

格致書院課藝

化學類

未聞用化學
於測量者至

於皆與相之

法略地因究
竟以光學為
生不過輔之
以化學耳其
以三種玻璃
測量之陸
盤圓亦以光
學為主且應
入洗煉一門
非測量也

問化學六十四原質中多中國常有之物譯書者意趣簡捷創為刑聲之字以名之轉嫌杜撰
諸生宣究化學有年能確指化學之某質即中國之某物並詳陳其中西之體用數

五品頂戴潮州楊毓暉
府大埔縣五員楊毓暉

於一切製造測量則可化粗澀為工良並可化煩難為平易然則化學之功用不誠大矣哉查泰西
化學家共分物質為二類一曰原一曰雜當西歷一千八百年以前所攷得之原質不過二十有九
厥後續攷得三十有五共為六十四原質可知西國化學之精亦為時未久也其六十四中又分二
類一為非金類一為金類何謂乎非金類則曰養曰輕曰淡曰帶曰緣曰歲曰燒曰塊曰硫曰溴曰
碲曰礮曰矽曰硒此十四種皆非金類也何謂乎金類則曰鍊曰鉛曰鈎曰錫曰鉛曰銻曰鉛
曰銻曰鋁曰鉛曰鉛曰鑄曰銀曰錯曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛
曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛
汞曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛
曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛曰鉛
十餘種其餘非特中國無之即西國亦罕有之若譯以西語實費繆冗若繙作華名又無其物故特
創為形聲之字以名之計所創之法有二一以平常字外加偏旁而為新名如鉛鉛鉛鉛等類是也黑若是似養輕
鎂等類是也一以字典內不常用之字釋以新義而為新名如鉛鉛鉛鉛等類是也黑若是似養輕
淡綠炭燒以及硫鉛鉛汞五金之外皆非中國所有之物矣不知中國實有之也試舉數端以見梗

福即中國之無名異見牛
湖湖本草酒目
華最醒人
博如詩考工記粵無譯一
篇

概即如化學中之鎳即中國之白鉛也。化學中之錳即中國之白鐵也。至於鉀在西國亦無獨底者。然鉀養淡水即中國之火硝也。使中國亦化而分之即可得鉀於硝之內。是中國雖無鉀而實亦有鉀也。鉀於中國向無獨生者。然鈣養硫養即中國之石膏也。使中國亦化而分之即可得鈣於石膏中。是中國雖無鈣而實又有鈣也。其他如鉀養即中國之硫酸也。使硫酸而分之鉀亦可得。是中國又未嘗無鉀矣。矽養即中國之水晶也。使化水晶而分之矽亦可得。是中國又未嘗無矽知。況乎化硼砂即可得矽。化元明粉即可得鈉乎。是可見化學中本多中國之物也。且夫化學中原質其體不同。其用各異。不嫌繁瑣。請詳陳之一。一曰養氣之體用。養氣無色無味。原質中以此為最多。地球體涵三分之二。天氣內涵五分之一。水道中涵九分之八。至於生物體中。如草木鳥獸等物。均涵養氣。是養氣所以生養萬物者也。故化學家道世間。人每日呼吸需養氣七十五億斤。禽獸每日呼吸需一百五十億斤。然則養氣之體微。而其用則宏矣。且養氣遇各原質除弗而外。俱可配搭成物。如底類酸類蛤蜊類皆為養氣化合所成。可見六十四元質中惟養氣之用為最廣。其入物也有直能深入者。如鐵沾氣養即全身透鏽是也。有此食一層者。如鉀沾養氣止鏽外露之一面是也。此則養氣之體用可見者也。一曰輕氣之體用。輕氣亦無色無味。非金類內。以此質為最輕。約比養氣輕十六倍。比空氣輕十四倍半。當中國乾隆三十一年。西人始行查得。凡屬酸質。均涵輕氣焉。其用亦廣以之裝入罐中。即可上升。以之裝入香鹹水。作氣泡。其泡亦上升甚速。又能與他質化合。如輕氣與炭合。為炭輕。西名曰瑪而式。氣與養氣合為輕養。即水也。西名曰奈脫力酸與綠氣化合為輕綠。西名曰海特羅瓦羅立酸。此則輕氣之體用可見者也。一曰淡氣之體用。乾隆三十七年。始查悉萬物中。本多淡氣。天氣內涵十分之六。動植物亦多涵之。其氣亦無色無味。而不能燃燒。亦不能獨。

