之一。大约在公元前两千多年的夏朝，我国劳动人民就开始生产并使用了锡和铜的合金——青铜。青铜器具的生产和使用，是我国古代文化技术发展的重要标志，是劳动创造世界，人民创造历史的重要例证。

锡是周期表第IV类主族元素，原子序数50，原子量118.69。自然界赋存的锡有十种同位素，质量数由112至124，分布最广的是 $\text{Sn}^{116}$ (占14.2%)、 $\text{Sn}^{118}$ (占23.9%)和 $\text{Sn}^{120}$ (占32.9%)。通过人工的方法，还可以得到十种同位素，其中 $\text{Sn}^{119}$ 、 $\text{Sn}^{121}$ 和 $\text{Sn}^{125}$ 的半衰期在四个月以上，具有较大的意义。

锡有三种变体：白锡、灰锡和脆锡。常见的白锡称为 $\beta\text{-Sn}$ ，是银白色金属，结晶构造属正方晶系，在20°C比重为7.31，熔点231.85°C，沸点2270°C。白锡存在于18~160°C的温度范围。低于18°C，开始转变为灰锡(剧冷则变为粉末状)。灰锡称为 $\alpha\text{-Sn}$ 变体，结晶构造属等轴晶系，在15°C比重为5.85，是具有高容积阻抗的优良半导体材料。温度高于160°C，白锡转变为脆锡，可碎磨成粉末。这种性质被用于制造锡粉，进而制钎焊膏、涂料等。

白锡的莫氏硬度为3.75，属最软的金属之一。展性良好，可压延成0.04毫米厚的锡箔，亦可挤压、抛光和锻造。

锡的化合价是2和4，化学性质比较稳定，常温下同空气几乎不起作用。长期同潮湿空气接触时，其表面因化学反应生成致密而稳定的氧化物薄膜，使之免受进一步的腐蚀。在酸性溶液中，锡的标准电极电位为0.136伏，在碱性溶液内约0.3伏。

锡的化合物中，以氧化物最为重要。锡石是最主要的锡矿物。纯净的二氧化锡是电子传导型的半导体，可用于电子元件。

锡在氧气中燃烧生成  $\text{SnO}_2$ 。用碱中和二价锡的盐溶液，可得凝胶状的氧化亚锡水化物  $\text{Sn}(\text{OH})_2$ 。后者按  $110^\circ\text{C}$  在水溶液内加热，得氧化亚锡  $\text{SnO}$ 。 $\text{SnO}$  不够稳定，可被空气氧化成  $\text{SnO}_2$ 。在碱溶液内， $\text{Sn}(\text{OH})_2$  溶解，生成亚锡酸盐；碱过量时，则成锡酸盐。锂、钾或钠的锡酸盐( $\text{Na}_2\text{SnO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ )由锡同相应的碱作用而得，可用作纺织品的防火剂、增重剂、媒染剂，也用于制玻璃、陶瓷等。

锡同浓硫酸作用生成硫酸亚锡  $\text{SnSO}_4$ ，同浓硝酸作用被氧化成为偏锡酸  $\text{H}_2\text{SnO}_3$ ，同浓盐酸作用生成氯化亚锡  $\text{SnCl}_2$ ，同王水或氯气作用生成氯化锡  $\text{SnCl}_4$ 。

卤化物也是重要的锡化合物。除卤化锡和卤化亚锡外，还有  $\text{SnBr}_3\text{Cl}$ 、 $\text{SnBrCl}_3$ 、 $\text{SnBr}_2\text{I}_2$  等类型的双卤化锡。其中，以锡的氯化物最为重要。氯化锡又称四氯化锡，无水物是无色易流动的液体，沸点  $114.1^\circ\text{C}$ ，溶于水及乙醇等有机溶剂，用作媒染剂、有机合成的氯化催化剂等。氯化亚锡又称二氯化锡，白色或半透明晶体，熔点  $246^\circ\text{C}$ ，沸点  $623^\circ\text{C}$ ，溶于水、乙醇和乙醚，用作还原剂、媒染剂、脱色剂等。锡同氯的反应及其氯化物的低沸点，是氯化挥发过程的依据，用于从马口铁等废锡料和低品位锡矿料中回收锡。

