

無機化学

目次

第Ⅰ部 非金属元素 3

1 水素 3

- 1.1 性質 3
- 1.2 同位体 3
- 1.3 製法 3
- 1.4 反応 3

2 貴ガス 3

- 2.1 性質 3
- 2.2 生成 3
- 2.3 ヘリウム 3
- 2.4 ネオン 3
- 2.5 アルゴン 3

3 ハロゲン 4

- 3.1 単体 4
- 3.2 ハロゲン化水素 5
- 3.3 ハロゲン化銀 6
- 3.4 次亜塩素酸塩 6
- 3.5 塩素酸カリウム 6

4 酸素 7

- 4.1 酸素原子 7
- 4.2 酸素 7
- 4.3 オゾン 7
- 4.4 酸化物 8
- 4.5 水 8

5 硫黄 9

- 5.1 硫黄 9
- 5.2 硫化水素 9
- 5.3 二酸化硫黄（亜硫酸ガス） 10
- 5.4 硫酸 11
- 5.5 チオ硫酸ナトリウム（ハイポ） 11
- 5.6 重金属の硫化物 12

6 窒素 12

- 6.1 窒素 12
- 6.2 アンモニア 12
- 6.3 一酸化二窒素（笑気ガス） 13
- 6.4 一酸化窒素 13

6.5 二酸化窒素 13

6.6 硝酸 13

7 リン 14

- 7.1 リン 14
- 7.2 十酸化四リン 14
- 7.3 リン酸 14

8 炭素 15

- 8.1 炭素 15
- 8.2 一酸化炭素 16
- 8.3 二酸化炭素 16

9 ケイ素 17

- 9.1 ケイ素 17
- 9.2 二酸化ケイ素 17

第Ⅱ部 典型金属 19

10 アルカリ金属 19

- 10.1 単体 19
- 10.2 水酸化ナトリウム（苛性ソーダ） 20
- 10.3 炭酸ナトリウム・炭酸水素ナトリウム 20

11 2 族元素 22

- 11.1 単体 22
- 11.2 酸化カルシウム（生石灰） 22
- 11.3 水酸化カルシウム（消石灰） 22
- 11.4 炭酸カルシウム（石灰石） 23
- 11.5 塩化マグネシウム・塩化カルシウム 23
- 11.6 硫酸カルシウム 23
- 11.7 硫酸バリウム 23

12 12 族元素 24

- 12.1 単体 24
- 12.2 酸化亜鉛（亜鉛華）・水酸化亜鉛 25
- 12.3 塩化水銀（Ⅰ）・塩化水銀（Ⅱ） 25

13 アルミニウム 26

- 13.1 アルミニウム 26
- 13.2 酸化アルミニウム・水酸化アルミニウム 26
- 13.3 ミョウバン・焼きミョウバン 26

14 スズ・鉛 27

- 14.1 単体 27
- 14.2 塩化スズ（Ⅱ） 27

14.3	酸化鉛 (IV)	28
14.4	鉛の難溶性化合物	28
第 III 部 遷移金属		29
15	鉄・コバルト・ニッケル	29
15.1	鉄	29
15.2	硫酸鉄 (II) 7 水和物	30
15.3	塩化鉄 (III) 6 水和物	31
15.4	鉄イオンの反応	31
15.5	塩化コバルト (II)	31
15.6	硫酸ニッケル (II)	31
16	銅	32
16.1	銅	32
16.2	硫酸銅 (II) 5 水和物	33
16.3	銅 (II) イオンの反応	33
16.4	銅の合金	33
17	銀	34
17.1	銀	34
17.2	銀 (I) イオンの反応	34
17.3	難溶性化合物の溶解性	35
18	クロム・マンガン	36
18.1	単体	36
18.2	クロム酸カリウム・二クロム酸カリウム	36
18.3	過マンガン酸カリウム	37
18.4	マンガンの安定な酸化数	37
第 IV 部 APPENDIX		38
A	気体の乾燥剤	38
B	水の硬度	38
C	金属イオンの難溶性化合物	39
D	錯イオンの命名法	40
E	金属イオンの系統分離	41

第 I 部

非金属元素

1 水素

1.1 性質

- ①無色②無臭の③気体
- 最も④軽い
- 水に溶け⑤にくい

1.2 同位体

 ^1H 99% 以上 ^2H (⑥D) 0.015% ^3H (⑦T) 微量

1.3 製法

- ナフサの電気分解 工業的製法
- ⑧赤熱したコークスに⑨水蒸気を吹き付ける 工業的製法
 $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{CO}$
- ⑩水 (⑪水酸化ナトリウム水溶液) の電気分解
 $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- ⑫イオン化傾向が⑬ H_2 より大きい金属と希薄強酸
例 $\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
例 $\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- 水素化ナトリウムと水
 $\text{NaH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$

1.4 反応

- 水素と酸素 (爆鳴気の燃焼)
 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 加熱した酸化銅 (II) と水素
 $\text{CuO} + \text{H}_2 \longrightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

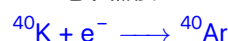
2 貴ガス

 ^{14}He , ^{15}Ne , ^{16}Ar , ^{17}Kr , Xe, Rn

2.1 性質

- ⑱無色⑲無臭
- 第 18 族元素であり、電子配置がオクテットを満たすため反応性が低い
- イオン化エネルギーが極めて大きい
- 電子親和力が⑳極めて小さい
- 電気陰性度が㉑定義されない

2.2 生成

 ^{40}K の電子捕獲


2.3 ヘリウム

化学式: He 浮揚ガス

2.4 ネオン

化学式: Ne ネオンサイン

2.5 アルゴン

 化学式: Ar N_2 , O_2 に次いで 3 番目に空気中での存在量が多い (約 1%)。

3 ハロゲン

3.1 単体

3.1.1 性質

化学式	F ₂	Cl ₂	Br ₂	I ₂
分子量	小			大
分子間力	弱			強
反応性	強			弱
沸点・融点	低			高
常温での状態	②②気体	②③気体	②④液体	②⑤固体
色	②⑥淡黄色	②⑦黄緑色	②⑧赤褐色	②⑨黒紫色
特徴	③⑩特異臭	③⑪刺激臭	揮発性	③⑫昇華性
H ₂ との反応	③⑬冷暗所でも爆発的に反応	③⑭常温でも③⑮光で爆発的に反応	③⑯加熱して③⑰触媒により反応	高温で平衡状態 ③⑱加熱して③⑲触媒により一部反応
水との反応	水を酸化して酸素と ④⑰激しく反応	④⑱一部とけて反応	④⑲一部とけて反応	④⑳反応しない ④㉑Klaq には可溶
用途	保存が困難 Kr や Xe と反応	④㉒ClO ⁻ による ④㉓殺菌・漂白作用	C=C や C≡C の検出	④㉔ヨウ素デンブun反応で ④㉕青紫色

3.1.2 製法

- フッ化水素ナトリウム KHF₂ のフッ化水素 HF 溶液の電気分解 **工業的製法**
KHF₂ → KF + HF
- ④②⑨塩化ナトリウム水溶液の電気分解 **塩素** **工業的製法**
2 NaCl + 2 H₂O → Cl₂ + H₂ + 2 NaOH
- ④⑤⑩酸化マンガン (IV) に④⑥⑪濃塩酸を加えて加熱 **塩素**
MnO₂ + 4 HCl $\xrightarrow{\Delta}$ MnCl₂ + Cl₂ ↑ + 2 H₂O
- ④⑦⑫高度さらし粉と④⑧⑬塩酸 **塩素**
Ca(ClO)₂ · 2 H₂O + 4 HCl → CaCl₂ + 2 Cl₂ ↑ + 4 H₂O
- ④④⑭さらし粉と④⑤⑮塩酸 **塩素**
CaCl(ClO) · H₂O + 2 HCl → CaCl₂ + Cl₂ ↑ + 2 H₂O
- 臭化マグネシウムと塩素 **臭素**
MgBr₂ + Cl₂ → MgCl₂ + Br₂
- ヨウ化カリウムと塩素 **ヨウ素**
2 KI + Cl₂ → 2 KCl + I₂

3.1.3 反応

- フッ素と水素
H₂ + F₂ $\xrightarrow{\text{常温で爆発的に反応}}$ 2 HF
- 塩素と水素
H₂ + Cl₂ $\xrightarrow{\text{光を当てると爆発的に反応}}$ 2 HCl
- 臭素と水素
H₂ + Br₂ $\xrightarrow{\text{高温で反応}}$ 2 HBr
- ヨウ素と水素
H₂ + I₂ $\xrightleftharpoons{\text{高温で平衡}}$ 2 HI
- フッ素と水
2 F₂ + 2 H₂O → 4 HF + O₂
- 塩素と水
Cl₂ + H₂O \rightleftharpoons HCl + HClO
- 臭素と水
Br₂ + H₂O \rightleftharpoons HBr + HBrO
- ヨウ素の固体がヨウ化物イオン存在下で三ヨウ化物イオンを形成して溶解する反応
I₂ + I⁻ → I₃⁻

3.1.4 塩素発生実験の装置



$\text{Cl}_2, \text{HCl}, \text{H}_2\text{O}$

↓ ⑤⑥ 水 に通す (HCl の除去)

$\text{Cl}_2, \text{H}_2\text{O}$

↓ ⑤⑦ 濃硫酸 に通す (H_2O の除去)

Cl_2

3.1.5 塩素のオキソ酸

オキソ酸 … ⑤⑧ 酸素を含む酸性物質

+ VII	⑤⑨ HClO_4 ⑥⑩ 過塩素酸	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}-\text{O}-\text{Cl}-\text{O} \\ \\ \text{O} \end{array}$
+ V	⑥① HClO_3 ⑥② 塩素酸	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}-\text{O}-\text{Cl}-\text{O} \end{array}$
+ III	⑥③ HClO_2 ⑥④ 亜塩素酸	$\text{H}-\text{O}-\text{Cl}-\text{O}$
+ I	⑥⑤ HClO ⑥⑥ 次亜塩素酸	$\text{H}-\text{O}-\text{Cl}$

3.2 ハロゲン化水素

3.2.1 性質

化学式	HF	HCl	HBr	HI
色・臭い		⑥⑦ 無色 ⑥⑧ 刺激臭		
沸点	20°C	-85°C	-67°C	-35°C
水との反応	⑥⑨ よく溶ける			
水溶液 (強弱)	⑦⑩ フッ化水素酸 ⑦⑪ 塩酸 ⑦⑫ 臭化水素酸 ⑦⑬ ヨウ化水素酸 ⑦⑭ 弱酸 << ⑦⑮ 強酸 < ⑦⑯ 強酸 < ⑦⑰ 強酸			
用途	⑦⑱ ガラスと反応 ⇒ ポリエチレン瓶	⑦⑲ アンモニアの検出 各種工業	半導体加工	インジウムスズ 酸化物の加工

3.2.2 製法

- ⑧⑩ ホタル石に⑧① 濃硫酸を加えて加熱 (⑧② 弱酸遊離) フッ化水素

$$\text{CaF}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{CaSO}_4 + 2\text{HF} \uparrow$$
- ⑧③ 水素と⑧④ 塩素 塩化水素 工業的製法

$$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{HCl} \uparrow$$
- ⑧⑤ 塩化ナトリウムに⑧⑥ 濃硫酸を加えて加熱 塩化水素 (⑧⑦ 弱酸・⑧⑧ 揮発性酸の追い出し)

$$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{NaHSO}_4 + \text{HCl} \uparrow$$

3.2.3 反応

- 気体のフッ化水素がガラスを侵食する反応

$$\text{SiO}_2 + 4\text{HF}(\text{g}) \longrightarrow \text{SiF}_4 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- フッ化水素酸 (水溶液) がガラスを侵食する反応

$$\text{SiO}_2 + 6\text{HF}(\text{aq}) \longrightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- ⑧⑨ 塩化水素による⑧⑩ アンモニアの検出

$$\text{HCl} + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$$

3.3 ハロゲン化銀

3.3.1 性質

化学式	AgF	AgCl	AgBr	AgI
固体の色	⑨①黄褐色	⑨②白色	⑨③淡黄色	⑨④黄色
水との反応	⑨⑤よく溶ける	⑨⑥ほとんど溶けない		
光との反応	⑨⑦感光	感光性 (→⑨⑧Ag)		