養生命。故置生物於淡氣中則立即氣悶。投火於淡氣內則立即煙消。以無養氣均勻故也。雖與體極靜不易與別物相合。然化合之用亦不少。如鉀養淡。淡輕養等類皆是。惟合之難而分之易耳。凡作爆裂之料。以此氣為要物。如火藥棉花藥及一切軍火炸裂之藥。其不能無淡也。此則淡氣之體用可見者也。一曰弗氣之體用。弗氣常藏於鈎中。而成鈎弗礦。西人鍊取金類。每用之為配合之料。惟其性酷毒。與綠氣及碘質漠質無甚懸殊。如遇金類及玻璃。則牽合之力甚大。至與輕氣化合成酸類。其用尤宏。此則弗氣之體用可見者也。一曰綠氣之體用。動植物內之各流質。均涵是氣。因其色黃綠。故名曰綠氣。西語則云。咅咅連。其味甚惡。氣質中以此為最重。約比空氣重一倍有奇。若冷至六十餘度。再以四倍之空氣壓力加之。即成流質而色黃。惟不易結水。雖冷至下二百二十度。亦仍如故也。若論其用。則綠氣最有威臭之性。凡各種惡臭之氣。皆可化合而減之。又有漂白之功。凡各種顏料所染之色。一沾綠氣。其色頓減。至與別質化合亦甚多。如錫綠。輕綠。綠藻。鈎養綠。納養綠。鉀養綠。皆是也。此則綠氣之體用可見者也。一曰炭之體用。炭為世間最多最要之質。在物中則草木鳥獸皆涵之。在地中則金石煤炭亦涵之。其色黑。其質脆。無臭無味。而能經久。嘗有西人查驗二千年前火山所噴之處。其迹尚存。可知炭能經久。炭精稟賦之純者有三。一為筆鉛。一為金剛石。一為煤與純炭。至炭與養輕淡化合之物。尤不可以更僥倖。此可見炭之為用亦宏也。凡插地木樁電桿。外多令焦。反能經久不腐。若加火熱。亦有去色去臭之功。無論何物。或腐爛不堪。或臭惡已極。用炭粉鋪其一臭味即收。又可作濾器以濾流質。如將墨水或墨酒以動物炭漬之。則臭味與色俱無矣。此則炭之體用可見者也。一曰燐之體用。燐無獨成者。動物植物沙石田泥俱涵之。未麥之涵此質。皆聚於穀仁。而稈幹中則略少。燐之為色也。白質輒如密蠟。然水不能化。以燐衣打酒。或火酒油。

惟善於體物
故能深入格
致知與佛家
並謂繩墨瓦
妙法正謂此也

而始鎔石露而放之即製養氣化合。熱自初度至十五六分便能自燃故必須貯之水瓶中至其用亦不少。動物植物俱賴以生長。蓋磷與養鈣化合為鈣養燒養而成動物之骨。故骨中之磷為最多。農家有用獸骨壅田者亦以骨中之磷能肥禾稼耳。且磷之性易燒故自來火亦用之。此則磷之體用可見者也。一曰碘之體用。碘之為物當嘉慶十六年西人始行查出海水內有之。某水內間亦有之。其餘如海草魚介等物亦多有之。其色青黑狀如細鱗不令不執則為灰質如加熱至一百零七分則化為流質。加熱至一百七十七分則化為氣質。此物入水能令水色變黃故此物一分用水七千倍方能鎔盡。惟火酒及磺酒精化之甚易。若論其用則為泰西藥中之妙品然不可多食多食則毒以之治瘰癧等症頗能見功照相染紙亦用之餘則無大用矣。此則碘之體用可見者也。一曰硫之體用。硫之為色黃而其實脆產於火山者最多與金類化合則成鐵硫銅硫鉛硫鋅硫等礦。凡動植物各物多涵硫質銀匙入雞蛋用久即黑緣雞蛋中亦涵硫耳。硫磺之體厥有二形。地中產者為八面橄核形一經燒煉即變為長方形若致力擦摩即能生電惟性易燒燃其火焰成淡藍色。火酒及伊打酒松香油皆能鎔之也。其用亦甚廣中國石膏內即有硫磺西人以之作藥料共分三等一為白粉一為圓塊一為條子又能與別質化合而最要者尤首推硫養及輕硫也。此則硫之體用可見者也。一曰溴之體用。溴每藏於鹹水中。每鹹水七十分約有溴一分其臭味與綠氣相仿而更猛烈故西人名之曰步嗟綿即其惡之意也。受熱至六十三分則沸而化氣受冷至下二十三分則凝而為冰惟其性甚毒生物之皮肉沾之即變黃色若論其用則漂白最為有功照相亦多用之與他質化合之用則有溴養輕溴養醋酸等類此則溴之體用可見者也。一曰碲之體用。碲之形有一為暗定質其色棕綠一為晶粒形其色似金剛石一為半明定質其色如筆鉛然無獨自生成。

