

Kodak Color Control Patches

© Kodak, 2007 TM: Kodak

Blue Cyan Green Yellow Red Magenta White 3/Color Black

A 1 2 3 4 5 6 M 8 9 10 11 12 13 14 15 B 17 18 19

8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33

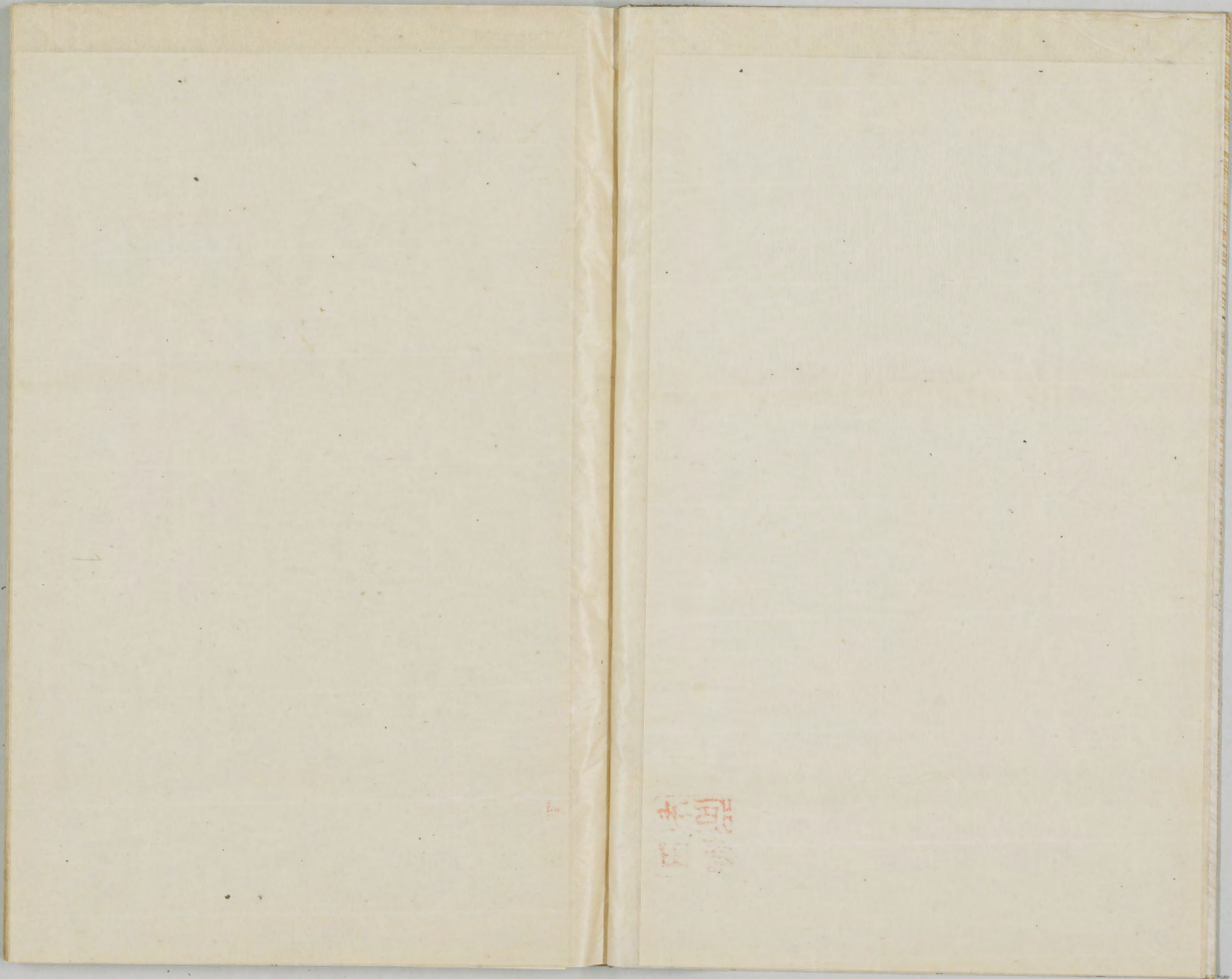
後七位系  
學士沙口  
慶之述

醫用化學

有機之部  
(炭素化合物化學)

[從七位 = 學士沙口慶之述] 醫用化學 有機之部 (炭素化合物化學)

池田  
書齋



Red seal or stamp, likely a collector's or publisher's mark, located near the bottom center of the right page. The characters are in seal script and appear to be '廣雅堂' (Guangyutang).







