

Kodak
LICENSSED PRODUCT

C Y M

KODAK Gray Scale

© The Tiffen Company, 2000



3 9 10 1 2 3 4 5 6 7 8 9 20 1 2 3 4 5 6 7 8 9 30

慶

應丁卯冬新銹

杉田擴玄端譯

上編

健全學子

致高館藏版

上編

生基性而

仙志名梓

武門
號
729
一

今易失經

強子害考

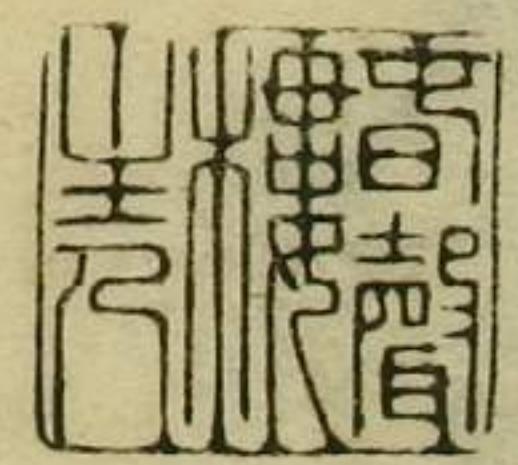
宋系雜

古秦西仲卜氏之

語

健全學

標心本氣証書



凡例

一本書ハ英國の醫官ロベルトセエムスメンの著す所にて其國文と以て記せし淺荷蘭の醫人、ヘルテ・ガロイニコフス其邦語小譯し自己以見識する所哉以く其不足を補ひ又尚了解非易ケリトありが為より註釋を加へし者たり其鏤版彼紀元千八百五十六年トあり實小我安政三年丙辰ト當れ。原書ハゲソンドヘイドレト名く書ナリ蓋トゲソンドハ無病健全の義レ時ルハ學科の義モ足故に今之找譯ト飞健全學と題モ。

原書ハ瑣々たる小冊子にて唯一冊分けて十四篇トナリ最後ノ篇中諸處の補説残輯録せり、然ども今便覽可供する所之残各條の下に附錄一以て(補説)の字を冒す、又其註釋の如きハ(註)の字を冒して之を區別す。

書中出る所の尺度秤量一は舊に依る而して近來譯述の諸書より詳悉なものは今別々贅せしむ、但一書中の度量ハ英國の法找用ひ、英國の尺ハ我曲尺より只少く長きのみ、之を十二分ある者とすと考へ、之と十二分ある者以下と云者ハ我

八分三厘餘小値分し亦準之其荷蘭法找用ひ者
の如を必ずしも荷蘭の何尺等と記せり。
一通篇諸論極めて簡約ありと雖方今諸學隆盛とな
れども頗る精微の説々基辯編成せりと以て我
邦よりて在々新聞創見の論多し、故より已々拙
陋找顧みべしと翻して同臭の士よ示すのみ看る
人其不文找咎むる事と勿き。

文久三癸亥歲五月念又二日

杉田擴玄端 誌

健全學

總目錄

上編

第一篇

天地間萬物の生活試論す

第二篇

機性體諸元質の論

第三篇

食物及び消食機の論

第四篇

血液の論

第五篇

血行及び呼吸の論

第六篇

人身體の論

中編

第七篇

筋・神經・腦體の論

第八篇

分泌及び排泄の論

ト編

第九篇

健全及び疾病の論

第十篇

食料の論

ト編

第十一篇

飲料の論

第十二篇

太氣浴湯及び運動と論

第十三篇

健全學

氣候身體ふ關係ある爲論也

第十四篇

前篇諸條の應用と論也

至高而愈繩柳

健全學上編卷之上

杉田擴玄端 謹

大正四年春書寄

内閣銀蔵氏贈

第一篇

天地間萬物の生活を論す

汝試よ一個火石ヒトツヒカリの其廢カタ鐵ト成上トシテ向ムカシて地上ミズナシに在リる
哉看マサニよ、其石幾ハコチ日子幾ハコチ年所ハコチの久クニを經ルも同シ處ス小
ありそ全く原形トトロ成變トシメシまちまとあくろ廢カタしトシメシ。○此物路トトロ
傍ハタハタりて馬車カミツも乘碎ハタハタくことなく、又人ヒトあてて觸タチる

ることあきとなく、尚數週數年乃至數百年も連綿として本在り處留て居るべし。○若此物の上に雨雪降積て風飄吹し、又風雨雪霜悉く經歷して或は寒氣小遇ひ或ハ日光の熱に觸るをば、漸々其細小ある糠穢も消磨し去れべし。此一事ハ外來の變化にて自ら石よりなれ變化するべし。石ハ一個の塊物をれを常住其處留て居るをも無し。○今此の如丸事は於て此石は同しき所の諸物ハ之爲死物と名くすあり。

死物とハ外物ありて之が動くに非れバ少しく變

せん本在る所留て居る愧然たる一物の謂なり。但一爰小一双の緑小葉あり、輕鬆ある土中うり現きて其頭を日光の方に向りテ、○汝他處に行きて、週^{レ日}を云城過だ還て來るを知る。彼植物大きくなり地より少し高くあり、其内小新葉の生えかこらるる見3ベー。○一年を過ぐとバ小樹とを見て嫩枝を具し満樹は小葉を生すべし。又汝我望^ス從ひて五十年経る後來又見るときハ、其樹汝の體よりを巨大棕色の皺紋有る幹とあり、且汝が頭上に蕃葉の屋蓋をかく而して先ふ小ち植物今ハ大なる槲^{クヤ}樹とありぬ

金一〇此の如くして日々大きくなり且漸々順序を以て變る所の諸物ハ、之爲活物と名けて其變化を死物と區別モ。

看よ甲處^{アカヒ}は一個の人あり、其も同しく生活をそれどき其生活の式更に異なり、又乙處^{ヨコヒ}は穀莖の上に緑色の蟲螽^{イナガ}在て靜定して我方を眺望ビリ。○汝輕々手残其處^{ハシ}遣て捕へんかと試ミよ、汝彼^レが體^{トボコ}近づけば彼^レ其前^{マサニ}飛ヅル、汝今之^ヲ就て方^ヲ注意するべく成得^ス。○是故^ム蟲螽^ハ其^ノ軀^ノ周圍^ヲ起る所の事を知り、且^ハこと動遷^自通^スもあく成得^ス。○此

事植物^ハあら所ナリ、但^一蟲螽^も亦植物の如く^ニ生長^モ、彼^レ其始^モハ微細^{アラ}小卵^{アリ}、^レ今ハ長^二寸許^ノ形體^トナリ、然ども其生長^{いつまでも}同ド^ク、^レ其生活^{セラ}間^リ常^ニ其^ノ軀^ノ新分^ス増加^モ、然ども之^ヲ準^スして舊分^ス減却^モベタレバ、之^ヲ算計^スしに一回^{生長}も^トと^シハ、其後更^ニ大^ニ大き^ムも又重^くとあらざ^ルナリ。