者與鈉養化合。則為硼砂。與養氣三分劑化合。則成矽養。其餘無大用處。此則矽之體用可見者也。一曰矽之體用。矽與碲同。其形體亦有三。一為晶粒形。一為棕色粉。一為筆鉛形。凡地球大小石內皆涵之。若受大熱。則為流質。且矽亦無獨成之質。與養氣化合。即成矽養。如玻璃。水晶。白沙火石。以及竹之筠。藤之皮。大半皆為矽養也。此則矽之體用可見者也。一曰碲之體用。碲之原色。其白如銀而脆。如玻璃。化成後。與硫矽之質無甚大異。然其獨成之質。不常見。常見者合於金類之中。如金銀銅铋等礦。皆涵之也。其用亦不大。與輕氣化合。則成矽。輕性甚酷毒。其餘化成之質。嗅之不覺其臭。人若誤食少許。則發出之汙。呼出之氣。竟至穢臭不堪。此則碲之體用可見者也。一曰矽之體用。矽之為物質脆。而色棕黑。當嘉慶二十一年。始行查得。萬物中涵此質者甚少。銅鐵銀內間或涵之。其光如新割之鐵。形體化成。與硫矽無異。受熱至二百十二度。即熔。若論其用。與養氣化合。則為矽養。成酸類二種。與輕氣化合。則為矽。輕氣甚具惡。故取五金礦。恆以吹筒射火。嗅有此氣否。即知該礦涵此質否也。此則矽之體用可見者也。一曰鍶之體用。鍶每於泉水中得之。每泉水一噸。僅涵鍶二三釐。又有數種石。亦涵之。與養氣化合。則成鍶養。亦頗有用。餘則無大用矣。此則鍶之體用可見者也。一曰鋁之體用。鋁與養氣化合之力甚大。遇空氣能自然。投水中亦自燒。凡泉水內俱涵之。又有數種石。及植物之灰。亦涵之。與養氣化合。則成鋁養。鹼性極大。故與鍶。鈉。鉀。鋰同為鹼屬之金。此則鋁之體用可見者也。一曰鈉之體用。鈉之形性。與鉀略同。凡植物中多涵鈉。鈉非獨生。每於鈉養化分養氣。而得其淨質。在化學家以鈉為最有用之質。凡化分鎂。鋁所不能缺。與他質配合之用。亦甚廣。如食鹽。即鈉與綠化合所成。化學家名曰鈉綠。顆粒之鹽。即鈉與硝強酸化合所成。化學家名曰鈉養炭養。蘇特硝。即鈉與硝強酸化合所成。化學家名曰鈉養炭養。五元明粉。即鈉與硫化

所成化學家名曰鈉養硫養。三此則鈉之體用可見者也。一曰鉀之體用。鉀之色白而質極凡地之中之石皆涵之。草木所涵尤多。故常法皆從草木炭內取之也。與養氣化合之力最大。如置鉀立於水即與養氣化合成火而燒。如化分輕氣氣燒則光燭玫瑰之色。水中若先加紅色草酸則所發之光便成藍綠等色。其化合之用除鉀養外又有鉀養炭、鉀養淡養等質。此則鉀之體用可見者也。一曰鋰之體用。鋰之形性與鈉略同。然不常見。惟石中含鋰最多。於葉之灰內亦微有之。凡定質中以鋰為最輕。約比水輕一半。與養氣化合則成鋰養。與他質化合亦有數種。其最有用者為鋰養炭。養鋰可以供療病之需。此則鋰之體用可見者也。一曰鎂之體用。鎂與鋁、鈦皆為礫土屬之金。其色如銀而質極軟。可打為箔。可製成絲。置於空氣中歷久而不生鏽。其為用亦甚廣。飛甘石即鎂與養相合而成鎂。養與石灰相合者成鎂灰。石與矽養三相合者成石數種。其餘西國之煙火花礮亦多用鎂。航海夜行亦用鎂以發火燄。此則鎂之體用可見者也。一曰鍶之體用。鍶之色亦白。矽養之鍶產於硫磺礦中。炭養之鍶產於鉛錫礦中。凡鍶化成之質於火中燒之俱成猩紅色。惟無甚大用處。若以之製烟花尚加西國烟花即以鍶淡養等品合製而成也。此則鍶之體用可見者也。一曰鈣之體用。鈣則極淨。其色淡黃。可打成薄片如紙。加熱至紅色。即化再加熱則現亮白之光。如將鈣碘及鈣同鎔即得淨鈣。鈣為地殼常有之質。其化合之用亦多。如石灰即鈣與養氣化合所成石膏。即鈣與硫養三化合所成大理石。珊瑚以及白石粉蛤螺類亦即鈣養炭養二化合所成。此則鈣之禮用可見者也。一曰鋇之體用。鋇之色白而易銷鎔。不須煅之紅色即化。故打為箔片極易燃。與別質化合則成銀綠化分物質。常用之若將鋇養炭養二入鈉養淡養五水銷化即結成斜方粒。用作茶藥宜。