3.3.2 製法

- 酸化銀 (I) にフッ化水素酸を加えて蒸発圧縮 フッ化銀



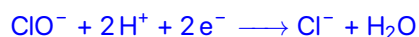
- ハロゲン化水素イオンを含む水溶液と⑨⑨硝酸銀水溶液



3.4 次亜塩素酸塩

3.4.1 性質

⑩⑩酸化剤として反応 (⑩①殺菌・⑩②漂白作用)



3.4.2 製法

- 水酸化ナトリウム水溶液と塩素



- 水酸化カルシウムと塩素

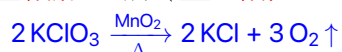


3.5 塩素酸カリウム

化学式：⑩③KClO₃

3.5.1 性質

⑩④酸素の生成 (⑩⑤二酸化マンガンを触媒に加熱)



4 酸素

4.1 酸素原子

同¹⁰⁶素体：酸素 (O_2), ¹⁰⁷オゾン (O_3)

地球の地殻に¹⁰⁸最も多く存在

地球の地殻における元素の存在率

¹⁰⁹ O	>	¹¹⁰ Si	>	¹¹¹ Al	>	¹¹² Fe	>	¹¹³ Ca	>	¹¹⁴ Na
¹¹⁵ 酸素		¹¹⁶ ケイ素		¹¹⁷ アルミニウム		¹¹⁸ 鉄		¹¹⁹ カルシウム		¹²⁰ ナトリウム
46.6%		27.7%		8.13%		5.00%		3.63%		2.83%
おっ		し		やる		て		か		な

4.2 酸素

化学式： O_2

4.2.1 性質

- ¹²¹無色¹²²無臭の¹²³気体
- 沸点 -183°C

4.2.2 製法

- ¹²⁴液体空気の分留 工業的製法
- ¹²⁵水 (¹²⁶水酸化ナトリウム水溶液) の¹²⁷電気分解

$$2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$$
- ¹²⁸過酸化水素水 (¹²⁹オキシドール) の分解

$$2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{O}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- ¹³⁰塩素酸カリウムの熱分解

$$2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$$

4.2.3 反応

¹³¹酸化剤としての反応



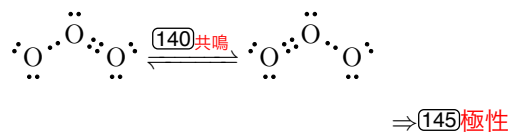
4.3 オゾン

化学式：¹³² O_3

4.3.1 性質

- ¹³³ニンニク臭 (¹³⁴特異臭) を持つ¹³⁵淡青色の¹³⁶気体 (常温)
- 水に¹³⁷少し溶ける
- ¹³⁸殺菌・¹³⁹脱臭作用

オゾンにおける酸素原子の運動



4.3.2 製法

酸素中で¹⁴⁶無声放電／強い¹⁴⁷紫外線を当てる



4.3.3 反応

- ¹⁴⁸酸化剤としての反応

$$\text{O}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
- 湿らせた¹⁴⁹ヨウ化カリウムでんぶん紙を¹⁵⁰青色に変色

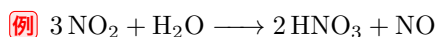
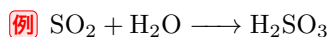
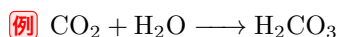
$$\text{O}_3 + 2\text{KI} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{I}_2 + \text{O}_2 + 2\text{KOH}$$

4.4 酸化物

4.4.1 性質

	塩基性酸化物	両性酸化物	酸性酸化物
元素	(151)陽性の大きい金属元素	(152)陽性の小さい金属元素	(153)非金属元素
水との反応	(154)塩基性	(155)ほとんど溶けない	(156)酸性 ((157)オキソ酸)
中和	(158)酸と反応	(159)酸・塩基と反応	(160)塩基と反応

両性酸化物 … (161)アルミニウム ((162)Al), (163)亜鉛 ((164)Zn), (165)スズ ((166)Sn), (167)鉛 ((168)Pb) *1



4.4.2 反応

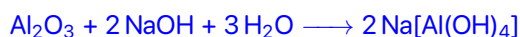
- 酸化銅 (II) と塩化水素



- 酸化アルミニウムと硫酸



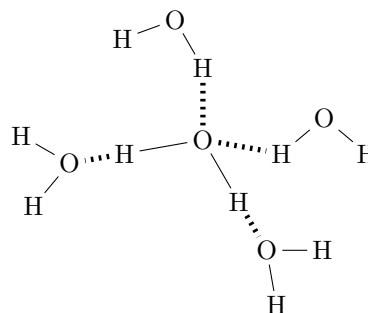
- 酸化アルミニウムと水酸化ナトリウム水溶液



4.5 水

4.5.1 性質

- (169)極性分子
- 周りの4つの分子と(170)水素結合
- 異常に(171)高い沸点
- (172)隙間の多い結晶構造 (密度: 固体(173) < 液体)
- 特異な(174)融解曲線



4.5.2 反応

- 酸化カルシウムと水



- 二酸化窒素と水

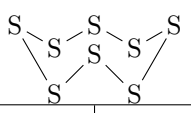
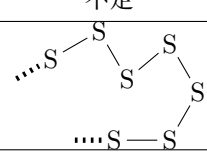


*1 覚え方: ああすんなり

5 硫黄

5.1 硫黄

5.1.1 性質

名称	(175)斜方硫黄	(176)単斜硫黄	(177)ゴム状硫黄
化学式	(178) S_8	(179) S_8	(180) S_x
色	(181)黄色	(182)黄色	(183)黄色
構造	(184)塊状結晶	(185)針状結晶	(186)不定形固体
融点	113°C	119°C	不定
構造			
CS ₂ との反応	(187)溶ける	(188)溶ける	(189)溶けない

CS₂… 無色・芳香性・揮発性 ⇒ (190)無極性触媒

5.1.2 反応

- 高温で多くの金属 (Au, Pt を除く) と反応



- 空気中で (191)青色の炎を上げて燃焼



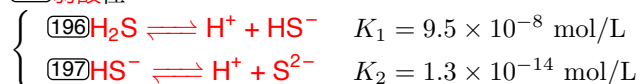
5.2 硫化水素

化学式: (192) H_2S

5.2.1 性質

- (193)無色 (194)腐卵臭

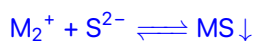
- (195)弱酸性



- (198)還元剤としての反応



- 重金属イオン M^{2+} と (199)難溶性の塩を生成



5.2.2 製法

- 硫化鉄 (II) と希塩酸



- 硫化鉄 (II) と希硫酸



5.2.3 反応

- 硫化水素とヨウ素



- (200)酢酸鉛 (II) 水溶液と硫化水素 (H_2S の検出)



5.3 二酸化硫黄（亜硫酸ガス）

化学式：②01 SO_2 電子式： $\begin{array}{|c|c|c|} \hline \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} & \text{S} & \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \hline \end{array}$

5.3.1 性質

- ②02無色、②03刺激臭の②04気体
- 水に②05溶けやすい
- ②06弱酸性

$$\text{②07SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HSO}_3^- \quad K_1 = 1.4 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$$
- ②08還元剤（②09漂白作用）

$$\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^-$$
- ②10酸化剤（②11 H_2S などの強い還元剤に対して）

$$\text{SO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \longrightarrow \text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$$

5.3.2 製法

- 硫黄や硫化物の②12燃焼 硫化水素 工業的製法

$$2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$
- ②13亜硫酸ナトリウムと希硫酸

$$\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$$
- ②14銅と②15熱濃硫酸

$$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$

5.3.3 反応

- 二酸化硫黄の水への溶解

$$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$$
- 二酸化硫黄と硫化水素

$$\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{S} \longrightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$$
- 硫酸酸性で過マンガン酸カリウムと二酸化硫黄

$$2\text{KMnO}_4 + 5\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{MnSO}_4 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4$$

5.4 硫酸

5.4.1 性質

- (216)無色(217)無臭の(218)液体
 - 水に(219)非常によく溶ける
 - 溶解熱が(220)非常に大きい
 - (221)水に濃硫酸を加えて希釈
 - (222)不揮発性で密度が(223)大きく、
(224)粘度が大きい **濃硫酸**
 - (225)吸湿性・(226)脱水作用 **濃硫酸**
 - (227)強酸性 **希硫酸**
 - (228) $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HSO}_4^-$ $K_1 > 10^8 \text{ mol/L}$
 - (229)弱酸性 **濃硫酸** (230)水が少なく、(231) H_3O^+ の濃度が小さい)
 - (232)酸化剤として働く **熱濃硫酸**
- $$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$
- (233)アルカリ土類金属 (234)Ca、(235)Be)、(236)Pb と難溶性の塩を生成 **希硫酸**

5.4.2 製法

(237)接触法 **工業的製法**

1. 黄鉄鉱 FeS_2 の燃焼

$$4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$$

$$(\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_2)$$
2. (238)酸化バナジウム触媒で酸化

$$2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{V}_2\text{O}_5} 2\text{SO}_3$$
3. (239)濃硫酸に吸収させて(240)発煙硫酸とした後、希硫酸を加えて希釈

$$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$$

5.4.3 反応

- 硝酸カリウムに濃硫酸を加えて加熱

$$\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{HNO}_3 + \text{KHSO}_4$$
- スクロースと濃硫酸

$$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} 12\text{C} + 11\text{H}_2\text{O}$$
- 水酸化ナトリウムと希硫酸

$$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$$
- 銅と熱濃硫酸

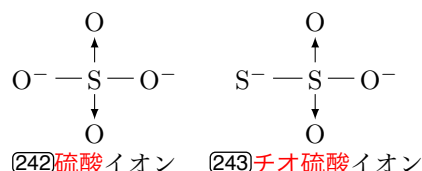
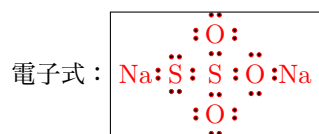
$$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- 銀と熱濃硫酸

$$2\text{Ag} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$
- 塩化バリウム水溶液と希硫酸

$$\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$$

5.5 チオ硫酸ナトリウム（ハイポ）

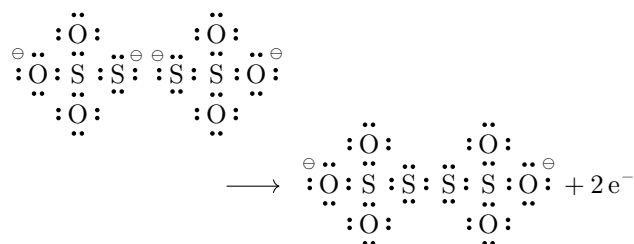
化学式：(241) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$



5.5.1 性質

- 無色透明の結晶（5 水和物）で、水に溶けやすい。
- (244)還元剤として反応

例 水道水の脱塩素剤（カルキ抜き）



5.5.2 製法

亜硫酸ナトリウム水溶液に硫黄を加えて加熱



5.5.3 反応

ヨウ素とチオ硫酸ナトリウム



5.6 重金属の硫化物

酸性でも沈澱（全液性で沈澱）						中性・塩基性で沈澱（酸性では溶解）			
Ag ₂ S	HgS	CuS	PbS	SnS	CdS	NiS	FeS	ZnS	MnS
(246)黒色	(247)黒色	(248)黒色	(249)黒色	(250)褐色	(251)黒色	(252)黒色	(253)黒色	(254)白色	(255)淡赤色
(256)低						(257)高			
(258)極小						(259)小			

イオン化傾向

塩の溶解度積 (K_{sp})

