

# 入門化学06

## 物質の状態

### 状態変化・融点・沸点

チゴユリ



オニグルミの雌花



# 5/21課題の説明 ①分子間力

分子間力にはファンデルワールス力と水素結合がある。

さらにファンデルワールス力は、

**A:** 極性に関係なく全分子に働く弱い引力。分散力とも呼ばれ、分子量が大きいほど大きい。

例： $I_2$ ,  $Br_2$ （ハロゲン）、 $Rn$ ,  $Xe$ （貴ガス）、 $CO_2$ ,  $CS_2$ ,  $CH_4$ 、グラファイトの層間など

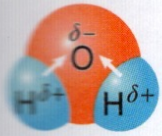
**B:** 極性分子間に働く静電氣的引力

例：塩化水素、クロロホルム、メタノール、酢酸などに分けられる。

# 分子間力の種類

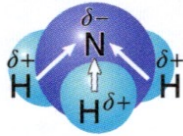
## 極性分子

折れ線形



水  
 $\text{H}_2\text{O}$

三角錐形

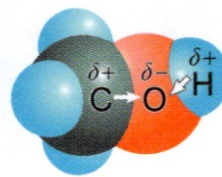


アンモニア  
 $\text{NH}_3$

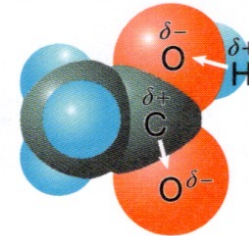
四面体形



クロロホルム<sup>3</sup>  
 $\text{CHCl}_3$



メタノール<sup>3</sup>  
 $\text{CH}_3\text{OH}$



酢酸<sup>3</sup>  
 $\text{CH}_3\text{COOH}$



静電的引力  
と水素結合

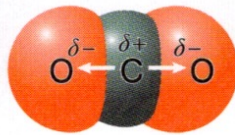
## 無極性分子

極性が打ち消しされる

直線形

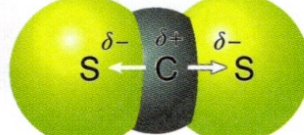


塩素  
 $\text{Cl}_2$



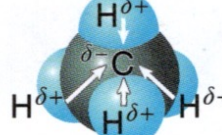
二酸化炭素  
 $\text{CO}_2$

直線形

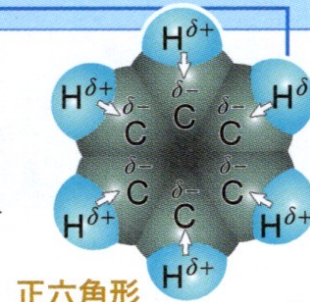


二硫化炭素  
 $\text{CS}_2$

正四面体形



メタン  
 $\text{CH}_4$



正六角形  
ベンゼン  $\text{C}_6\text{H}_6$ <sup>4</sup>



ファンデル  
ワールス力

▲図22 分子の極性 電子対は、白い矢印の方向にかたよっている。

# ファンデルワールス力のしくみ

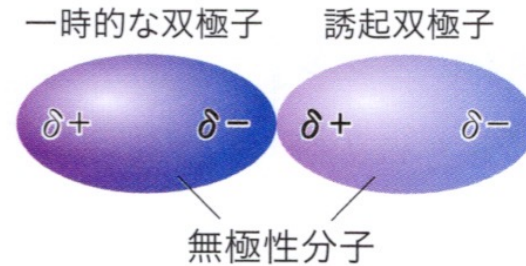
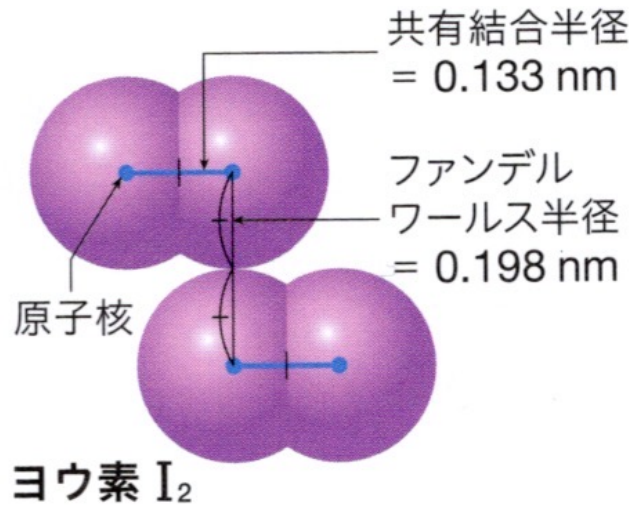


