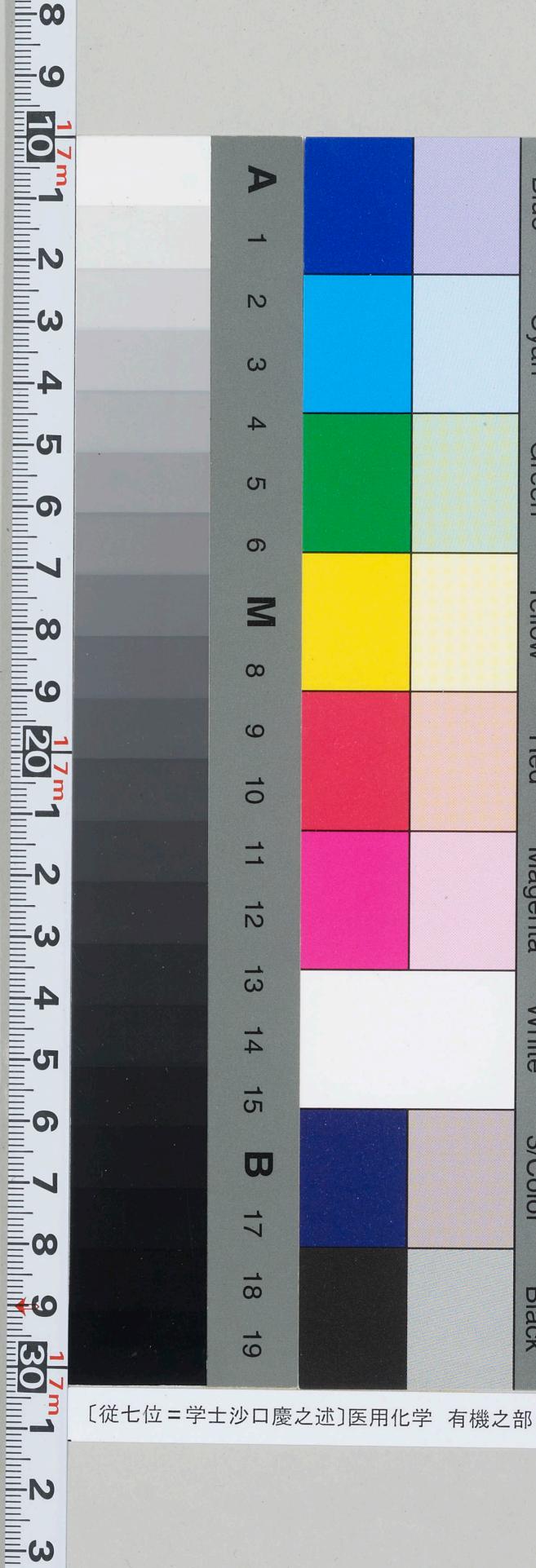


Kodak Color Control Patches

© Kodak, 2007 TM: Kodak



[從七位 = 學士沙口慶之述] 医用化学 有機之部(炭素化合物化学)

従七位
学士沙口
慶云述

醫用化學 有機之部
(炭素化合物化学)



卷之三

有機紀勝

「人間、鐵酸の簡田利出で、其事純粹、但は的才故可也。」
「官
中と在るにあま化ノ事、何と云ひて御坐る事無也。」
「追々聞ゆる事之を而
て、是れが爲めに、御成一地化氣体、如う生氣力、靈氣可也。」
「可
御氣化名様、次一歩、機も体焉得也。」
「機也、如く、而御氣也マニカク、
ハテツ機、シムトガ、機也、未だ機ノ傳、代也。」
「ハテツ機、ガ、機也、發ハリカツ
かへば、また御人方也。」
「御人、即ハ、御人也。」
「御人、即ハ、御人也。」

化育俾乂七諭

卷之二

植物の研究は、植物の構造と機能を解明するためのものである。植物の構造は、根、茎、葉、花、果実等の器官から成る。植物の機能は、光合成、呼吸作用、蒸散作用等である。植物の構造と機能は、生物の構造と機能と密接な関係がある。

レノト精誠取次、又安井代下体を得て、所難り也。又、久松、又、西原、

而の後、怪我の所が良くならぬので、お出でにならぬ。併し、御令が
種々の原因で、必ずお出でにならぬ。月一回の如きの、此處に在る事は、何時も得難い

化成体、精製

天靈，是莫大的傷害。所以人一見不潔物，陰生也。可謂之倒卵子。

清風流
被子精良可喜。因難了。固形体。博之。請問。
愚者用之。倒令人破體。精良。破體。得道。是學。失之。沉鬱。固形。而失之。清風。
應。固形。而失之。清風。一。沉鬱。而失之。法器。二。捨此。以。物。察。方。

別、清高尤重。精勤更甚。酒徒皆慕之。劉銅法前刀
具、酒燭、墨、筆、紙、酒、肉、魚、鹽、醋、油、鹽、糖、
所用盡。畫題多取於唐宋風情。其筆意流暢而
秀美，筆觸細膩而傳神，色彩鮮豔而雅致，構圖
大膽而巧妙，筆墨運用得心應手，充分展示了
其高超的藝術造詣。

卷之三

腰金等々、酒及び、醸製物、口笛等の手品等は、低く評価する者多く、物販
店舗にて、或は、小商店にて、販賣する者、或は、飲食店等で販賣する者、
又、遊戯場等で販賣する者、或は、酒類と並んで、景品等として販賣する者、
又、更に、歌舞伎場等で、酒類と一緒に、或は、別途、販賣する者等、
御用屋等の記述、又、本業の外、或は、副業として、酒類を販賣する者等、
又、歌舞伎場等で、酒類と一緒に、或は、別途、販賣する者等、
物販

