

礦產普查勘探叢書

汞与锑

B.Θ.波雅爾科夫著

149
3

地质出版社

礦產普查勘探叢書

汞与鎘

B. E. 波雅爾科夫著

王立文 合譯
吳偉

地質出版社

1956·北京

ОЦЕНКА МЕСТОРОЖДЕНИЙ
ПРИ ПОИСКАХ И РАЗВЕДКАХ

Выпуск 15

В. Э. ПОЯРКОВ

СУРЬМА И РТУТЬ

ГОСГЕОЛТЕХИЗДАТ

Москва 1955

本書是苏联地質部全苏礦物原料研究所主編的“礦產普查勘探叢書”中的第十五冊。本書的編輯委員有：布里塔耶夫（М. Д. Бритав）、格拉西莫夫斯基（В. И. Герасимовский）、叶尔碩夫（А. Д. Ершов）、康士坦丁諾夫（М. М. Константинов）、尼丰托夫（Р. В. Нифонтов）、薩阿克揚（П. С. Саакян）、斯米尔諾夫（В. И. Смирнов）、索洛維耶夫（Д. В. Соловьев）、契爾諾斯維托夫（Ю. Л. Черносвитов）。主編：尼丰托夫。本冊編輯：柯索夫（Б. М. Косов），本書作者：波雅爾科夫（В. Э. Поярков）。
本書的第一、二篇由王立文翻譯，第三篇由吳偉翻譯。

礦產普查勘探叢書（第拾壹号）

汞与錫

著者 B. Э. 波 雅 尔 科 夫

譯者 王 立 文 吳 偉

出版者 地 質 出 版 社

北京宣武門外永光寺西街3號

北京市審刊出版委員會准許印字第050号

發行者 新 華 書 店

印刷者 地 質 印 刷 廠

北京廣安門內教子胡同甲32號

編輯：杜宗毓 按技術編輯：李望如 校對：金伯瑩

印數(京)1—4780冊 1956年11月北京第1版

开本31"×48"1/2 1956年11月第1次印刷

字數175,000字 印張74/5

定价(10)1.10元

目 錄

原序	4
前言	5
第一篇 汞与锑的性質、其应用范围及經濟学、礦石的技術加工 概論	7
第一章 汞与锑的性質	7
第二章 汞与锑的用途及其經濟問題	9
第三章 汞与锑礦石的工業类型和品級 工業產品的國家標準	17
第四章 有关汞与锑礦石技術加工过程的一些簡明資料	25
第二篇 汞与锑礦床形成地質条件和地球化学条件	30
第一章 汞与锑的地球化学和礦物学概論	30
第二章 苏联以外各國最主要汞与锑的礦床概述	44
第三章 苏联的汞与锑礦床	88
第四章 汞与锑礦床形成的物理化学条件	98
第五章 汞与锑礦床形成地質条件	102
第三篇 汞与锑礦床的評价	127
第一章 礦区的远景評价	127
第二章 礦田和礦床的初步評价	134
第三章 汞与锑礦床的工業評价	148
参考文献	185

原序

本書是工作方法叢書之一。所謂工作方法，係指評價最主要礦產產地所積累起來的經驗的系統化。本叢書編輯的目的是專供地質工作者在初次遇到新資源評價問題時之用。

地質工作者對礦產產地的評價，其內容包括確定礦產的質量、儲量及勘探和開發的條件。隨礦床研究程度的不同，評價可分為：（1）远景評價，即確定產地作為普查和勘探工作對象的價值；（2）工業評價，此種評價是在勘探工作的成果上進行，並須給開發和原料加工的企業提供設計資料。

在設計過程中必須做一些必要的經濟計算。計算用的原始地質資料，應當在勘探時獲得。本叢書所涉及的經濟知識，僅僅作為設計時的一種方針，不能認為是決定性的意見。

由於自然現象千差萬別，礦床特性各不相同，無從提供一套現成的評價方法。因此，方法問題是本書的主要內容；所引用的例子是我們祖國豐富的實際工作中解決這些問題的有效辦法。

“礦產普查勘探叢書”共分 19 冊；10 冊是金屬礦物原料，9 冊是非金屬礦物原料。

由於所涉及的問題過於複雜，用以說明工作方法的材料範圍又十分廣泛，個別的缺點和不夠的地方在所難免。希望讀者發現書中所存在的缺點後，隨時通知我們，以便再版時有可能予以更正。