Handwritten text at the top of the page, likely a title or introductory note.

Handwritten text in the upper middle section of the page.

Handwritten text in the middle section of the page.

Handwritten text in the lower middle section of the page.

Handwritten text in the bottom section of the page.

Handwritten text in the bottom section of the page.

Handwritten section header.

Handwritten text following the section header.

Handwritten text at the bottom of the page.

Handwritten notes in the right margin.

Handwritten note in the right margin.

- O 32.18 ÷ 12 = 4.95 ----- 2
- H 19.04 × 1 = 19.04 ----- 0
- 0 34.98 ÷ 16 = 2.19 ----- 1

Handwritten text below the list.

Main body of handwritten text on the left page.

M = d × 28.88

Handwritten text below the equation.

Handwritten text at the bottom of the left page.

Handwritten text in Chinese characters, likely a chemical analysis or synthesis note.

64.8 : (100 - 64.8) :: 10.7 : x  
x = 39.

Handwritten text in Chinese characters, continuing the chemical analysis or synthesis note.

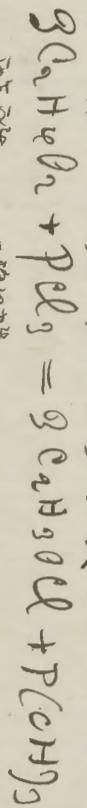
提煉

Handwritten text in Chinese characters, describing the extraction process.

提煉

提煉

Handwritten text in Chinese characters, detailing the chemical reaction and process.



Handwritten notes below the chemical equation.







Handwritten notes in Arabic script at the top of the page.

Handwritten red text in the right margin.

Handwritten red text at the top of the page.

Handwritten Arabic text in the middle of the page.

Handwritten Arabic text below the middle section.

- 1.  $CH_4 + Cl_2 = CH_3Cl + HCl$
- 2.  $CH_3Cl + Cl_2 = CH_2Cl_2 + HCl$
- 3.  $CH_2Cl_2 + Cl_2 = CHCl_3 + HCl$
- 4.  $CHCl_3 + Cl_2 = CCl_4 + HCl$

Handwritten Arabic text surrounding the chemical equations.

Handwritten red text in the right margin.

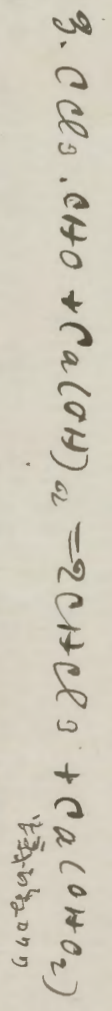
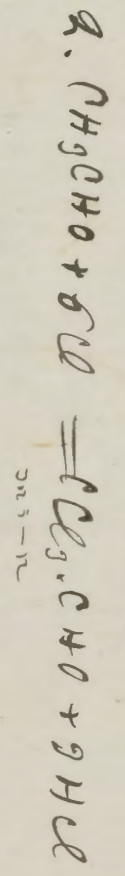
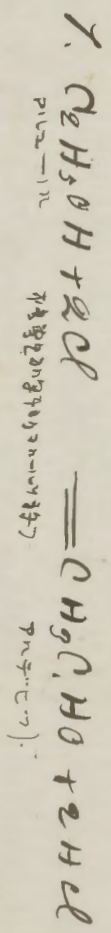
Handwritten Arabic text at the bottom of the page.

Handwritten red text in the middle of the page.

Handwritten Arabic text below the red text.