6 窒素

6.1 窒素

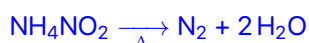
化学式：N₂

6.1.1 性質

- (260)無色(261)無臭の(262)気体
- 空気の 78% を占める
- 水に溶け(263)にくい (264)無極性分子)
- 常温で(265)不活性（食品などの(266)酸化防止）
- 高エネルギー状態（(267)高温・(268)放電）では反応

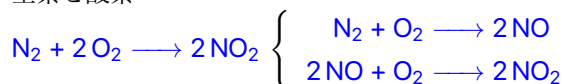
6.1.2 製法

- (269)液体空気の変留 [工業的製法](#)
- (270)亜硝酸アンモニウムの(271)熱分解



6.1.3 反応

- 窒素と酸素



- 窒素とマグネシウム



6.2 アンモニア

化学式：(272)NH₃

6.2.1 性質

- (273)無色(274)刺激臭の(275)気体
- (276)水素結合
- 水に(277)非常によく溶ける (278)上方置換)
- (279)塩基性



$$K_1 = 1.7 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$$

- (281)塩酸の検出
- 高温・高圧で二酸化炭素と反応して、(282)尿素を生成

6.2.2 製法

- (283)ハーバーボッシュ法 [工業的製法](#)
- (284)高温(285)高圧で、(286)四酸化三鉄 ((287)Fe₃O₄) 触媒

$$\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$$
- (288)塩化アンモニウムと(289)水酸化カルシウムを混ぜて加熱

$$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$

6.2.3 反応

- 硫酸とアンモニア

$$2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$$
- 塩酸の検出

$$\text{NH}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{NH}_4\text{Cl} \downarrow$$
- アンモニアと二酸化炭素

$$2\text{NH}_3 + \text{CO}_2 \longrightarrow (\text{NH}_2)_2\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$$

6.3 一酸化二窒素（笑気ガス）

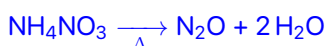
化学式：②90N₂O

6.3.1 性質

- ・ 無色、少し甘味のある気体
- ・ 水に少し溶ける
- ・ 常温では反応性が低い
- ・ ②91麻酔効果

6.3.2 製法

②92硝酸アンモニウムの熱分解



6.4 一酸化窒素

化学式：②93NO

6.4.1 性質

- ・ ②94無色②95無臭の②96気体
- ・ 中性で水に溶けにくい
- ・ 空気中では②97酸素とすぐに反応
- ・ 血管拡張作用・神経伝達物質

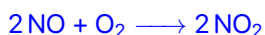
6.4.2 製法

②98銅と②99希硝酸



6.4.3 反応

酸素と反応



6.5 二酸化窒素

化学式：③00NO₂

6.5.1 性質

- ・ ③01赤褐色③02刺激臭の③03気体
- ・ 水と反応して③04強酸性（③05酸性雨の原因）
- ・ 常温では③06四酸化二窒素（③07無色）と③08平衡状態

$$2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$$
- ・ 140°C 以上で熱分解

$$2\text{NO}_2 \longrightarrow 2\text{NO} + \text{O}_2$$

6.5.2 製法

③09銅と③10濃硝酸



6.6 硝酸

化学式：③11HNO₃

6.6.1 性質

- ・ ③12無色③13刺激臭で③14揮発性の③15液体
- ・ 水に③16よく溶ける
- ・ ③17強酸性

$$\text{③18HNO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_3^- \quad K_1 = 6.3 \times 10^1 \text{mol/L}$$
- ・ ③19褐色瓶に保存（③20光分解）
- ・ ③21酸化剤としての反応 ③21希硝酸

$$\text{HNO}_3 + \text{H}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
- ・ ③22酸化剤としての反応 ③22濃硝酸

$$\text{HNO}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$$
- ・ イオン化傾向が小さい Cu、Hg、Ag も溶解
- ・ ③23Al、③24Cr、③25Fe、③26Co、③27Ni は③28酸化皮膜が生じて不溶 ③29濃硝酸⇒③29不動態
- ・ ③30王水（③31濃塩酸：③32濃硝酸=3:1）は、Pt、Au も溶解
- ・ NO₃⁻ は③33沈殿を作らない ⇒ ③34褐輪反応で検出

6.6.2 製法

- ・ ③35オストワルト法

$$\text{NH}_3 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$$
 - ③36白金触媒で③37アンモニアを③38酸化

$$4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \longrightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$$
 - ③39空気酸化

$$2\text{NO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{NO}_2$$
 - ③40水と反応

$$3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$$
- ・ ③41硝酸塩に③42濃硫酸を加えて加熱

$$\text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{HNO}_3 \uparrow$$

6.6.3 反応

- ・ アンモニアと硝酸

$$\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$$
- ・ 硝酸の光分解

$$4\text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{光}} 4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$$
- ・ 亜鉛と希硝酸

$$\text{Zn} + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2 \uparrow$$
- ・ 銀と濃硝酸

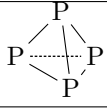
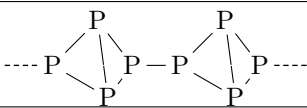
$$\text{Ag} + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2 \uparrow$$

7 リン

7.1 リン

7.1.1 性質

三種類の同素体がある

名称	③44黄リン	③45赤リン	黒リン
化学式	③46P ₄	③47P _x	P ₄
融点	44°C	590°C*2	610°C
発火点	35°C ③48水中に保存	260°C ③49マッチの側薬	-
密度	1.8g/cm ³	2.16g/cm ³	2.7g/cm ³
毒性	③50猛毒	③51微毒	③52微毒
構造			略
CS ₂ への溶解	③53溶ける	③54溶けない	③55溶けない

7.1.2 製法

- リン鉱石にケイ砂とコークスを混ぜて強熱し、蒸気を水で冷却 黄リン 工業的製法

$$2\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{SiO}_2 + 10\text{C} \longrightarrow 6\text{CaSiO}_3 + 10\text{CO} + \text{P}_4$$
- 空気を遮断して黄リンを 250°C で加熱 赤リン
- 空気を遮断して黄リンを 200°C、 $1.2 \times 10^9\text{Pa}$ で加熱 黒リン

7.2 十酸化四リン

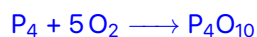
化学式：③56P₄O₁₀

7.2.1 性質

- 白色で昇華性のある固体
- ③57潮解性（水との親和性が③58非常に高い）
- 乾燥剤
- 水を加えて加熱すると反応（③59加水分解）

7.2.2 製法

③60リンの燃焼



7.2.3 反応

水を加えて加熱



7.3 リン酸

化学式：③61H₃PO₄

7.3.1 性質

- ③62中酸性
- $$\text{③63H}_3\text{PO}_4 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^- \quad K_1 = 7.5 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$$

7.3.2 反応

- リン酸と水酸化カルシウムの完全中和

$$2\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$$
- リン酸カルシウムとリン酸が反応して重過リン酸石灰が生成

$$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 4\text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow 3\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$$
- リン酸カルシウムと硫酸が反応して過リン酸石灰が生成

$$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + 2\text{CaSO}_4$$

8 炭素

8.1 炭素

8.1.1 性質

炭素の同³⁶⁴素体

- ³⁶⁵ダイヤモンド
- ³⁶⁶黒鉛 (³⁶⁷グラファイト)
- 無定形炭素

用途 顔料・脱臭剤（活性炭）

黒色で、黒鉛の美結晶が不規則に集合。電気伝導性を示す。

- ³⁶⁸フラーレン

用途 医療・材料分野での応用

黒褐色で、60 個の炭素原子がサッカーボール状につながった分子結晶。電気伝導性を示さない。

- グラフェン

用途 半導体材料への応用

黒鉛の平面性六角形状の層のうち一層だけを取り出したもの。電気伝導性を示す。

- カーボンナノチューブ

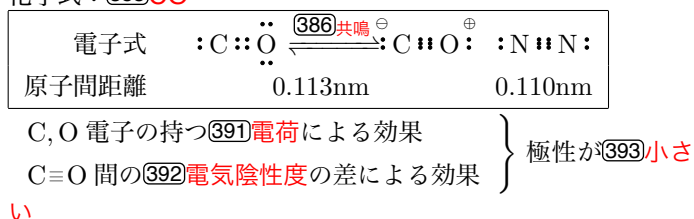
用途 水素吸蔵・電池電極への応用

グラフェンを円筒状に巻いたもの。電気伝導性を示す。

名称	³⁶⁹ ダイヤモンド	³⁷⁰ 黒鉛
特徴	³⁷¹ 無色 ³⁷² 透明で屈折率が高い固体	³⁷³ 黒色で ³⁷⁴ 光沢がある固体
密度	3.5g/cm ³	2.3g/cm ³
構造	³⁷⁵ 正四面体方向の ³⁷⁶ 共有結合結晶	³⁷⁷ ズレた層状構造 (³⁷⁸ ファンデルワールス力)
硬さ	³⁷⁹ 非常に硬い	³⁸⁰ 軟らかい
沸点	³⁸¹ 高い	³⁸² 高い
電気伝導性	³⁸³ なし	³⁸⁴ あり
用途	宝石・カッターの刃・研磨剤	鉛筆・電極

8.2 一酸化炭素

化学式： CO



8.2.1 性質

- (394)無色(395)無臭で(396)有毒な気体
- 赤血球のヘモグロビンの(397) Fe^{2+} に対して強い(398)酸化結合
- (399)中性で水に溶け(400)にくい。(401)水上置換)
- (402)可燃性、高温で(403)還元性 (404)鉄との親和性が非常に高い)

8.2.2 製法

- (405)赤熱したコークスに(406)水蒸気を吹き付ける
工業的製法
 $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
- 炭素の(407)不完全燃焼
 $2\text{C} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CO}$
- (408)ギ酸に(409)濃硫酸を加えて加熱
 $\text{HCOOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CO} \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- (410)シュウ酸に(411)濃硫酸を加えて加熱
 $(\text{COOH})_2 \longrightarrow \text{CO} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

8.2.3 反応

- 燃焼
 $\text{CO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CO}_2$
- 鉄の精錬
 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \longrightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \longrightarrow 2\text{FeO} + \text{CO}_2 \\ \text{FeO} + \text{CO} \longrightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2 \times 2 \end{array} \right.$$

8.3 二酸化炭素

8.3.1 性質

- (412)無色(413)無臭で(414)昇華性 (固体は(415)ドライアイス)
- 大気の 0.04% を占める
- 水に(416)少し溶ける
- (417)弱酸性
 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HCO}_3^-$

$$K_1 = 4.3 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$$

8.3.2 製法

- (419)炭酸カルシウムを強熱 工業的製法
 $\text{CaCO}_3 \longrightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- (420)希塩酸と(421)石灰石
 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- (422)炭酸水素ナトリウムの熱分解
 $2\text{NaHCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

8.3.3 反応

- 二酸化炭素と水酸化ナトリウム
 $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- (423)石灰水に通じると(424)白濁しさらに通じると(425)白濁が消える
 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

9 ケイ素

9.1 ケイ素

9.1.1 性質

- (426)灰色で(427)光沢がある(428)共有結合結晶
- (429)硬いがもろい
- (430)半導体に使用（高純度のケイ素）*3
高温にしたり微小の他電子を添加すると電気伝導性が(431)上昇（金属は高温で電気伝導性が(432)降下）

9.1.2 製法

- (433)ケイ砂と(434)一酸化炭素を混ぜて強熱 (工業的製法)
$$\text{SiO}_2 + 2\text{C} \longrightarrow \text{Si} + 2\text{CO}$$
- (435)ケイ砂と(436)マグネシウム粉末を混ぜて加熱
$$\text{SiO}_2 + 2\text{Mg} \longrightarrow \text{Si} + 2\text{MgO}$$

9.2 二酸化ケイ素

化学式：(437)SiO₂

9.2.1 性質

- (438)無色(439)透明の(440)共有結合結晶
- (441)硬い
- 地球の近く中に多く存在（ケイ砂、石英、水晶）
- (442)酸性酸化物
- (443)シリカゲル（(444)乾燥剤・吸着剤）の生成に用いられる
多孔質、適度な数の(445)ヒドロキシ基