図6 分散力 瞬間的に生じた電子分布のかたよりによって生じる引力。

# 5/21課題の説明 ②水素結合

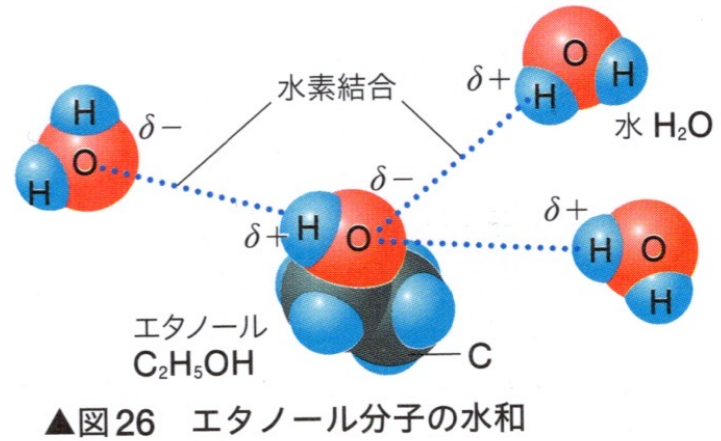
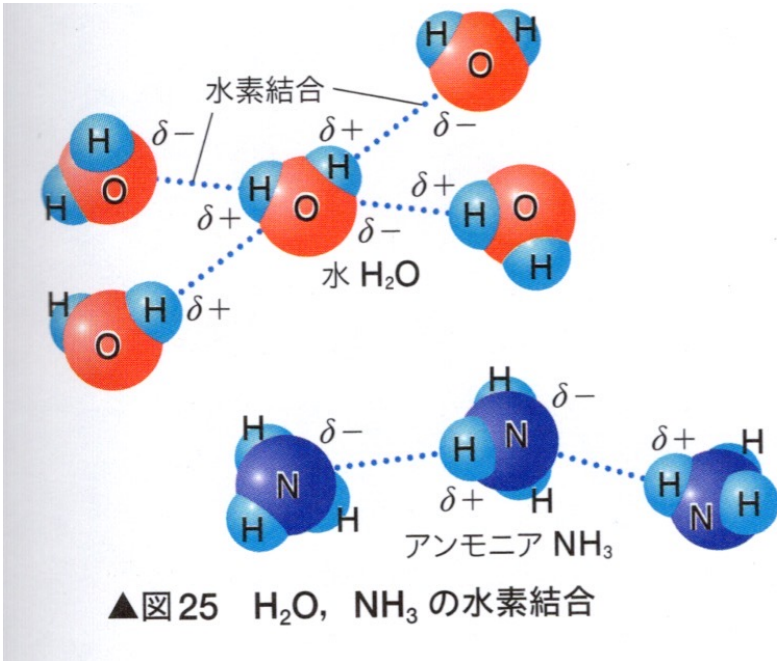
## 水素結合

分子中の水素原子と他の分子中の電気陰性度の高い原子（F, N, O など）が引きあってできる結合。

ファンデルワールス力よりも強い分子間力である。

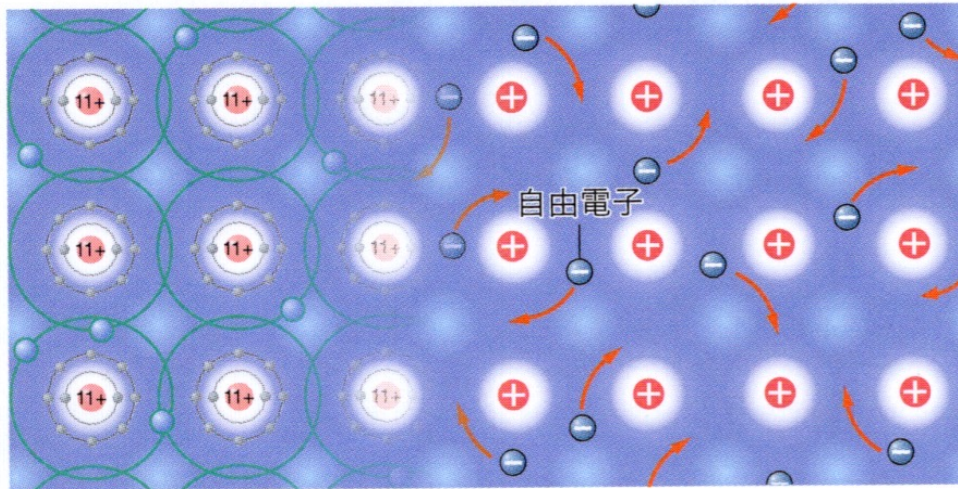
例：HF, H<sub>2</sub>O, NH<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>OH（メタノール）, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH（エタノール）, 酢酸など

# 水素結合および水和



# 5/21課題の説明 ③金属結合

- 金属の単体では、自由電子が原子を互いに結びつけている。
- 自由電子が共有されることによってできる金属原子どうしの結合を金属結合という。



▲図30 金属結合と自由電子



# 第2章 物質の状態

## 1節 気体・液体・固体

### 1. 状態変化

2023.5.30 の竜巻

# 物理変化と化学変化

物理変化とは

物質が別の物質に変わらず、状態だけが変わる。

例：固体の水 → 液体の水 → 気体の水蒸気



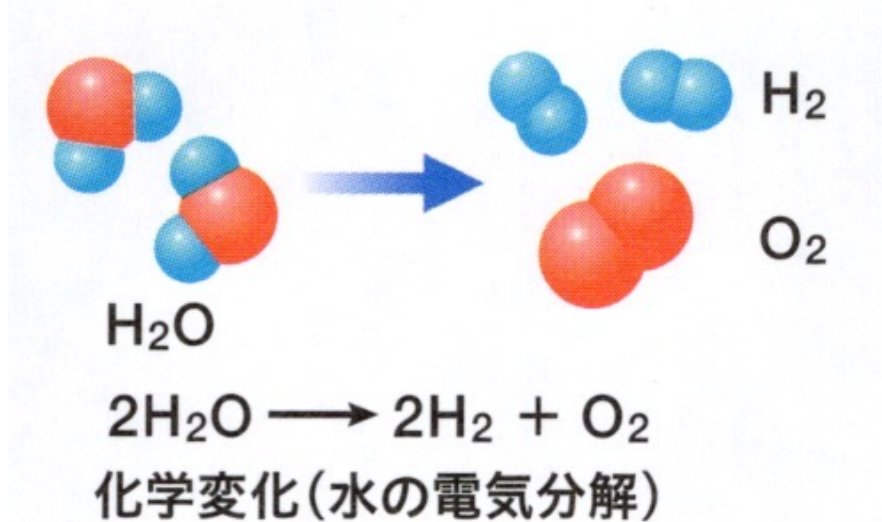
物理変化(水の状態変化)