蟲螽^も猶植物の如く一個の活物ナリ、然ども其生活の式^{植物}よりも上等^ノ屬^モ、是を以て我輩既^ニ生活^ス二種あることを知れり、即^チ植物生活と動物生活と

是なり、諸生活體植物及び動物の死物と異ある所ハ永く生存する所アリ不得也、隨て長じ隨て化し、又常々新陳交代するに在り、○其他生活體ハ其結構同じ、アリ所取部を以て成りて其部各異の官能を具有す、金石又於此の如きあつてゐることなし、○金石の質ハ名狀もべくアリ、アリ許多の小分子以て成り、其分子互に相同し、然ニバ金石の歎アリ只ス蓄積物・即凝聚物あるの、○然ども樹木又於てハ葉・枝・根・髓・材・皮等各自其官能を有しを見、即葉ハ大氣吸スル、蒸氣發スル、根ハ水液吸收スル、小葉ハ液汁を變換スル、材ハ小

窠アリて樹の造為を有し、アリ爲し泌別モる物質を受くるが如し、○之と同様に動物ハ骨・筋・胃・肺・心・血脉及び他の部分を以て結構して各部各機を具有モ、○骨ハ幹材の如くして強固あることを成掌で、筋ハ四肢を動かすの用を有し、胃ハ食物を消化し、肺ハ血を清潔スルし、心ハ其血を血脉みて身體諸部を運輸する等各部固有の組織成具一固有の式よりて各個の作用を有し、是右類若くハ鐵などの分子と大に異なる所以あり、蓋し石類鐵などの一分子ハ其相接する近傍の分子と全く相同し、○其他尚異ある所あり、即活物

の諸部ハ互に相接續せざり不得ず、接續せば能バ全
身復々生活も、あく能ハジ。○汝一片の火石若くも
一塊の鐵を破碎せし、其殘餘も亦全く一片の鐵石を
ア。○然ども活物は於てハ此の如くあることを能ハジ。
汝樹木の枝葉残去れ、其餘もろく處復た小樹ニシテ
(鐵)ふ在てハ鐵の一小片の餘もろが如く、其殘餘の物も
樹木をもすして一條の幹アリ。○汝又人若くハ獸の
胃・頭・或ハ肺を除却せよ、其剩餘の物復た人也云ベか
ラハ。○活體ふ於てハ諸部親密に相接シ、各部其他部
號健動セシむるよ適シ、又是お因て全部城好く運動

シム事要須ナリ。○是故小人之二個の名目俄
考出レ希臘語を以て「οντα」と云是器械と云の
義ナリ、故ふ其諸部族オルガト子ン^ノ署と名け、動植二
個の活物を器械世界と名けナリ、之々反して死物皆
無機體又無機性體と名く是各部全體の為ニ各異の
作用凡具有をも屬部より聚合せざる諸體の謂ナリ。
是故ニ動植二物共ニ有器體ナリ、然とも天地の間小
於てニ物全く相異ナリ、たる作用を以て動物ハ植物
の造為する所の物既消モ壁ヘバ方^{ヨリ}第七月六月
頃ヒ日輝を以て熟シぬる金黃色の穀田(彼邦ノコム
大抵麥田ある)

以て斯く形容の如く近時まである良好なる穀物の寶藏をナセリ。○這個ハ是何の處より來る者ぞ。曰く、地より來て、又大氣中より來れ。蓋一穀物の全貯蓄ハ尚^ホ近時まで蒸氣及び瓦斯^{ガス}及ひ諸氣類^{ノウキルイ}の總称^{ザムシ}。煙とあり。大氣及び土中より隱在セリ。○種子土中より破裂してより其熟^{シテ}る穀穂^{コハ}とあるにて至る。而して葉及び穀の諸成分ハ徐々小大氣中より吸收し、又水及び土より吸收^{シテ}り、○但一今右の穀物より怎磨様の^{ナニ}成生するや。○人之が採收して小舎^{コトヤ}に藏し、穀穂^{コハ}と搗^{シテ}て其顆粒^{カタツムリ}或粉末^{カス}とナシ、之が蒸餅^{カタツムリ}或燒

を^{シテ}食ひ、且^シ身體を養ふ為^シ。是化^シての造為せ^リ。諸物の首長^ヘ植物の結成^{セリ}。所^ノの物^ヲ穀物^ヲ滅^シ消滅し、且^シ耗散^シたり。然ども茲^ム數月を経る^シきハ、其穀物の成分再び蒸氣及び瓦斯^{ガス}とナリて大氣中^ヲ去^フ。又糞壤^{コヤシ}とナリて七中小歸す。而して此後新^ム種子^ヲ茂土中^ヲ播下^シ。其種子再び之を吸收^シて新^ム熟^シ秋^ヲナシ^シ。再び之を聚合^シて穀物と^シべ。

今穀物の右の如^ク交渉^{カワリ}をナシ^ゲ如^ク全地球上の諸草木も皆此比如^ク交渉^{ナシ}。動植二物皆互^モ

相交渉あること 猶人の穀物と相交渉ある如し、然ど各自各其様式成異ふす。

動植ニ物右の作用を有するべく必ず一の妙理ありて存す。○人或ハ曰クん物體を消滅すと、此ハ物體又他の形狀を與ふるより他なくして其實ハ他物を造成し出すなり。今石炭は燃火の中小投するハ之を費用するゆく即ち石炭の形殘消滅もしくなり。是其故ハ即今まで石炭にてあり一物復と石炭はあらばり成りてたり。然ると此の如く石炭の消滅もしくに因ア熱及び他の驚異を起事件を起せり。加之水蒸機關の

猛力を此石炭の消滅小因て起たり。

造化の諸件ノ法度を建設するもと左ノ説く所の如くナリ。即若一二の力勢を起さしりんとする所ナリ。必に物體中一二の變化を起しテ以て其力勢を發そベ。而して其變化ハ之淺く考ふれど、消滅と見ゆとも。其實ハ物體は單純無雜の質を分析するよ。他ナリ。○水蒸機關の火竈石炭は消化して蒸氣灰及び煙とす。又之は因て熱氣と力勢とを其代へ發するが如く人身も亦食物の消化が因て温熱と力勢と成得るナリ。動物の諸物件は費純するの理

即是と同一夫動物も動作するべ為ふ此世に生きた
ア故小地球各部も動遷して諸般の事件の關係する
ハ其本務也所あり然ども其操作行動ハ之の應モ
れ力勢を具有するとき方小縁より之をナシムと不得
在し而して諸動物其力勢が集合するも植物の曾て
採集セリ物質被採用もしく因れ即動物ハ食物ト
て植物分代用る又其より得て己ガ有とする力勢の
爲小之を食物トして消化し且耗散す是を以て動物
植物の曾て結構セリ所の物代消滅し又植物ハ動
物の消滅セリ所の物代再造モ