鑄者最輕而
易得故西
洋以之製造
諸葛牛羊是
體用不可不知者也

於礫石開山此則鋟之體用可見者也。一曰鋁之體用。鋁出於泥土有幾許石俱涵之其色白其質堅與銀無異而價值則兩倍於銀雖在空氣中亦不生銹若打為箔抽為絲擊之其聲甚大與養氣化合則成鋁養其餘化合之用亦多故土屬之金有十惟鋁為最有用餘如鈦鉗鑄銀錯鐵鎔鉗鉻皆屬罕見亦無大用也此則鋁之體用可見者也。一曰鈦之體用。鈦之礦不多現產於瑞頤等國與養氣合則成鈦養色白而性與鉗養同與他質化合俱為白色惟無大用處此則鈦之體用可見者也。一曰鉢之體用。鉢亦產於瑞頤等國與鈦同出一礦與養氣化合則為鉢養性與鈦養之性同惟鈦養色白鉢養色黃耳此質亦無大用此則鉢之體用可見者也。一曰鍋之體用。鍋無自然獨成者多出於錯鏽與銀之性相同而形體迥別合於養氣則成鍋養一物其含水者現茄花色其不含水者現棕色而用極少耳此則鍋之體用可見者也。一曰銀之體用。銀亦無自然獨成者大都出於錯礦與養氣化合止有銀養一覽餘則不聞矣此則銀之體用可見者也。一曰錯之體用。錯之礦亦鮮與養氣化合則成錯養其色白錯養草酸亦可以作藥料餘亦無大用此則錯之體用可見者也。一曰鍼之體用。鍼與鉢同而出於錯礦鍼養之性亦與鉢養相同其所化成之質大都具玫瑰色鮮艷異常惟無大用耳此則鍼之體用可見者也。一曰鎔之體用。產鎔之礦有二非特中國無之即奉西各國亦罕有之其形似鉢而質稍有不同若遇大熱反難鎔化置沸水內能漸使輕養二氣化分此質亦無甚用此則鎔之體用可見者也。一曰鉗之體用。鉗之形體與鋁略同亦為地球上罕見之物與養氣化合則成鉗養置鉗養與鉢養水中則消化甚難置鉗養炭養水中則消化甚易其質雖無大用然化學家不可不知耳此則鉗之體用可見者也。一曰鉻之體用。鉻之物世不恒有泰西化學家嘗化分寶石而得之與養氣化合則成鉻養與別質化合味甚甜此則鉻之體用可見者也。

曰鐵之體用。鐵與錳銅錫鉛鋅鉻鈸鎢鉻鉬鉛錯鉻鉗鉗，皆為賤金之屬。而鐵之用為最多。其形質為藍灰色。顆粒為立方形。斷處皆有紋理。磨之能光。其純者為純鐵。性甚柔。含灰者為鋼鐵。性甚堅。惟生鐵之性甚鬆。不能捶打。打之易碎。祇可鎔化於模以成其用。如水管。水管。燈柱。鐵欄火輪。鐵架。皆是也。西人嘗謂鐵與國政相關。若無鐵則國之政令即不能行。汽車。火船。機器。槍砲。皆不能造矣。可見鐵之用為最宏也。此則鐵之體用可見者也。一曰錳之體用。錳色白灰。究如生鐵。形性亦與生鐵同。質脆而堅。鑄挫所不易入。其有角之粒。可割玻璃。若與別金化合。所用亦廣。惟提煉純質。非易耳。至於錳養_二。地產甚多。研為粉。可作玻璃及漂白粉。又與作質化合之物。其色皆如玫瑰。亦大有裨於化學之用。此則錳之體用可見者也。一曰銅之體用。銅質略帶紅色。而不甚硬。可撻為片。可牽為線。在空氣中不甚生鏽。惟受溼氣過甚。亦生綠鏽。其礦之種類不一。形體亦各不同。若與各金相合。而其為用也。尤廣。如炮銅即淨銅九十分。錫十分。合作者也。黃銅即紅銅六十六分。錫三十四分。合作者也。鐘銅即銅一分。錫十分。合作者也。宣爐銅即銅九十一分。錫二分。錫六分。錫一分。合作者也。此則銅之體用可見者也。一曰錫之體用。產錫之地甚多。如英國孟加拉。中國雲廣等處。以及麥西國。南亞美利加。皆有所產。其質甚軟。而易鎔化。若屈曲之。則發聲有聲。常用者有二種。一為紋錫。其質純。一為塊錫。其質粗。但錫之為物。磺養能食少許。輕綠酸由漸而食。淡養則化之甚速。既化便成白粉。即錫養也。以此白粉撒至水盞以擦玻璃。殊覺光亮。若以錫鍍鐵。則可不生鏽。又與銅鐵合鎔。可作器皿。色如銀。而輕過之。此則錫之體用可見者也。一曰鉛之體用。鉛之天然獨成者極少。多與別質合礦。其顆粒為正立方形。其形體為藍灰。間色較同於鐵。可作薄片。可抽長絲。若沾濕氣。亦能生鏽。其用處甚多。自來水管。自來水管。俱用之。亦可軋薄以