前　　言

同时研究兩种金屬礦床的評價問題，是很難保持敘述的嚴整性的。尽管其許多礦床在地質上有些相似之点，甚至有时是綜合性的汞-錫礦床，但在其分布上、產狀上、物質成分以及工業对礦石的要求上，畢竟还是各不相同的。可是，从另一方面來看，这种情况却給更广泛地研究汞与錫礦床的地質問題、考慮其相互关系問題以及从地質学上去解釋这两种礦床的相同或相異的特点的嘗試，提供了可能性。

就其地質特点來看，汞与錫礦床乃是热液礦床中最复雜的一种。因此对这两种金屬礦床的实际意义進行評價时也往往較之对其他类型的礦床困难些。这一点首先可由在全世界的实践中，凡对汞与錫的含礦性進行远景或工業評價时都曾犯过許許多的錯誤所証实。大概这就是資本主义各國对汞与錫的地下資源往往作出極其悲觀失望的估价的原因。

蘇維埃地質科学、地質勘探工作和采礦工作所取得的成就却使我們以另一种观点來对待这两种礦床的評價問題。作者認為，汞与錫礦床的地質特点乃是進行各种評價的基本原則。正因为如此，所以必須对各种成礦作用的研究，其物理化学特性以及在其中發生了成礦作用的地質情况予以極大的注意。这就是說，首先要尽可能詳細地敘述一些現有的实际資料。

本書对其中所涉及到的國外某些礦床予以不同的評價的原因，主要是因为它是以在文献中已發表的資料为根据所致。

作者在力求尽可能地按照進行評價时的地質原則的順序加以描述的同时，还試圖从各方面去防止各种公式主义方法的影响。如書中对進行儲量計算的技術問題，事实上并沒太注意，因为在一些專門性的

手册中对这类問題已有相当詳細的研究。

本書系苏联地質工作者集体研究汞与銻含礦性的多年实际經驗的成果。在編寫本書的过程中，謝赫特曼（П. А. Шехтман）、聶契柳斯托夫（Н. В. Нечелюстов）、費多爾丘克（В. П. Федорчук）、普爾金（А. В. Пуркин）和弗拉迪金（М. В. Владыкин）給予作者很大的帮助。关于礦石技術加工問題的一節是經麥爾尼科夫（С. М. Мельников）校訂的，而有关礦床生成的地質条件的一章則是經西尼村（Н. М. Синицын）校訂的。卡尔梅科娃（Е. Н. Калмыкова）曾参加了礦石的化学分析的描述。阿米拉斯拉諾夫（А. А. Амирасланов）和科干（И. Л. Коган）曾就其他諸問題提供了許多建議。作者謹向以上各位致以深切的謝意。

第一篇 汞与鎘的性質、其应用范围 及經濟学、礦石的技術加工概論

第一章 汞与鎘的性質

汞与鎘是兩種具有截然不同性質的金屬，因而它們也就各自具有完全不同的应用范围。但是，這兩種金屬的礦床之間一般都有些相同之处，往往產于同样的地質情況中，而在某些情况下汞和鎘則是由綜合性的汞-鎘礦石中提取出來的。

因此，在研究汞与鎘的性質时，很重要的是不僅要注意那些能夠决定其实际应用方向的性質，而且也要注意其礦床形成条件的共同点。

表 1 中所列系汞与鎘的一些重要物理性質。

汞与鎘的重要物理性質

表 1

	原子序數	原子量	比重	硬 度	顏 色	熔 点 (°C)	沸 点 (°C)	与銀比較的 導電率 (%)
汞	80	200.61	13.55	在常溫下為 液态	銀白色	-38.7	357.25	1.58
鎘	51	121.76	6.67	按摩氏硬度計 為 3，性脆	鎘白色	630.5	約1325	3.76

汞經加热后具有極強烈的膨脹性，在0—100°之間几乎与气体的膨脹性成正比例。汞甚至在常溫下也極易揮發。例如，20°时汞的蒸气压力可造成高为0.0013公厘的水銀柱，而100°时竟造成高达0.279公厘的水銀柱。汞的蒸气有剧毒，若長時間受其影响，哪怕濃度很小，也能引起嚴重的中毒現象。