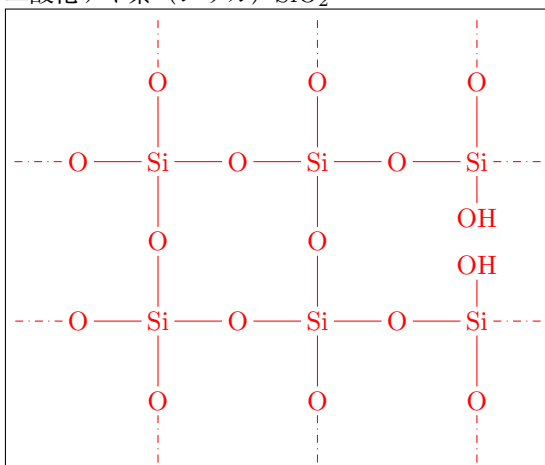
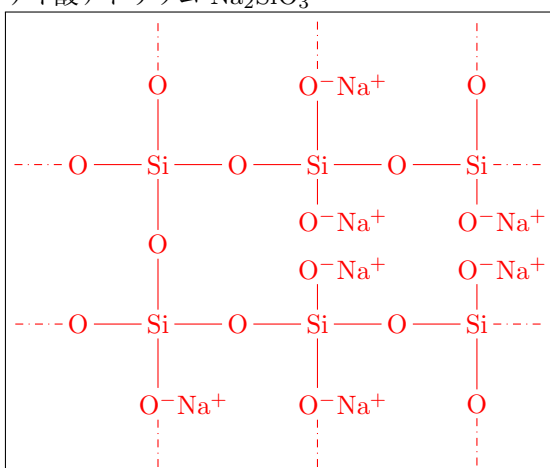
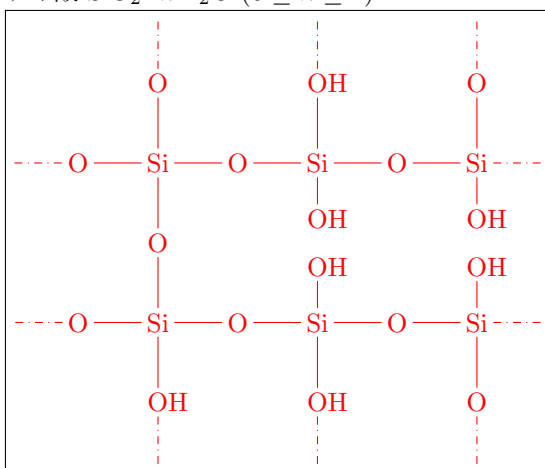
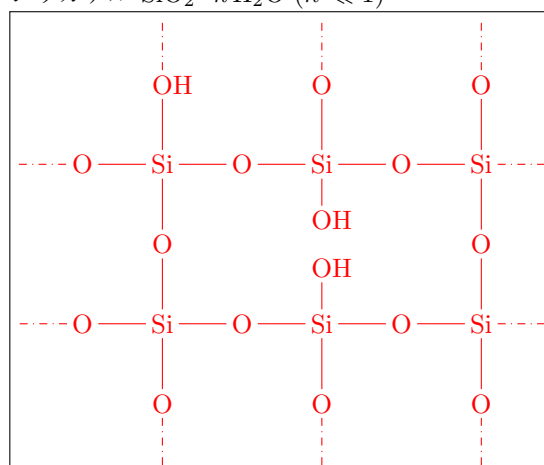
9.2.2 反応

- フッ化水素と反応
$$\text{SiO}_2 + 4\text{HF} \longrightarrow \text{SiF}_4 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- フッ化水素酸と反応
$$\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \longrightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- (446)水酸化ナトリウムや(447)炭酸ナトリウムがガラスを侵す反応（(448)水ガラスの生成）
$$\text{SiO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$$

$$\text{SiO}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2$$
- (449)水ガラスと(450)塩酸から(451)ケイ酸の白色ゲル状沈澱が生じる反応
$$\text{NaSiO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$$
- (452)ケイ酸を加熱してシリカゲルを得る反応
$$\text{H}_2\text{SiO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O} + (1-n)\text{H}_2\text{O} \quad (0 < n < 1)$$
- (453)ケイ酸を高温（600℃）で熱分解
$$\text{H}_2\text{SiO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} \quad (0 < n < 1)$$

*3 6N… 太陽電池用、11N… 集積回路用

シリカゲル生成過程での構造変化

1. 二酸化ケイ素 (シリカ) SiO_2 2. ケイ酸ナトリウム Na_2SiO_3 3. ケイ酸 $\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($0 \leq n \leq 1$)4. シリカゲル $\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n \ll 1$)

第 II 部

典型金属

10 アルカリ金属

10.1 単体

10.1.1 性質

- 銀白色で(454)柔らかい金属
- 全体的に反応性が高く、(455)石油中に保存
- 原子一個あたりの自由電子が(456)1 個 (457)弱い(458)金属結合)
- 還元剤として反応



化学式	(459)Li	(460)Na	(461)K	(462)Rb	(463)Cs
融点*4	181°C	98°C	64°C	39°C	28°C
密度	0.53	0.97	0.86	1.53	1.87
構造	(464)体心立方格子 (465)軽金属)				
イオン化エネルギー	大				小
反応力	小				大
炎色反応	(466)赤色	(467)黄色	(468)赤紫色	(469)深赤色	(470)青紫色
用途	リチウムイオン 電池の負極	トンネル照明 高速増殖炉の冷却材	磁気センサー 肥料 (K ⁺)	光電池 年代測定	光電管 電子時計 (一秒の基準)

10.1.2 製法

水酸化物や塩化物の(471)熔融塩電解 (472)ダウンス法) (工業的製法)

(473)CaCl₂ 添加 (474)凝固点降下)

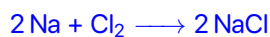
(例) ナトリウム $2\text{NaCl} \longrightarrow 2\text{Na} + \text{Cl}_2 \uparrow$

10.1.3 反応

- ナトリウムと酸素



- ナトリウムと塩素



- ナトリウムと水



10.2 水酸化ナトリウム（苛性ソーダ）

化学式：(475)NaOH

10.2.1 性質

- (476)白色の固体
- (477)潮解性
- 水に(478)よくとける（水との親和性が(479)非常に高い）
- (480)乾燥剤
- (481)強塩基性

$$\left((482)\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{OH}^- \quad K_1 = 1.0 \times 10^{-1} \text{mol/L} \right)$$
- 空気中の(483)二酸化炭素と反応して、純度が不明
 酸の標準溶液（(484)シュウ酸）を用いた中和滴定で濃度決定

$$\left((\text{COOH})_2 + 2 \text{NaOH} \longrightarrow (\text{COONa})_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \right)$$

10.2.2 製法

(485)塩化ナトリウム水溶液の(486)電気分解（イオン交換膜法）(工業的製法)



10.2.3 反応

- 塩酸と水酸化ナトリウム

$$\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$$
- 塩素と水酸化ナトリウム

$$2 \text{NaOH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$$
- 二酸化硫黄と水酸化ナトリウム

$$\text{SO}_2 + 2 \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$$
- 酸化亜鉛と水酸化ナトリウム水溶液

$$\text{ZnO} + 2 \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$$
- 二酸化炭素と水酸化ナトリウム

$$2 \text{NaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$$

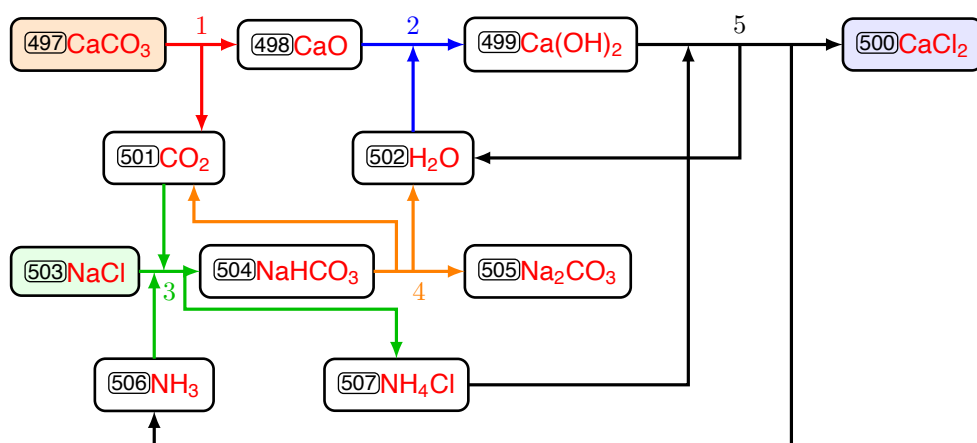
10.3 炭酸ナトリウム・炭酸水素ナトリウム

10.3.1 性質

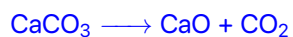
名称	炭酸ナトリウム	炭酸水素ナトリウム
化学式	(487)Na ₂ CO ₃	(488)NaHCO ₃
色	(489)白色	(490)白色
融点	850°C	(491)熱分解
液性	(492)塩基性	(493)弱塩基性
用途	(494)ガラスや石鹼の原料	胃腸薬・ふくらし粉

10.3.2 製法

(495)アンモニアソーダ法 (496)ソルベー法 (工業的製法)



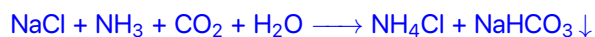
1. (508)炭酸カルシウムの(509)熱分解



2. (510)酸化カルシウムと(511)水



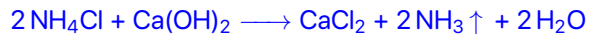
3. (512)塩化ナトリウム水溶液に(513)アンモニアを溶解させてから、(514)二酸化炭素を溶解



4. (515)炭酸水素ナトリウムの(516)熱分解



5. (517)水酸化カルシウムと(518)塩化アンモニウム



10.3.3 反応

- Na_2CO_3 (519) $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$ $K_1 = 1.8 \times 10^{-4}$
- NaHCO_3
 - (520) $\text{HCO}_3^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ $K_1 = 5.6 \times 10^{-11}$
 - (521) $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{OH}^- + \text{H}_2\text{O}$ $K_2 = 2.3 \times 10^{-8}$

11 2 族元素

⁵²²Be,⁵²³Mg,⁵²⁴アルカリ土類金属

11.1 単体

11.1.1 性質

化学式	⁵²⁵ Be	⁵²⁶ Mg	⁵²⁷ Ca	⁵²⁸ Sr	⁵²⁹ Ba
融点	1282°C	649°C	839°C	769°C	729°C
密度 (g/cm ³)	1.85	1.74	1.55	2.54	3.59
⁵³⁰ 還元力	小 ----- 大				
水との反応	⁵³¹ 反応しない	⁵³² 熱水	⁵³³ 冷水	⁵³⁴ 冷水	⁵³⁵ 冷水
M(OH) ₂ の水溶性	⁵³⁶ 難溶性 (⁵³⁷ 弱塩基性)		⁵³⁸ 可溶性 (⁵³⁹ 強塩基性)		
難溶性の塩	⁵⁴⁰ MCO ₃		⁵⁴¹ MCO ₃ , MSO ₄		
炎色反応	⁵⁴² 示さない	⁵⁴³ 示さない	⁵⁴⁴ 橙赤	⁵⁴⁵ 紅	⁵⁴⁶ 黄緑
用途	X 線通過窓	フラッシュ	精錬の還元剤	発煙筒	ゲッター

11.1.2 製法

塩化物の⁵⁴⁷溶融塩電解 ^{工業的製法}

11.1.3 反応

- マグネシウムの燃焼
 $2\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{MgO}$
- マグネシウムと二酸化炭素
 $2\text{Mg} + \text{CO}_2 \longrightarrow 2\text{MgO} + \text{C}$
- カルシウムと水
 $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2\uparrow$