食物の動物小於たり恰も猶火を焚く竈小石炭を用
スルが如く既に發一考る火熱の度に應して間斷ある
く新々石炭附加へざりべ得ず加へゆきバ火速より其
在る所の物を消化して消ゆるを知ベし然るより竈
竈火・石炭共に復て熱氣保續するを得ず是
は是竈も石炭をもと以て其用をあらば石炭も火をけ
是を燃さうと能ハざり以てあり

第二篇

機性體諸元質の論

夫植物ハ其機性分滅陸續造為す者にて以至全く動物の食用小供モベキ一物體を有し此一事ハ植物モテ者天地の間ニ於てモテ得ざるの大緊要事件たり然とも植物の造為を有シ機關志摩様ありや又之能以て榮養モテスの理志摩様ありや之能好く領會する事無先植物の質料を尚詳悉ニ識得せむと云々要モ即木材を以て云々其内部ノ賦予を了許多の名工自然の造機と云々造自ら之を造營モテ機關を知らんと要モテアリ今天地の間ニ大機運滅ナシ大隊の全功矢洞視モテ前ノ方てイ宜く先其大隊を編成

モテ人員既知リトノ成要すべし又其辭を變換して云トシテ、有器體を造成モテ所の物質ハ何物ナリヤ、又其有生の物質既造構する元質ハ何質ナリヤ之既知リトノ成要するナリ。

總て有形の諸物ハ皆片々ノ破碎モテアリ得べく且細末となリトノ成モ亦得度レトク石・哆羅・絨・穀物・紙片等皆器械を以て碾祀或ハ搗碎レテ細末となリあリ不得ベシ然とも器學家之を細末とナリテ復々更々微細とナリトノ能ハズモトナリハ他の方子既以テ之を尚微細小區分シ眼目復た見リアリ得ざる

」至る處へ是故小此方子行ふ所の人化學家郎物質分析する所が得る人の義なり」と名く。○物質分子の右の如くして得らる者學語にて元質コトメシと名く。是復ハシマツと分析することを得ざるに因る。物質の元素迄到底せりと云義小因るなり。此元質ハ一小カタマリ希臘語を以てアトオメン即復ハシマツと分析すべからず分子と名く。

然きハ機性體無機性體論せば諸物體最末の分子ハ皆「アトオメン」なり。是太く微細にて各別に見れど能ハ焉の物質なり。是が以てアトオメンハ牢

固ふ聚結して一塊をなす時より始めて目視もるよと成得、牢固に聚結せば、曾て見ること未得べからず。○大氣を「アトオメン」を以て聚合せる物體あれとも其分子太た微細あらか故に得て目視すべからず。然ども其各個の分子間相互小空隙スカマを設々て天地の間小浮遊たり。○大氣の實より有形の物體たちあとハ確證をあすべし。但一重力ありて人常々之を覺へば、汝試み手掌の方より舉ぐる時より一の抵抗も覺へば、是甚だ微ある抵抗か又一く馴致ハセマツが故あり、然とも汝今其面の大なる物譬へば一葉の紙又

大扇の如きを取るゝ之は高きを致すべし、然るに之を汝明白よ其抵抗感覺ゆべし、此ハ是其分子混同浮遊にて相共々大氣を造成する許多の小體の重力を有り、若一一個の物質其各分子間は許多に廣闊ある空隙を具ちる小體にて聚合し、以て之を目視する能いがれども其物質を名づく瓦斯と云、是故に大氣も瓦斯状の物體なりとし。

然ども物體の諸元質にて皆同一を有す、各個其性相異ありとし、碩學の輩漸々其各種を採收して検査する許多の方術を發明せり、譬へば大氣ハ二個

各異のアトモスン成包含するケ如し。○今燃ゆる蠟燭を破壊鐘ホーリングの内に入らしめし暫時間燃ゆ廻アラウと雖、未だ全く燃へ盡らざりて消ゆ、是以て其蠟燭鐘内小火アラカルト大氣の殆ど五分一消費耗して五分四成残留せり何を以て其蠟燭ハ其殘留する氣中ニ燃へリヤシや、曰く、其五分四の氣ハ蠟燭の全く費耗するあらず、或得する成分ナレバあり。

大氣ハ二種の瓦斯を以て成る。○其第一種ハ火焔比食餌とある者ナレバ自ら火の為ニ費耗せり。瓦斯ナリて、第二種ハ第一種瓦斯の扶佑ナケビバ火焔

滅するの瓦斯たり、化學家ハ其第一種瓦斯を「オキシ・ニ・ウム」元來生酸素と名く是下章論するべ如く諸酸を生下する物質あると以てありと名け第二種「二・トロ・ゲニ・ウム」と名く是「二・トリウム」硝酸生下する物質たる哉微知するの義に基くたり、又此火燐哉滅する瓦斯多尚他の更に適當する名義あり、火燐の此瓦斯内に滅するもと唯々火燐のうちに於動物の生燐も亦滅する故尔之を名けく室素と云、是動物此瓦斯内に入るとかく窒息する哉以ての故なり、又始めて此の如き物件を發明せし人ハ酸素を生氣と

名す、室素或希臘語にて「アソーテと名りたり、蓋「ア・ハ無の義」、「ト」ハ生の義されバニ語合へて無生氣と云の意代表せらるあり、

今我輩尚他兩件哉告知せざるを得ず、即チ一片の乾木然火中投すと、ハ其木始より透朗清徹の焰然以て燃へて後ハ暗紅曇暗ある光と以て燃ゆるるア、今其木然火中より出れて放冷するところ、木炭と云ふ暗黒の物體を以て見るべし、此物質、學者、於てハ拉丁のカルボ即炭と云語より取て「カルボ」と云名然命たり、此黑色炭ハ單純ある元質にて

化學家の方術或ハ器械を以ても亦更ニ他の元質分析モ^{ワシ}能ハキル者ナリ、此物ハ一個の元行モ^{ワシ}て草木ハ此元行より其體^ハ造成モ^{ワシ}と成ナシ。其他「カルボン」即^チ炭素^ヲ尚^ホ奇ある事件ナリ、此物たる輕鬆^モて見得ベ^ク、瓦斯^ヲ觸^スト^シ、甚^一く分散^モて復^タ見得^シ、^カ小分子^トアベ^レ、又一片の木炭^ヲ再び火中^ニ投^スト^シハ憲^カ様^モの事件^ヲ生^レ來^ラ、必^シ其炭再び紅色^トありて熾熱^シ、且徐々分散^モて些少の灰^ヲリハ他^ヲ餘^ミ者^ヲ消滅^シ、其時一片の木炭^ハ消滅^モれども、其

木炭^ヲ集成^シテ物質^{ナシ}「カルボン」^{炭素}ハ消滅^モリ^ムトナリ、唯微細^ニ分散^シテ全く見得^ヘ、^カ小分子^トナリ他方^ヲ失去^シラムのモ、是^ハ此事ハ我輩大氣中^ニ存在^シ、^カカルボン^{炭素}の分子^ヲ包含^シレバ、一個見得^ヘ、^カカルボン^{炭素}の新瓦斯^ヲ造成^シテ飛散^セリ、又化學家曾^テ此瓦斯^ヲ水中^ニ受容^シテ検査^モリ方術^ヲ發明^シ、其頃既^ヨ之^ヲ酸性^の物體^トシ^テ経験^セリ○酸素^ハ炭素^と抱合^シテ一個の新瓦斯^ヲ生^レ、^カ之^ヲ名^ケ炭酸瓦斯^ト云、