锡同硫的化合物有三种， $\text{SnS}$ 、 $\text{SnS}_2$  和  $\text{Sn}_2\text{S}_3$ 。第一种是硫化亚锡，在自然界呈硫锡矿产出，锡与硫直接化合亦可得；褐色斜方晶体，比重 5.22，熔点  $880^\circ\text{C}$ ，沸点  $1230^\circ\text{C}$ ，用作试剂、碳氢化合物聚合的催化剂等。第二种是硫化锡，黄色六角片状体，比重 4.5， $600^\circ\text{C}$  分解。锡同硫的反应及其硫化物的沸点较低，是锡矿石的硫化焙烧、硫化挥发(如，烟化)过程得以进行的基础。锡的硫化物较易溶于硫化碱溶液，生成  $\text{Me}_2\text{SnS}_3$ 、 $\text{Me}_4\text{SnS}_4$  等硫代锡酸盐类。其中的  $\text{Cu}_2\text{FeSnS}_4$ (黝锡矿)，对锡矿床的形成具有重大作用。

锡在溶液中可生成  $\text{Sn}(\text{OH})_2(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_2$ 、 $\text{Sn}(\text{OH})_3\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO}$  等碱式油酸盐，同含磷(或砷)的有机酸生成不溶于水的磷(或砷)酸盐，如  $\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$ 、 $\text{SnHPO}_4$ 、 $\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  等。这些是锡石浮选过程中捕收剂在矿物表面作用的化学基础。

锡能够同其他金属及类金属构成各种合金，易于镀在许多金属表面。特别是锡的表面耐蚀不锈，同有机酸及其盐类反应的生成物无毒。这些可贵的性质，对其应用具有决定意义。

锡的用途广泛。首先在食品工业方面，锡几乎是不可缺少的。机械制造、电气、纺织、印染、陶瓷、玻璃等工业部门，以及半导体、原子能、航空和宇航、聚合物合成等新兴工业部门，都要用锡。

表 1—1 列出锡的消费结构。用于制马口铁(通称白铁皮，主要是将纯锡电镀或热浸于薄铁板上而成)的约占锡消费量之半；另一半是按锡的合金及化合物而使用。焊锡(锡-铅合金)是广泛使用的低熔点焊料，巴比合金(锡-铜-锑等)用于制造轴承、轴瓦和大功率设备的轴套等，青铜(锡-铜等)用于铸造轴承、阀门、蒸汽管等耐磨、耐蚀部件，低熔合金(锡-铋-铅-镉，锡-镓)用于机电、无线电和自动化等方面，活字合金(锡-铅-锑)用于浇铸印刷用的铅字和铅板，白镴(锡加少量锑、铜)用于制家庭器具、工艺品等，锡-鎔合金在原子能反应堆中用作包套材料，锡-钛合金用于喷气飞机和火箭的板材，锡以及锡-镍(65:35)合金有可能在接触器等许多零件上代替黄金，等等。同时，锡箔和软管也是由锡合金压延而成的，其中含百分之几的锑，少量的铅或铜。至于锡化合物的用途，已如前述。

消费部门加工使用过程中对锡的利用程度，以利用率(制成

表 1—1 世界锡的消费结构(七十年代初期)

消费部类	马口铁	焊 料	巴比 合金	青 铜、黄 铜	锡(白镴) 制品	锡 箔、板、 软 管	活 字 合 金	其 他	合 计
消费量(%)	43.89	22.95	6.50	7.68	1.90	0.97	0.53	15.58	100.0

品中锡量/原料中投入的锡量)表示。未利用者,部分可回收再用(废品、残料),另部分是不可回收的损失(烧损、机械损失等)。上述各消费部类对锡的利用率高低悬殊:制焊料和巴比合金者可高达99%,制电器部件和特殊材料者低至60%左右(不可回收的损失低者不到5%,高者超过20%),各部类平均一般应达到95%左右。

从世界范围来看,锡是短缺的金属之一。合理消费并充分利用锡,重要性不亚于增大锡矿采选量和提高选治回收率。首先,是注意锡的使用效果。以主要消费部类——制马口铁为例,热浸法的锡利用率为90%(可回收与不可回收的损失为2%和8%),电镀法为95%(两项损失分别为1%和4%);更为重要的是电镀马口铁的锡层薄而致密,单位面积的覆盖锡量不到热浸马口铁的一半。可见,用电镀法取代热浸法,将使一吨锡顶二吨多用。第二,加强含锡废品、残料的回收,增加再生锡的生产。第三,寻求锡的代用品,如,用黑铁板代替马口铁,镀铝代替镀锡,等等。

