

# チリ硝石

石原舜三（鉱床部）  
Shunso ISHHARA

チリ硝石 (caliche) はかつて一世を風靡した。この硝石の利用はインカのゲアノ (海鳥糞) の使用にヒントを得て、地域の農民達によって先コロンブス時代に始められたものと思われるが、ヨーロッパで脚光を浴びたのはスペイン植民地時代の火薬の原料としての時代である。1830年以降は肥料としての有効性がヨーロッパとアメリカで認識され始め、生産量は急増した。わが国に輸入され、その名が伝播したのはこの時期である。

チリ硝石は今世紀の初期までは世界の窒素供給源の重要な部分を占めていたが、その鉱床は容易に涸れてしまう性質のものであり、かつ空中窒素の固定法の発明以来、その重要度を減じてきた。しかし、現在でも生産は数々所以上で続けられており、ここに紹介する写真はその一つ、マリア・エレナ (Maria Elena) におけるものである。

チリ硝石の産地は本誌326号で紹介したチリ北部の乾燥地帯である。海岸山脈のすぐ東側のゆるい起伏を持つ谷間 (写真1) の凹部に産出する。谷間の最上流部には産しない。

硝石は厚さ1.5m程度の現世の表土の下にあり、1-3m平均2mのものが採掘されている (写真2,3)。剝土の後、写真3のレベルにレールを敷き、電気シャベルにより、鉱石は直接鉄車に積み込まれる (写真4)。

採掘の前面では簡易試錐機によって、厚さと品位を確認する (写真5)。試錐で得られる岩粉を棍先にまぶし、火をつけてその色で品位を推定する迅速分析法でもって採掘と探査とは同時に実施される。

チリ硝石は次の様な化学成分を持つ (日本鉱業社説)。  $\text{NaNO}_3$  (14-25%)  $\text{KNO}_3$  (2-3%)  $\text{NaCl}$  (8-50%)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  (2-12%)  $\text{CaSO}_4$  (2-6%)  $\text{MgSO}_4$  (0-3%)  $\text{NaHCO}_3$  (1-3%)  $\text{NaI}$  (0.05-1%)  $\text{KClO}_4$  (0.1-0.5%) 不溶物 (0-50%)。

いずれも水に溶け易く、40°Cの温水に鉱石をしたし (写真6)、溶解した各成分の晶出温度の相違を利用して選別純化がおこなわれる。マリア・エレナの主要製品は硝酸塩鉱物 (20万トン/年 チリ全体60万トン)、硫酸塩鉱物 (8千トン)、沃素 (600トン チリ全体2,300トン) である。(いずれも1979年)。

チリ硝石は地下水またはこの地域特有の西風で運ばれ、水の蒸発によって生じたことは明らかである。窒素の究極的な起源としては、ゲアノ (海鳥糞はチリ北部の西海岸に多い) や海草 (硝石は海岸から數十kmの所に多産し内陸にはみられない)など、太平洋に關係する仮説が信じ易いが、他に空電説や内陸高地古期岩石からの地下水による運搬説もある。