汞在其化合物中为一价和二价。汞的化合物是相当多的。其中值

得指出的有汞齐、汞的氧化物、硫化物和硫鹽、鹵化物、硫酸鹽、硝酸鹽。

汞齐(汞合金)很容易用直接溶解其他諸如 Au、Ag、Zn、Pb、Al 等金屬于汞中的方法制得。汞的氧化物中已知有 氧化亞汞 Hg_2O 和 氧化汞 HgO 。汞的硫化物乃是其最常見的天然化合物。它有数种变体(модификация)，其中最重要的有兩种——紅色的和黑色的。紅色的硫化物(辰砂)是当它由鹼性溶液中析出时形成的，而黑色的硫化物(黑辰砂)則是当它由酸性溶液中析出时形成的。汞的硫化物实际上不溶于水，但却易溶于鹼性硫化物的溶液中，并与它形成 $mHgS \cdot nNa_2S$ 式的絡合物。

在鹵化物中，氯化物：升汞 $HgCl_2$ 和甘汞 Hg_2Cl_2 具有最大的价值，并广泛地被应用于医学中。

在自然界中所以能形成微溶于水中的硫酸鹽 $HgSO_4$ ，可能是因为硫酸并未直接与辰砂起作用，而是与其变化后的產物——自然汞或紅色氧化汞(橙紅石)起作用的結果。

硝酸汞 $Hg(NO_3)_2$ 乃是为獲取在工業上頗为重要的化合物即所謂雷汞 $C_2Hg(NO_2)_N$ 的中間產物。

氰化汞系一种極有毒的化合物，但有时可用于医学中。汞几乎不能形成弱酸鹽类，因为它本身是一种很弱的鹼。

銻在其化合物中为三价或五价。在酸性溶液中五价的銻化物往往轉变为三价的銻化物，因而它是一种氧化剂。 Sb_2O_3 和 Sb_2O_5 就是符合于銻的原子价的兩种氧化物。在自然界中一般常遇到三氧化銻，有斜方晶系的(銻華)，也有等軸晶系的(方銻礦)。銻的三价氧化物和五价氧化物能生成四价氧化物 Sb_2O_4 ，后者也能呈天然化合物出現(銻赭石)。銻的三价氫氧化物很明顯地具有中性性質，而銻的五价氫氧化物則具有酸性。

銻的鹵鹽具揮發性，而在水溶液中不易分解。

銻的硫化物和硫鹽具有極大的意义。三硫化銻 Sb_2S_3 系銻的重要工業礦物。它的熔点約为 550° ，不溶于水，但能与 S^2- 离子形成易溶性的絡离子 $2(SbS_3)^{2-}$ 。五硫化物在自然界中是遇不到的。在工業上

可用它硫化橡膠。錫的硫鹽 Sb_2S_3 中包括硫酸酐，它能形成所謂的硫酸錫。

錫与其他金屬的化合物——鈉、鎳和銀的錫化物，可組成單独的一类。

加入少許的錫后，能提高像鉛和錫一类軟金屬的硬度。

在汞与錫的化学性質中，最重要的要算是其主要的天然化合物——硫化物（辰砂和輝錫礦）——皆具有易溶于鹼性硫化物的水溶液中，并能形成 $[SbS_3]^{3-}$ 和 $[HgS_2]^{2-}$ 式的絡离子的性能，因为这一点能夠說明这两种金屬礦床的形成方法。

第二章 汞与錫的用途及其經濟問題

就汞与錫在最重要的工業部門中用途的多样性和重要性來看，这两种金屬皆屬軍火工業原料类。

汞的用途和經濟學

不論是金屬汞还是汞的化合物，皆可用于医学、化学工業、电气工业、仪器制造业、農業、采礦業、毛氈制造業及其他方面。

在基本化学工業中，当由乙炔制造乙醛时使用硫酸汞作催化剂。当旨在獲取氯气和苛性鈉而电解食鹽时，目前皆使用汞作陰極，因为使用这种陰極能制出高純度的苛性鈉。汞在供塗染航海船只船底的特种染料的生產中，也是无可匹敌的。