## 第二节 锡矿物和锡矿床

迄今发现的含锡矿物已超过二十种,可分为氧化物、硫化物、硫锡酸盐、硅酸盐、硼酸盐、钽铌酸盐和天然合金等类别,主要特征见表1—2。

地球岩石圈内所含的锡(0.004%,或40克/吨),大多呈锡石赋存。为数众多的含锡矿物中,几乎仅锡石具有工业价值,在研究其利用的还有黝锡矿。

锡石( $\text{SnO}_2$ )理论含锡率为78.77%。自然界赋存的锡石晶格内常含有铁、钽、铌、钛、锰等杂质,含锡率为70~78%。杂质的种类和含量随矿床生成条件和伴生矿物成分而异。杂质能改变锡石的物理化学性质,影响其导磁率、浮游度等可选性特征。

锡石脆而易碎,表面硬度较大。纯净的锡石无色、透明,但大多数情况下因含杂质而呈褐色或沥青黑色,以及灰、红、白色等,表面光泽由暗淡至玻璃光泽和金刚光泽,断面呈脂肪光泽,

表 1—2 锡矿物的主要特征

名 称	分 子 式	理论含锡(%)	硬 度	比 重
氧化物:				
锡石	$\text{SnO}_2$	78.77	6~7	6.8~7.2
水锡石		68	—	—
硫化物和硫锡酸盐:				
锡砷硫钒铜矿	$\text{Cu}_3(\text{As}, \text{Sn}, \text{V}, \text{Fe}, \text{Te})\text{S}_4$	5.0~8.9	3~4	4.4~4.6
单斜硫锡矿	$\text{SnS}$ (或 $\text{Sn}_2\text{S}_3$ )	78.8	2	5
黝锡矿(黄锡矿)	$\text{Cu}_2\text{S} \cdot \text{FeS} \cdot \text{SnS}_2$	27.64	3~4	4.3~4.5
硫锡铅矿	$\text{PbS} \cdot \text{SnS}$ (或 $\text{PbS} \cdot \text{SnS}_2$ )	30.51	1~2	6.4
辉锑锡铅矿	$5\text{PbS} \cdot 2\text{SnS}_2 \cdot \text{Sb}_2\text{S}_3$	9.48~17.36	2.5	3.5~5.5
圆柱锡矿	$6\text{PbS} \cdot 6\text{SnS}_2 \cdot \text{Sb}_2\text{S}_3$	26.63	2.5~3	5.4
黑硫银锡矿	$4\text{Ag}_2\text{S} \cdot \text{SnS}_2$	10.14	2.5	6.3
锌硫铅锡矿	$3\text{PbSnS}_2 \cdot 2\text{ZnSnS}_2$	35.61	—	—
铅黄锡矿	$2\text{PbS} \cdot 2(\text{Fe}, \text{Zn})\text{S} \cdot 2\text{SnS}_2 \cdot \text{Sb}_2\text{S}_3$	15.91~17.44	—	—
硅酸盐:				
硅锡矿	$3\text{SnSiO}_4 \cdot 2\text{SnO}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	48.35~55.73	5.0	3.8~4.0
硅钙锡矿	$\text{CaSn}(\text{Si}_3\text{O}_9) \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	26.51~43.23	6.0	3.2
磁铁锡锌矿	$(\text{Sn}, \text{Zn})(\text{Zn}, \text{Mn}, \text{Fe}) (\text{Al}, \text{Fe})_{12} \cdot \text{O}_{22}(\text{OH})_2$	1.9	8~9	4.51
硼酸盐:				
黑硼锡铁矿	$12(\text{Fe}, \text{Mg})\text{O} \cdot 2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{SnO}_2 \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	5.5	3.0	4.3
硼钙锡矿	$\text{CaSn}(\text{BO}_3)_2$	42.25	5.5~6.0	4.2
多水硼锡铁矿	$30\text{FeO} \cdot 5\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{SnO}_2 \cdot 6\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	2.2~2.5	3.0	4.7
钽铌酸盐:				
钽锡石	$\text{Ta}_2\text{O}_5 \cdot \text{SnO}_2$	22.41	6.0	7.6~7.9
钙铌钽矿	钽、铁、锰、钙的锡钽酸盐 和铌酸盐	0.88~3.62	5.0	5.3~5.8
天然合金:				
锡钯	$\text{Pd}_3\text{Sn}_2$ (还含有铜)	43.0	4.0	9.2