Handwritten Arabic text at the bottom of the page.

Handwritten red text in the right margin.



Handwritten Arabic text at the bottom of the page.

Handwritten red text in the right margin.















Handwritten notes in Chinese characters, including the chemical formula  $CH_3COO$  and other chemical-related text.

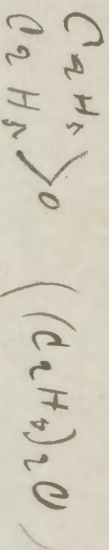
Handwritten notes in Chinese characters, including the chemical formula  $CH_3COO + CH_3I = CH_3CO + CH_3I$  and other chemical-related text.

Handwritten notes in Chinese characters, including the chemical formula  $CH_3COO + CH_3I = CH_3CO + CH_3I$  and other chemical-related text.

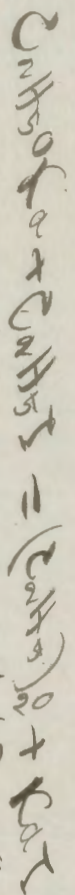
Handwritten notes in red ink at the top of the right page.

特別

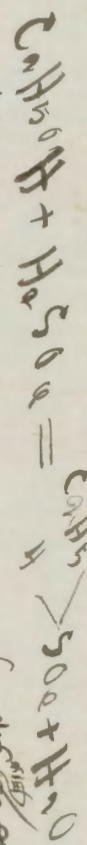
特別



特別  
特別



特別  
特別



特別  
特別

特別  
特別

特別

特別

特別

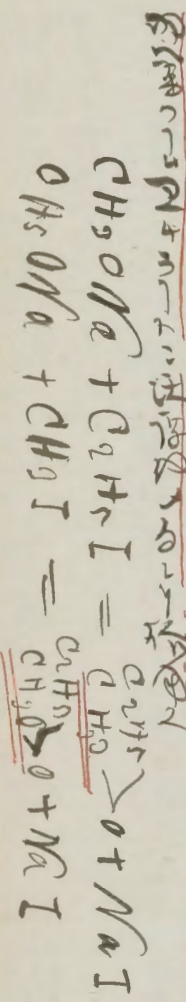
特別

特別

特別

特別

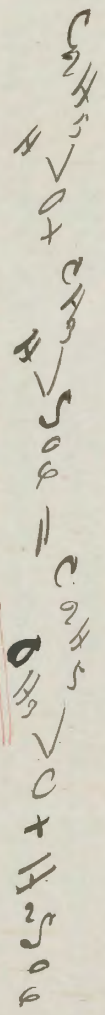
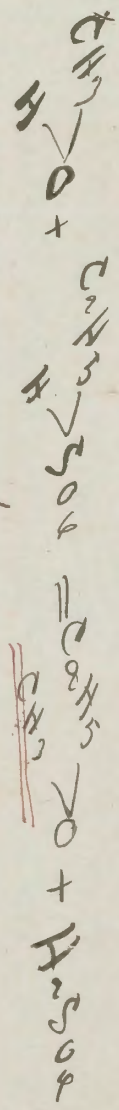
特別



特別

特別

$C_2H_5CO_2C_2H_5$  或  $C_2H_5CO_2C_2H_5$  或  $C_2H_5CO_2C_2H_5$



(第 2) 2 個 2 個

$C_2H_5CO_2 + C_2H_5CO_2 = C_2H_5CO_2CO + H_2SO_4$

老水素  $C_2H_5CO_2$

$C_2H_5CO_2$

$C_2H_5CO_2$

$C_2H_5CO_2$

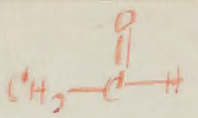
(第 2) 2 個 2 個

$C_2H_5CO_2$

到 2 號

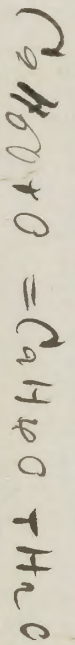
到 2 號

五 號



五 號

$C_2H_5CO_2 + C_2H_5CO_2 = C_2H_5CO_2CO + H_2SO_4$

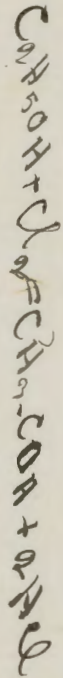
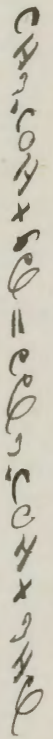