# 物理変化と化学変化 p. 94

化学変化とは

物質が、性質の異なる別の物質に変わる。

例： $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$ （電気分解）



# 粒子の拡散と熱運動 p. 94

- 粒子が自然に散らばって広がる現象を**拡散**という。
- 拡散は気体どうし、液体どうしを混合するときや、固体や液体、気体を液体に溶かすときにも起こる。



# 熱運動 p.94 下

拡散は、物質を構成する粒子がつねに運動しているために起こる。

粒子の運動は高温ほど激しい。

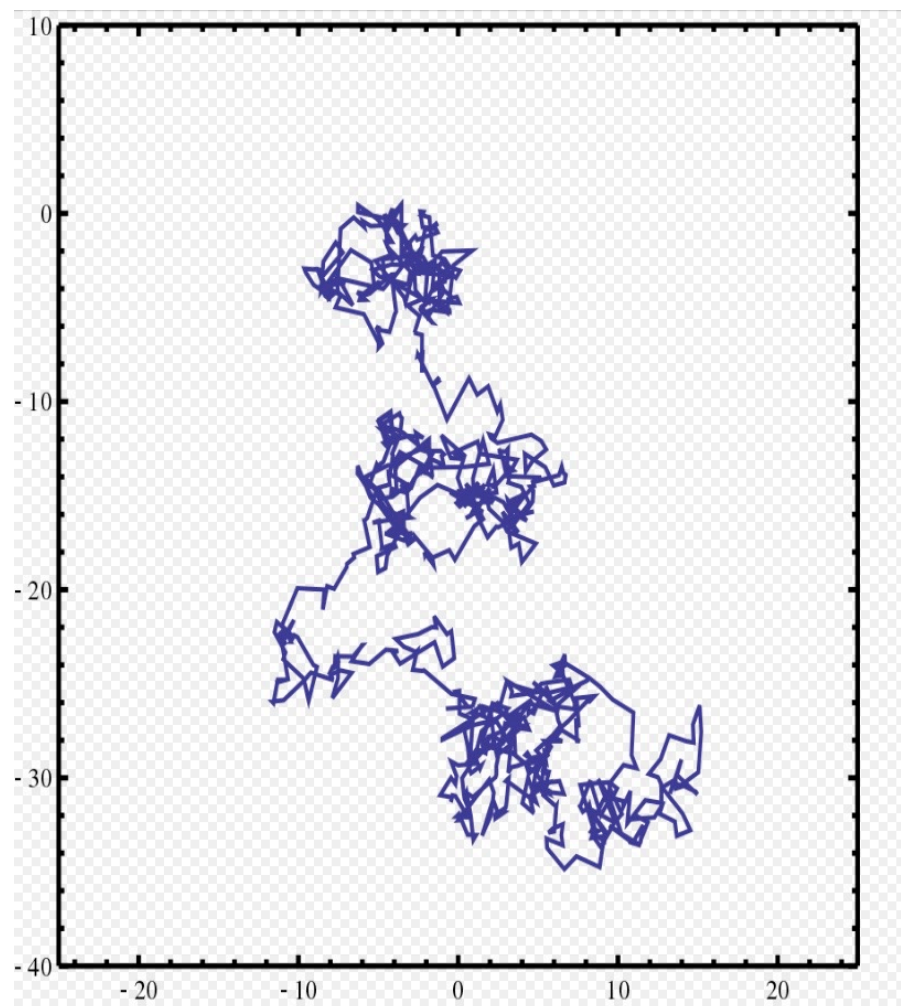
このような粒子の運動を**熱運動**という。

関連 **ブラウン運動** (ロバート・ブラウン 1827)