合亦極有用。如白鉛粉即鉛與炭養二合成紅鉛粉。即鉛三分與養氣四合成硬鉛與醋酸合則成錯

養醋酸。黃鉛與養氣合則成黃鉛養鉛。其他如白鐵針即鉛二分錫一分所合作字粒之鉛。

即鉛三分錫一分所化也。此則鉛之體用可見者也。一曰鋅之體用。鋅為灰白色之金無獨成者常

見於鋅硫礦及鋅養炭養礦其質亦脆。加熱即可摺疊。雖打若熱至紅色則化氣遇空氣即焚燒而

變成鋅養也。此質亦為有用。鑄鋅於鐵皮。鐵即不誘若與綠氣合成輕綠則可收淡輕氣輕硫氣以

反朽腐臭惡之氣並可使動植各物不至有朽腐之虞。此則鋅之體用可見者也。一曰釩之體用。道

光七年西人始查出是質色白如銀而硬過之外觀其質似重實則頗輕可扯為絲可打成片雖遇

養氣亦不生誘地球中有數種寶石俱涵釩養又有釩綠三水其色藍又有釩養淡養五水其色亦

藍此則釩之體用可見者也。一曰鍮之體用。鍮之性與錳略同而不常見亦無大用所成之質有鍮

二養三真色綠又有二鍮養鍮二養三真色深黑可為玻璃瓷器之黃色及黑色此則鍮之體用可

見者也。一曰鉢之體用。鉢色紅白質硬而脆受熱至四百餘度即化與別金相合則銷化尤易。如以

鉢八分錫三分鉛五分至水沸之度即可鎔化也。若論其用則必與別金配合始有大用。如鑄精細

鉛字及印圖之板俱用之。此則鉢之體用可見者也。一曰鎔之體用。鎔產於礦多與鍮硫鉛之庶其

色白光亮如銀抽為絲亦極易其與各物配合之質色多淺綠化於水亦無異也。至其用處可配合

為白銅製造各種器具。凡易藏吸鐵電氣者惟鐵與鎔而已。此則鎔之體用可見者也。一曰鈷之體

用。鈷本紅灰色為罕有之物天隕星石及空中墜下之鐵始涵是質與養氣合則成鈷養用作玻璃

之顏料藍色極鮮與綠氣合則成鈷綠消化於水濃則成藍色淡則成紅色。若以淡者寫字隱而不

見遇熱則即現深藍色冷則仍隱故西人謂之冷隱墨此則鈷之體用可見者也。一曰鉻之體用。鉻

無獨成之質。各處所產者多與養氣化合其色灰白似錫顆粒為方橄欖形若與各質化合色皆鮮豔無匹故染布之顏料繪畫之顏料玻璃瓷器之顏料俱可用鉻製成也此則鉻之體用可見者也一曰鉬之體用近人用光色分原之法始攷得鉻之質色白而脆可打成薄片清水不易鎔化若加以鹽強水熱至紅色即燒化見荷花色之光惟其質亦無大用耳此則鉬之體用可見者也一曰鎔之體用鎔常合於銻礦內其形似錫其性如錫亦為白色之金鎔化較易於鐵與碘化合成鎔碘可為照相之用與硫化合成鎔硫可作顏料之用泰西各國亦有用以合成白銅作各種器具者如洋洋白銅即鎔與銅鋅相合而成者也此則鎔之體用可見者也一曰鎔之體用鎔恆見於錫礦顆粒大而長方色棕而光體堅而脆所化合成之質亦不少而最有用者惟鈉養鎔養三凡印染棉布先浸布於此水染之甚覺光潤既乾後火不易燒此則鎔之體用可見者也一曰鉛之體用鉛亦用光色分原法攷得其體質與鉛同而易於生鏽既鏽後其味甚烈凡與鉛化成之質亦如之惟亦無大用耳此則鉛之體用可見者也一曰錫之體用錫為藍白色之金內含珠形極脆可研為粉常熱不能變若加大熱則鎔發光亦甚明亮與養合共分三級若論其用則獨自一質其用甚少必須與別金配合如作鉛字及充銀等項是也此則錫之體用可見者也一曰錯之體用錯無獨成之質恒見於鐵礦其顆粒為長方形與銅相似與養氣化合成錯養二其質白可作武器及偽牙又與淡氣化合成錯淡為荷花色之粉此則錯之體用可見者也一曰銻之體用銻之顆粒極堅而無獨成之礦常與銻養二鐵養錳養相合然不常見亦無大用惟與養相合則成白粉尚屬有用耳此則銻之體用可見者也一曰鉢之體用鉢之為物也不多見其形體與銻略同昔人故誤作銻後始知其為鉢現產於瑞頰國惟無大用耳此則鉢之體用可見者也一曰鉀之體用鉀色如銅而質極脆可研為細