右の如くして成るる新瓦斯は尋常の大氣より區別するに極めて容易なり、然ども諸種の瓦斯皆目視するに得ざるが故に、眼目にてハ之を辨别する能ハズとす。○今清氣が清澄する一個の玻璃壠^{ガラス}より入る清淨炭酸瓦斯を他の玻璃壠^{ガラス}に入らし、其清氣が入らる壠中は燃火せし蠟燭を入れて、尚燃ゆべしと雖、炭酸瓦斯中より消ゆるをうべし、又炭酸瓦斯へ同温^{ヨリ}於て大氣よりハ甚ぞ重く、且酸素及び窒素よりも少しく重し、而して慎て振盪^{ウカス}せしむ

るうとあく甲壠^{アキガラ}より乙壠^{エガラ}に移すとたゞ、恰も水の如く注瀉するに得べしと。

酸素ハ一片の黒色木炭を全く分散^{シテ}て透明ある瓦斯とする一異性あり、且兩間諸元質中の最緊要をうち一物小屬モ、此瓦斯ヤ隨在あり^ハ、處^{シテ}あく又萬物中少布滿す、此瓦斯雾圍氣中^{ヨリ}ハ絶粹^{シテ}現存^{シテ}て窒素の中^{ヨリ}浮遊^シ、約計^{シテ}に窒素八十分^{ヒカル}小酸素二十分(節五中の一の如し)、然とも大氣中^{ヨリ}ハ窒素と親和せしむ、但^シ兩素粗漏^シ相混淆^シるもの、酸素此の如く自立するに足り、有効^{シテ}て休歇せし

萬物が侵襲するの一物體たり、

酸素ハ(太約)窒素を除くの外、何物をも侵す。と
ち、鐵も和めてハ銹^{ヒビ}发生せり。炭・又柴薪^{カイジン}も合めて
ハ之燃燒せり。又大氣も曝露せり。諸液も和すれば
之をして酸化せり。又大氣も其貯^{トク}要する所
の物ハ、宜く嚴密^{ヨウミツ}も大氣も當てしめざる。又蠅子^{ムシ}
大氣の侵入を防ぐんと封定^{ヒラヨリ}す。全く大氣を
防ぐにあらず。酸素を防ぐなり。酸素ハ總て其抵觸を
る諸物を侵襲し。動物の組織及び體質を消化する者
をれば、元來六合中^{ヨリ}大緊要機關を有し。物質にて、

只其分子と他物の分子と抱合するのみ。而て諸般の
變化^{ハガキ}成起す。又酸素の分子ハ他物^ナ分子と抱合し
易^{ハヤシ}たり。他物の分子相互に酸素の扶佑^{ハフヨウ}多く抱合モ
うに優^{ハサシ}り。方今六十二個の元質。一個^ナ指す。除く
の外多少酸素と親和力あると^ハ其發明せり。
凡^ハ地球上^ニ現存する諸物ハ皆酸素を含有する。故
ニ地球上の諸物を總計する。小殆ど過半酸素を以て
成れる。と^ハ算定^{スル}なり。

酸素の大聚積槽^{ヨセアッパ}ハ空^ク氣あり。而して其槽より絶へ
ず諸物の方^ハ行きて其分子他物の分子と抱合す。然

とも今零園氣スル検査するトドケルも、其氣常々同量の酸素カクシを含し、酸素二十一と窒素七十九と以て成れ、酸素絶へて棄却せらるゝと雖、其量カタ此の如く同じだ。何ぞや、是常復と其缺之カタ補足をトドケル事あるに因るなり、酸素ハ他物カタ抱合せんとする性甚大なりと雖、諸動物の之を費耗するトドケル更甚カタ如かず、○凡草木の綠葉日輝ヒカリを受くと悉く氣中小清淨セイジンうち酸素を流出す、蓋し綠葉の酸素カクシ蒸發するハ之が自己の要需カタニヤウせば、以てなり、但し綠葉ハ如何にて酸素を得トドケルや、想ふよ清淨單純セイジンシキントクにて得トドケルや。

非ざる事、○炭酸ハ少し完絶カタニヤウ氣中スル浮遊する、綠葉が組織する數千の孔穴常々之を吸收せり、然とも炭酸ハ其葉の透明ある小窓中カタニヤウ再び日輝ヒカリを分析カタニヤウと炭酸と酸素と再び各自獨立カタニヤウモ而して其葉ハ炭酸カクシ造構の為カタニヤウ用ゐ酸素カクシ返却モ、

(補説)本文小零園氣ハ約するに酸素五分一(百分の二十二)窒素五分四(百分の七十九)含有せりと云へり、然とも實測トドケル此説真正カタニヤウ非ざるべく、是大氣中スル實小呼吸と焚燒とより生ずる炭酸も亦含有すれどナリ、蓋し植物ハ此炭酸を以て化

育せらるゝあり、但し大氣中の炭酸ハ絶へに他處より運輸へ來るゝ雖、其餘の氣と比較もろに其量甚だ少く、且、諸地諸高處の大氣を検査するふ通常百分の一足らずして其秤量の千分一炭酸が含有もろを見たり。○然も大氣の秤量千分一の炭酸全植物の化育を保續するを、又我輩純粹炭酸の唯三分の一純乎、炭酸あるべく知れ是、如何して然るかを得るや、凡て全世界諸植物の化育ハ實ニ炭素の扶佑よ因て成らざると得ず、夫理學を習學すれば、大氣層より地上よ一個限定せ

る壓量あるもよし知る、又之は蓋て地球の表面幾何を知り、又其全地面より零闊氣の壓量を算定す、然も其千分一炭酸みて又其凡三分一即百分の二十七其氣中の炭素の量たらば知る、○右の算計よ從へば全零闊氣中よ現存する炭素約もろに荷蘭の千四百兆斤あり、又リイヒノ人の説ふ從へば右圧量ハ全地球の草木及び石炭層の量よりも多くと云、○此故小炭素の貯蓄ハ常よ十分なり。

植物ハ酸素を蒸發す、○此蒸發ハ絶へに之あらうに

乃るに、唯晝間のうち、夜間は綠葉酸素を吸收して炭酸と呼出し、是を以て寢室の艸木多く置く事も害ありとし、然ども動物の酸素を夜間に費耗する晝間の發出よりも少く、是を以て植物の動物の為よ酸素の貯蓄を生じたり。

今我輩此好動ある物質、酸素の其功徳全すすむ一最要務と見るに實よ酸素ハ天地間の工作場、於て草木の造構は必須ある諸重物、炭素等有形の大搬運者アリ、草木ハ已々食餌を求む、小動物の如く行動も之あと能つて、又齒あく又之を攫^{サガ}む丸もなし、然ども其