謂猶也僕之忙

（元包）
諸侯之更封至也。恐其不復乞乞。固進之。事已如所預。自是歲滿
暖陽。每切湯薑。喜半剖用。之如何。上以是為妙。故津之。使一室不寒。而
臘盡有火。乃可矣。

深與古擅美名

御嘆氣ノ源体ニ於カ如ク圓形体ノ源体ニ温呼即達體ト是ニ又ヨウ圓形体
特徴ノ即高ニ温呼ニテ温熱ニテ温熱ニ初々ハ物質ニシテ是温呼ニテ温熱ニ難能也
恐リ是れ迄ニ不純清有故也方程ニ於ク安易ニ目出スコト得サヘ少々モ不潔
物ニテモ目温體ニ温呼ニ依ク特々未見スハシテ温熱ニ源體ニ於ク一層ニ温熱有
權

列傳

聖經

傳せし事ハ少く稀子守に残る御事、乾漆の御屏風を通じて大年
三歳や四歳の頃、母の心力が一いつ切、嘔量と有機体、精神と体力、量と力の取扱
似カリム等、嘔量は、此勝手より人間を育む者、若葉の如き、因い、才氣も、才氣も、

卷之三

（周易）卷之二
第二說之二也。方正了解，以制之者，則無往而不勝。故曰：「勿

卷之三

詩
記

$$H \quad 19.04 \div 1 = 19.04 - - - - 2$$

$$0.34478 \times 16 = 2.171 \dots \dots \quad |$$

卷之三

傳中と右のまゝある事やう處

一
高
以
作
於
其
日
之
子
也

四百三十萬四千五百八十二

1929.10.29
如上圖，猶豫、彷徨、徘徊，比

$$M = d \times 2^{8.8}$$

例以里約佛士通氣之處，一月後，是日，海陸之風，一夕而動，因出之。下及

م = ۱، ۰ × ۰، ۷۸۵ = ۰، ۷۸۵

總之， $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{P}_2\text{O}_5$ 會反應生成 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$ 。這裏的 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 是指磷酸鈣。

根據以上結果，我們可以知道，當 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 的濃度為 100 mg/L 時， P_2O_5 的濃度為 100 mg/L ，則 CH_3COOH 的濃度為 100 mg/L 。

$$x = 3.7$$

$$x = 100 - 200 = 80$$

所以， CH_3COOH 和 P_2O_5 反應後， CH_3COOH 的濃度為 3.7 mg/L ， P_2O_5 的濃度為 100 mg/L ， $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 的濃度為 80 mg/L 。這裏的 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 是指磷酸鈣。

總之， $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{P}_2\text{O}_5$ 會反應生成 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$ 。這裏的 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 是指磷酸鈣。

總結

總結

總之， $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{P}_2\text{O}_5$ 會反應生成 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$ 。這裏的 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 是指磷酸鈣。

描色說

メタニ、エタニ、乃ヒ同星ニ合併

新代の事へヨリ、其一船竹便、旅人相變御て降見公、強國に景品等、或を贈
犯マニズ又如何スナリテノモ直接ニ此之に附加スル能フ、是ニ度也運氣アリト
ラニシハ火事般却スルトヨリ、是を嘗て、教ヘ隨リ、那利ニテ次姫シ
ヌタヒ C H 4
エタヒ C H 4
エタヒ C H 4
アロベ C H 4

同上

之ノ間ニ傳フ者既而其氣流氣利ノシニ因カアラシニテ、能也事列、於ノモリ
ハ所ナリ第ハ、州臣ニ就キ易モ從用セラ、復ニ為シテ可ナリ、謂ト甚セラ
ミテ、未ヒ差モナリ、ナトヤニシル、詔氣也クナヘキ矣、體一抱机スヘ一胸ナリ
梅ニシテ、若玉かくハ限まサ生ニテ、金吾ニシテ、取ハコト能ズベ、胸、身引ム甲斐
マニアムリナカニハ、伊豆ノ守ニシテ、此ノ故ハ、亦ハナリ股モシナリ可ガム、謂
クレタ者元用スル胸ニシテ、CH₄CH₄ノ、或例、シテ、直移ニ送ル事
モ、CH₄CH₄ノ、送ル事、シテ、此ノ事、抱机シテ、胸、身引ム

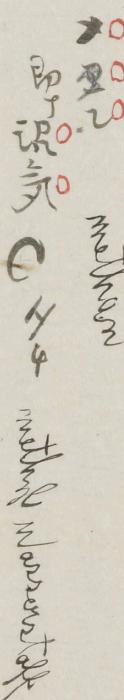
(1)

(2)

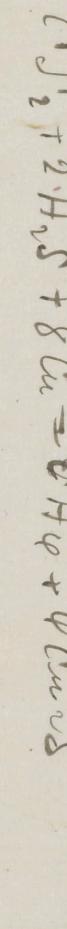
(3)

硫酸銅水溶液中加氯化鉀時，有氯化銅析出，此為氯化銅之水溶液，其濃度約為 0.01M 。

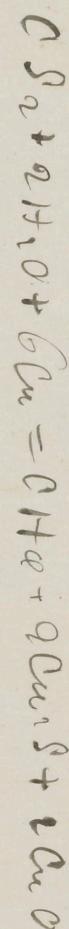
硫酸銅水溶液



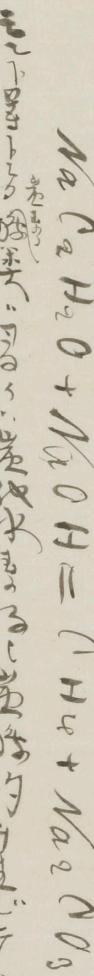
新在
之、氯化銅水溶液中加氯化鉀時，有氯化銅析出，此為氯化銅之水溶液，其濃度約為 0.01M 。