→ 溶媒中に浮遊する微粒子が  
不規則に運動する現象。

→ 溶媒中の分子の熱運動の可視化。 P.132

# ブラウン運動の軌跡 (シミュレーション)



# 気体分子の熱運動 p.95

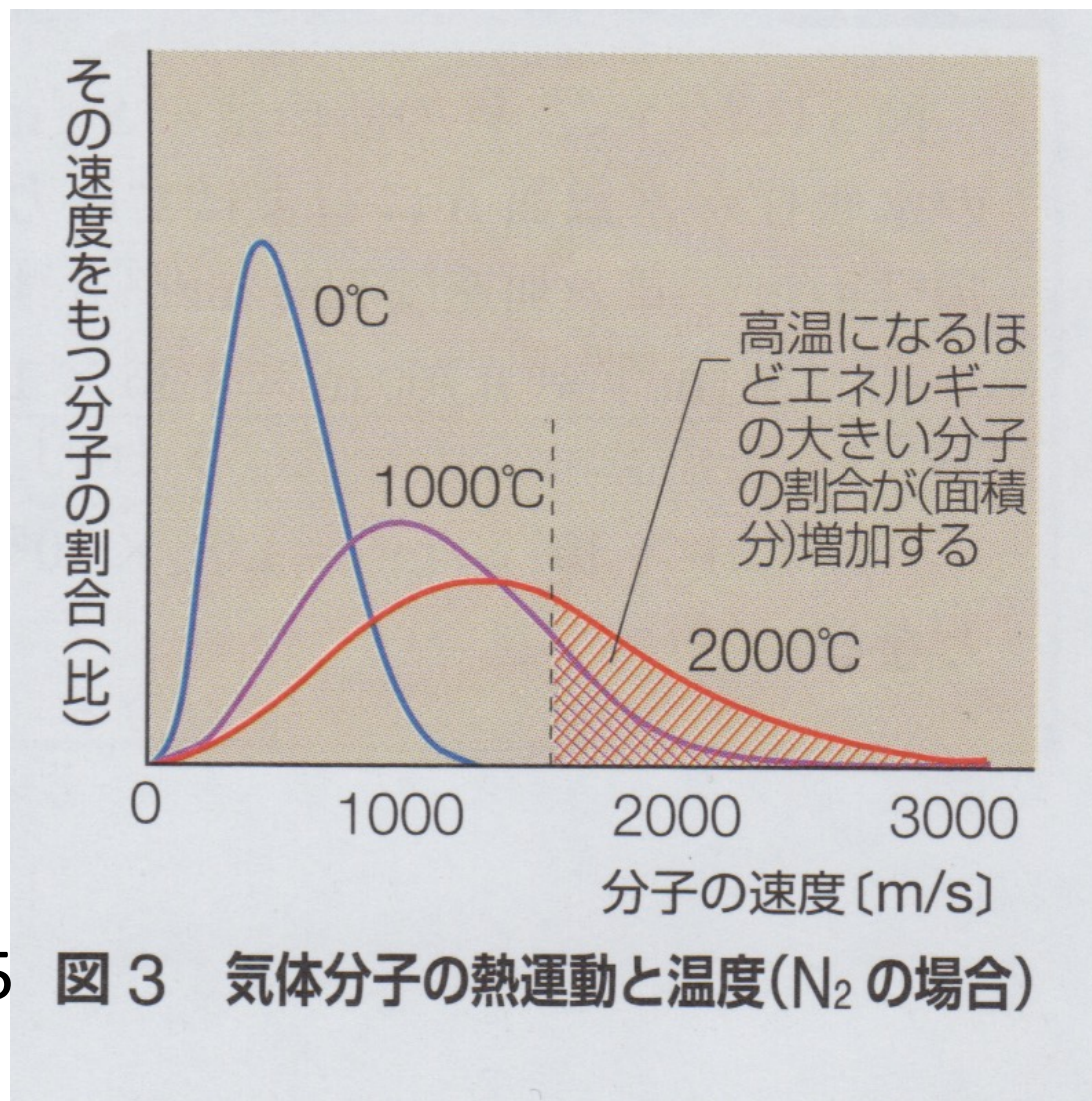
- あるエネルギーやある速さをもつ分子の割合は、温度によって決まっている。
- 温度が高いほど、大きいエネルギーをもつ分子の割合が増加し、これにつれて、熱運動する分子の速さも大きくなる。

分子 1 個の運動エネルギーの平均値  $\varepsilon$  は、  
絶対温度  $T$  と比例関係にある。

$$\varepsilon = \frac{3}{2} k T, \quad (k \text{ はボルツマン定数})$$

分子の種類に依存しない

# 気体分子の熱運動と温度

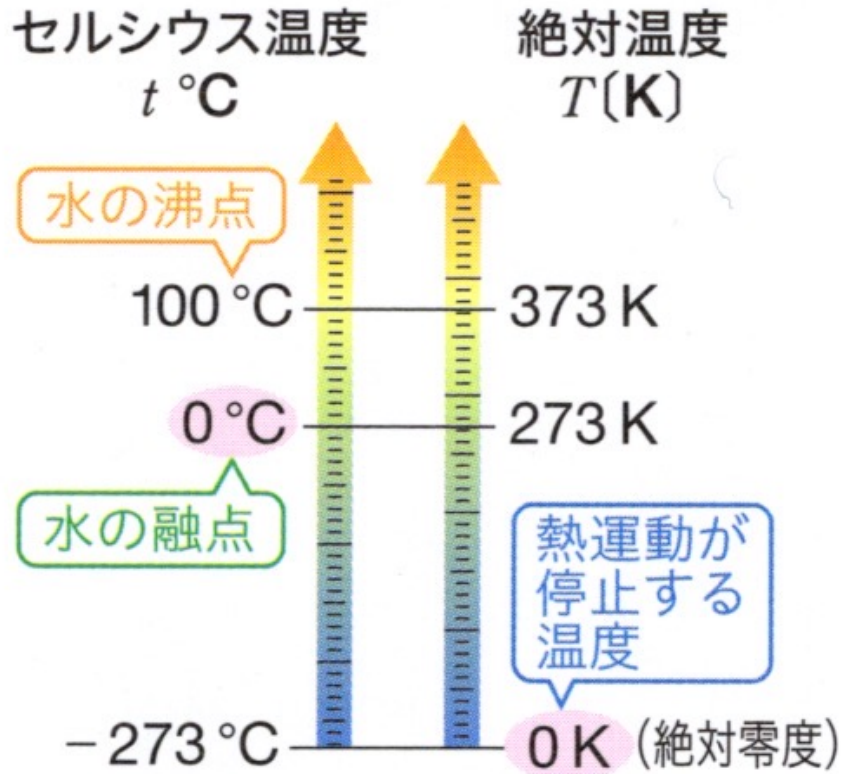


# 絶対温度 p.95下

- -273 °C になると。すべての粒子が熱運動をしなくなる。この-273 °C を絶対零度という。
- 絶対零度を原点として、セルシウス温度と同じ目盛り間隔で表した温度を絶対温度という。
- 単位には、ケルビン (K) を用いる。
- 絶対温度とセルシウス温度の関係

$$T [K] = (t [^{\circ}\text{C}] + 273) K$$

# 絶対温度とセルシウス温度の関係



$$T [K] = (t [^{\circ}\text{C}] + 273) K$$

▲図 5 絶対温度とセルシウス温度



# 摂氏温度と華氏温度

## Celsius Fahrenheit

°C °F

---

$$\text{摂氏 (}^\circ\text{C)} = (\text{華氏 (}^\circ\text{F)} - 32) \div 1.8$$

---

$$\text{華氏 (}^\circ\text{F)} = \text{摂氏 (}^\circ\text{C)} \times 1.8 + 32$$

---

華氏温度は化学計算ではほとんど使われていない。  
しかし日常生活では便利な面もある。

100° F = 37.8 °C (高めの体温)