粉恒見於銅鐵錫鉛銀等礦其純質極少與別質化合之用則甚多如砒霜即鉛與養氣二化

石

即鉛與養氣二化

合所成而性酷毒若以之擦動物之身上則可永不腐爛又有銅養鉛養三可作綠顏料鉛養鉛養三可為藥材若與硫化金則成鍊硫二鍊硫五即雄黃雌黃也此則鍊之體用可見者也一曰鉛之

體用鉛之色白而質硬最難銷鑄常含於硫礦內為鉛硫一狀如筆鉛若以硫強水煮之水即變棕

藍色此質之大用惟合成之淡輕三銅養三而已此則鉛之體用可見者也一曰金之體用金與銀

汞鉑銻銻釤銻皆為貴重之品其色極黃其性極軟可造成極薄之葉片並可造成極長之細絲質純者體軟如鉛加大熱即鎔鎔後復硬則略縮小惟無論寒暑濕燥皆不發銹也至其用處甚廣以之作金錢器皿須加銅十分之一始能耐久又用以打成金箔可作包金之用極亦玲瓏若與養氣化合則成金養與綠氣化合則成金綠照相亦用之此則金之體用可見者也一曰銀之體用銀

之色最白其體質硬於金而軟於銅可抽為極細之絲可搥為極薄之片惟銀於礦中常與硫磺相合或兼涵矽鉛矽銻矽銻等物其所以貴於用者以在空氣中不與養氣臺合故雖歷久而不銹也若以之造錢幣器皿須攪銅少許始能堅久故西國與製造銀餅入銅多少皆有定率計英

國銀餅每銀十一分銅一分美國銀餅每銀十分銅一分又可鍍銀於銅鐵玻璃等器亦頗雅觀與他質配合之用尤不可以更儕數此則銀之體用可見者也一曰汞之體用汞之色白而體重獨成之汞間亦有之然不如含硫者多即汞硫礦也由礦取出必加酸煉始得純汞久遇空氣及溼氣俱

不生锈其質甚密不冷不熱為流質冷至三十九度則凝結如鉛可製成薄片熱至三百五十度則沸而化氣其功用甚大凡風雨表寒暑表各種藥材各種近光照鏡及藉以取金銀之在礦中者俱用之又有汞養即玉仙丹汞二綠即輕粉其用亦宏此則汞之體用可見者也一曰鉛之體用鉛即

白金其色如銀微有灰色常產於海濱沙坦之中不與別金溷雜常見者為小扁粒大塊極少其體硬於銅而軟於鐵可以打箔抽絲惟電火及二氣火管始能鎔之否則雖烈火亦不化也若論其用自銅鐵絲而外以白金線為最柔自金銀線而外以白金線為最良且可以之作化學各器化分一切猛烈之物及熱者濃厚之強水其與別質化合又有鉑養鉑錄鉑綠一與淡輕四綠化合則成鉑
紙射以輕氣能自生火此則泊之體用可見者也一曰鉢之體用鉢之色如鉑而光亮過之性亦堅
固質則稍輕可以引長可以打箔可以作精微之器餘用無所以其費而希耳此則鉢之體用可見
者也一曰錫之體用錫之色白而質脆體比鉛重鎔化亦比鉛難用作鐵筆尖最為上品故洋鋼筆
恒鑲金剛石或鉢輪取其堅硬能耐久也與養氣化合則成鉛二養三色黑可作磁器而之黑色此
則鉛之體用可見者也一曰釘之體用釘性甚硬極難銷鎔惟合強水鎔之尚易常合於鉛礦中而
不多見亦無大用此則釘之體用可見者也一曰鍊之體用鍊之性脆常見於鉛礦中鎔界則較鉛
更大合強水亦不能銷化與鉑相合而始鎔其所配成之雜質大都為紅色此則鍊之體用可見者
也一曰銻之體用銻無獨自生成者每與鉛粒相間其性頗硬質亦較重於金金類中以此為難化
論其用處泰西各國多有用以作鐵筆尖者惟亦貴而希耳此則銻之體用可見者也以上皆六十
四原質之體用大略也竊謂西人之於化學精則精矣備則備矣顧何以伏煤瘴於礦內究無以杜
漸防微是礦務之猶待化矣何以駁論舶於海中終不能有利無弊是船務之猶待化矣且何以機
器之織綢華美而不耐久機器之造紙粗澀而不光華是織造之猶待化矣可知西人之於化學雖
係專門亦必逐漸而精而不能毫髮無憾然則化學之功用不誠大矣哉然則化學之功用不誠大
而難盡矣哉