11.2 酸化カルシウム (生石灰)

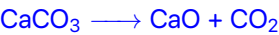
化学式：⁵⁴⁸CaO

11.2.1 性質

- ⁵⁴⁹白色
- ⁵⁵⁰水との親和性が⁵⁵¹非常に高い (⁵⁵²乾燥剤)
- ⁵⁵³塩基性酸化物
- 水との反応熱が⁵⁵⁴非常に大きい (⁵⁵⁵加熱剤)

11.2.2 製法

⁵⁵⁶炭酸カルシウムの⁵⁵⁷熱分解



11.2.3 反応

- コークスを混ぜて強熱すると、⁵⁵⁸炭化カルシウム (⁵⁵⁹カーバイド) が生成
 $\text{CaO} + 3\text{C} \longrightarrow \text{CaC}_2 + \text{CO}\uparrow$
⁵⁶⁰水と反応して⁵⁶¹アセチレンが生成
 $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_2\uparrow + \text{Ca(OH)}_2$

11.3 水酸化カルシウム (消石灰)

化学式：⁵⁶²Ca(OH)₂

11.3.1 性質

- ⁵⁶³白色
- 水に⁵⁶⁴少し溶ける固体
- ⁵⁶⁵強塩基
 $\text{Ca(OH)}_2 \rightleftharpoons \text{Ca(OH)}^+ + \text{OH}^-$
 $K_1 = 5.0 \times 10^{-2}$
- 水溶液は⁵⁶⁷石灰水

11.3.2 製法

⁵⁶⁸酸化カルシウムと⁵⁶⁹水 ^{工業的製法}



11.3.3 反応

- 塩素と反応して、⁵⁷⁰さらし粉が生成
 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{CaCl(ClO)} \cdot \text{H}_2\text{O}$
- 580°C 以上で⁵⁷¹熱分解
 $\text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$
- 二酸化炭素との反応
 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 塩化アンモニウムとの反応
 $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

11.4 炭酸カルシウム (石灰石)

化学式： CaCO_3

11.4.1 性質

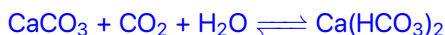
CaCO_3 白色で、水に CaCO_3 溶けにくい

11.4.2 反応

- 800°C 以上で CaCO_3 熱分解



- CaCO_3 二酸化炭素を多く含む水に CaCO_3 溶解 (CaCO_3 鍾乳洞の形成)



11.5 塩化マグネシウム・塩化カルシウム

化学式： MgCl_2 ・ CaCl_2

11.5.1 性質

CaCl_2 潮解性があり、水に CaCl_2 よく溶ける (水との親和性が CaCl_2 非常に高い)

CaCl_2 乾燥剤 CaCl_2 、 CaCl_2 融雪剤

11.5.2 製法

- 海水から得た MgCl_2 に CaCl_2 を濃縮 CaCl_2

工業的製法

- CaCl_2 アンモニアソーダ法 (CaCl_2 ソルバー法) CaCl_2

工業的製法

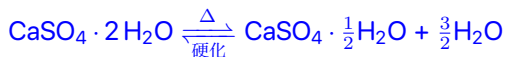
11.6 硫酸カルシウム

化学式： CaSO_4

11.6.1 性質

CaSO_4 セッコウを約 150°C で加熱すると、 CaSO_4 焼きセッコウが生成

CaSO_4 水を加えると、 CaSO_4 発熱・ CaSO_4 膨張・ CaSO_4 硬化して CaSO_4 セッコウに戻る



用途 医療用ギプス・石膏像・建材

11.7 硫酸バリウム

化学式： BaSO_4

11.7.1 性質

- BaSO_4 白色で、水に BaSO_4 ほとんど溶けない固体
- 反応性が BaSO_4 低く、X 線を遮蔽

12 12 族元素

12.1 単体

12.1.1 性質

化学式	601 Zn	602 Cd	603 Hg
融点	420°C	321°C	-39°C
密度	7.1	8.6	13.6
M ²⁺ aq + H ₂ S (沈澱条件)	604 白色の 605 ZnS↓ (610 中塩基性)	606 黄色の 607 CdS↓ (611 全液性)	608 黒色の 609 HgS↓ (612 全液性)
特性	高温の水蒸気と反応 614 両性元素	Cd ²⁺ は Ca ²⁺ と類似 ⇒ イタイイタイ病	613 合金を作りやすい (615 アマルガム)
用途	616 トタン (鉄にメッキ)	ニカド電池 (Ni-Cd)	体温計・蛍光灯

- 12 族の硫化物は617顔料や618染料に利用
- HgS は 450°C で消火させると619赤色に変化

12.1.2 製法

閃亜鉛鉱を焙焼して得た酸化亜鉛に、コークスを混ぜて加工 工業的製法



12.1.3 反応

- 高温の水蒸気と反応 亜鉛
$$\text{Zn} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{ZnO} + \text{H}_2 \uparrow$$
- 塩酸と反応 亜鉛
$$\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$$
- 水酸化ナトリウム水溶液と反応 亜鉛
$$\text{Zn} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2 \uparrow$$

12.2 酸化亜鉛（亜鉛華）・水酸化亜鉛

化学式： ${}^{620}\text{ZnO} \cdot {}^{621}\text{Zn}(\text{OH})_2$

12.2.1 性質

- 622 白色で、水に 623 とけにくい固体
- 酸化亜鉛は 624 顔料
- 625 両性酸化物/水酸化物
 626 酸・(強) 627 塩基と反応 Zn^{2+} は、 ${}^{628}\text{OH}^-$ とも
 ${}^{629}\text{NH}_3$ とも錯イオンを形成

12.2.2 製法

- 亜鉛を燃焼 624 酸化亜鉛 625 工業的製法

$$2\text{Zn} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{ZnO}$$
- 亜鉛イオンを含む水溶液に、少量の ${}^{630}\text{OH}^-$ を加える
 625 水酸化亜鉛

$$\text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 \downarrow$$

12.2.3 反応

- 酸化亜鉛と塩酸

$$\text{ZnO} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
- 酸化亜鉛と水酸化ナトリウム水溶液

$$\text{ZnO} + 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$$
- 水酸化亜鉛と塩酸

$$\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$
- 水酸化亜鉛と水酸化ナトリウム水溶液

$$\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$$
- 水酸化亜鉛の過剰なアンモニアとの反応

$$\text{Zn}(\text{OH})_2 + 4\text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Zn}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$$

12.3 塩化水銀（Ⅰ）・塩化水銀（Ⅱ）

化学式： ${}^{631}\text{Hg}_2\text{Cl}_2 \cdot {}^{632}\text{HgCl}$

12.3.1 性質

- 白色で、水に溶けにくい固体で、微毒 631 塩化水銀（Ⅰ）
- 白色で、水に少し溶ける固体で、猛毒 632 塩化水銀（Ⅱ）

12.3.2 製法

酸化水銀（Ⅱ）と水銀の混合物を加熱 631 塩化水銀（Ⅰ）



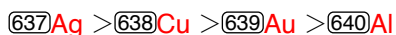
13 アルミニウム

13.1 アルミニウム

13.1.1 性質

- 密度が⁶³³小さく、⁶³⁴やわらかい金属
- 展性・延性が⁶³⁵大きく、電気・熱伝導率が⁶³⁶高い

電気・熱伝導性が高い金属



- ⁶⁴¹両性元素
(⁶⁴²濃硝酸には⁶⁴³不動態となり反応しない)
表面の緻密な⁶⁴⁴酸化被膜が内部を保護
(例⁶⁴⁵Al, ⁶⁴⁶Cr, ⁶⁴⁷Fe, ⁶⁴⁸Co, ⁶⁴⁹Ni)
電気分解 (⁶⁵⁰陽極) で人工的に厚い酸化被膜をつける
製品加工を⁶⁵¹アルマイトと呼ぶ
- イオン化傾向が⁶⁵²大きく、⁶⁵³還元力が⁶⁵⁴高い
- ⁶⁵⁵ジュラルミン
マグネシウムなどによるアルミニウム合金

13.1.2 製法

- ⁶⁵⁶ボーキサイトから得た⁶⁵⁷酸化アルミニウム
(別名：⁶⁵⁸アルミナ) の溶融塩電解 **工業的製法**
- バイヤー法
 - ⁶⁵⁹ボーキサイトを濃い⁶⁶⁰水酸化ナトリウム水溶液に溶解 (金属化合物の除去)
$$\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NaOH} + 3\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$$
 - 溶解しない不純物をろ過して、ろ液を水で希釈して
⁶⁶¹Al(OH)₃ の種結晶を入れる
$$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4] \longrightarrow \text{NaOH} + \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow$$
 - 成長した⁶⁶²Al(OH)₃ を強熱
$$2\text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$$
- ホールエール法
 - ⁶⁶³氷晶石 (Na₃AlF₆) を融解し、酸化アルミニウムを溶解
 - ⁶⁶⁴炭素電極で電気分解 (⁶⁶⁵溶融塩電解)
陽極 $\text{C} + \text{O}^{2-} \longrightarrow \text{CO} + 2\text{e}^-$
$$\text{C} + 2\text{O}^{2-} \longrightarrow \text{CO}_2 + 4\text{e}^-$$

陰極 $\text{Al}_3^+ + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Al}$

13.1.3 反応

- アルミニウムの燃焼
$$4\text{Al} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$$
- アルミニウムと高温の水蒸気
$$2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$$
- ⁶⁶⁶テルミット反応 (多量の⁶⁶⁷熱・⁶⁶⁸光が発生)
$$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$$

13.2 酸化アルミニウム・水酸化アルミニウム

化学式：⁶⁶⁹Al₂O₃・⁶⁷⁰Al(OH)₃

13.2.1 性質

- ⁶⁷¹白色で、水に⁶⁷²溶けにくい
- ⁶⁷³両性酸化物/水酸化物
⁶⁷⁴酸・(強) ⁶⁷⁵塩基と反応
Al³⁺ は⁶⁷⁶OH⁻ と錯イオンを形成し、⁶⁷⁷NH₃ とは形成しない

13.2.2 製法

- バイヤー法
- アルミニウムイオンを含む水溶液に、少量の⁶⁷⁸塩基を加える **水酸化アルミニウム**
$$\text{Al}_3^+ + 3\text{OH}^- \longrightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow$$

13.2.3 反応

- 酸化アルミニウムと塩酸
$$\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \longrightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$$
- 酸化アルミニウムと水酸化ナトリウム水溶液
$$\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NaOH} + 3\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$$
- 水酸化アルミニウムと塩酸
$$\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \longrightarrow \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$$
- 水酸化アルミニウムと水酸化ナトリウム水溶液
$$\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$$

13.3 ミョウバン・焼きミョウバン

化学式：⁶⁷⁹AlK(SO₄)₂・12H₂O・⁶⁸⁰AlK(SO₄)₂

13.3.1 性質

- ⁶⁸¹白色で水に⁶⁸²溶ける、⁶⁸³正八面体結晶
- ⁶⁸⁴酸性
$$^{685}\text{Al}^{3+} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Al}(\text{OH})_2 + \text{H}^+$$

$$K_1 = 1.1 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$$
- Al³⁺ は価数が⁶⁸⁶大きい陽イオン
粘土 (⁶⁸⁷負の⁶⁸⁸疎水コロイド) で濁った水の浄水処理 (⁶⁸⁹凝析)
- 水への溶解
$$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \longrightarrow \text{Al}_3^+ + \text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-}$$

13.3.2 製法

⁶⁹⁰硫酸アルミニウムと⁶⁹¹硫酸カリウムの混合水溶液を濃縮
$$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Al}_2\text{K}_2(\text{SO}_4)_4 \text{ (AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O)}$$

14 スズ・鉛

14.1 単体

14.1.1 性質

化学式	^{692}Sn	^{693}Pb
特徴	灰白色で柔らかい金属	青白色で柔らかい金属
融点	232°C	328°C
密度	7.28	11.4
特性	694 両性元素	
用途	695 ブリキ (鉄にメッキ)	696 鉛蓄電池の 697 負極 698 放射線の遮蔽