0° F = -17.8 °C (特別に寒い日の気温)

塩化アンモニウムと水と氷で作った寒剤の温度

家庭用冷蔵庫の冷凍室の温度

めったにマイナスの値にならない。

# アンモニアと塩化水素の熱運動 p.95



HCl の分子量 36.45

NH<sub>3</sub> の分子量 17.0

$4.3 \times 10^2$  (m/s)

$6.3 \times 10^2$  (m/s)

軽い分子の方が  
速く動く。

# 表 1 気体分子の平均速度 (0°C, 0 Pa)

4捨5入していない値 (有効数字4桁) で計算したものの

分子式	分子量 (g/mol)	平均速度 (m/s)	エネルギー E (Joule/mol)
H <sub>2</sub>	2.016	$1.838 \times 10^3$	$3.404 \times 10^3$
NH <sub>3</sub>	17.03	$6.323 \times 10^2$	$3.404 \times 10^3$
O <sub>2</sub>	32.00	$4.612 \times 10^2$	$3.404 \times 10^3$
HCl	36.45	$4.322 \times 10^2$	$3.404 \times 10^3$

1モルあたりのエネルギーEはどの分子も等しい。

$$E [\text{J}] = \frac{1}{2} m v^2 \text{ の式によってエネルギーを計算した。}$$

# 熱運動と分子の質量

- 質量  $m$  [kg] の物体が速さ  $v$  [m/s] で運動している時、運動エネルギー  $E$  [J] は、

$$E \text{ [J]} = \frac{1}{2} m v^2$$

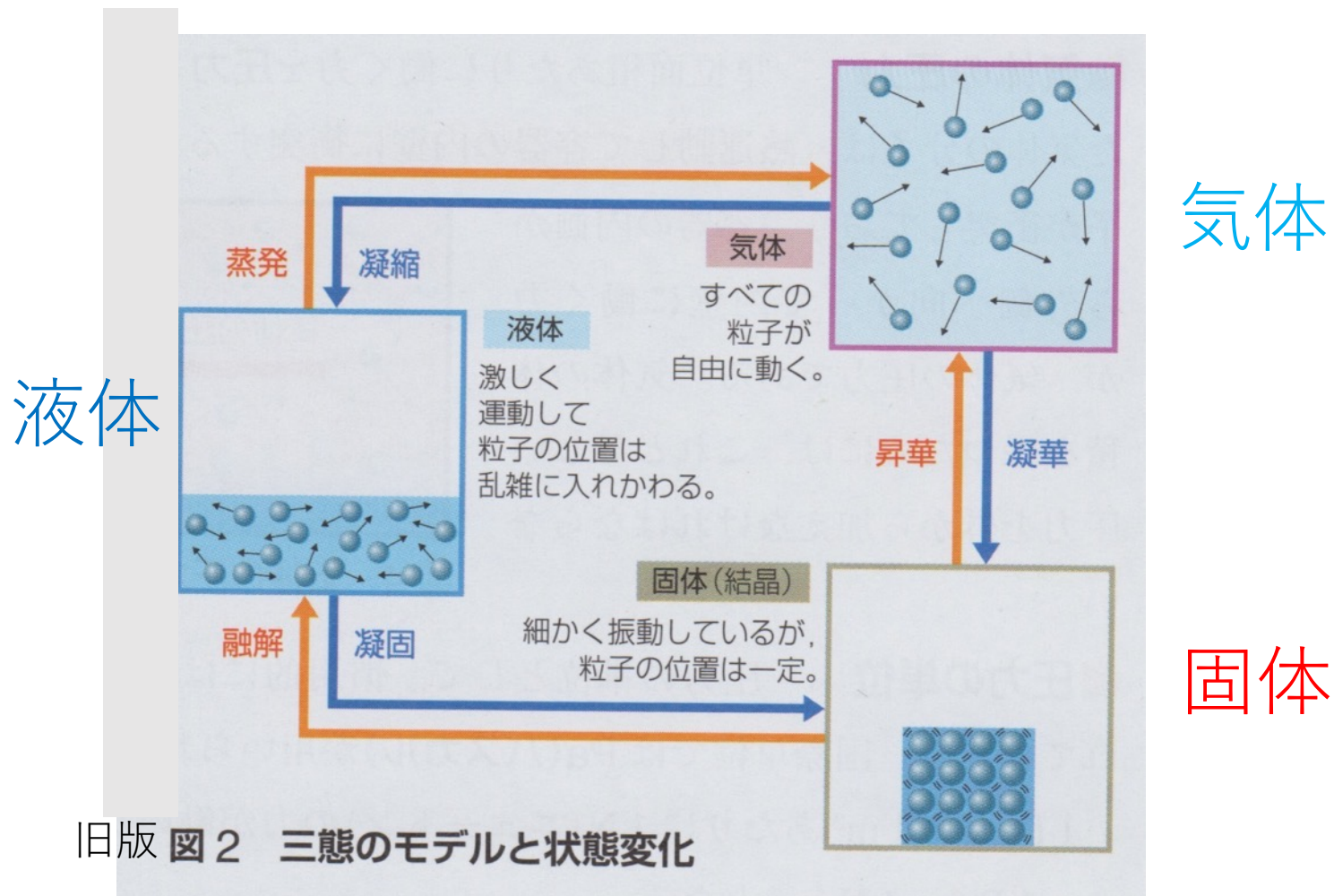
- 同じ温度では、分子の運動エネルギーの平均は気体の種類によらず同じである。したがって、分子量 ( $m$ ) が小さい分子ほど、運動する速さ ( $v$ ) は大きくなる。