Handwritten text in Arabic script, likely a list or notes related to chemical or scientific topics. It includes several lines of text, some starting with "و" (and) or "ف" (so).

Handwritten text in red ink at the top left.

Handwritten text in red ink.



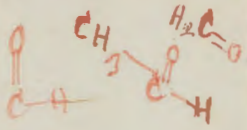
Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.

Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.

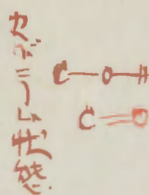
Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.



Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.



Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.



Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.

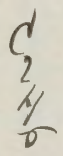
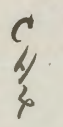
Handwritten text in Arabic script, possibly a note or explanation.

$CO_2 + H_2O + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$

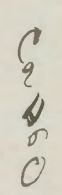
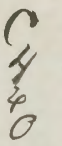
(四) 酸素

酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

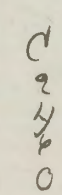
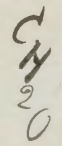
炭酸水素



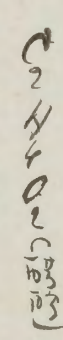
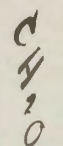
$CO_2$



$CO_2$



$CO_2$

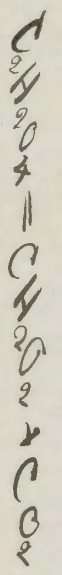


酸素

酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

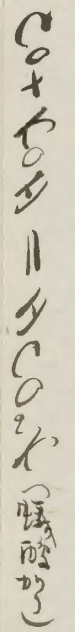
新

酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

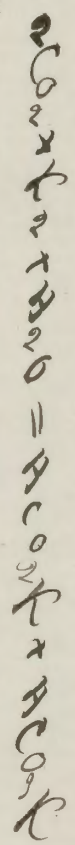


酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

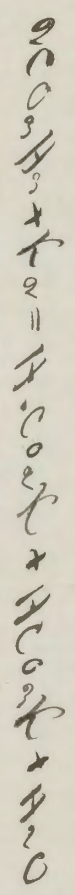
(五) 酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。



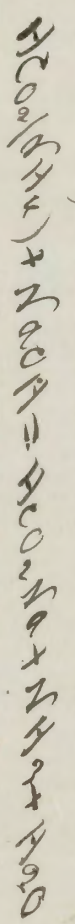
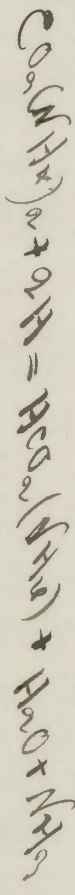
(六) 酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。



酸素

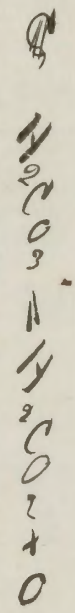


(七) 酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。



酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

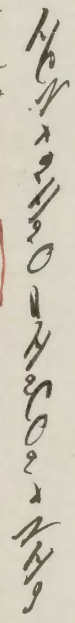


酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

(八) 酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

酸素



新

酸素の性質は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。酸素は、 $CO_2 + H_2O = CO_2 + H_2O + H_2O$  である。

酒

Handwritten notes in Arabic script, likely describing a process or ingredients.

Carthagenische Magelweizen

Handwritten notes in Arabic script, continuing the text from the previous page.

Carthago

Handwritten notes in Arabic script, including the name Mg Codornia.