Sn と Pb の合金 … 699 はんだ

14.1.2 製法

- 錫石 SnO_2 にコークスを混ぜて加熱 700 スズ 701 工業的製法



- 方鉛鉱 PbS を焙焼してから、コークスを混ぜて加熱 702 鉛 703 工業的製法



14.1.3 反応

- 鉛と希硝酸



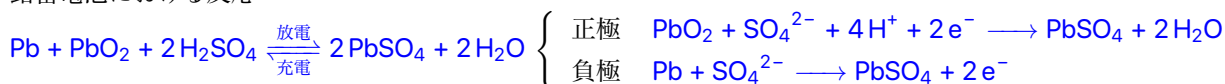
- 鉛と酢酸



- スズと塩酸



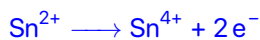
- 鉛蓄電池における反応



14.2 塩化スズ (II)

14.2.1 性質

704 還元剤として働く



14.2.2 製法

スズと 705 塩酸



14.2.3 反応

塩化鉄 (III) 水溶液と塩化スズ (II) 水溶液



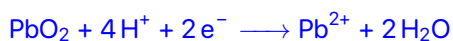
706 備考 塩化スズ (IV) 水溶液と硫化水素



14.3 酸化鉛 (IV)

14.3.1 性質

(702)還元剤として働く



14.3.2 製法

酢酸鉛 (II) 水溶液にさらし粉を加える

14.3.3 反応

酸化鉛 (IV) に濃塩酸を加えて加熱



14.4 鉛の難溶性化合物

14.4.1 性質

- 加熱すると溶けやすい
- (703)酢酸鉛 (II) 紙を用いた(704)硫化水素の検出 ((705)黒色)

第 III 部

遷移金属

d 軌道・f 軌道（内殻）の秋に電子が入っていき、最外殻電子の数は(706)1 か 2

((707)ランタノイド・(708)アクチノイド：f 軌道に入っていく過程)

同族元素だけでなく、同周期元素も性質が似ている。

- 単体は密度が(709)大きく、融点が(710)高い金属
- d 軌道の一部の電子も価電子
- 化合物やイオンは(711)白色のものが多い
- 安定な(712)錯イオンを形成しやすい ((713)d 軌道に空きがある)
- 単体や化合物は(714)触媒になるものが多い*5
- 酸化数が $\left\{ \begin{array}{l} \text{小さい} \\ \text{大きい} \end{array} \right\}$ 酸化物は $\left\{ \begin{array}{l} (715)\text{還元} \\ (716)\text{酸化} \end{array} \right\}$ 剤

15 鉄・コバルト・ニッケル

15.1 鉄

15.1.1 性質

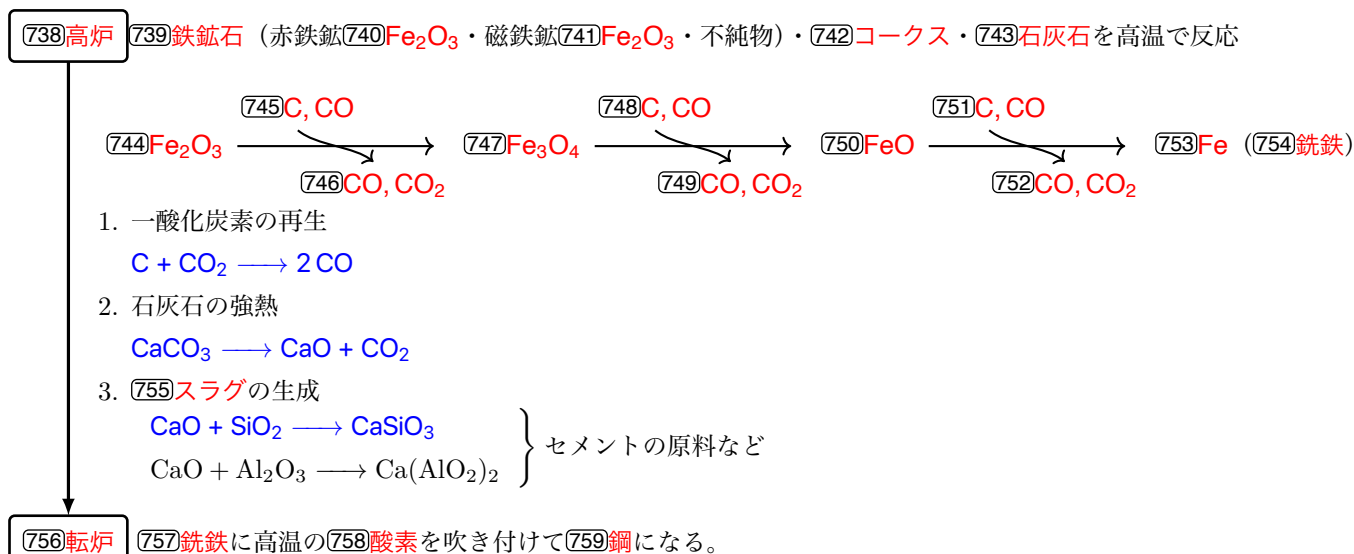
- 常温で(717)強磁性
- イオン化傾向が水素より(718)大きい
(719)強酸と反応 ((720)濃硝酸には(721)不動態となり反応しない)
- (722)高温の水蒸気と反応して(723)緻密な(724)黒錆が生成（酸化被膜）
- 湿った空気中では(725)粗い(726)赤錆を生成
- Ni と Cr の合金…(727)ニクロム

物質名	化学式	色	性質
酸化鉄（Ⅲ）	Fe ₂ O ₃	(728)赤褐色	(729)常磁性
四酸化三鉄	Fe ₃ O ₄	(730)黒色	(731)強磁性
酸化鉄（Ⅱ）	FeO	(732)黒色	(733)発火性

軟鋼	(734)鉄鋼	(735)銑鉄	(736)ステンレス鋼	KS 磁石鋼
C0.2% 未満	C2% 未満	C2% 以上	(737)Cr, Ni	Co, W, Cr
加工しやすい	硬くて弾性あり	硬くてもろい	錆びにくい	—
鉄筋・鉄骨	レール・バネ	鋳物	キッチン	人工永久磁石

*5 (例) VsO₅, MnO₂, Fe₃O₄, Pt

15.1.2 製法

鉄の製錬 工業的製法

15.1.3 反応

- 塩酸との反応

$$\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$$
- 高温の水蒸気との反応

$$3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2 \uparrow$$
- 微量に含まれる炭素・鉄・水による(760)局部電池（(761)食塩などが溶けていたら反応速度上昇）
 正極（(762)C） $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \longrightarrow 4\text{OH}^-$
 負極（(763)Fe） $\text{Fe} \longrightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^-$
- 水酸化鉄（Ⅱ）の生成

$$\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2 \text{ (764)緑色}$$
- 速やかに水酸化鉄（Ⅱ）が酸素により酸化

$$4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{Fe}(\text{OH})_3$$
- (765)水酸化鉄（Ⅲ）の脱水

$$\text{Fe}(\text{OH})_3 \longrightarrow \text{FeO}(\text{OH}) + \text{H}_2\text{O} \text{ (酸化水酸化鉄（Ⅲ）濃橙色)}$$

$$2\text{Fe}(\text{OH})_3 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O} + (3-n)\text{H}_2\text{O} \text{ (766)赤褐色}$$
 （エバンスの実験）

15.2 硫酸鉄（Ⅱ）7水和物

化学式：(767) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

15.2.1 性質

- (768)青緑色の固体
- Fe^{2+} 半反応式

$$\text{Fe}^{2+} \longrightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{e}^-$$
- 空気中で表面が(769) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ （(770)黄褐色）

15.2.2 製法

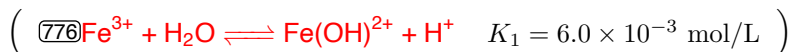
鉄に(771)希硫酸を加えて、蒸発濃縮

15.3 塩化鉄(Ⅲ) 6水和物

化学式： $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

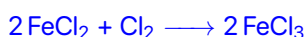
15.3.1 性質

- 黄褐色で潮解性のある固体
- 酸性



15.3.2 製法

鉄に希塩酸を加えてから、塩素を通じる。



15.4 鉄イオンの反応

	NaOH	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	H_2S (酸性)	KSCN
Fe^{2+} (780) 淡緑色	(777) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow$ (781) 緑白色	$\text{Fe}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \downarrow$ (782) 青白色	$\text{KFe}[\text{Fe}(\text{CN})_6] \downarrow$ (783) 濃青色 *6	(778) 変化なし (784) 淡緑色	(779) 変化なし (785) 淡緑色
Fe^{3+} (788) 黄褐色	(786) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow$ (789) 赤褐色	$\text{KFe}[\text{Fe}(\text{CN})_6] \downarrow$ (790) 濃青色 *7	$\text{Fe}[\text{Fe}(\text{CN})_6]\text{aq}$ (791) 暗褐色	(787) Fe^{2+}aq (792) 淡緑色	$[\text{Fe}(\text{NCS})]^{2+}$ (793) 血赤色

- $\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+}$ は、(794) OH^- と (795) NH_3 と錯イオンを形成しない
- ベルリンブルーとターンプルブルーは(796) 同一物質

15.5 塩化コバルト(Ⅱ)

化学式： CoCl_2

15.5.1 性質

- 青色で潮解性のある固体
- 6水和物は(800) 淡赤色
- 塩化コバルト紙を用いた(801) 水の検出
- Co^{3+} は(802) NH_3 と錯イオンを形成

15.6 硫酸ニッケル(Ⅱ)

化学式： NiSO_4

- 黄緑色で潮解性のある固体
- 6水和物は青緑色
- Ni^{2+} は(804) NH_3 と錯イオンを形成

16 銅

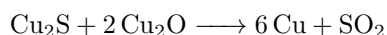
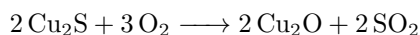
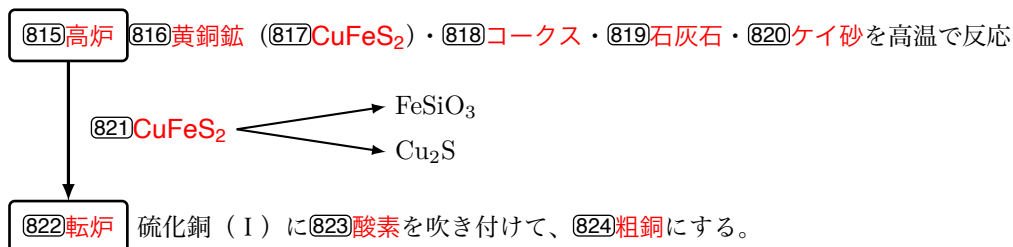
16.1 銅

16.1.1 性質

- ⑧05赤色の金属光沢
- 他の金属とさまざまな色の⑧06合金
- 展性・延性が⑧07大きく、電気・熱伝導性が⑧08高い
- イオン化傾向が水素より⑧09低く、酸化力のある酸と反応
- 空気中で徐々に酸化して、緻密な錆（⑧10酸に溶解）が生成
⑧11赤色の酸化銅（Ⅰ）⑧12・⑧12青緑色の錆（⑧13緑青）⑧14