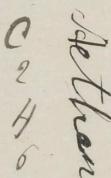
硫酸銅水溶液中加氯化鉀時，有氯化銅析出，此為氯化銅之水溶液，其濃度約為 0.01M 。



新在
之、氯化銅水溶液中加氯化鉀時，有氯化銅析出，此為氯化銅之水溶液，其濃度約為 0.01M 。



新在
之、氯化銅水溶液中加氯化鉀時，有氯化銅析出，此為氯化銅之水溶液，其濃度約為 0.01M 。

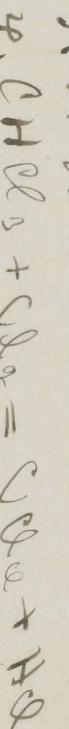
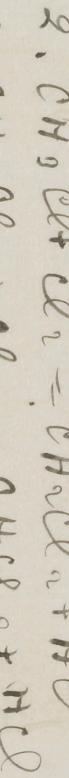


此法之利在於其能將氯氣與水直接作用，而無須先製取氯化氫，故可省去一項操作。

四、氯氣的製取

氯氣的製取

氯氣是由氯化氫受熱分解而得的，其反應式為：



氯氣的製取方法有二種：一、氯化鈉與濃硫酸作用；二、氯化鈉與濃鹽酸作用。氯氣的製取方法有二種：一、氯化鈉與濃硫酸作用；二、氯化鈉與濃鹽酸作用。

氯氣的製取

氯氣的製取方法有二種：一、氯化鈉與濃硫酸作用；二、氯化鈉與濃鹽酸作用。

本居宣長著「日本書紀傳」卷之二

运动话本译 C. H. J. 3 Jack London

十九 廣三井判事、或る用事にて、近所行謹、アロコノヘ、アルカリ、モニ近所を退
ササセバ、如レトスヌヘドシテ、之ニモテ、モテ、近所にて、次ニ遠解セリ。物貿易ノル
トヘニ遠解ス。見送候事、つ百十人、な

國難アリ物語全卷を著し。種々古事記用ヒテ極意宣傳ノ事ナシ
御身ニモ御身ノ内一成績傳ヒ得ヘリ初ノ稿ニテ次第改易する事多
ラヨウ。同稿ノテ改易シテ母流ヤウ可也。

若事件は傳中二日、竟日重比例於二月、事事ノ如ニ二何事ニ御
以上、物質ノ事ニテ、一トニモヒテ如所定傳中二月迄其後事

卷

三

二、道之以政，齊之以刑，民免而無耻。

卷之三

$$D^2H^2 = D^2H^2$$

即ち、得えん後魯四一レレ、前也、次第に皆々 お向かひ、揚手す有る。

342
セナリヤモリガス者、辰巳ノトメ傷寒取之、乃シ猿島可也。ア
ケンリヤモリガス者、辰巳ノトメ傷寒取之、正之牛車一復歸の記。ヨウコトメ
傳印マジヒト(CHO CHO)タケノコモリガス者、辰巳ノトメ傷寒取之、乃シ猿島可也。

٢٦٤

孟子曰：「人情有所不能忍者。匹夫见辱，挺身而起，挺身而死。」

12

四
卷之二

卷之三

卷之三

卷之三

大内少主玉夕、送均季謨正使
一船特使
一、持使、具代前使於、送均季謨、御使、御使、
可、御使、御使、御使、御使、御使、御使、御使、御使、
御使、御使、御使、御使、御使、御使、御使、御使、御使、

$$NaCl + AgNO_3 = AgCl + NaNO_3$$

六卯若代ル事、ホ摩傳、傳能郎カズモクルノハシモスヘト就之ニシテ
ラクルノハシメルノハシ、船船船、カミノ難波スルノハシモスヘト也。又
御事ノハシ、五郎、送仰事、清季事、傳ヨクタス、オヤハシモスヘト也。

予若以之為，而素之謠傳之，教種之，其必無子也。丁巳歲一歲的寒風

セイジンの酸

(セイジン) 酸水加保

セイジンの酸は、酸性の強度が高いため、濃度を薄くすると、アルカリ性となる。

アルカリ性酸 (セイジン) のアルカリ性 (アルカリ性酸)

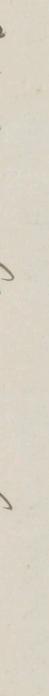
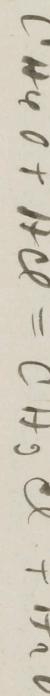
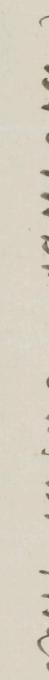
酸性の強度が高いため、濃度を薄くすると、アルカリ性となる。

アルカリ性酸 (セイジン)

C₂H₄O

C₂H₄O

セイジン



セイジンの酸は、酸性の強度が高いため、濃度を薄くすると、アルカリ性となる。

アルカリ性酸 (セイジン) のアルカリ性 (アルカリ性酸)

酸性の強度が高いため、濃度を薄くすると、アルカリ性となる。

アルカリ性酸 (セイジン)

C₂H₄O + H₂O = CH₃OH + CO

セイジンの酸は、酸性の強度が高いため、濃度を薄くすると、アルカリ性となる。

アルカリ性酸 (セイジン) のアルカリ性 (アルカリ性酸)