在采礦工業中進行爆炸工作时，广泛地利用雷汞作为雷管。如果不使用汞，想制造水銀整流器、石英水銀灯、溫度計、气压計、擴散性真空抽气机以及許許多測量和控制仪器簡直是不可想象的。在農業中使用汞的化合物作为种子的媒染剂。在医学中很早以前就將汞作成升汞、甘汞、各种藥膏的組成部分、汞的有机化合物、医牙汞膏來使用，并用于各种医学仪器中。

汞在动力工程中的应用問題，即它在汞蒸气鍋爐和透平机中的用途，愈來愈惹人注意了。看來此时最好能使汞的設備与水的設備結合

起來，以利用汞蒸氣的冷凝熱。在這種汞水結合的動力設備中可將有效系數提高至38—45%，而燃料的消耗則比用蒸氣鍋爐几乎減少一半。

表2所列系1946—1950年間美國汞的每年平均消費量的官方資料。

應當指出，戰爭時期美國增加了汞的消費量——在1943年為1880噸，主要用之製造軍用消毒劑（此時製藥需要的消費量為503噸）和爆炸物質。

根據文獻中現有資料來看，從1500—1950年由歐洲和美洲的礦床中共開采了約670,000噸汞，而在二十世紀每年平均開采4000—4500噸。

但是其中有70%以上的汞則是采自5個礦床：阿爾馬登（Альмаден）（西班牙）——約206,000噸，伊德里亞（Идрия）（南斯拉夫）

1946—1950年美國汞的每年消費量

表2

應 用 范 圓	汞 的 消 耗 量	
	噸	%
基本化學（製造氯和苛性鈉）	28.4*	2.8
農業和林業	174.0	17.1
電氣儀器	254.2	25.1
精密儀器	180.0	17.9
藥 剂	137.0	13.6
催化劑（製醋及其他）	116.7	11.6
船底塗料	52.0	5.1
牙醫藥	36.7	3.5
雷 梅	14.4	1.4
實驗室技術	14.5	1.4
汞 齒	5.1	0.5
總 計	1013.0	100.0

* 當製造氯和苛性鈉時只是用汞填充電解槽，在以後的工作中汞會還原。

——多于90,000噸，新阿尔馬登（Нью-Альмаден）（美國）——60,000噸，黃卡維利卡（Хуакавелика）（秘魯）——約55,000噸和托斯卡納（Тосканские）礦床（意大利）——达40,000噸。

國外各國汞的最高產量是在1941年，当时的產量为9500噸左右。此外，也曾开采过（特别是在二十世紀）大量的小的汞矿，其中大多数年產量不超过10—15噸。例如，美國在1942年由184个礦山中才开出1753噸汞。

有关最近國外各國汞的產量可用表3中所列的数字說明。

苏联以外各國汞的產量（噸）

表3

國家	1913年	1923年	1938年	1943年	1947年	1950年
亞洲						
中國	120	68	2	118	—	沒有資料
日本	—	—	25	231	—	45
土耳其	—	—	20.5	6	沒有資料	沒有資料
歐洲						
西班牙	1245	2195	1379	1646	1858	1745
意大利	1004	1984	2301	2137	沒有資料	1839
奧地利	820	5	—	沒有資料	沒有資料	沒有資料
捷克斯洛伐克	—	72	100	沒有資料	沒有資料	沒有資料
德國	—	—	60	沒有資料	沒有資料	沒有資料
北美洲						
加拿大	—	—	—	768	沒有資料	沒有資料
美國	687	616	620	1790	799	156
墨西哥	166	45	155	294	976	126
南美洲						
秘魯	—	—	—	11.2	沒有資料	沒有資料
玻利維亞	—	—	—	1.7	沒有資料	沒有資料
智利	—	—	—	95	沒有資料	沒有資料
非洲						
阿尔及利亞	—	—	—	2	沒有資料	沒有資料
突尼斯	—	—	—	18	沒有資料	沒有資料
南非联邦	—	—	—	41	沒有資料	沒有資料
澳洲与新西兰	—	—	0.3	3	沒有資料	沒有資料

註：据礦業（Minerals Industry）雜志的估計，汞的總產量在1943年約為8150噸，1950年达4800噸。

汞的產量所以因年代不同而有剧烈的变化，首先是因为汞的价格的变动所致。当战争或备战时汞的价格上涨，其產量也随之剧增，反之，当发生经济危机致使汞的价格下跌时，其產量也随之明显地下降，而在某些国家则完全停止开采。当第二次世界大战时，由于西班牙和意大利的汞矿实际上是在德国手中，故汞的大量需要促使在新的地区——加拿大、墨西哥、亚洲和南美洲组织汞的开采，这一点完全可以做为说明上述问题的例证。