16.1.2 製法

銅の製錬 粗銅・⑧14電解精錬 純銅 工業的製法



16.1.3 反応

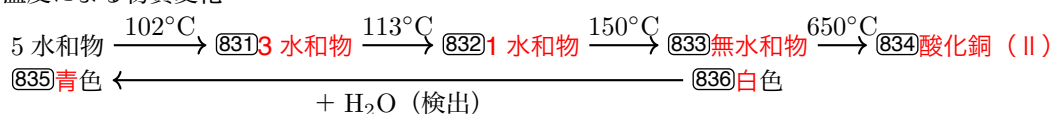
- 銅と希硝酸
$$3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \longrightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO} \uparrow$$
- 銅と濃硝酸
$$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO}_2 \uparrow$$
- 銅と熱濃硫酸
$$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \uparrow$$
- 空気中で 1000°C 未満で加熱して、⑧25黒色の⑧26酸化銅（Ⅱ）生成
$$2\text{Cu} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CuO}$$
- さらに 1000°C 以上で加熱して、⑧27赤色の⑧28酸化銅（Ⅰ）生成
$$4\text{CuO} \longrightarrow 2\text{Cu}_2\text{O} + \text{O}_2$$
- 銅イオンから水酸化銅（Ⅱ）の生成
$$\text{Cu}_2^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$$
- 水酸化銅（Ⅱ）とアンモニアの反応
$$\text{Cu}(\text{OH})_2 + 4\text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$$
- 水酸化銅（Ⅱ）の加熱
$$\text{Cu}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$$

16.2 硫酸銅（Ⅱ）5水和物

16.2.1 性質

- ⑧29青色の固体（結晶中の⑧30 $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$ の色）

- 温度による物質変化



- Cu^{2+} による⑧37殺菌作用（農薬）
- 還元性を持つ有機化合物の検出*⁸
⑧38赤色の酸化銅（Ⅰ）が生成

16.2.2 製法

銅に⑧39濃硫酸をかけてから⑧40加熱。

16.3 銅（Ⅱ）イオンの反応

	少々の塩基	過剰の NH_3	濃塩酸	H_2S （⑧41全液性）
Cu^{2+}	⑧42 $\text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$	⑧43 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} \text{aq}$	⑧44 $[\text{CuCl}_4]^{2-} \text{aq}$	⑧45 $\text{CuS} \downarrow$
⑧46青色	⑧47青白色	⑧48深青色	⑧49黄緑色	⑧50黒色

- 炎色反応：⑧51青緑色
- 加熱すると⑧52分解
- Cu^{2+} は⑧53 NH_3 と錯イオンを形成し、⑧54 OH^- とは形成しない

16.4 銅の合金

⑧55黄銅（真鍮）	⑧56洋銀（洋白）	⑧57白銅	⑧58青銅（ブロンズ）	⑧59ジュラルミン
⑧60Zn	⑧61Zn, Ni	⑧62Ni	⑧63Sn	⑧64Al（主成分）
適度な強度と加工性 楽器・水道用具	柔軟で錆びにくい 食器・装飾品	柔軟で錆びにくい 五十円玉・五百円玉	硬くて錆びにくい 像	軽くて丈夫 航空機・車両

*⁸ フェーリング液・ベネディクト液

17 銀

17.1 銀

17.1.1 性質

- 展性・延性が(865)大きく、電気・熱伝導性が(866)最も高い
- イオン化傾向が水素より(867)小さい
(868)酸化力のある酸 (869)硝酸・(870)熱濃硫酸) と反応
- 空气中で酸化しにくい、(871)硫化水素とは容易に反応

17.1.2 製法

- 銅の電解精錬の(872)陽極泥 (工業的製法)
- 銀の化合物の熱分解・光分解
酸化銀の熱分解
 $2\text{Ag}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$
ハロゲン化銀 AgX の感光
 $2\text{AgX} \longrightarrow 2\text{Ag} + \text{X}_2$

17.1.3 反応

- 銀と希硝酸
 $3\text{Ag} + 4\text{HNO}_3 \longrightarrow 3\text{AgNO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{NO} \uparrow$
- 銀と濃硝酸
 $\text{Ag} + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2 \uparrow$
- 銀と熱濃硫酸
 $2\text{Ag} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Ag}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \uparrow$
- 銀と硫化水素
 $4\text{Ag} + 2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Ag}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$

17.2 銀 (I) イオンの反応

(873)硝酸銀水溶液に含まれる

	少量の塩基	過剰の NH_3	HCl	H_2S (874)全液性)	K_2CrO_4
Ag^{2+}	(875) $\text{Ag}_2\text{O} \downarrow$	(876) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$	(877) $\text{AgCl} \downarrow$	(878) $\text{Ag}_2\text{S} \downarrow$	(879) $\text{Ag}_2\text{CrO}_4 \downarrow$
(880)無色	(881)褐色	(882)無色	(883)白色	(884)黒色	(885)赤褐色

- 銀と少量の塩基
 $2\text{Ag}^+ + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Ag}_2\text{O} \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- 銀と過剰の NH_3
 $\text{Ag}_2\text{O} + 4\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + 2\text{OH}^-$
- 銀と HCl
 $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \longrightarrow \text{AgCl} \downarrow$
- 銀と H_2S
 $2\text{Ag}^+ + \text{S}_2^{2-} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{S} \downarrow$
- 銀と K_2CrO_4
 $\text{AgCl} + 2\text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{Cl}^-$

17.3 難溶性化合物の溶解性

		HNO ₃	NH ₃	NaS ₂ O ₃	KCN
Ag ₂ S↓	⑧86 黒色	⑧87 溶ける	⑧88 溶けない	⑧89 溶けない	⑧90 溶ける
Ag ₂ O↓	⑧91 褐色	⑧92 溶ける	⑧93 溶ける	⑧94 溶ける	⑧95 溶ける
AgCl↓	⑧96 白色	⑧97 溶けない	⑧98 溶ける	⑧99 溶ける	⑨00 溶ける
AgBr↓	⑨01 淡黄色	⑨02 溶けない	⑨03 やや溶ける	⑨04 溶ける	⑨05 溶ける
AgI↓	⑨06 黄色	⑨07 溶けない	⑨08 溶けない	⑨09 溶ける	⑨10 溶ける
溶解している物質	⑨11 無色	⑨12 Ag ⁺ (AgNO ₃)	⑨13 [Ag(NH ₃) ₂] ⁺	⑨14 [Ag(S ₂ O ₃) ₂] ³⁻	⑨15 [Ag(CN) ₂] ⁻

18 クロム・マンガン

化学式： Cr ・ Mn

18.1 単体

18.1.1 性質

- ・ Cr と反応 (Cr は濃硝酸には不動態となり反応しない)
- ・空気中で錆びにくい (Cr 不動態) \Rightarrow ステンレス鋼 (Fe , Cr , Ni) クロム
空気中で錆びやすい マンガン
- ・ニクロム合金 (Fe , Cr , Mn) (電熱線・発熱体)

18.1.2 反応

- ・クロムと希塩酸
 $\text{Cr} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CrCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (Cr^{2+} : 青色)
- ・マンガンと希塩酸
 $\text{Mn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (Mn^{2+} : 淡桃色)

18.2 クロム酸カリウム・ニクロム酸カリウム

化学式： K_2CrO_4 ・ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

18.2.1 性質

- ・二つは平衡状態にある
$$2\text{CrO}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{OH}^-$$

 CrO_4^{2-} 塩基性・黄色 \rightleftharpoons $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 酸性・赤橙色
- ・酸化剤として反応 ニクロム酸カリウム
 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 6\text{e}^- \longrightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$ (硫酸酸性下)

18.2.2 製法

1. クロム(III)イオンに少量の水酸化ナトリウム水溶液を加える
 $\text{Cr}^{3+} + 3\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cr(OH)}_3 \downarrow$
2. さらに水酸化ナトリウム水溶液を加える (過剰の水酸化ナトリウム水溶液を加える)
 $\text{Cr(OH)}_3 + \text{OH}^- \longrightarrow [\text{Cr(OH)}_4]^-$
3. 過酸化水素水を加えて加熱
 $2[\text{Cr(OH)}_4]^- + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{OH}^- \longrightarrow 2\text{CrO}_4^{2-} + 8\text{H}_2\text{O}$

18.2.3 反応

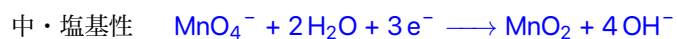
- ・クロム酸イオンと銀イオン
 $\text{CrO}_4^{2-} + 2\text{Ag}^+ \longrightarrow \text{Ag}_2\text{CrO}_4 \downarrow$ (赤褐色)
- ・クロム酸イオンとバリウムイオン
 $\text{CrO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} \longrightarrow \text{BaCrO}_4 \downarrow$ (黄色)
- ・クロム酸イオンと鉛イオン
 $\text{CrO}_4^{2-} + \text{Pb}^{2+} \longrightarrow \text{PbCrO}_4$ (黄色)

18.3 過マンガン酸カリウム

化学式：⑨41 KMnO_4

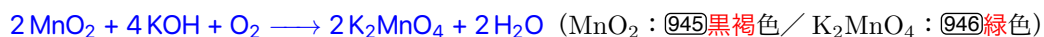
18.3.1 性質

- ⑨42 黒紫色の固体
- ⑨43 酸化剤として反応

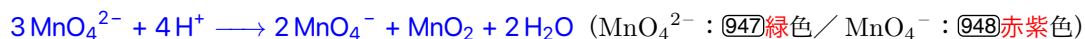


18.3.2 製法

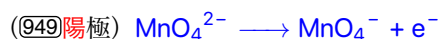
- 酸化マンガン（IV）と水酸化ナトリウムを混ぜて空气中で加熱



- (a) 酸性にする



- (b) 電気分解する



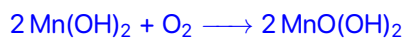
18.4 マンガンの安定な酸化数

残留酸素の定量（ウィンクラー法）

- マンガン（III）イオンを含む水溶液に塩基を加える



- 水酸化マンガン（II）が水溶液中の溶存酸素と速やかに反応



- 希硫酸を加える



第 IV 部

APPENDIX

A 気体の乾燥剤

固体の乾燥剤は①U字管につめて、液体の乾燥剤は②洗气瓶に入れて使用。

性質	乾燥剤	化学式	対象	対象外（不適）
酸性	③十酸化四リン	④ P_4O_{10}	酸性・中性	塩基性の気体（⑤ NH_3 ）
	⑥濃硫酸	⑦ H_2SO_4		+⑧ H_2S （⑨還元剤）
中性	⑩塩化カルシウム	⑪ $CaCl_2$	ほとんど全て	⑫ NH_3
	⑬シリカゲル	⑭ $SiO_2 \cdot nH_2O$		特になし
塩基性	⑮酸化カルシウム	⑯ CaO	中性・塩基性	酸性の気体 ⑰ Cl_2 , ⑱ HCl , ⑲ H_2S , ⑳ SO_2 , ㉑ CO_2 , ㉒ NO_2
	⑰ソーダ石灰	⑱ CaO と $NaOH$		

B 水の硬度

水の中の重荷 Ca^{2+} と Mg^{2+} を $CaCO_3$ として換算した時の濃度 [mg/L]

硬水に含まれる陰イオンが

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{煮沸する㉓炭酸塩が沈澱して軟化可能（一時硬水）} \\ \left(\begin{array}{l} \text{例炭酸水素カルシウム水溶液} \\ Ca(HCO_3)_2 \longrightarrow CaCO_3 \downarrow + H_2O + CO_2 \\ \text{例炭酸水素マグネシウム水溶液} \\ Mg(HCO_3)_2 \longrightarrow MgCO_3 \downarrow + H_2O + CO_2 \end{array} \right) \\ \text{煮沸しても軟化不可能（永久硬水）} \end{array} \right.$$