食餌ハ特よ炭素を要す森林の中、在る巨大ある樹樹の數千斤の炭素を有するも、其生育中よ少く、究得^{スル}所少くして、蓋し休歇なく流動する酸素が因て得たり、かく、酸素の微細な分子ハ世界中何の處みを布蔓^{シテ}て好んで炭素を求む、とく猶蜜蜂の蜜を造^ルが為^シ好んで白花の露を吸ふ^ガ如し、酸素ハ炭素小遇へば之によ附接^シて炭素の微細な分子と和合し、以て一個の新瓦斯を集成^シて風の為よ吹送り、其路上にて草木の綠葉^ヲ會すれば、之が布置^シる數千の小窓常よ此瓦斯を受容せんとて開張する者

吸收する酸素其機運^{ラキ}減^リアリ時ハ小窠中
シテ遊離ノ直^ニ再び外方^ニ出^ア、新^ニ他物^ニ附着^シ
モ、天地間^ニの全機運中酸素^ニ炭素^ニ輸送^シ機關^ニ
テ最^エ表^シ著^ア者^アシ此機關ハ植物^ニ最要^ア有^ル食
餌^ヲ賦^シ與^スハニ要須^アシト^ム明白^アリ、

今酸素・窒素・炭素又二元質の親和する炭・酸が就てへ
既よ其説を知るまゝ得たり、又一個他の元質水素
と云者ゆり、

今乾燥ちむ木村一片を火中より投すと、火も一個のみ
瓦斯炭素より分離して逃出し、且燃ゆ。此の如くして

逃出ちる毛斯ハ全く純粹キムホリ炭素の一分を
含有せれども之を分析するラト、難クシビ、是即水素
毛斯みくに逃出をもつて直上其近傍ノ在る酸素
と抱合し、以て水成造成す、此ハ乾燥セラ、玻璃蓋被翻
覆して火上モッティ保持する、とべり、容易小見る。又得
3所トテ其破裂の面、蒸氣の凝聚するを観、又水
の現ハき來る所見也、是水素成含有、酸素の因て生
する所の物をもが故、此種の毛斯を名々「ヒドロ
ゲニウム(造水質)」と云ナリ、水素毛斯ハ唯木材中
現存するのみナリ、尚且炭脂油及び其他の焚燒毛

諸物中太抵現存する故小其諸物或焚燒するトシテ、水素と酸素と抱合モリ成以て、必以水を生來るなり、其量ハ比例する。小酸素一と水素二との如し、然ども其水素の二ハ酸素の量一トモ甚く輕い如何とそれを水素瓦斯ハ世ふ知られテ諸物中少在アリて最軽く且大氣よりも甚く輕也成以てアリ、若夫水素瓦斯歟大あり絹布少て製リテ囊中ニ填滿するトシテ、其囊直ニ浮昇すべし。此事ハ一暴人曾々實際ニ試ミテ、即其人水素を巨大あり囊中ニ填滿して自ら其下小附着せし蘿中ニ坐リ直ニ其球ト

共小揚托せりあり。

水素瓦斯ハ大氣よりも甚ぞ輕く又酸素よりも輕ぢ少と十六倍あり、而して其酸素ハ大氣よりも少しく重しトヒ、故小一尺立方の水素瓦斯ハ一尺立方酸素の十六分一倍秤量なり、我輩既ニ水と酸素の量一例もろに一尺立方と水素の量二との抱合より成立セん者ナリトシテ見たり、是故ニ此二素秤量の比例十六と二とハ猶八と一との如し、然ニバ水ハ秤量少て酸素八と水素一と以て成立モ、故ニ水九斤ハ酸素八斤と水素一斤とを包羅せり。

水素瓦斯の酸素・窒素・炭酸等の瓦斯と異なる所以も其燃燒する性ふ在ア、是他の瓦斯ふ在てハ決一ト之稱シテ有り。

水素瓦斯ハ其燃燒するに當る熱を起しこと甚一と雖、光發するあと甚ど少なく炭素と親和するより始り、光と發するあと甚一譬へば石炭の焚燒よ於タリ。如し、是故市街の氣燈ガスリハ此法を用ひ、此法發行あるし、之ヲ過する竈中より石炭を焚きて其瓦斯を採り、之代空筒にて諸處小引導され其瓦斯只其孔あり所^ヨ於てのミ上邊^ノ騰^ホるあり、而して

其燐を得んと欲す者ハ筒上より小孔を造り其處より火吹點^トて瓦斯發燃やしとくを得也。

我輩既小酸素と共に氣中より布蔓^{ヒダ}窒素故說示せ此物質も亦酸素水素の如く氣状よりて決して凝流の二體とも^ト能^ハらず而して全く純粹と考セバ少一^モ良氣^{ナシ}此瓦斯ハ其質貴要みて恰も酸素と反對の性あり、酸素の休息^{ムカシ}運動も^ハ少く^{ナシ}急慢遲速^トて他の物質と親和も^ハ少く^{ナシ}好まず、假令抱合^シするを忽ち再び遊離も^ハ是故^ニ窒素の存在も^ハ虚^{ムカシ}忽ち散逸溶崩起るべし。

是窒素再び去らんある爲欲すにて因て然となり、諸物を圍繞する所の氣中より太約窒素を含むと酸素よりも四倍多くと雖、此氣中より無機性體多くハ窒素を含むと甚ざ少く酸素ハ氣中より存在するあと甚ざ少く雖殆ど至る處より存在して窒素へ何の處よりも殆どゆるべからず、兩間より小量ある物品唯三個硝砂・硝石・及
洋磚を云於て之が具有する所見るのみ然とも動物體より窒素必し稟舍する所以之を動物の元行と名く可あり、是故以て總て動物の體が做す物へ溶崩より傾くあり甚々速く是遊離せんまと

我好む窒素多く之より稟舍する所以てあり、此の如き事態と人間より腐敗と名ふるゝ人意小佳くもとて以てあり、然ども其實ハ物體の本質を復すより他々又謬誤ありて有智齊整の作用なり、動物の體ハ無機性體不易の反對より急速に變易し解常轉倒し、且居常物質交換イカウリとなり、是故小造化窒素を用ひ其性凝聚する酸素を磐石の結構用ひ、動物の體が造成する小窒素を求り來るゝ或ハ其食ふ所の他の動物より或ハ草木よりす、但し食物小

供する草木より窒素なりざる者ナリトベ、如何にて
又草木ハ之を得アヤ、炭素得ると殆ど同一之法を
以て、得ルナリベ、然どア炭素と草木ニ輸送モシテ
ハ酸素を以てセリ、而して總く動物體の溶崩する處
素瓦斯以てセリ、而して總く動物體の溶崩する處
小ハ必於窒素遊離ナリ、然どア窒素ハ全く單純モ
逃出するもあく太抵動物體中ニ存在セラ揮發水
素若干分と抱合セリ、即ナ三アトオメンの水素瓦斯一
アトオメンの窒素瓦斯と抱合して一個の新體アム
モニア_{砂精}^{即ナ硝}瓦斯造成するも、恰も酸素と炭素と抱合