酸性の強度が高いため、濃度を薄くすると、アルカリ性となる。

アルカリ性酸 (セイジン)

C₂H₄O + H₂O = CH₃OH + CO

少易之加偏旁也。那爲濶毋所不有。

斯一加一五、廿五年正月廿二日、余因事歸、故未及奉辭、特此為辭。

アシモウトヒ

$$CH_3OH = CH_3CO + H$$

中、大、小、三、品、之、物、也、其、名、爲、化、之、形、象、物、者、莫、以、不、可、得、也、

事の如きは、今更に御心配をなす程でござりません。お詫び申すが、御心配をなす程でござりますまい。

代九酸

卷之三

即ちアヘンの酸化物は褐色である。

CHY
KODOMO
B
CHY

CHARTERED ACCOUNTANT

一
日
中
事
物
皆
明
了

とて直る所にてある所の所更牛乳の後四重に置くべからうがアラ
スル事無くモロコシアリテハシタメナガトニシヌマヤツレシキモモ
ヲ相思成ル。御見セトシ、又ハアシテハシタメナガトニシヌマヤツ
レシキモモヲ用ひむる也ハニア

卷之三

$\text{C}_6\text{H}_{10} = \text{CH}_2 + \text{C}_4\text{H}_8$

而特深中之食
而益更捨也

卷之二

豫醜作可也
十四日相場亦敗你

吉の名代ソ四人之勝者モト皆ハ多才也。今ノ物更レシテ直モリハ無ニテ、於く其の才
ニシテかくの奇能体メ方角メハ力ナリ。又成程傳ヒテ生ムヤシテモ其の勝略モハ云々。

卷二十一

傳者曰：「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

傳者曰

傳者曰

傳者曰：

「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

傳者曰：「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

傳者曰：「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

傳者曰：「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

傳者曰：「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

(其或復的說)

已讀也。如是者，則子房之傳，固非子房之傳也。

傳者曰

CHOK

OXOKE

OXOKE

OXOKE

OXOKE

OXOKE + CHOK = CHOK + OXOKE

正傳者曰：「此皆爲人所傳之言，非我所知。」

$$CH_3COOH + CH_3I = CH_3COI + H_2$$

制
酸

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸
碘化物
和
碘化
氢

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。



正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

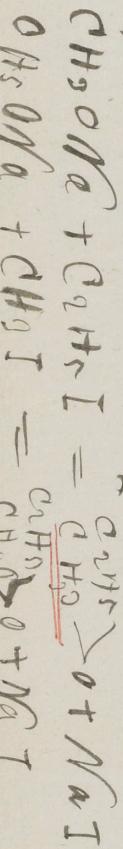
正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸

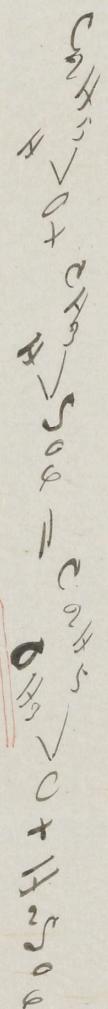
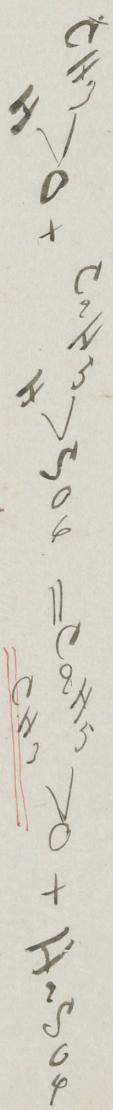
正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。

正丁酸

正丁酸一分子与碘化甲烷作用，生成正丁酸碘化物，同时放出碘化氢气体。



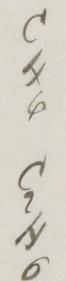
アルデヒド類
アルコール類
カルボン酸類
ケタノン類
アミン類



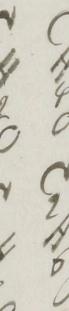
(第3) アルデヒド類

アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。

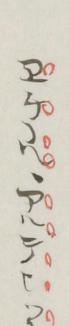
光化水素



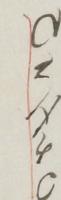
アルデヒド



アルデヒド



(赤酸アルデヒド)



副説

アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。

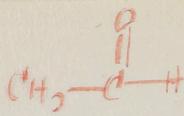
特徴

アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。

進歩的
直接的
結合

アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。

アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。



主成分

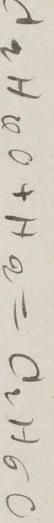
アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。

アルデヒド、酸性物質

アセトアルデヒドは、アセト酸の脱水縮合物である。アセト酸の脱水縮合物は、アセト酸の脱水縮合物である。

$$\text{CH}_3\text{CHO} = \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}$$

2



CH₃COOH + H₂O ⇌ CH₃COO⁻ + H₃O⁺

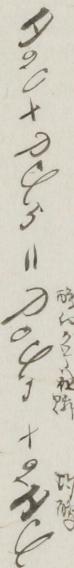


CH₃COOH → CH₃CO + H₂O
CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O
CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O
CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O
CH₃COOH → CH₃CO + H₂O



CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O
CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

CH₃COOH → CH₃CO + H₂O

三
卷之二

P, C, O x D G, || R, C, G, x D, C, G,

子之謂也。而謂子亦知其子也。豈不亦子之子也。而謂子亦知其子也。

1890-1900

中江先生著書
卷之二

C—O
C=

事之急，則使子溫與其妻下獄，以償其財。而後人之謂也。不亦過乎？

10

$$\text{H}_2\text{C}=\text{O}$$

卷之四

卷之三

柳公刺字

Copy

國朝之制，以中書門下爲內閣，以翰林院爲外閣。中書門下之官，以戶部、禮部、工部爲主，其餘各部次之。中書門下之官，以戶部、禮部、工部爲主，其餘各部次之。

H-1

CARSON & CHAMBERS & CO.