C 金属イオンの難溶性化合物

	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	H ₂ S 酸性	H ₂ S 中・塩基性	OH ⁻ NH ₃	OH ⁻ 過剰	NH ₃ 過剰
K ⁺	(26) — (33) —色	(27) — (34) —色	(28) — (35) —色	(29) — (36) —色	(30) — (37) —色	(31) — (38) —色	(32) — (39) —色
Ba ²⁺	(40) — (47) —色	(41) BaSO ₄ (48) 白色	(42) — (49) —色	(43) — (50) —色	(44) — (51) —色	(45) — (52) —色	(46) — (53) —色
Sr ²⁺	(54) — (61) —色	(55) SrSO ₄ (62) 白色	(56) — (63) —色	(57) — (64) —色	(58) — (65) —色	(59) — (66) —色	(60) — (67) —色
Ca ²⁺	(68) — (75) —色	(69) CaSO ₄ (76) 白色	(70) — (77) —色	(71) — (78) —色	(72) Ca(OH) ₂ (79) 白色	(73) Ca(OH) ₂ (80) 白色	(74) Ca(OH) ₂ (81) 白色
Na ⁺	(82) — (89) —色	(83) — (90) —色	(84) — (91) —色	(85) — (92) —色	(86) — (93) —色	(87) — (94) —色	(88) — (95) —色
Mg ²⁺	(96) — (103) —色	(97) — (104) —色	(98) — (105) —色	(99) — (106) —色	(100) Mg(OH) ₂ (107) 白色	(101) Mg(OH) ₂ (108) 白色	(102) — (109) —色
Al ³⁺	(110) — (117) —色	(111) — (118) —色	(112) — (119) —色	(113) Al(OH) ₃ (120) 白色	(114) Al(OH) ₃ (121) 白色	(115) [Al(OH) ₄] ⁻ (122) 白色	(116) Al(OH) ₃ (123) 白色
Mn ²⁺ (131) 淡桃色	(124) — (132) —色	(125) — (133) —色	(126) — (134) —色	(127) MnS (135) 淡桃色	(128) Mn(OH) ₂ (136) 白色	(129) Mn(OH) ₂ (137) 白色	(130) Mn(OH) ₂ (138) 白色
Zn ²⁺	(139) — (146) —色	(140) — (147) —色	(141) — (148) —色	(142) ZnS (149) 白色	(143) Zn(OH) ₂ (150) 白色	(144) [Zn(OH) ₄] ²⁻ (151) 無色	(145) [Zn(NH ₃) ₄] ²⁺ (152) 無色
Cr ³⁺ (160) 緑色	(153) — (161) —色	(154) — (162) —色	(155) — (163) —色	(156) — (164) —色	(157) Cr(OH) ₃ (165) 灰緑色	(158) [Cr(OH) ₄] ⁻ (166) 緑色	(159) Cr(OH) ₃ (167) 灰緑色
Fe ²⁺ (175) 淡緑色	(168) — (176) —色	(169) — (177) —色	(170) — (178) —色	(171) FeS (179) 黒色	(172) Fe(OH) ₂ (180) 緑白色	(173) Fe(OH) ₂ (181) 緑白色	(174) Fe(OH) ₂ (182) 緑白色
Fe ³⁺ (190) 黄褐色	(183) — (191) —色	(184) — (192) —色	(185) Fe ²⁺ (193) 淡緑色	(186) FeS (194) 黒色	(187) Fe(OH) ₃ (195) 赤褐色	(188) Fe(OH) ₃ (196) 赤褐色	(189) Fe(OH) ₃ (197) 赤褐色
Cd ²⁺	(198) — (205) —色	(199) — (206) —色	(200) CdS (207) 黄色	(201) CdS (208) 黄色	(202) Cd(OH) ₂ (209) 白色	(203) Cd(OH) ₂ (210) 白色	(204) [Cd(NH ₃) ₄] ²⁻ (211) 無色
Co ²⁺ (219) 淡赤色	(212) — (220) —色	(213) — (221) —色	(214) CoS (222) 黒色	(215) Co(OH) ₂ (223) 青色	(216) Co(OH) ₂ (224) 青色	(217) Co(OH) ₂ (225) 青色	(218) Co(OH) ₂ (226) 青色
Ni ²⁺ (234) 緑色	(227) — (235) —色	(228) — (236) —色	(229) NiS (237) 黒色	(230) Ni(OH) ₂ (238) 緑白色	(231) Ni(OH) ₂ (239) 緑白色	(232) Ni(OH) ₂ (240) 緑白色	(233) [Ni(NH ₃) ₆] ²⁺ (241) 青紫色
Sn ²⁺	(242) — (249) —色	(243) — (250) —色	(244) SnS (251) 褐色	(245) SnS (252) 褐色	(246) Sn(OH) ₂ (253) 白色	(247) [Sn(OH) ₄] ²⁻ (254) 白色	(248) Sn(OH) ₂ (255) 白色
Pb ²⁺	(256) PbCl ₂ (263) 白色	(257) PbSO ₄ (264) 白色	(258) PbS (265) 黒色	(259) PbS (266) 黒色	(260) Pb(OH) ₂ (267) 白色	(261) [Pb(OH) ₄] ²⁻ (268) 無色	(262) Pb(OH) ₂ (269) 白色
Cu ²⁺ (277) 青色	(270) — (278) —色	(271) — (279) —色	(272) CuS (280) 白色	(273) CuS (281) 白色	(274) Cu(OH) ₂ (282) 青白色	(275) Cu(OH) ₂ (283) 青白色	(276) [Cu(NH ₃) ₄] ²⁺ (284) 深青色
Hg ²⁺	(285) — (292) —色	(286) — (293) —色	(287) HgS (294) 黒色	(288) HgS (295) 黒色	(289) HgO (296) 黄色	(290) HgO (297) 黄色	(291) HgO (298) 黄色
Hg ₂ ²⁺	(299) Hg ₂ Cl ₂ (306) 白色	(300) — (307) —色	(301) HgS (308) 黒色	(302) HgS (309) 黒色	(303) HgO (310) 黄色	(304) HgO (311) 黄色	(305) HgO (312) 黄色
Ag ⁺	(313) AgCl (320) 白色	(314) — (321) —色	(315) Ag ₂ S (322) 黒色	(316) Ag ₂ S (323) 黒色	(317) Ag ₂ O (324) 褐色	(318) Ag ₂ O (325) 褐色	(319) [Ag(NH ₃) ₂] ⁺ (326) 無色

D 錯イオンの命名法

(主に遷移) 金属イオンに対して、**327**非共有電子対を持つ**328**分子や**329**イオンが**330**配位結合

「**331**配位子の数(数詞) **332**配位子 **333**金属(価数) **334**酸(陰イオンの場合)イオン」

金属イオン	Ag ⁺ Cu ⁺	Cu ²⁺ Zn ²⁺	Fe ²⁺ Fe ³⁺ Co ³⁺ Ni ²⁺ Cr ³⁺ Al ³⁺
配位数	331 2	332 4	333 6

334直線系

335正方形

336正四面体形

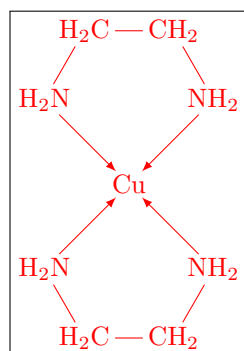
337正八面体形

数	1	2	3	4	5	6	7	8
数詞	338 モノ	339 ジ 346 ビス	340 トリ 347 トリス	341 テトラ	342 ペンタ	343 ヘキサ	344 ヘプタ	345 オクタ

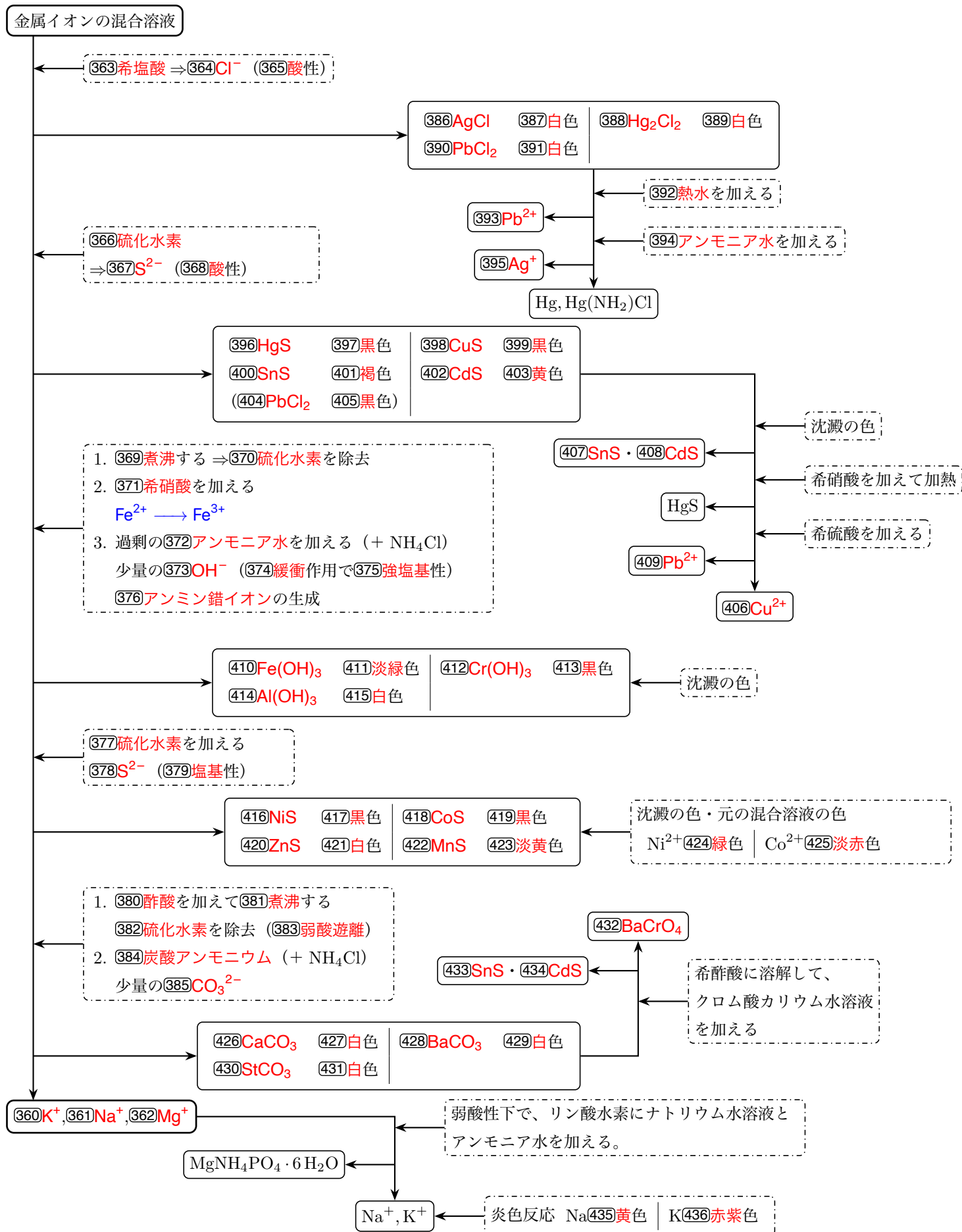
配位子	NH ₃	CN ⁻	H ₂ O	OH ⁻	Cl ⁻	H ₂ N-CH ₂ CH ₂ -NH ₂
名称	348 アンミン	349 シアニド	350 アクア	351 ヒドロキシド	352 クロリド	353 エチレンジアミン

エチレンジアミン…1分子あたり2か所で**354**配位結合する(2座配位子)(**355**キレート錯体)

- [Zn(OH)₄]²⁻
356テトラヒドロキシド亜鉛(Ⅱ)酸イオン
- [Zn(NH₃)₄]²⁺
357テトラアンミン亜鉛(Ⅱ)イオン
- [Ag(S₂O₃)₂]³⁻
358ビス(チオスルファト)銀(Ⅰ)イオン
- [Cu(H₂NCH₂CH₂NH₂)₂]²⁺
359ビス(エチレンジアミン)銅(Ⅱ)イオン



E 金属イオンの系統分離



無機化学

編集 三枝 義啓

表紙 浪越 秋帆

バージョン 3.2.0

コンパイラ Lua^AT_EX

出力日 2023.4.6

内容が更新される場合があります。以下の QR コードからご確認いただけます。

また、各種 PDF もダウンロード可能です。※予告なしに非公開になる場合があります

誤植などがあった場合は 60084saigusa@seiko.ac.jp までご連絡ください。

最新の版



過去の版