ノテ炭酸瓦斯造成するク如シ。

アムモニアハ多量の水素ナリ成立する物也ク故
小甚き揮發走竄ナリテ速ヨ上騰シ飛散す、此故小大
氣中ニ常アムモニアの若下量浮昇モ、是地球上
ニ在て隨時死ナリ許多の動物屍ナリ發生モシテ
係る、雨雪之瓦斯下ニ送アテ地上ニ輪回シ且之ニ地中
ニ引くトキハ、草木根株の放開ナリ小窓ニ會シ、此小
於て之吸収し、且窒素モ亦之と共に運輸モシテナ
ア、是故ニ葉ニ在て炭素瓦斯求先シ如ク根小在くハ窒
素瓦斯要需トシ。

「アムモニア」其臭氣甚と竄透モシ以テ之を知ル
あく易く窒素の遊離する所より隨處之ある所
ナリ、是故以て動物の屍骸及び糞尿の在る處は必
ず「アムモニア」ナリ、如何とあれど此物窒素より成立
する筋組織の消化する物より多く生む者ナリ、
以てナリ、是を以テ窒素の貯蓄を増盛アリ、めんケ
為ス、肥土^{ヨリシナ}草木の根の方へ致すナリ、草木の根^コ
肥土^ノ入^ス、とく愈多く以テ窒素が増大モシテ
愈多^シ、其後實^ヲ結ぶの時節^ヨ於て其實愈肥
大とある事ナリ、是故「アムモニア」ハ培養の最要物^ム

一且^シ土中^ニアリ^ス、適當とモベ^ス、此物地上^ニ在^リ
トクナリ、第一不快の氣ナリ^ス以て人々佳^シム、第二
人の健全^ハ損害ナリ^ス、而して其性恰も言語^ヲ為^シテ
我^ヲ土中^ニ埋^メ、吾^ノ其處^ニ家居^スせん^ト云^ヘ者
の如^シ、其他尚^シ常^ニ之^ヲ注目^シトシ^ム、兩間^ニ諸般
の要事在^ア、「アムモニア」ハ無機性體中窒素^ヲ含有^ス
る小量物^ノ一^アリ^ス、而して草木^ハ好んで之^ヲ吸收^シ
其他尚^シ窒素^ヲ含有^ス無機性體あり之^バ「アシチニ^ム
・トリ・キ^ム・硝^ム」酸^ト名^ク、是^ア酸素^ト窒素^ヲの和合物^{ナリ}
〔註〕酸素^ト窒素^{との}和合物^ハ其數至^テ少^シと雖^ム、其

内にて硝酸即ナシチヌ・ニトリキユムハ其最切要お
れ物也、

今右の二物怎摩様の聚合發生して大氣を造成する
やハ既より之知る事を得たり、但し二物相親和す
ることあく只微細の分子大虛中^ノ在て輕鬆^ノ相混
淆するのみ然^トも時^トてハ二物稀有の原由^ノ因
く密合^シモ^トと^シ之^ヲり、千七百年代の末^ノ當て化
學の一名家酸素の容積六分^カと窒素の容積三分^カを混
淆して之^ヲ電火^{アサヒ}通す^{アシナムニトリキユム}即チ
所謂硝酸を造成すべき^{シテ}所見出^シ考り、乃ち知致

硝酸^ノハ酸素の比例尋常の零圍氣^ノクハ甚^シ大を
成^ス、今化學家の藥室內小於て行ふ所^ノ成^ス、
造化ハ其大工作場^{天地間}を指^シ於^テ施行せり、是自然の
良能^{ナリ}、電氣^{エレキ}の流火^{アサヒ}即電光大虛中^ノ透射す
とバ茲^ノ硝酸を造成大窒素^{ニトロゲ}之^ヲ因て酸素
と和合^シ後^テ雨^ヲ因て地上^ノ送輸^シと茲^ノ草木^ノ
根^ノ吸收^シ後^テ譬へば猶酸素と和合^シ炭素の草
木^ノ葉^ノ吸收^シ如し、乃ち知る劇^シを雷電
の後直^ニ地上^ノ小降り來^ル所^ノ暴雨植物^ノ培養する
効^ノ強盛^{ナリ}、實^ノ其雨水^ノ酸素と窒素^ノ成

右の如く結合して含有せらるたり、名家「リイヒフ」人より曾て七十七回の雨水を各別々採て貯へ種々の試験以て之を検査たり、然るべ其内十七ハ雷中若くハ雷後即時も採收せらる者あれど、皆硝酸あるを見、其餘六十八常雨の時採收せらる者それモ、唯、二のモ甚ど少量の硝酸が含有する所見たりと云。

今右の諸件を檢點せらるべ、植物は在く二様の元質を吸收するべし、如何して成るや、我輩之を知らずして成得たり、即炭素ハ（植物の凝體）成造為すらが為小大氣中の炭酸より葉小因て吸收し、窒素ハ動物の

食餌とある事に分別造為せらる、が為み硝酸及び「アムモニア」より根に因て吸收する所見る、蓋し其「アムモニア」ハ雨水又ハ糞壤等多く土中へ來るなり、

窒素ハ大氣中より遊離して存在せらる者をとどく、植物は在てハ之を純粹不得るの方子^ヲと見へり、
〔註〕植物ハ窒素が只「アムモニア」及び「アシチュム・ニトリキュム」（氣中の硝酸）の如き親和せらる物體のみ不得ると云説ハ實に至論あるとも、人或ハ問ひん、植物ハ何故よ窒素が直に空氣中より採らずやと、蓋一空氣中ハ窒素が酸素と混淆するゆゑ

て純粹ふ存在するを以てナリ、學士等其理を研究
シタゞども終ニ之を發明する能フジトセリ、
然るゝ方今佛蘭西^{ラシス}於て再び其說が唱ふる者有
ア、○近時一少年學士故ラ絶ヘキ窒素を稟舍する
あらうを、此土地を造リて之ニ植物を植ルと云ふ試
ムツアリ、然るゝ窒素が抱合する諸物を悉く排除
テ純粹ある酸素と窒素よりハ侵入する事ナシ
鐘内に植物を生し、且其長育の後之を検査ムラ、
其植物窒素が含有モラムツバ見ナリ、
右の試験尚日々^ホ増進して更ニ新検査をなす。

至ラム見テアリ、○荷蘭ニ於クモ亦「ミルデル」ハル
チング_{共小}人名の兩君及ひ其他の諸家之が試験を行
ひナリ、

是故小動植二物所造構するに特ニ顯著ある元質其
數四あり、即^ナ左ノ開列モ、

第一 炭素是固形ムテ摸索する事ナシ得る物質
ナリ、機性體特小植物の元質

第二 酸素是休歇する事ナシ揮發の尾斯あり、自
ラ燃焼モベクモ雖、好く其燃燒が保續シム、
(無機性體・磐石等の元質)

