

167.52 : 52.0 :: 鐵值 : $\times (= \text{クロームの値})$

修酸曹達を使用すればクロームの値は次の計算にて得らる可し。

修酸曹達の重量 $\times 0.2587 = \text{クロームの重量}$

修酸曹達に依り消費せられたるcc數を以てクロームの重量を割れば、クロームに對する滴定値となる可し。

此方法を多量に硅素を含む鐵に應用するには、試料を溶解せしむるとき、數滴の弗化水素を加ふ可し。

此方法は操作中濾過を要せるか故に鋼に於ては非常に迅速にクロームを定量し得可し。

○重晶石中の燐の定量

Metalurgical and Chemical Engineering Vol. 12. No. 10.

Y W 生

試料の一瓦を秤收し、磁製蒸發皿又は板付小皿に入れ、強鹽酸七五ccを加へ、タンクステンの全く酸化するまで時々鹽素酸加里を加ふ(これには三乃至四瓦を要す)もし鹽酸と鹽素酸加里との使用を要せざるものなるときは王水を使用することを得可し、斯くて試料を乾固せしむ、稀鹽酸(1/2)を加へ温め出來得る丈けタンクステン酸を器側より離し、シンコニイン溶液の一五乃至二〇ccと少しの紙バルブを加へ濾過する前に約三〇分間停立せしむ、濾過し少量のシンコニインを加へたる稀鹽酸を以て洗ふ。

タンクステン酸、硅酸及び少しの鐵よりなる殘滓を白金坩堝中にて焼き、之れを硫酸の數及び弗化水素酸の幾何ccを以て處理し、硅酸を飛散せしめ、且つ過剰の硫酸を逐出し、坩堝を秤量す。

殘滓に炭酸曹達を混し溶融し、坩堝より濾し出し煮沸す、タンクステンはタンクステン酸曹達とし

て溶液の中にある、タンクスチレン中に保有せられたる鐵は炭酸鹽として沈澱せしめ濾過し、熱湯にて洗滌し、最初の坩堝中にて焼き、此重量を前の重量より引き WO_3 を得。

此等の精撰鑄中の燐を定量する順序にして上述の如く他の試料を處理する必要あり、而し濾過するときの前と洗滌に於てはシンコニインの附加を略す。

著者の實驗に、洗滌せる液中に少しのタンクスチレンを含有せしことあり、故に濾液を濃縮せしめたる後、第二の濾過を行ふ必要あり、之は濾過するときに注意す可し。

燐を洗滌せしむる前、第二の蒸發の後、再び蒸發し小さきカサとなさる可からず、燐の沈澱剤として鹽化セリウムを使用し、シンコニインの濾液より燐を洗滌せしめ得可し。

灰重石よりシンコニインの濾液に鹽化セリウム溶液の一〇cc.を加へ(一瓦の鹽化セリウムに二五cc.の鹽酸及び二五〇cc.の水を加へたるもの)濾液を水酸化アンモニアにて中性となし、五或は一〇分間煮沸し濾過し、熱湯を以て洗滌す、熱硝酸(一と一)を以て紙上より沈澱を溶解せしめ、而して燐をモリブデン酸鹽を以て沈澱せしむ。

次の結果は WO_3 六五—七〇パーセント、 Fo_2O_3 四—五パーセント、而して燐〇、一〇〇、〇、一五〇、〇、三〇〇、〇、一一〇〇、と共に合成的に混合せる物に於て成功せり。

見出したる燐

第一	第二	第三	第四
〇、〇八三	〇、一五二	〇、二九六	〇、一九五
〇、〇八七	〇、一四五	〇、二九三	〇、一九五
〇、〇九四	〇、一四七	〇、一一〇三	〇、一九三
〇、〇九六	〇、一四七	〇、二九八	〇、一一〇一