酒

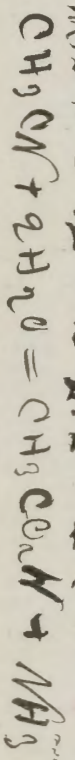
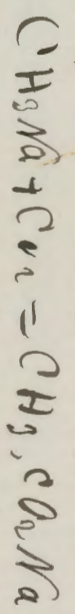
第 12

酒

第 13

Handwritten symbol or mark.

Handwritten notes in Arabic script, including the chemical formula  $CH_3Na + CO_2 = CH_3CO_2Na$ .



Handwritten notes in Arabic script at the bottom of the page.





$$O_2C_2H_4O_2 = C_2H_4O_2 + H_2O$$

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

$$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$$

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

Calculation

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

$$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$$

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

Calculation

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$

Calculation

$C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$   
 $C_2H_4O_2 + H_2O = C_2H_4O_2 + H_2O$



Handwritten text in Arabic script, likely a continuation of the previous page's content.

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

第五節 視言信物  
或  
ANNA

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

Handwritten text in red ink at the top of the page.

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

ANNA

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

ANNA

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

ANNA

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

ANNA

Handwritten text in Arabic script, continuing the discussion.

ANNA

亦能  
可  
4  
4

CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>  
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>  
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>  
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>  
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

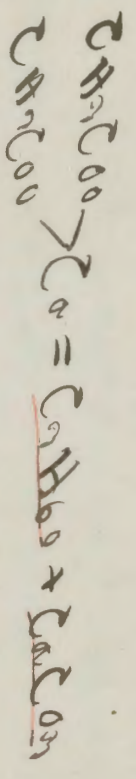
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>  
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>  
CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

第一分五類  
アセト類

CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> = CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> + CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

2  
2



CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

第二分

CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

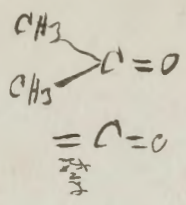
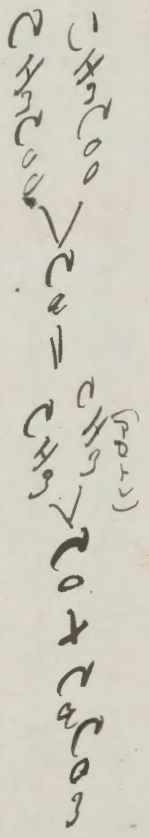
CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

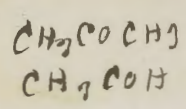
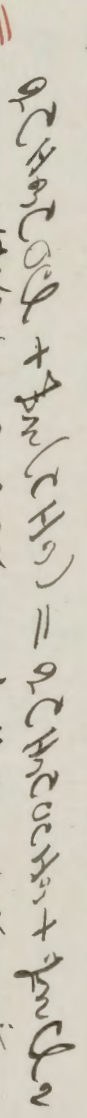
CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + CaH<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH



CH<sub>3</sub>COOH



CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

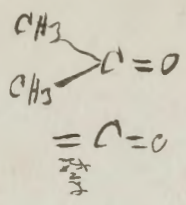
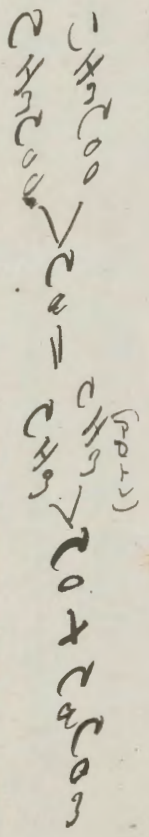
CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

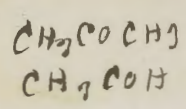
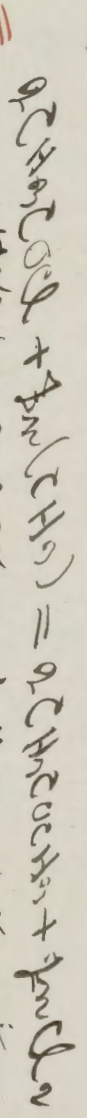
CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH



CH<sub>3</sub>COOH



CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

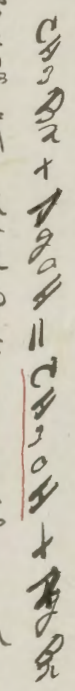
CH<sub>3</sub>COOH

CH<sub>3</sub>COOH

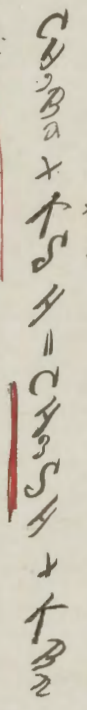
572 第一回

第一回 硫黄の性質

硫黄は黄色の結晶性物質で、融点119.5°C、沸点444.6°C、比重2.07である。自然界では火山噴出物や鉱物として存在し、工業的には硫酸製造の原料として重要である。



この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。



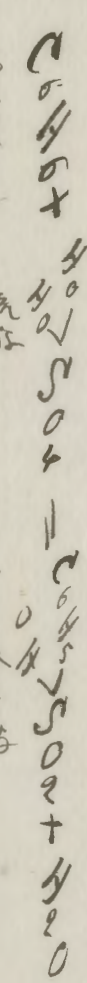
この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。

この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。

この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。

第二回 硫黄の性質

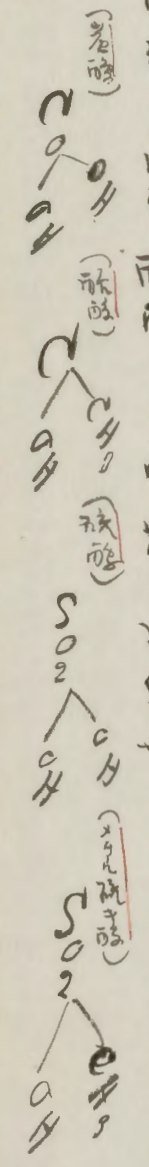
硫黄は黄色の結晶性物質で、融点119.5°C、沸点444.6°C、比重2.07である。自然界では火山噴出物や鉱物として存在し、工業的には硫酸製造の原料として重要である。



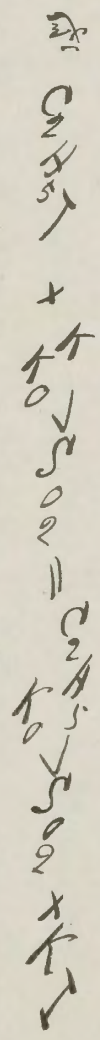
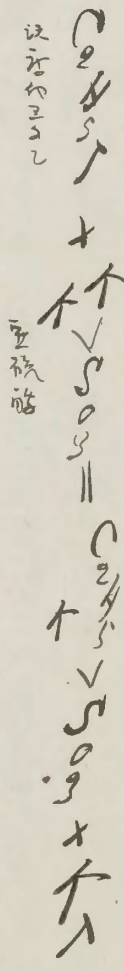
この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。

この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。

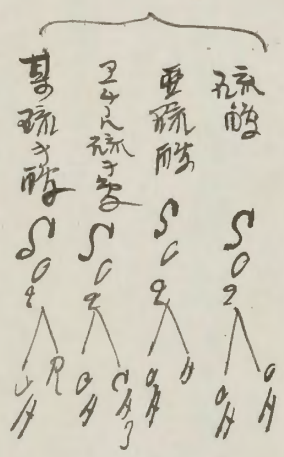
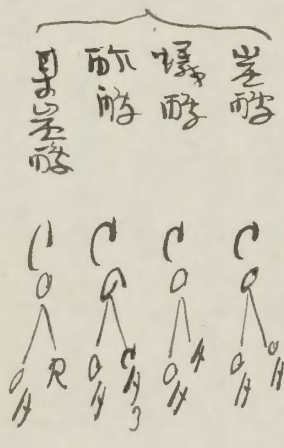
この反応は、二硫化炭素と水とが反応して、二硫化炭素と硫化水とを生成する。これは、二硫化炭素の加水分解反応である。