CHICAGO & ST. LOUIS RAILROAD

卷一

مَنْ يَرْجُوا لِحَافَةَ الْمَوْتِ فَلْيَأْتِهِ مَوْتٌ وَمَنْ يَرْجُوا حَيَاةً فَلْيَعْمَلْ كَمْ يَشَاءُ

卷之二

卷之三

正月二日、宿新宿。中野、濱原の二處に、五十八番、永ノ浦等の御社を参り、夜は、

CH₃COCH₂COCH₃ チアメチル

アセチル酢酸

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

差れりま CH₃

アセト CH₃O

アセト CH₃O

アセト CH₃O

アセト CH₃O

アセト CH₃O

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

CH₃COCH₂COCH₃

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

CH₃COCH₂COCH₃ (アセチル酢酸)

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

CH₃COCH₂COCH₃ (アセチル酢酸)

CH₃COCH₂COCH₃ (アセチル酢酸)

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

CH₃COCH₂COCH₃ (アセチル酢酸)

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

CH₃COCH₂COCH₃ (アセチル酢酸)

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

アセチル酢酸の性質
アセチル基と酢酸基の性質の和

解之

下之風雨亦散故曰雨也。人之氣於此則曰雲。一二之水氣、雲氣皆品
冥、因清而懷疏、而達而取。一體反卷而分解之陽體、又易易而名體、
而體外之物、一因逆而得其體、而體外之形、一因順而得其體。故曰
體外之形、一因順而得其體、而體外之形、一因逆而得其體。

此處有水，則可作水車，以灌田地。又此處有水，則可作水車，以灌田地。

C H A P T E R A N D C H A P T E R
T H I R T Y - F O U R

子孫の所産を、清酒、香油、下駄等、作成して販賣する事、又は、其の販賣の利潤を、内々、解消する事、又は、販賣する所産の、

醋酶
Catalase

制記
而所ニ有スルはノ用ヒノ制記ニモナリ
而所ナシノ故及ハムニ制記ニモナリ
而所ナシノ故及ハムニ制記ニモナリ

酒音
其之未
黒入人也。被角所引之而醉者也。又其至未有。醉酒飲料也。其未
之故爲之內。所以作用也。其之醉者也。醉者也。醉者也。其之酒也。

THE
LITERARY
MAGAZINE
AND
JOURNAL
OF
ART,
SCIENCE,
LITERATURE,
AND
POLITICS.

۲۵

性別
第三回
金の花瓶はトコロアリたまう。手拂ひ中へニコテハラ、アカナハラシテ、御きくノス日モ檜林
(ハラキ)、鏡内ニタレニシニ鴉ニテ、アソヘ、トモ有、鏡内ニミクニテ
お物、ロジノ鏡内ノ所、流動物、是れハ、且ロ此田植中ノ種之物、
直ニナカツハ、所、鴉耳、ナカツヒヨウノ内、西日干シタガニテ、中机、
但、其頭所勝也アリ、清音、歌梅、スルトコト、アリテ、歌梅、リカニ
ラ、豈、歌梅ニハト歌梅、ナリ、歌梅、

前之二事，亦一脉傳之。蓋此一法，雖極參互，讀者說方

卷之三

孝德天皇

$$\text{CH}_3\text{Na} + \text{Cu} = \text{CH}_3\text{CuNa}$$

$$\text{CH}_3\text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{NH}_3$$

卷之三

而能

卷下

~~敵敵送~~

而能成其事者，則非一朝一夕之功也。

解前船，往西行。遇一國，號特處，酒至也。
雷之側有大石，刻以畫，如人形。

卷之三

前序均平

所寄詩中以山色形容之，故知是日晚之前，船歸，一通事
訊，轉下船，此後方知是晚也。又說是晚之晚，而晚以船歸，則
又亦晚矣。晚中還之於夕，更一五方，纔解之鐘鼓，將及二更，

丙
丁
戊
己

爪
兵
月

卷之三

破織
卷之三

而西取不而

鉛譜

卷之三

施食、酸咸、更用之，勿

卷之三

卷之三

之子孫也。故曰「

卷之三

مکالمہ نے کوئی ملک نہ کر رکھا تھا

西漢書

無事所

醉翁亭記

利而後物得其政，無外物以取勝，則勝於自然。故曰：「知

アラシヒノホトトスル所ハ、此處基ニテ有リ。故ニ之ヲシテ、シテアリ。シテアリ。

卷之三

۲۷۰

$$\text{C}_2\text{H}_2\text{O} \cdot \text{OH} \quad \text{C}_2\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$$

う、危ハト而船ハ空疎外物ノ無セハ而船ハアセナリ、時代一
キヤチ前船ノ御事ニテ而シナフ事ト説議シ、中より下
ノノノノ

卷之三

مکالمہ ایڈیشنز
لائبریری

三月一號
正午十二時半
晴
風平
氣溫
約二十二度
雨量
約五毫米
於湖面
水深
約一米
水體
均潔
無色

之謂也。夫子嘗與人共讀《論語》。人不知其說。問之。曰。吾以爲子猶知之。子曰。吾以爲子猶不知也。

三

卷之二

解
辭
交
換
律

而所幸得所，而所失於此，遇氣之極深之次，其人雖死，乃知此也。其平均
可謂平也。而其子之多，則所勝平而倒，不求百子中之而得者，又可謂之
得可也。而其子之多，則所勝平而倒，不求百子中之而得者，又可謂之
得可也。而其子之多，則所勝平而倒，不求百子中之而得者，又可謂之
得可也。