不透明。条痕为白色至浅棕色。解理不完全，断口常为贝壳状。

锡石结晶构造属正方晶系。晶格内  $\text{Sn}^{4+}$  的离子半径为  $0.74\text{\AA}$  (二价锡离子为  $1.04\text{\AA}$ ，锡原子为  $1.58\text{\AA}$ )，晶格能量为 2734 千卡。晶格内各种杂质中， $\text{Ti}^{4+}$  的离子半径最小 ( $0.65\text{\AA}$ )， $\text{Fe}^{2+}$  的最大( $0.83\text{\AA}$ )。晶体常呈双锥形或双锥与四方体的聚形，或呈板状，且常有膝状双晶出现，也常有呈散点状细粒或不规则粒状产出者。

锡石还有一种胶状隐晶或微晶变种，其断面具有同心辐射的木状结构，称为木锡。在脉锡矿和砂锡矿中都能遇到，常呈淡灰色、黄色、褐色或棕色。

黝锡矿亦称黄锡矿， $\text{Cu}_2\text{S} \cdot \text{FeS} \cdot \text{SnS}_2$ ，理论含量为：Sn 27.6%、Cu 29.6%、Fe 13%、S 29.8%。结晶构造属正方晶系，但常呈块状或粒状，晶体明显者不多见。表面呈金属光泽，铅灰色，不透明；含黄铜矿者，常带有黄色，条痕暗灰色。解理完整，断口不平滑，性脆。

黝锡矿很少形成单独的工业矿床，而是同锡石伴生。且其含锡低，可选性同一些硫化矿物相近，选、冶加工较为困难，故工业价值比锡石小得多。

表 1—2 所列的其他矿物，目前尚无工业价值。大多数属罕见之列，少数(如，辉锑锡铅矿、水锡石)虽在个别矿区构成一定储量，也限于当前选、冶条件而未开发。

关于锡矿床，已发现的种类甚多，分类和归纳方法有多种，合理性都是相对的。

从地质化学和岩石学角度上进行分类，体系比较严整。首先，将锡矿床分成硅-碱类和硫化物-铁类两大类型。前者有含锡花岗岩、含锡伟晶岩、锡石-石英等三大矿系，后者分矽嘎岩、锡石-硅酸盐-硫化物、锡石-硫化物、锡石-碳酸盐等四大矿系。每种矿系又分若干型，如锡石-石英矿系分为石英-长石型、石英-黄玉型、石英型、云英岩型等。至于矽矿床，则属各类脉矿床风化的产物。

其他方面的分类，系统性还不够强。例如，从采矿方面考虑，通常分成脉锡矿和砂锡矿两大类。前者多为坑下开采，需穿孔爆破，成本较高。后者多为露天开采，使用经济而高效的方法，成本较低。以有价成分来分，有单一锡矿床和多金属矿床，后者又分多金属锡矿床、锡与其他金属复合矿床、伴生有锡的其他金属矿床等三种。就品位而论，有贫矿床和富矿床；就储量而论，有大、中、小型矿床和小矿点，等等。

从选矿方面来看，矿床的地质成因和构造，开采的规模和方法，赋存组分的种类、产态和含量，有价矿物的产状和嵌布粒度，矿石的碎散和解离程度，等等，对选矿方法、流程、设备、指标等各方面都有影响。现有的任一种分类方法，都未能比较贴切地体现这些关系。如何根据选矿的特点和需要对锡矿床进行分类，还有待研究和解决。

下面，结合国内实际情况，概述迄今比较通用的一种分类方法。

按矿床的形成过程，先有原生脉锡矿床，经风化变成次生或氧化脉矿床，经深度风化变成残坡积砂矿或风化壳，经剧烈风化以及水流和风力搬迁才成为冲积砂矿、海滨砂矿等矿床。

## 一、脉锡矿床

在地质作用下，地壳中的锡可以在残余岩浆期形成锡矿床，如，伟晶岩型矿床。但是，锡大量富集的具有较大工业价值的矿床，是在气化热液时期形成的。如果气化热液时期含有过剩的氧，并且介质呈酸性，则锡以锡石形态与黄玉、萤石、石英、电气石、黑钨矿、辉钼矿、辉铋矿等共生，形成诸如锡石-石英脉型矿床。当气化热液时期硫离子较充分、介质呈碱性时，则锡与重金属（特别是铜、铅）共同生成锡石-硫化物矿床。因此，脉锡矿以锡石-硫化物和锡石-石英矿床为主，包括原生矿床以及经局部风化而成的次生矿床（如，锡石-氧化物脉矿床）。

### （一）锡石-伟晶岩矿床

矿床同花岗岩侵入体，特别是同深成的花岗岩侵入体有关。

围岩常是变质砂岩和页岩，矿体形状不规则。矿物成分主要有：钠长石、白云母、黄玉、锂辉石、电气石、锡石、钽铌矿物等。锡石呈粗粒或中粒嵌布，适于重选。但矿石锡品位较低，一般不超过0.1%。