# 状態変化 三態と粒子の運動

p. 94 図1、 p. 96 図6

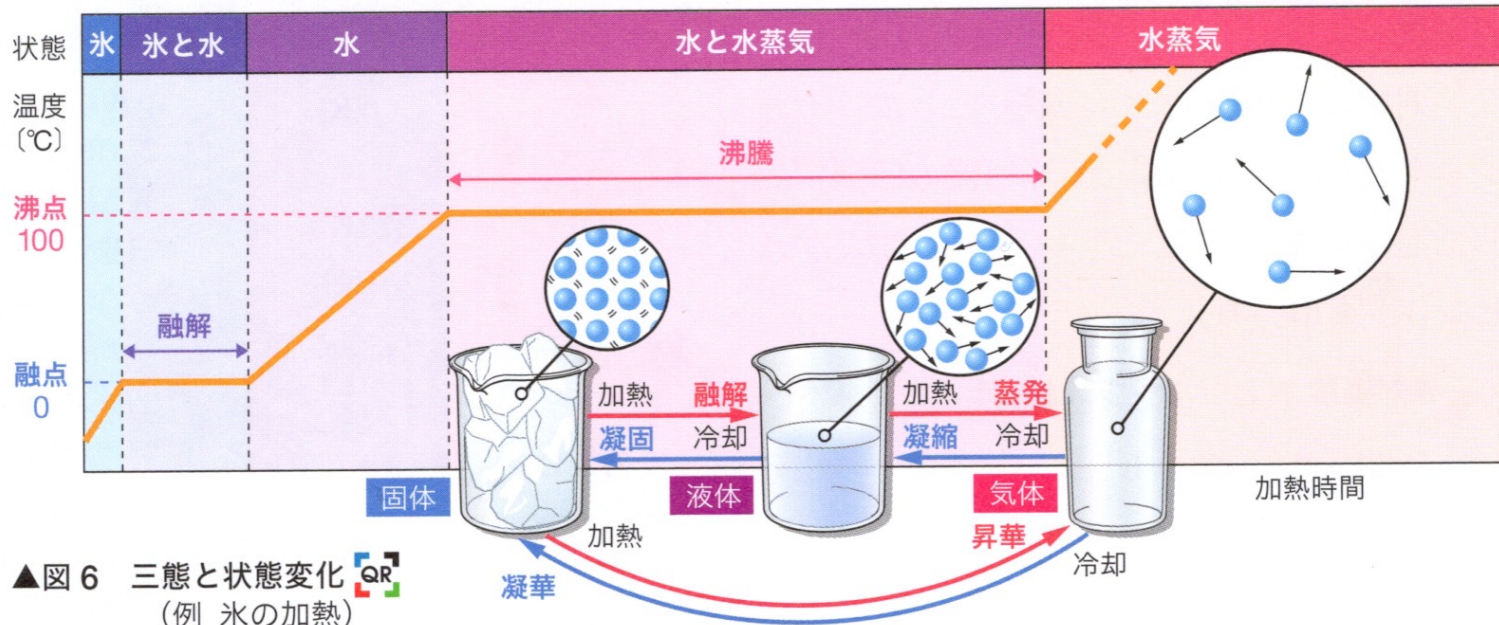
- 結晶中の粒子は、それぞれある定まった位置で運動している。→ 固体（結晶）
- 融点に達すると、粒子はもはやその定まった位置にとどまることができなくなって、結晶は融解して液体となる。
- 液体になると、粒子は互いに入れ替わって移動する。→ 液体
- 激しい運動をする一部の粒子は、液体から飛び出して気体になる。
- さらに温度が高くなると、すべての粒子が気体分子として飛びまわるようになる。→ 気体