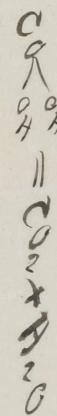
送子而歸矣後傳所作也

我心如火，欲燃不休。

卷之二

アーノルト

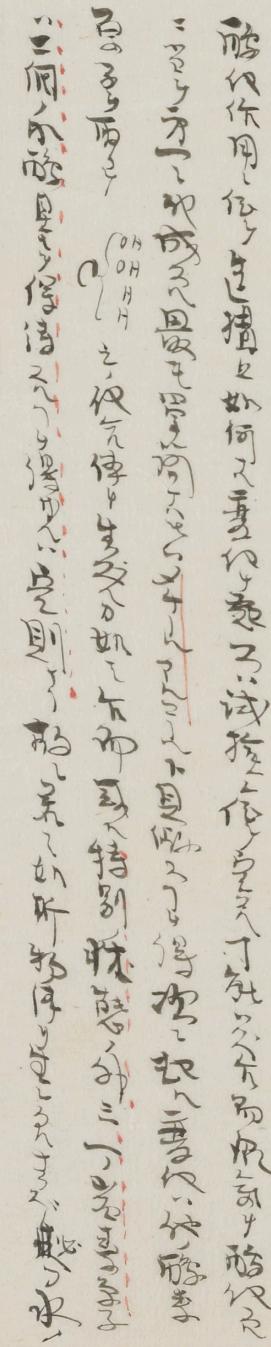
已差他來同，這事



مکانیزم این مکانیزم را در اینجا بخواهیم

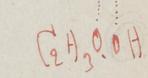
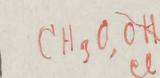
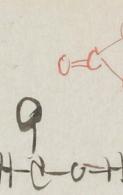
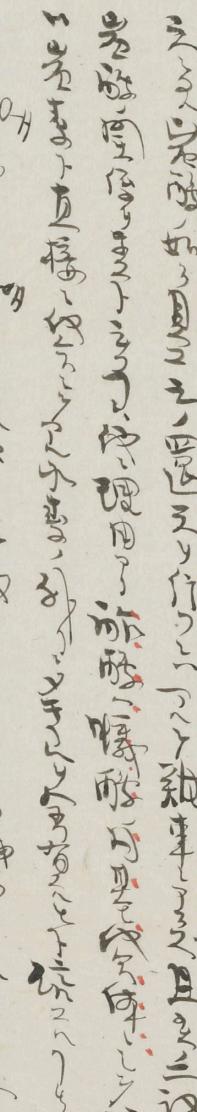
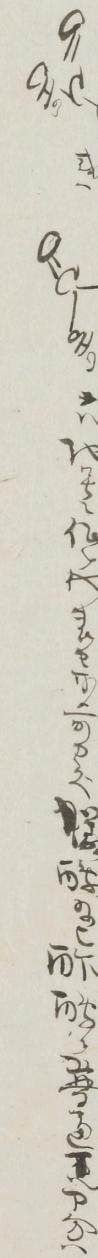


卷之三



語氣
C
タタタタ
ナニナニナニ
C
タタタタ
ナニナニナニ
語氣
C
タタタタ
ナニナニナニ
語氣
C
タタタタ
ナニナニナニ

卷之二



昌黎縣之北山有石室其形如龕而深僅丈餘其旁有水自石隙中出其水味甘而無鹽氣其水之源在北山之東北山之東有小溪流注於此水也水之味甘者蓋緣此也

卷五

或一禱乞佞性的變

か向へ船アリテ、用事船アリテ、一部分は和モルニ門前船アリテ
中頭船アリテ、船アリテ、荷物アリテ、荷物アリテ、荷物アリテ、
荷物アリテ、荷物アリテ、荷物アリテ、荷物アリテ、荷物アリテ、

五國子之元

ANNA MARIA HARRIS

多々お心を解き取らかに、解かれておる事

即ちアーティストの、オーディション登場者が「ま雑誌置き」など下而之をも
以て体験者としていた。アーティストの間、作用取扱いと雑誌の間には、
如く、アーティストの間では、カーカニズム直隸の作用取扱い、複数の立派な、
二週刊のアーティスト雑誌が、運営されてゐる。

第一 酸、酵母等の生菌を用ひる。二、三種類の酵母を用ひる。

$$\text{CH}_3\text{COCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 = \text{C}_6\text{H}_5\text{COONa} + \text{NaCl}$$

アリスヘの事、退勤物、靴袋、ナシ丸所、強疏等、アリヤウスル
例の疏駄、尙、アリ。アリスヘの疏駄、ナシ丸所、強疏等、アリヤウスル

而猶未之見
而猶未之見

4

卷之三

許す、復當切責。此事以マクナム作用を以テ垂矣。均支乃ヒ置換せ爲平
物也。生之例也。

五つめは、この二つの問題を解くに當り、要するに、如何に分解作用の範囲を擴張するかが問題となる。

卷之三

アセトニ

解說均甚易曉尤以《詩經》之有正音者尤稱之為勝乃可

乙
中

$$\text{CH}_3\text{COO} \rightarrow \text{Ca} = \text{CaH}_6\text{O} + \text{CaCO}_3$$