在国外文献中汞的价格一般是以一蠟（Бутыль）值若干美元来计算，所谓蠟就是汞的国际贸易单位。每蠟中汞的数量是有一定标准的。1927年以前每蠟装34.05公斤，而从1928年以后每蠟装34.5公斤。为了便于与锑和其他金属的价格相比较，表4中所列的汞的价格是以一蠟值若干美元来计算的。

汞的价格（纽约市场）

表4

年 代	价 格	年 代	价 格
1913	1158	1938	2180
1928	3630	1943	5660
		1950	2350

还应当指出，汞经工业应用之后几乎不能还原，因而二次汞（Вто-ричная ртуть）的生产是没有多大的工业意义的，这一点与锑有所不同。

锑的用途和经济学

最大量的锑乃是以它与其他软金属的合金的形式消耗在工业中。此时是利用锑能大大地提高其他软金属硬度的性质。由锑制成的最主要的合金中可以指出：高硬度的锑铅，这种铅最适于制造榴霰弹；各种耐磨的轴承合金（巴比特合金），其中锑的含量由7—20%；印刷金属（15—25%的锑）；蓄电池金属，这种金属是由特别纯的铅及少量

的特別純的銻組成的；所謂的不列顛金屬，除含有錫和少量銅之外，还含有 8 % 的銻，可用之制造食具。

銻的化合物也有各种各样的用途。天然硫化銻 (Sb_2S_3) 可用于制造火柴盒上的点火層 (20% Sb_2S_3 和 80% 填充料)，將它加入砲彈中（数克）有利于射击校准。在硫化塑膠时（紅色橡膠）要使用五硫化銻。

三氧化銻可用于供塗染玻璃、陶器和獲取琺瑯用的顏料、亮漆、特別是耐火漆的生產中。三氯化銻可用之作为医学上的刺激剂，以及供鋼的制品，特別是武器的燒藍用。五氯化銻具有能將本身的一部分氯供給某些有机化合物的性能，因而可作为氯化物質用于有机化学工業中。

銻酸鉛是一種耐火塗料，大家都叫它拿波里黃（Неаполитанская желтая）。硫酸三氟銻酸銨是一種媒染劑，可用于織物的染色上。銻的某些化合物可用于浸染織物，以增加其防火性能。

有許多銻的有机制劑（吐酒石、睇生[стибазна]等）广泛地被用于医学中。

表 5 所列系 1945—1950 年間美國用于不同目的銻的每年平均消費量的官方資料。

有关銻的產量的准确資料是沒有的。銻及其礦物早已为人所知，但是大量地將它用于工業还是在不久以前——从十九世紀后半期才开始的。大概近百年來銻的產量不过 2,000,000 噸。

茲將各國銻的產量的資料列入表 6。

據礦業雜志的估計，銻的總產量在 1948 年約为 45,000 噸，而在 1950 年达 50,000 噸。

由表 6 中可以看出，1930 年以前中國是供应世界用銻的主要國家，全世界的產品中約有三分之二是中國供給的。当时其他各國銻的產量所以比較少的原因，是因为在市場有着丰富而廉价的中國銻的条件下，人們对銻礦的研究和开采很少感兴趣。但是，由于日本帝國主义侵略的結果，中國銻的產量急剧下降，于是其他國家，特別是墨西哥和玻利維亞銻的產量急剧增長。美國也开始开采大量的銻。

美國鎘的每年消費量(二次鎘除外)

表 5

產品名稱	鎘的數量	
	噸	%
金屬產品		
硬(鎘)鋅, 包括蓄電池金屬	5280	34.1
軸承合金	2067	13.4
印刷金屬	1016	6.6
鉛板和鉛筒	244	1.6
焊料	151	1.0
其他	343	2.1
金屬產品共計	9101	58.8
非金屬產品		
耐火織物	1370	9.0
染料和亮漆	1279	8.4
玻璃、琺瑯和陶器	1652	10.8
其他(火柴工業和橡膠工業, 三氯化鎘、塑膠、錫酸鈉等)	2062	13.0
非金屬產品共計	6363	41.2
總計	15464	100.0