# 三態のモデルと状態変化



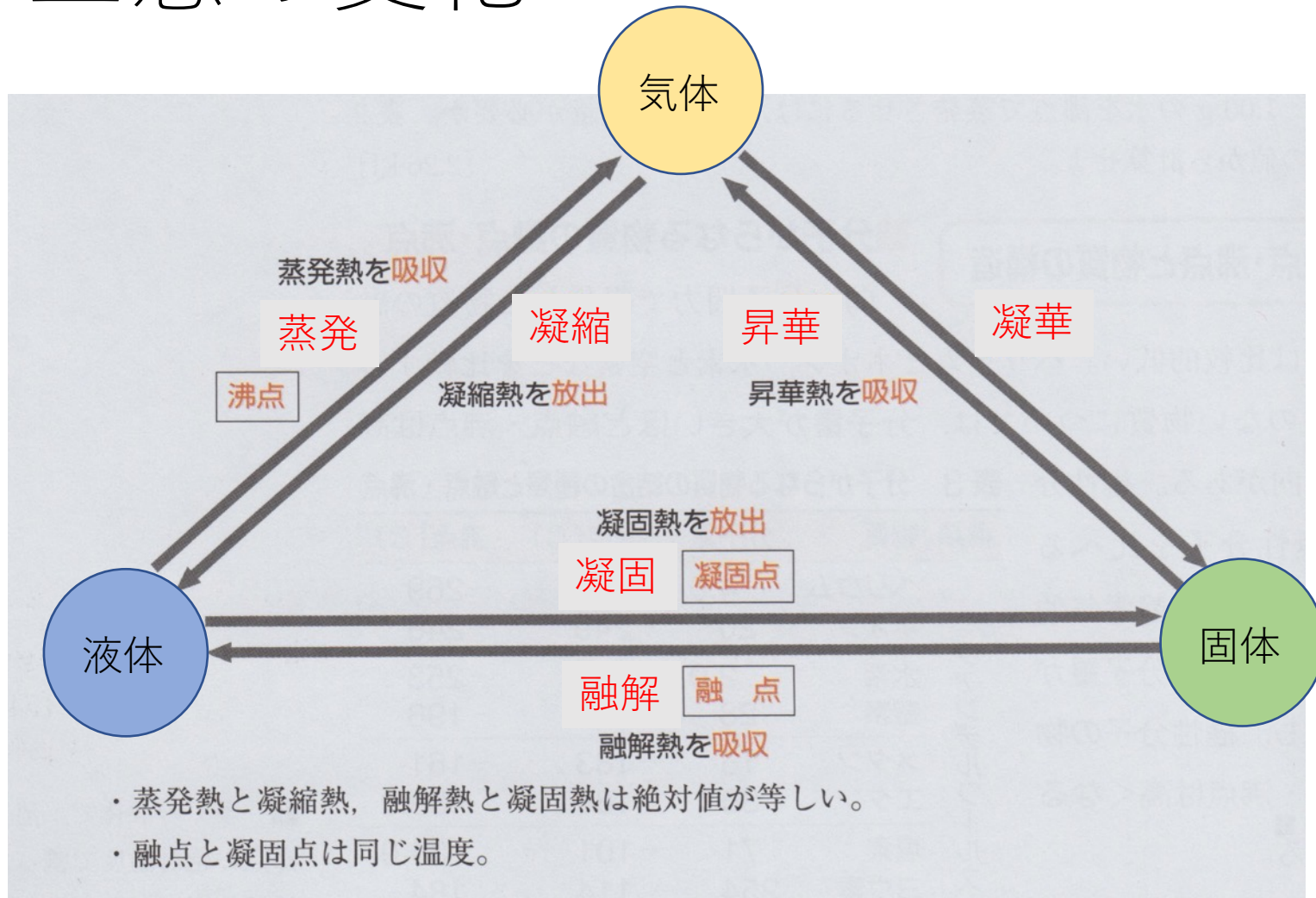
旧版 図2 三態のモデルと状態変化

# 状態変化と熱



▲図6 三態と状態変化 (例 氷の加熱)

# 三態の変化



# 物質の構造と融点・沸点

- 物質を構成する分子は常に熱運動をしている。
- 物質を加熱したときに物質が受け取るエネルギーを熱エネルギーという。
- 熱エネルギーを受け取ると熱運動がより活発になり、物質の温度が上昇したり、状態変化が起こったりする。

# 状態変化に伴うエネルギー

- 融点では固体と液体、沸点では液体と気体が共存している。
- この状態で物質が受け取ったエネルギーは、それぞれの状態変化のみに使われるので、熱エネルギーを加えていても温度が一定に保たれる。

# 融解熱と蒸発熱 p.97

- 融点で固体が融解して液体になるときに吸収する熱量を融解熱という。
- 沸点で液体が蒸発して気体になるときに吸収する熱量を蒸発熱という。
- 上記の逆の状態変化が起きるときには、同じ量の熱が放出される（凝固熱と凝縮熱）。

# 物質の種類と融解熱と蒸発熱

- 融解熱や蒸発熱は、物質の種類によって大きく異なる。
- これは、物質中の粒子どうしを結びつける力が違うためである。
- 一般に、粒子間に働く力が大きいほど融解熱、蒸発熱は大きくなる。
- 同じ物質では、一般に、蒸発熱は融解熱よりも大きい。
- p. 97 表 2 物質の融解熱と蒸発熱 参照

# 物質の融解熱と蒸発熱

表2 物質の融解熱と蒸発熱

物質	化学式	融点[°C]	融解熱(kJ/mol)	沸点[°C]	蒸発熱(kJ/mol)
アルゴン	Ar	-189	1.18*	-186	6.52
水	H <sub>2</sub> O	0.00	6.01	100	40.7
塩化ナトリウム	NaCl	801	28.2	1413	—
水銀	Hg	-38.9	2.30	357	58.1
鉄	Fe	1535	13.8	2570	354
タングステン	W	3410	52.3	5657	799

\*アルゴンの融解熱は  $6.9 \times 10^4$  Pa における値(他はすべて大気圧における値)である。

# 水の比熱

比熱：1gの物質の温度を1°C上げるのに必要なエネルギー。旧単位はcal → SI単位ではJを使用

計量法による定義： 1 cal = 4.184 J

水の比熱は温度によって異なる。1atmでの値

°C	J/kg °C	J/mol °C	°C	J/kg °C	J/mol °C
0	4217	75.91	60	4184	75.31
10	4192	75.46	70	4189	75.40
20	4182	75.28	80	4196	75.53
30	4178	75.20	90	4205	75.69
40	4178	75.20	100	4215	75.87
50	4180	75.24	120	4245	76.41

# 問題

1.00 g の水を沸点で蒸発させるには、何 kJ の熱が必要か。表 2 の値から計算せよ。

解き方：

表 2 から、水の蒸発熱は 40.7 kJ/mol である。

1.00 g の水は、 $1.00 / 18.0 = 0.0555$  mol だから、

$40.7 \times 0.0555 = 2.26$  kJ の熱が必要である。

# トルー トンの規則 (法則ではない)

Trouton's rule

p.98左欄

- 多くの液体で、蒸発熱を沸点の絶対温度で割った値はほぼ一定になる。
- およそ  $92 \text{ J}/(\text{mol} \cdot \text{K})$
- あまり高い沸点の液体や分子間に水素結合などある程度の力が働いている場合には適用できない。