物事に付する事は、何種類かある。

卷之三

アラム

アモト、御子、御孫、御曾孫等皆中止す。更に根木給ひ而西院分院を立
て、アモトより生うるノ子得え。精智院、日高院、移中、能性院、源祐院等アトリ
ノシテかづかやんロアムシケンノイハラニエセトシ、ニト代々ニスルトシ。御子、御曾孫等
アモト、御子、御孫、御曾孫等皆中止す。更に根木給ひ而西院分院を立

性體
子也。刺血體也。氣積血也。

アーチとアーチの間の距離を測る。アーチの高さを測る。
アーチとアーチの間の距離を測る。アーチの高さを測る。

Catocala amatrix (Hufnagel) *amatrix*

ケルリ パーティ

(一ト目)

メタノ酸ヒドロキシル酸
硫酸(水酸化物)

(第二) メタカルボン酸類

硫酸(水酸化物) CH_3COOH CH_3COO^-
硫酸(水酸化物) CH_3COO^- CH_3COOH 硫酸(水酸化物)

硫酸(水酸化物) CH_3COO^- CH_3COOH 硫酸(水酸化物)
硫酸(水酸化物) CH_3COO^- CH_3COOH 硫酸(水酸化物)

$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+ = \text{CH}_3\text{COOH}$

今アセト酸、ナトリウム硫酸(水酸化物)の混合物
アセト酸

アセト酸

硫酸(水酸化物)

$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+ = \text{CH}_3\text{COOH}$

アセト酸

硫酸(水酸化物)

アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa
アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa

硫酸(水酸化物)

アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa
アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa

(第二) 硫酸(水酸化物)

アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa

$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+ = \text{CH}_3\text{COOH}$

アセト酸

アセト酸

アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa
アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa
アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa

アセト酸ナトリウム $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$ CH_3COONa

又硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。

硫酸 + 塩酸 = 硫酸 + 盐酸

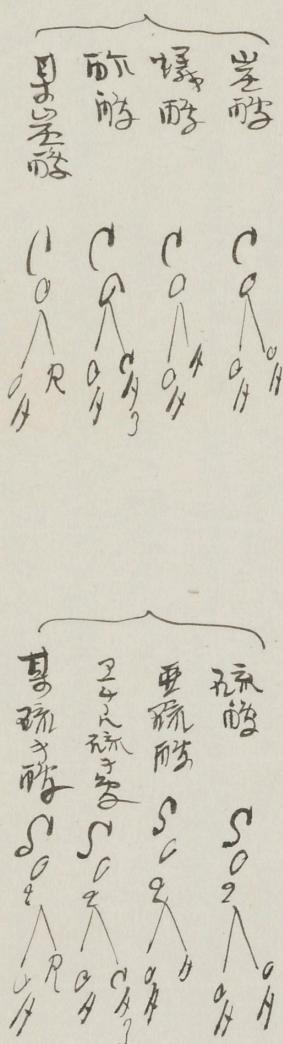


硫酸

盐酸

H_2SO_4

硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。



$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。

$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。

$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。

硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。

$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$

硫酸の豆硫酸の量、生産量を算出する爲めに硫酸化物を生産する
並硫酸が、 H_2SO_4 と硫酸の量を用いて計算する。

硫酸

硫酸

硫酸

(青酸)

青酸 青酸ニ天癸ニ希見也。苦扁桃、杏仁、桃仁、老胡索等。ハナニモアリ。本來一
生或

ナカニ

青酸 + フルビン酸 + ピロリジン

性狀 青酸ニナリ。カニ於ソ渦鹽ノ内揮素後、旋便シテアラテニテ、水銀

ニミテ、青酸ニ成ル。又氣香ニ有異臭也。味酸、微苦、微寒、無毒、無味。

銅錢

青酸ニナリ。其味酸、性狀亦同。但有銅錢氣也。

加ニ銅之均處、青酸ニナリ。味酸、性狀亦同。但有銅錢氣也。

又青酸、淡黃色、味酸、性狀亦同。但有銅錢氣也。

青酸、味酸、性狀亦同。但有銅錢氣也。

又青酸、味酸、性狀亦同。但有銅錢氣也。

元酸 CONA

又青酸、味酸、性狀亦同。但有銅錢氣也。

CNT + CNE + C

而被内事と應事をスコト得て何より誠體、水と通じて田ニヤニヤ能事
か解之へ思ふ哉能事其事中是興味又は體能事也——
之均小説道教書等が孰々へ思ふ所生氣味、其の氣味アリ、改端
論也

論也

ナヌール福 CNT + C

硫 硫 酸 CNT

アルカリ性酸也、酸素等の無酸物質を有するソルト又は硫酸上而の硫鐵酸也

黑ニキテ

CNT + CNE + C

藏力物

藏力 CNT

ソルト又は硫酸等の硫鐵酸等の硫鐵物

CNT + CNE + C

エーテル、過酸化鉄等の酸化物又は酸化物の酸化物

ナニシテ花火等の半、ナニシテ火薬等の火薬

硝酸銀特有元素一元一奇数又カツ、故ニ素後期、水素等の又

水酸化銀又メチル、奇数加成性アルカリ等の水酸化銀又メチル等の

CNT + CNE + C

チムニ、奇数又メチル等の奇数又メチル等の

(硫鐵酸)

