

沸騰に至らしめ、酸性亞硫酸アンモニア溶液にて充分に鐵を還元したる後水酸化第一鐵の沈澱を生するまでアンモニアを滴下す、此沈澱は再び酸性硫酸アンモニウム溶液を少量加へて溶解せしめ、以てフェニールハイドランを一乃至二部位攪拌しつゝ一滴づゝ加ふ、今若し沈澱の生せざる時は前の如く水酸化第一鐵の沈澱か生するまで一滴宛アンモニアを加へ、更にフェニールヒドランを加ふ、此混合溶液を二分間沸騰せしむる時は沈澱を生するを以て暫時放置したる後濾過す、此磷酸アルミニウム及び水酸化アルミニウムの沈澱はバナデウムにより多少不純にさるゝを以てその洗液が第二鹽化水銀溶液にて混濁せざるまで温湯を以てよく洗滌し、次て稀硝酸に溶解し、バナデウムは少量の過酸化水素にて酸化し、炭酸曹達を少量過剰に加へ、五分間沸騰せしめたる後、溶液が最早姜黃紙に褐色を呈せざるに至るまで稀硝酸を徐々に加ふる事によりて、磷は再び磷酸アルミニウムとして沈澱す、之れを濾過し、沈澱は硝酸アンモニウムの1%溶液を以て洗滌し、稀硝酸にて溶解し、過酸化水素によりてバナデウムの存在するや否やを試験すへし、若しバナデウムの一%以下を含む鋼なれば溶液には着色せざるへし、即ちバナデウムは最早含有せられざるを以て、磷はモリブデン酸鹽として沈澱ざるへし、今若しバナデウムの一%以上含有せる鋼にありては、過酸化水素によりて溶液は淡紅黃色を呈すへし、斯の如き場合には

炭酸曹達及び硝酸による再沈澱は最も必要にして、猶又フエロバナデウムの如き多量のバナデウムを含むものにありては三度沈澱を繰返す必要あり。(Analyst. 1913.((K.I.生))

○特種鋼中コバルト及ウラニウムの定量法

鋼中にはコバルト數パーセントを含有するものにして、今コバルトを定量せんとするに當りては、試料二瓦を用ひタンクステンを無水タンクステン酸(WO_3)をして分離し、鐵の大部をローナー氏(Rother)ヒートル法により分離すへし、次にクロームは五乃至一〇%青化加里(KCN)を冷却中和せる溶液に加へ還元せし液より分離す、斯くて其濾液に於て(濾液の $1\frac{1}{2}$ を用ふ)ニッケルを著名なる臭素青化加里法に依りコバルトより分離したる後、ダイメチールグリオキシム(Dimethylglyoxime)溶液にて沈澱せしめ、酸化ニッケル(NiO)として秤量す、別に試料一瓦をとり、蔥酸アンモニウム溶液より電氣分解により鐵、コバルト、ニッケル等を沈澱せしむ、此沈澱物を秤量し後稀硫酸に溶し、硫酸ニッケルをコバルト赤色の消失する迄加へ、鐵は過満俺酸加里にて滴定し、其差違に依りコバルトを定量す。

ウラニウムの定量をなさんとするには、試料二瓦を王水に溶解し、無水タンクステン酸を分離する事コバルトの時と同し、又酸を蒸發せしめ、而して鐵、ニッケル、コバルト等は蔥酸アンモニウム溶液中にて電解に依り分離す、此

電氣分解は亜酸鹽が完全に炭酸鹽に變化する迄永續する事必要にして、今其溶液を煮沸して 300cc より 100cc 迄になし、完全に炭酸アンモニウムを驅除す、斯くしてウラニウムは完全に沈澱するに至るへし、然れども此沈澱は全ウラニウムの外にコバルト、バナデウム、マンガン、鐵及アルミニウムの痕跡含有せらるゝを以て、稀鹽酸に溶解し、酸化クローム(CrO_4^-)の少量をアルコールの數滴にて還元したる後、硝酸を以て酸化し、少三角瓶に移す、此冷弱酸溶液に炭酸アンモニウムの過剰を加へ、次に硫化アンモニウムを滴加し、其フラスコをコルクにて栓し、一乃至二時間放置するときは、ウラニウム及バナデウムは溶液中に殘留す、斯くて其濾液を醋酸にて酸性となし、煮沸後ウラニウムを瀘過分離し、其瀘液を硝酸にて酸化せしむ、然る後アンモニウムにして煮沸し、ウラニウムを沈澱せしむ、此水酸化ウラニウムの綠黃色沈澱を濾別し、鹽化アンモニアを以てよく洗ひたる後、白金クルシブルにて灼熱し UO_3 となし、外は水素を通しつゝローズ坩堝にて灼熱し UO_2 として秤量す。(K.I.生)

●銅製煙突の腐蝕する理由並に其防止法 銅
製の煙突は驚く許り速かに腐蝕するもので、其外觀は殆ど満足な狀態にあるものても、よく其内部を検査すれば多くの場合には腐蝕作用が著しく進歩して居るのである、かく銅製煙突は其表面及び内面の何れも侵蝕せらるるものであ

るが、多くの場合にはその内面は殆ど等閑に附せられ外面の保護のみ努めらるゝ傾向がある、併し實際の結果より云へば内面の腐蝕は外面のそれに比し一層激しいのが常である、煙突の外側に於ける腐蝕はそれに含有せらるゝ元素により支配せらるゝこと勿論なれども、酸類及び硫酸瓦斯等が濕氣と共に存する時は其腐蝕作用を甚しく催進するものである、此の如き腐蝕作用は如何なる銅製の結構物に於ても起るものであるが、煙突では其周圍に於ける大氣の状態及び高溫度等の爲に其作用が殊に激しい。

一般に腐蝕を防止する最も經濟的方法はそれに適當なる塗料を施すことである、而して之れを施す場合には煙突の全面に落なく塗料を施すこと、並に少くとも二度塗りすること等に注意しなければならぬ、然らざれば巢等を存する部分に塗料がよく行渡らない爲に完全なる被覆を形成せしむることが出來ない、塗料により長く煙突面を保護せんと欲すれば時々之れを新しく塗り代えなければならぬ、其度は地方により異ふが先づ平均二年每位でよい。

次に煙突の内部は高温なる瓦斯中に含有する濕氣が比較的温度低き金属壁に當り凝結し、之れが瓦斯中の亞硫酸瓦斯及び炭酸瓦斯等と結合作用により其周壁を侵蝕するので、其作用の激しきことは外側のそれと比較にならない、隨て其防止法も亦比較的困難で且つ費用を多く要する。

煙突の内面を保護する手段として最もよいのは、耐火煉