其二

浙江甯波府王輔初
頭海國圖書

格致中有一門焉曰化學。物之灑者可以化之而使精。物之粗者可以化之而使美。其為效也甚廣。其為用也甚宏。而其為學也。遂獨冠乎聲學。熱學。光學。雷學之上。蓋聲熱光電非籍化學不能精也。譬之於人身。則化學猶心也。聲熱光電猶四肢也。心不靈。則耳目手足無所措。猶之化學不妙。則聲熱光電無以入神也。譬之於文。則化學猶經也。聲熱光電猶雜著也。經不熟。則詩詞文賦無以佳。猶之化學不精。則聲熱光電無以悉妙也。然則化學者。豈非至大至要之學哉。西國化學家。共分萬物為兩大類。即化成與生長也。何謂化成。如金土水質等物是也。何謂生長。如動植物等物是也。其物之能分者曰雜質。不能分者曰原質。雜質甚多。而原質則有六十四種。蓋天下之萬物萬類皆恃此六十四原質。化合而成也。六十四中又分二類。一為金類。一為非金類。金類雖多於非金類。然萬物之以非金類。合化反較金類。加多。此亦物質使然也。其二類中。如硫磺炭鉛銅鐵錫金銀汞等質。皆為中國自古所有之物也。其餘則中國罕有。其物自無其名。於是譯書家乃創為形聲之字以名之。此亦苦心孤詣。似不容厚非者也。其實化學中之質。尚多中國尚有之物。謹就管窺所及者。臚列如左。即如錳。即中國之粗鐵也。查湖廣等處。即有所產。南皮張制軍。自督兩湖以來。日留心於礦務。本年春間。嘗派襄陽令前往大冶一帶。履勘錳鐵等礦。此則已見於湖北官報矣。

鋅。即中國之白鉛也。查白鉛一物。向為中國所無。近數十年來。始有之。惟不及西國之所產多耳。碲。即中國之硼砂也。碲非硼砂。碲養乃為硼砂。然查碲之質。在西國亦無獨成者。恒與養氣相合而成碲養。即硼砂也。再將硼砂化而分之。始得純碲。以是觀之。可見中國亦有碲。不過西人化而分之。遂得純碲。中國未嘗分之。其碲即藏於硼砂中。大碲既在硼砂中。則謂碲即硼砂也。亦可。

矽即中國之晶石也。矽亦非晶石。矽養乃為晶石。然矽亦無獨成者。必從水晶、白沙、火石以及各石類化而分之。始能得矽。使中國亦化而分之。矽亦可得。是可見中國亦有矽。不過多藏於晶石中耳。則謂沙即晶石也。又孰曰不可。由是而推之。則鈉養即中國之食鹽。鈣養即中國之石灰。化食鹽石灰而分之。即可得鈉與鈣。即謂鈉與鈣。食鹽與石灰也。亦宜何則。蓋鈉固藏於食鹽中。鈣固藏於石灰中也。鈎養即中國之砒霜。鋁養即中國之寶石。化砒霜者。寶石而分之。即可得鈎與鋁。即砒霜與寶石也。亦可何則。蓋鈎固含於砒霜內。鋁固含於寶石中也。此可見化學中。本多中國常有之物也。則且由化學之物而申論其體用。蓋嘗分而觀之。而知非金類之體用甚廣也。鑾金類之體用甚微也。鑾土金類之體用頗淺也。賤金類之體用有大而亦有小也。貴金類之體用有簡而亦有宏也。請詳陳之。何言乎。非金類之體用甚廣也。非金類中。有氣質五種。即養輕淡弗綠也。有流質一種。即漂也有定質八種。即炭硫、燐砂、碘、碲、硒、碲也。若論氣質之體用。則養氣為最多之質。其體極醞釀而能生養萬物。設人無養氣。人即不能生物。物無養氣。物亦不能生。其所關係者。誠非淺鮮也。且養氣在六十四原質中。除弗而外。俱可配合成物。然則其用不誠廣矣哉。輕氣之體極輕。與養氣合。則成水。為養生之用。所難缺。淡氣之體極淡。與養氣_五合。則成硝。強水。為化學之用。所急需。至於綠氣。其體性極惡。而有漂白滅臭之功。與輕氣合。則成鹽。強水。大有裨於化學之用。至若弗氣。其體性極毒。除養氣外。與別質之愛力皆甚大。而又能銷玻璃。故其用亦不少也。若論流質之體用。則溴之體質甚溴。不冷不熱。為深紅色。其色深。是幾不能透光。而且最易化散。用作漂白。則與綠氣同功。又可用作治病之藥。材及照相之物料。與金料化合大半。為有用之物。故其用亦廣也。若論定質之體用。則炭為最要之質。煤為之最多。餘如金剛石、筆鋸木炭。亦皆係純炭結成。將炭研為細粉。可收一切香臭尤奇者。人