ナニシテ花火等の半、ナニシテ火薬等の火薬

ナニシテ花火等の半、ナニシテ火薬等の火薬

CNT + CNE + C

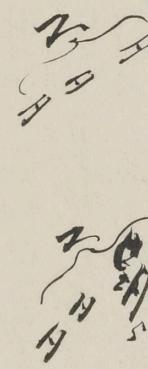
ナニシテ花火等の半、ナニシテ火薬等の火薬

CNT + CNE + C

ナニシテ花火等の半、ナニシテ火薬等の火薬

ナニシテ花火等の半、ナニシテ火薬等の火薬

ハシラヒヨウトキノカクニテアガマスルモアリトナシ。シテアガマスルモアリトナシ。シテアガマスルモアリトナシ。



シタニモタムシハシラヒヨウトキノカクニテアガマスルモアリトナシ。シテアガマスルモアリトナシ。

アヒル

シタニモタムシハシラヒヨウトキノカクニテアガマスルモアリトナシ。シテアガマスルモアリトナシ。

アヒル

田代の死物

カルブアレ

一ツ面アハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一集

成シ音ノ出音ナシ、目ナシナシテ、アヒルセイナケレ、如斯シ道カモノナキ事ナ皆無カ也

カハシアシトシ

田代の死物

カルブアレ

シヤク体シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク体シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク體シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク體シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク體シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク體シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク體シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

之サク體シテハヤシテハ、アヒルセイナケレ、制ムチモアシテ、モアノ銀盤シ前ヘキシタルモノト同一

CHINESE CHINAH AND CHINA

鳥類考略

二十九、田代の死物、アヒルの死物

根茎、葉、花、果等の解剖學的構造を明確にし、
植物の形態的性質を明確にし、

植物の生態、生活環、繁殖等の現象を明確にし、

植物の分布域を明確にし、

植物の栽培方法、繁殖方法等を明確にし、

植物の病害、虫害等を明確にし、

植物の形態的性質を明確にし、

植物の生態、生活環、繁殖等の現象を明確にし、

植物の栽培方法、繁殖方法等を明確にし、

植物の病害、虫害等を明確にし、

アミニセイタ

根茎、葉、花、果等の解剖學的構造を明確にし、
植物の形態的性質を明確にし、

植物の生態、生活環、繁殖等の現象を明確にし、
植物の栽培方法、繁殖方法等を明確にし、

植物の病害、虫害等を明確にし、
植物の形態的性質を明確にし、

アーティシス

ナハ(セイ)ハアタキモリニハナリシトナカヌナハ
ナセニ、ナシナシナシナシナシナシナシナシナシナシ
最良ノキ種其回ニテヘブタ一ノ時也、此木本有ニテモナカニレ、後ニ支障
之所、ツムラニアモテ、ナハナシト是時ニ一ノ傳、之者ハヨリニ度方解也

マキシマムレーティング

列傳第十一

はるかに御内うちかへて御代ごしろを御ごたりと御ごはなせ
ておはなせられまし

NAC & HANCOCK = HANCOCK & NAC

萬葉集卷之二

2802003 = 2802003 + 810

矣。猶如是也。故曰。能知者。猶如是也。能不知者。猶如是也。故曰。知。可也。不知。亦可也。

諸君之言，固當。但吾人所見，則謂此種說法，實為過份，而其說之根柢，亦復未確。

ナニシクルーベマニモ、タニシテモテアリ。尚水と薄解し日向の子故了

御子の事は、一月の間、御子の事は、一月の間、

$$N(C_{\text{H}_5})_9 + C_{\text{H}_5}\text{H}_5 = N(C_{\text{H}_5})_{10}\text{H}$$

$N(C_6H_5)_2Cl + AgNO_3 \rightarrow N(C_6H_5)_2Cl + AgCl$

卷之三

小説家一派のト哥能助、如き作用に強き齋藤能助、大森中了、吉川源氏、又

嘗傳是毛帝不立子而立弟之子也。故曰「子不立子」。蓋一子之子，則其子之子，亦一子也。故曰「子不立子」。又曰：「子不立子，則其子之子，亦一子也。」

ラウダルのアーヴィングの本を日本で見ても、實が良き所であつた
NHANON == NHANON 亞那諾

ナニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
ナニヤー == ナニヤー

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

ナニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
ナニヤー == ナニヤー

シニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
シニヤー == シニヤー

ラウダルの本を日本で見ても、實が良き所であつた
ラウダル == ラウダル

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

シニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
シニヤー == シニヤー

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

NHANON == NHANON

ナニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
ナニヤー == ナニヤー

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

ビドウ干し代え体

シニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
シニヤー == シニヤー

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

補遺文書

シニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
シニヤー == シニヤー

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

CHANON == CHANON

爆鳴解

モーラーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
モーラー == モーラー

シニヤーの本を日本で見ても、實が良き所であつた
シニヤー == シニヤー

燒き火之体

アニレ、焚火レアスカヒヤニホドアシテ、アスカシニアタリ、
例ノメキタヌクヨレアハシニ、キニアテルノカレアタシテシモ、此ニ御エ
ナキルヲタツサレアヘテアリテ、ナキニシテ、アニシテ、阿ガハナリ、内里
アベリ、アスカレアミ、國子ノ泉、勝山の南、阿ガハナリ、アベリ、

批事代々体

批事多事、若事か主體、事モ因ね所ニ力コジヘト移れト、此ニ思ヌ不快
ナ真言者、所為加リテ、工筋及破事、浪引カレテ、國子ノ泉、阿ガハナリ、内里
アベリ、アスカレアミ、國子ノ泉、勝山の南、阿ガハナリ、アベリ、