二族の酸の置換反応の進行は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。



この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。

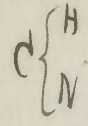
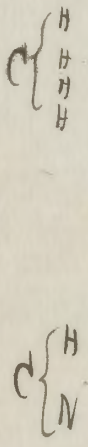


置換反応

この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。

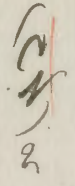
置換反応

この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。

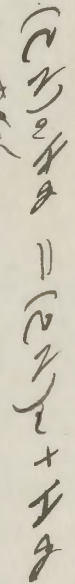


置換反応

(置換)



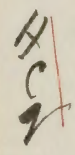
この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。



置換

この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。この反応は、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  の塩酸の作用による。

置換反応













Handwritten text in Arabic script, likely a title or introductory line.

Handwritten text in Arabic script, continuing the main body of the document.

Handwritten text in Arabic script, possibly a section header or separator.

Main body of handwritten text in Arabic script on the right page, consisting of several lines of dense cursive.

Handwritten text in Arabic script, likely a title or introductory line on the left page.

Handwritten text in Arabic script, possibly a section header or separator.

Main body of handwritten text in Arabic script on the left page, continuing the main body of the document.

Handwritten text in Arabic script, possibly a section header or separator.

Main body of handwritten text in Arabic script on the left page, consisting of several lines of dense cursive.

Handwritten text in Arabic script, likely a title or introductory line.

Main body of handwritten text in Arabic script on the left page, continuing the main body of the document.

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

2

$NaCl + H_2SO_4 = NaHSO_4 + HCl$

$2NaCl + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2HCl$

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

$NaCl + AgNO_3 = NaNO_3 + AgCl$

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

$CaO + H_2O = Ca(OH)_2$

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

此多勝りて... 下勝れ... 限指し... なる... 降る

羧酸の性質

この性質は、 $\text{COOH}$  基の存在によるものである。特に、 $\text{pH}$  値が低いほど、 $\text{COOH}$  基は解離し、 $\text{COO}^-$  基となる。

解離平衡

$$\text{COOH} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}^+$$

この平衡は、 $\text{pH}$  値によって変化する。酸性条件下では、 $\text{COOH}$  基が優勢であり、塩基性条件下では、 $\text{COO}^-$  基が優勢である。

電荷状態

$$\text{COOH} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}^+$$

この電荷状態は、 $\text{pH}$  値によって変化する。酸性条件下では、 $\text{COOH}$  基が優勢であり、塩基性条件下では、 $\text{COO}^-$  基が優勢である。

この性質は、 $\text{COOH}$  基の存在によるものである。特に、 $\text{pH}$  値が低いほど、 $\text{COOH}$  基は解離し、 $\text{COO}^-$  基となる。

$$\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$$

この平衡は、 $\text{pH}$  値によって変化する。酸性条件下では、 $\text{COOH}$  基が優勢であり、塩基性条件下では、 $\text{COO}^-$  基が優勢である。

この性質は、 $\text{COOH}$  基の存在によるものである。特に、 $\text{pH}$  値が低いほど、 $\text{COOH}$  基は解離し、 $\text{COO}^-$  基となる。

この性質は、 $\text{COOH}$  基の存在によるものである。特に、 $\text{pH}$  値が低いほど、 $\text{COOH}$  基は解離し、 $\text{COO}^-$  基となる。

この性質は、 $\text{COOH}$  基の存在によるものである。特に、 $\text{pH}$  値が低いほど、 $\text{COOH}$  基は解離し、 $\text{COO}^-$  基となる。

$$\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$$

この平衡は、 $\text{pH}$  値によって変化する。酸性条件下では、 $\text{COOH}$  基が優勢であり、塩基性条件下では、 $\text{COO}^-$  基が優勢である。

$$\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$$

この性質は、 $\text{COOH}$  基の存在によるものである。特に、 $\text{pH}$  値が低いほど、 $\text{COOH}$  基は解離し、 $\text{COO}^-$  基となる。