皆誤食鴉片。馬前莫非亞等毒物用炭粉和水飲之其毒即收而不為害。且炭所成之雜質俱有用
如炭輕炭硫二鉀三鐵一金三鐵皆是鉀二金三鐵水與鐵二養三水相合則成藍墨洋藍用作染料極
鮮也硫為淡黃色之脆定質磨而擦之即生真氣其體不易傳熱而與金類之發力則甚大以作藥
料頗為有功又與養氣合則成硫強水可為化合作分之用燒有二形尋常所見者為半明軟質水
不能化能化於火酒火油中其體性最易燒故自來火即可用燒造成耳所成之質如燒養一燒養
五燒養二燒養皆為有用之質也砂之形體有三一為棕色粉一為晶粒形三為鉛筆形本係地球
中最易之質如水晶沙石等類大半砂與養氣合成又尋常透明之玻璃皆用鉀養砂養或鈉養
砂養三與鈣養砂養二化合而成也至於碘西人嘗燒一種海草而得之不冷不熱本為定質加熱
至二百二十五度即變為流質與養化合有數種而最要者為碘養五與鉀化合而成鉀碘可做藥
材之用及照相之需至於碲恒合於金銀銅鉛等礦中而體質極脆又易與別質化合大致與硫硒
二質相同其所成之質亦有用至於硒無獨成者常合於銅鐵銀內其體質極脆而稍透明熱至二
百十二度即可銷鎔與養氣配合即成硒養二硒養三亦頗有用至於碲其體質之光堅與金剛石
相似與養氣合則成碲養三為鍊藥所必需又為製練金類之用以上非金類雖止十四種然萬物
之化成大半特此此其體用不誠廣矣哉吾故曰非金類之體用甚廣也。

何言乎鎳金類之體用甚微也鎳屬之金其力俱猛且俱能消化於水中若與各種定質油或難散
油相合便成肥皂餘無大用此則總論之即可見其體用微也若分而論之則鎳金共有五一為鎳
鎳之金不常見石內及於葉之灰中始有之然亦無多其體質畧同於鈉原質中以此為最輕其用
處惟鎳養炭養二而已一為鍊學家各出弗攷驗某處泉水而得之又有數種石及植物之灰亦

微有之。其體與鋰略同。而與養氣之愛力較大。故投於空氣及水中。皆能自燒也。惟所成之質。其用皆屬極微。一為鉀。鉀粒剖開。其質甚白而生銹。亦易不冷不熱。輕如竈蠅。至下三十二度。則甚脆。其於別質化合。惟有一質為有用。如鉀養淡養五即硝也。用作火藥猛烈異常。一為鈉。鈉似鉀而色略白。投於沸水。即能自燒。冷水則否。其有用者。惟鈉綠及鈉養硫養三。鈉綠即食鹽。鈉養硫養即元明粉也。餘則無大用矣。」為鍶化學家。致得數種石內。含鈉少許。又泉水中亦有含之者。每水一壠。僅含此質二三釐。益鍶之為物。其體用尤微乎。其微者。吾故曰。鍶金類之體用甚微也。

何言乎。鍶土金類之體用頗簡也。鍶土金有四。曰鈣。曰鍶。曰鎂。曰鉛。謂之鍶土者。以其與養氣合威之質。其狀如土。而其性如鍶也。鈣之體質。易於銷化。加熱至紅色。即鎔。故以之打成箔。可如紙。其雜質亦有有用者。如鈣養。即石灰也。鈣養硫養三。即石膏也。又有鈣養炭養。其質有數形。即灰石及白石粉也。鍶為白色之金類。亦可打成箔。煅至紅色。亦可鎔。其雜質中。惟鍶養淡養五。為有用。製成火藥可以礮石。可以開山。其餘之用。則鮮矣。鎂之體質。如銀。亦可打成箔。片然無獨自生成者。獨自一質。亦無用。與別質配合。雖有用。而亦無可用。惟鎂養及鎂養硫養三。可用作濁藥而已。鍶與鉛略同。而體質亦白。其合成之雜質。雖無大用。然置於火中。則燒而現大紅之色。故可用作焰火中之紅火也。由此觀之。則知此四質之體用。皆屬甚簡。不過鈣尚為彼善於此耳。吾故曰。鍶土金類之體用。頗簡也。

何言乎。土金類之體用。頗淺也。土屬之金。皆不能消化於水。亦不能與炭氣相合。故其體用極淺。而其為數則有十。即鋁。鉢。鉻。鎔。鈦。銳。銀。鍶。錯。鎔也。試申論之。蓋鋁之質與銀同。而其體之重。僅與玻璃相等。雖遇過氣。亦不生。可抽為絲。可打成箔。並可與別質成配合之用。如紅藍色寶石及磨銅。便