第三 水素是甚を揮發して燃燒もしく瓦斯たり
第四 窒素是怠性よりて燃燒を生じず
瓦斯は
ア、特ニ動物體の元質做モ

右四個の元質彼此相互に親和しあひ全く新物
を生ぜり、即ち

炭素
酸素
酸素
酸素

熾熱にて親和して炭酸を生ず

水素
水素
水素
水素

親和せし相混淆して霧闇氣成る

窒素
水素
窒素

親和してアムニア精砂を生ず

〔註〕右比例及び他の例證小據をハ二物或ハ單ニ混
合し、或ハ化學の式ニ從て親和しあひ成る。○
酸素と窒素より其比例にて混合するとも、清淨
爽快にて呼吸有利ある氣を生じて難親和して
硝酸とされ、蝕性猛烈の強水とあらなり、

又水中ニ稟舍モ元質・水素瓦斯ハ一已ニテ燃燒
ノ、酸素ハ一已ニテ燃燒瓦保續するモノナキバ火
燭を純粹ナリ酸素中ニ入リ、トモハ其燃燒モ
ヨリ雾圍氣中よりも甚ざ熾盛ナリ、然ども之ニ酸
素と水素との二物より親和ナリ、水中ニ入リレ
バ忽ち消滅モベ。

化學ニ於テハ右許多の親和物若くハ混合物再
び各自小分析するの方子残知モリ、而して其方術
甚ざ妙ナリトビ。

淨水ハ酸素瓦斯と、水素瓦斯となり、而して如何

て酸素ハ好んで容易に親和せんとするやう我輩
既ニ之知モリ、然ニモ其尚好んで親和ナリトス
於物不食すれど直ニ之を親和して先に親和ぢる
物體遊離モ、故ニ此式を以て水素瓦斯ハ容易に
採收するアリバ得べきなり。

今一個の鐵筒（ホウ）手鎗筒の如きニ鐵屑若くハ鐵疔或
噴充して之於火上ニ熾紅トナリ、且之ニ水蒸氣を
通過シレバトモ容易ニ水素瓦斯ヲ採收モる
あくバ得ヘ、木中の酸素ハ其熾熱ニ因て直ニ鐵
と親和すとも、水素瓦斯ハ親和するニ能ひ

きバ他處よ遊離す、酸素ハ鐵ニ親和シ者レバ、手鎗筒の鐵屑を填充セリ者、今ハ酸素を含ム、秤量^{カケメ}増加シテ、

又純粹ある窒素が採收モルハ、大氣中の酸素が強く燃へリて得重一トビ、即^ナ大氣中ふ鱗片を燃焼する時の如し、

別例

「アムモニア」ハ窒素と水素との親和物ナリ、窒素の親和性^{アソブ}性好キ^シ、我輩之^ヲ知る是を以^ミ「アムモニア」の某量を密閉する土器・若^シくハ鐵器

中ニ入^シ久^シく且^甚久^シく燒く^シ、容易^シ之^ヲ分離する^シ、或得ベレ、此の如くす^ミ「アムモニア」瓦斯漸々^シ稀薄となり、且^シ其容積^{カリ}ニ其瓦斯の良氣及び性稟悉く脱する^シ、至^シ一而して窒素・水素各自の比例を驗^シ、一と三との如くあり、

今茲^ニ尚^ク一個簡約の辨解^シ加^シん^シ、

酸素(三十一分)と窒素(七十九分)と親和する^シ、然^シとも混淆する^シ、零闊氣とある^シ、我輩既^シ之^ヲ知れり、此の如くして成^シ、零闊氣ハ全

く清淨みて且乾燥す然ど此の如き者始とひう
あとやく、

地球上より酸素と炭素と絶へて親和をもて以て炭
酸を生す是諸般の焚薪及び下條論あるが如く呼
吸等ゆく之を生むるなり○其炭酸ハ瓦斯の状態よ
て氣中より在りて他の瓦斯間も混淆す、

其他常々掀簸ホルして波濤ハリを以て海面・河湖等の水面より常々水分蒸氣となりて風の呑吐ハリ進み入て天
氣寒冷とありて凝聚ハリして雨滴となり地上に降り來
る至る是其後再び蒸氣とあり上騰せんとしてあ

其他地球上より常々消滅する動物體の物質あり此物
より窒素分離して水素と親和し輕鬆あるアムモニアアムモニアとなりて其アムモニア氣中より騰りて再び
雨雪よ因て地球上より輸轉し是以て大氣ハ其固有
の成分の外常々尚左の三件を含蓄す、