这种矿床有几个类型，工业价值一般都不大。有的作为锡矿开采(如，石英微斜长石类型矿床)，更多的是作为稀有金属矿床开采而综合回收锡石。

## (二) 锡石-石英矿床

同中酸性及超酸性花岗岩有密切关系，属气化和高温热液矿床。围岩云英岩化剧烈，矿体常为规则脉状、网脉状。矿物成分主要有：石英、黄玉、萤石、云母、钠长石、电气石、锡石、黑钨矿、辉钼矿、辉铋矿、黄铁矿、黄铜矿，以及毒砂、黝锡矿和其他铜、铅、锌硫化物。锡石呈粗、中、细粒不均匀嵌布，矿石锡品位0.1~0.5%。

这种矿床有四个类型，以云英岩型和石英型(网状矿)矿床为重要，石英-黄玉型次之，石英-长石型则少有工业价值。前二类型不但有大型脉矿床，而且有经风化而成的巨大砂矿床。

## (三) 锡石-硫化物矿床

矿床同浅成的中酸性花岗岩有关。围岩主要是砂岩和页岩。矿体形状复杂，有脉状、网脉状、似层状、囊状、不规则管状、连续细脉带等。矿石含锡较高，锡石呈粗、中、细粒不均匀嵌布。共生矿物有：铁的硫化物(磁黄铁矿、黄铁矿等)、铁的氧化物(磁铁矿、赤铁矿等)及铁铝硅酸盐类矿物(电气石、绿泥石等)，铜、铅、锌等硫化物及黝锡矿也属常见。

这种矿床有四个类型，以硅嘎岩型和硫化物型最为重要。这两类矿床，及其经风化而成的锡石氧化脉矿和残坡积砂矿，在我国锡矿资源中占主要地位。

## (四) 锡石-氧化物矿床

这里指的是上述三种矿床，特别是某些锡石-硫化物矿床经氧化而成的矿床。矿体形状不规则，有似层状、脉状、柱状、网

状、不规则的树枝状等。矿物成分主要有：石英、方解石、萤石、云母、粘土、铁的氧化物（褐铁矿、赤铁矿、针铁矿、磁铁矿）及铜、铅、锌的氧化物等（孔雀石、铜蓝、铅矾、白铅矿、水锌矿、泡銻矿）。锡石嵌布粒度较细，常与氧化铁矿物致密结合。矿石锡品位从千分之几到百分之几。

## 二、砂锡矿床

表生矿床易遭自然界化学和物理作用的破坏，并因锡石比较稳定而形成各种类型的砂锡矿床。根据形成条件，可分为残积、坡积、冲积、洪积、冰川积、喀斯特洞穴充填以及海滨和湖滨等砂矿床，而矿物成分，则由其原生脉矿类型而定。无论就储量或开采量而言，在我国占首要地位的是残坡积砂矿，次为冲积砂矿。从发展上看，对海滨砂矿和近海大陆架砂矿亦应重视。

### （一）残坡积砂锡矿床

脉锡矿床经深度风化破坏残留于原地者，成残积矿床；再经水流等稍加搬运至斜坡处沉积者，成坡积矿床。这类矿床的特点是遭剧烈氧化而未经再次富集，含泥多，锡石与伴生矿物结合致密，可选性较差。由锡石-硫化物矿床而成的残坡积砂矿，在我国最为重要。其矿物组分以高含氧化铁和氧化锰（呈“锰结核”形态）为特征，含铜、铅、锌等氧化物，脉石矿物有粘土、石英、方解石、电气石、长石等。锡矿物几乎全呈锡石，同氧化铁矿物紧密共生。矿石锡品位一般为千分之几。

### （二）冲积砂锡矿床

残坡积砂矿经水流搬运一定距离而成，依形成条件分为河床、河谷及河弯等三个主要类型。冲积砂矿是世界上采选量最大的锡矿床。其特征是经自然作用磨剥和分级后，锡石呈中等粒度的单体颗粒，矿泥含量低，可选性好。我国的冲积砂矿由锡石-石英矿床和锡石-伟晶岩矿床而成，矿物成分以石英为主，次为粘土、长石、电气石、方解石等，伴生重矿物有磁铁矿、钛铁矿、锆英石、黑钨矿、白钨矿、独居石、钽铌矿物等。矿石锡品位通常为万分之几。