写真1 チリ硝石が産出する中央平原西岸の地形。白煙は採掘と簡易試錐

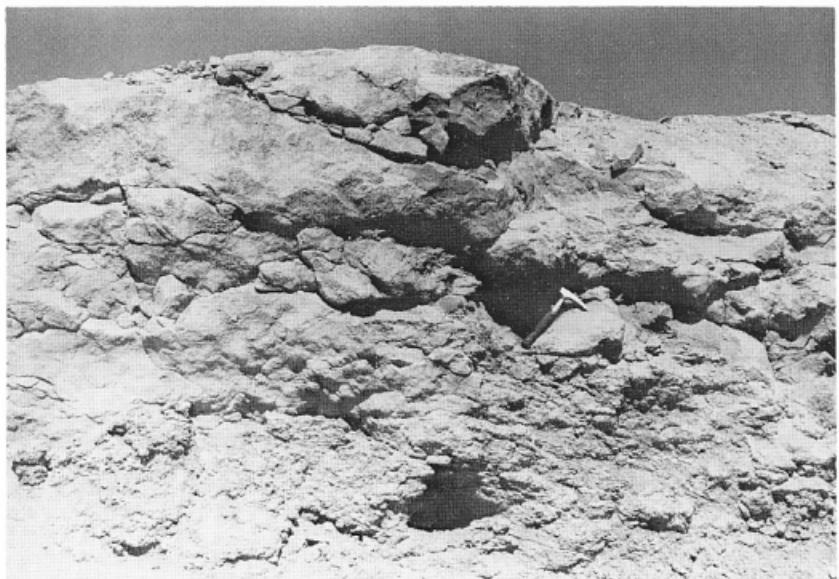


写真2 表土をはいた硝石露頭。 硝石は塊状 岩の色味を帶びた灰色。

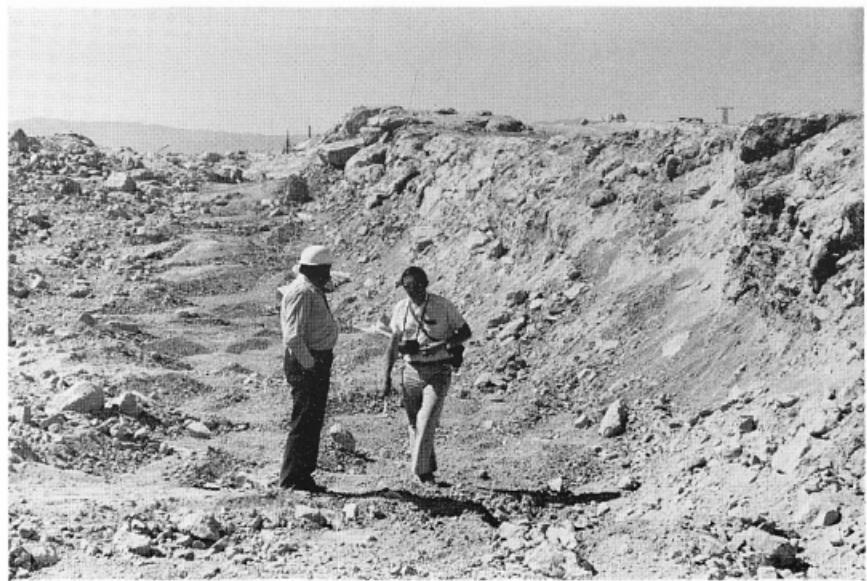


写真3 硝石露頭。 右側の段が硝石層



写真4 採掘と積込み風景。手前の白色部は砂漠特有の微粉塵

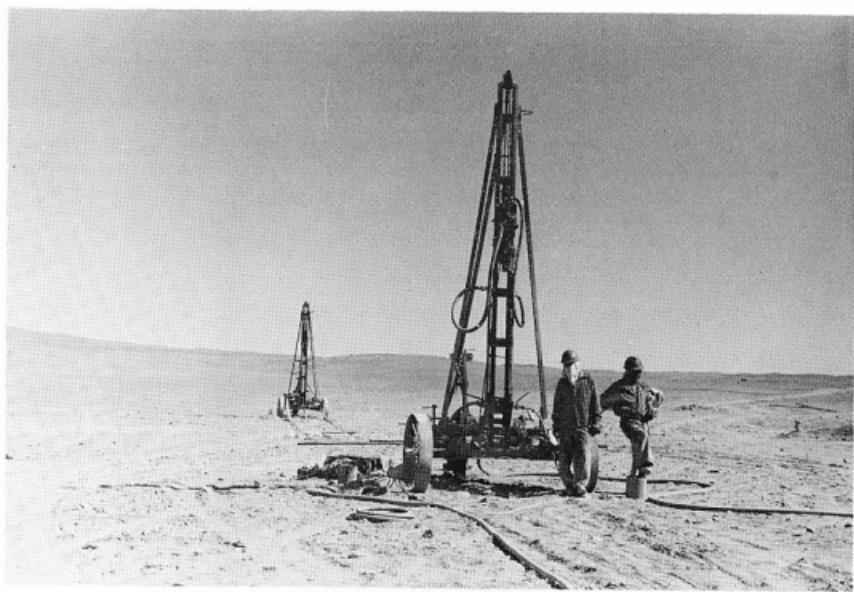


写真5 採掘に先立つ試錐機。現場は実にほこりっぽい。



写真 6  
硝石を溶かす溶解槽。  
鉱石を入れ温水を通す。



写真 7  
チリ北部に多い硝石鉱山の廃墟  
の1つ(1930年頃採掘中止)  
遠景(上)と近景(下)