炭酸

水蒸氣

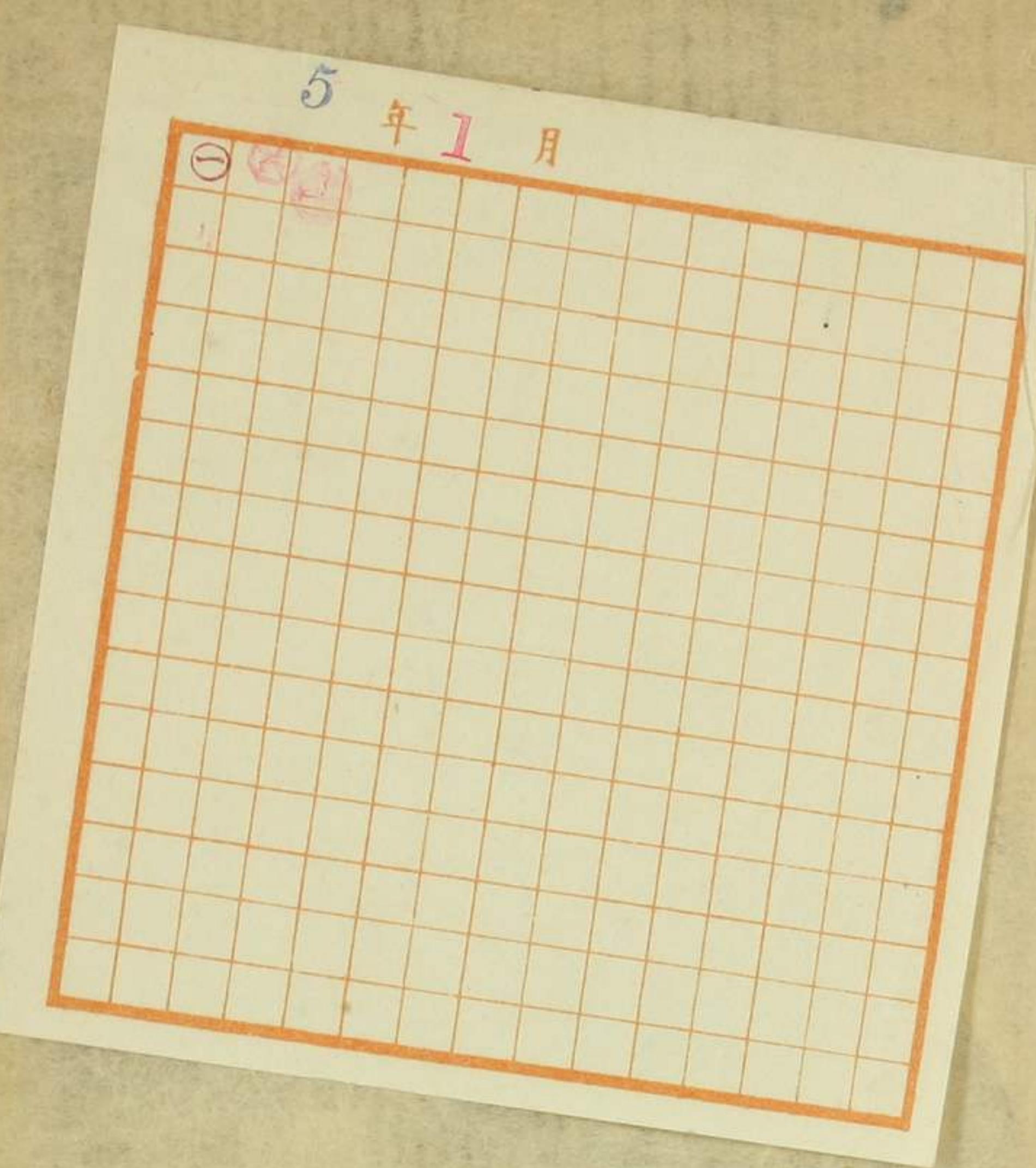
アムモニア

是皆諸植物の大なる食餌をなす者あり、

既小揭示せし炭素・水素・窒素等の成分の外尚_ホ彼此の植物を造構するに要需とする元質二三あり、然アリと雖、唯甚_シど廣々たるもの、是甚_シど微細に分散せし諸無機性體地中より植物は根纖維_イ吸收せしる者浅云ナリ、此の如き物質植物中其數十有二あるニとを發明セリ、即_チ硫黃・燐・鐵・加爾基_{カルキ}・粘土_{ボウタ}・啄泥_{ツヅクサ}・及_シ曹達等之又屬モ、按阿蘭_{アラン}及_シ貌羅_{モロ}繆謨_{ムモウ}云ふをも有然とも右の物質ハ諸植物は必_ス之あるに非_ス、只一二種の草木_ノ之ありの外而して植物生育の畧論小ハ之掲_クげすて可_シミバ茲_シニ洩_ル。

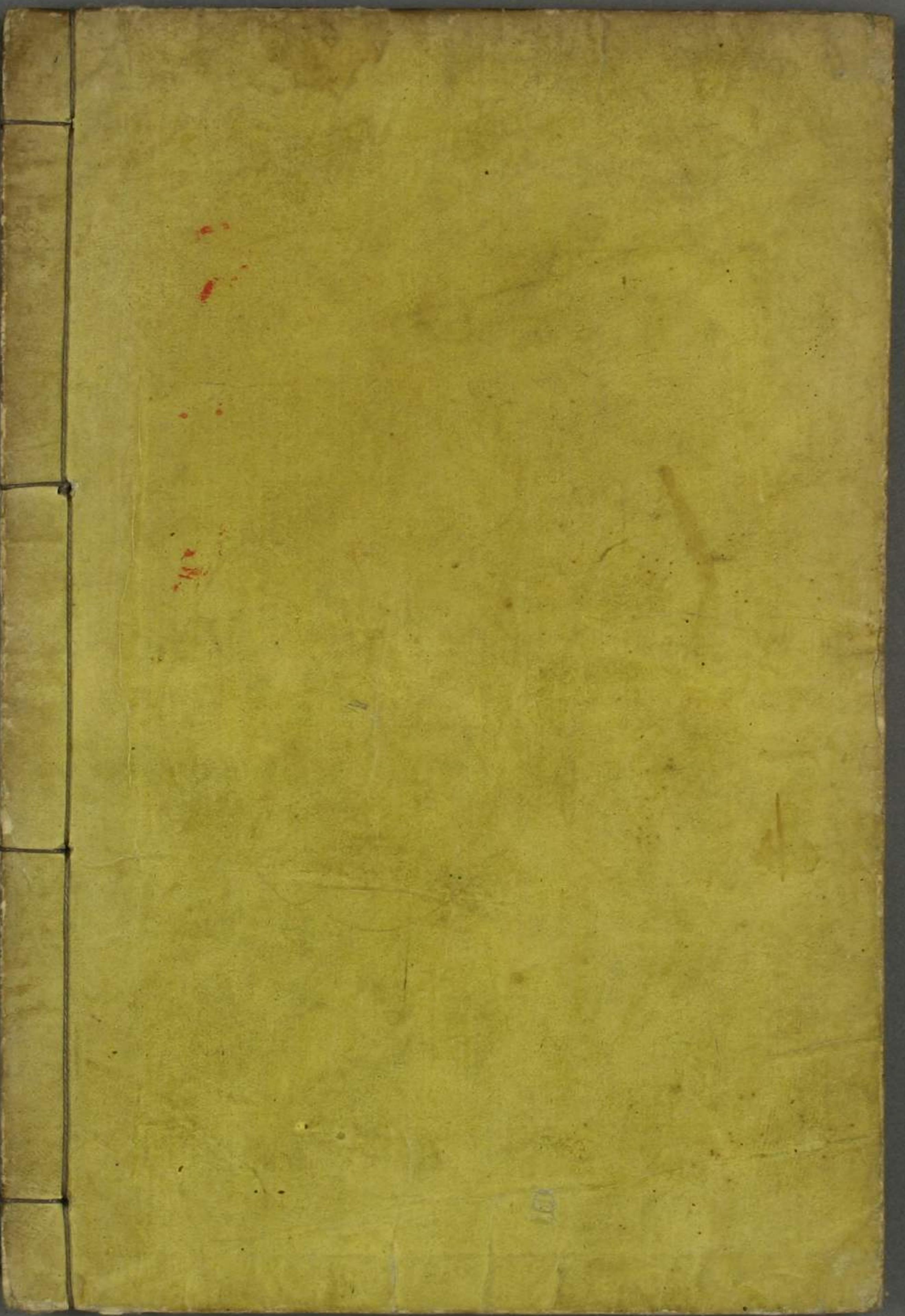
健全學上編卷之上終

5年1月



既小揭示セシ炭素・水素・窒素等の成分の外尚ホ彼此の植物を造構するに要需トスル元質ニ三あり、然アヒト雖、唯、甚ど塵々ちるのみ、是甚ど微細ニ分散セリ、諸無機性體地中より植物は根纖維ニ吸收セリ。者浅云ナリ、此の如き物質植物中其數十有二あリトとを發明セリ、即チ硫黄・燐・鐵・加奈基・粘土・咲叻沙・及ヒ曹達等之又屬モ、按阿頗及ヒ貌羅繆謨ト云ふをも有シ。然トモ右の物質ハ諸植物ニ必給之あリト非す、只一種の草木ノ之あるのみ、而して植物生育の畧論小ハ之述揚けナリて可ナシハ茲ニ洩リ。

健全學上編卷之上終



慶應丁卯孟冬新鐫

杉田擴玄端譯

上編

健全學子

致高館藏版