看來，在歐洲各國中以南斯拉夫為最富，1940年該國鎘的產量達4,800噸。由於其他各國鎘工業大力發展的結果，把擁有最大而最富的鎘礦的中國產量不計算在內，1942年世界上鎘的年產量也達到了最高水平。

在鎘工業中，所謂二次金屬，即由各種廢料和用過的制品中再生出來的金屬的生產，具有極大的意義。例如，美國所消費的鎘有40%，有時為50%是依靠二次金屬的冶煉來維持的。在第二次世界大戰年代

苏联以外各國鎳的產量(千噸)

表 6

國 家	1913年	1923年	1928年	1933年	1938年	1943年	1948年	1950年
亞洲	13.3	15.0	23.1	14.1	8.7	1.9	4.4	1.9?
其中:								
中國	13.0	14.6	23.0	23.7	8.0	0.4	3.3	沒有資料
日本	—	—	—	—	—	0.6	0.1	0.2
緬甸	—	—	—	—	0.1	0.8	0.1	沒有資料
土耳其	0.2	0.4	0.1	0.3	0.5	—	0.6	1.6
歐洲	7.0	2.6	3.1	2.1	5.4	4.2	5.4	5.0
其中:								
希臘	—	0.1	0.1	—	—	沒有資料	沒有資料	1.5
意大利	0.4	0.4	0.3	0.3	0.9	0.5	0.5	0.4
法國	4.5	0.9	1.2	0.4	—	1.3	0.3	0.3
西班牙	—	—	—	—	—	0.2	0.3	0.4
北美洲	0.9	0.5	3.6	2.5	8.7	17.8	13.4	8.4
其中:								
美國	—	—	—	0.5	0.6	4.6	5.9	2.3
墨西哥	0.9	0.5	3.6	2.0	8.6	12.6	7.4	5.9
南美洲	—	0.3	3.7	1.9	10.3	19.1	14.0	沒有資料
其中:								
玻利維亞	—	0.3	3.5	1.9	9.4	16.5	12.3	沒有資料
秘魯	—	—	0.2	—	0.7	2.5	1.8	沒有資料
非洲	0.2	0.6	—	0.3	1.4	3.3	6.1	10.5
其中:								
阿尔及利亞	0.2	0.6	—	0.1	1.0	0.9	0.8	1.5
法屬摩洛哥	—	—	—	—	0.1	0.4	0.9	0.7
南非聯邦	—	—	—	—	—	1.6	4.1	8.3
澳洲和新西蘭	1.3	0.5	0.1	—	0.6	0.5	0.2	0.2

里，美國所冶煉的二次金屬在1940年為11,400噸，在1942—1945年為15,000—18,000噸。

鎘的最大的消費國家是美國，它在1942—1945年間每年消耗的原鎘為19,500—25,800噸。1949年美國鎘的總消費量為10,500噸。

法國最近鎘的消費量估計每年為4,000噸。英國在1949年鎘的總消費量為5,700噸，而在1947年則為10,900噸，其中包括3,000噸左右的二次鎘。1948年英國鎘的消費量增至12,300噸。

在世界市場上鎘的價格一般是以每磅值若干分（百分之一美元）來表示的。為了便於將鎘的價格與汞及其他金屬的價格相比較，表7中所列的鎘的價格是以每噸值若干美元來計算的。

鎘的價格

表7

年 代	價 格	年 代	價 格
1913	165	1933	143
1923	173	1938	330
1928	226	1943	362
		1950	614

當然，談談國外各國鎘及汞的資源是有意義的。但是有關這一問題的綜合材料還沒有。

在資本主義國家里是不進行遠景勘探的。由於汞礦床的極其複雜性，致使美國的地質學家產生一種想法，似乎汞礦的勘探及其儲量的確定是根本不可能的。因此，在美國的汞工業中通常不準備礦石的後備儲量。

美國的地質學家們對其本國的汞及鎘的資源做出悲觀主義的評價。譬如，他們認為，美國的汞礦已有95%開采殆盡，美國自己的汞資源只能保證供應3年，而鎘資源只能保證供應4年。

在中國，這個擁有世界上最大的鎘礦的國家里，1941年曾進行過其儲量的遠景評價。根據已發表的資料來看，湖南省最大的幾個鎘礦