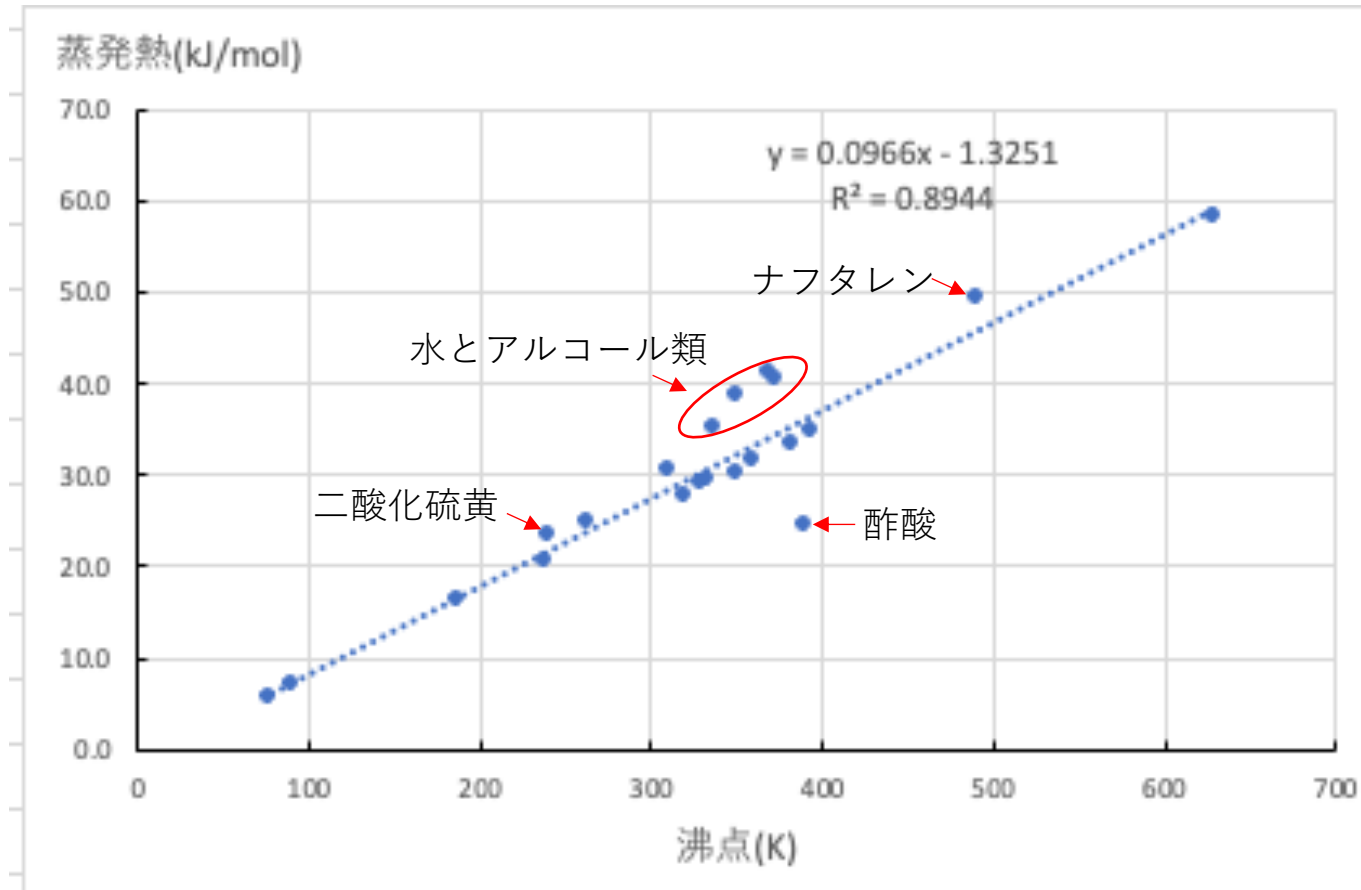
# 沸点(K)と蒸発熱(kJ/mol)、蒸発熱/沸点の関係

物質	沸点(°C)	沸点(K)	蒸発熱(kJ/kg)	分子量(g/mol)	蒸発熱(kJ/mol)	蒸発熱(J)/沸点	
アセトン	56.5	329.5	500	58.08	29.0	88.13	
アンモニア	-33.5	239.5	1372	17.03	23.4	97.56	水素結合
エチルアルコール	78.3	351.3	838	46.07	38.6	109.90	水素結合
塩化水素	-85.1	187.9	445	36.46	16.2	86.35	分子間力
塩素	-34.11	238.89	288	70.9	20.4	85.48	
クロロホルム	61.2	334.2	247	119.38	29.5	88.23	
酢酸	118	391	407	60.052	24.4	62.51	水素結合 二量体
酸素	-182.97	90.03	213	32	6.8	75.71	
四塩化炭素	76.7	349.7	195	153.82	30.0	85.77	
臭化メチル	38.4	311.4	322	94.94	30.6	98.17	
水銀	356.7	629.7	290	200.6	58.2	92.38	
窒素	-195.8	77.2	199	28.02	5.6	72.23	
トリクロロエチレン	86.9	359.9	240	131.4	31.5	87.62	
トルエン	110.6	383.6	363	92.14	33.4	87.19	
二酸化硫黄	-10	263	389	64.066	24.9	94.76	分子間力
ナフタレン	217.9	490.9	386	128.17	49.5	100.78	分子間力
パークロロエチレン	121.2	394.2	210	165.83	34.8	88.34	
n-プロピルアルコール	97.2	370.2	683	60.1	41.0	110.88	水素結合
フロンR113	47.57	320.57	147	187.4	27.5	85.93	
水	100	373	2257	18	40.6	108.92	水素結合
メチルアルコール	64.7	337.7	1101	32.04	35.3	104.46	水素結合

沸点 (°C) および蒸発熱 (kJ/kg) の値は八光電機のホームページから引用し、必要な変換を行なった。

<https://www.hakko.co.jp/library/qa/qakit/html/h01060.htm>

# 沸点(K)と蒸発熱(kJ/mol)の関係



# 融点・沸点と物質の構造 p.98

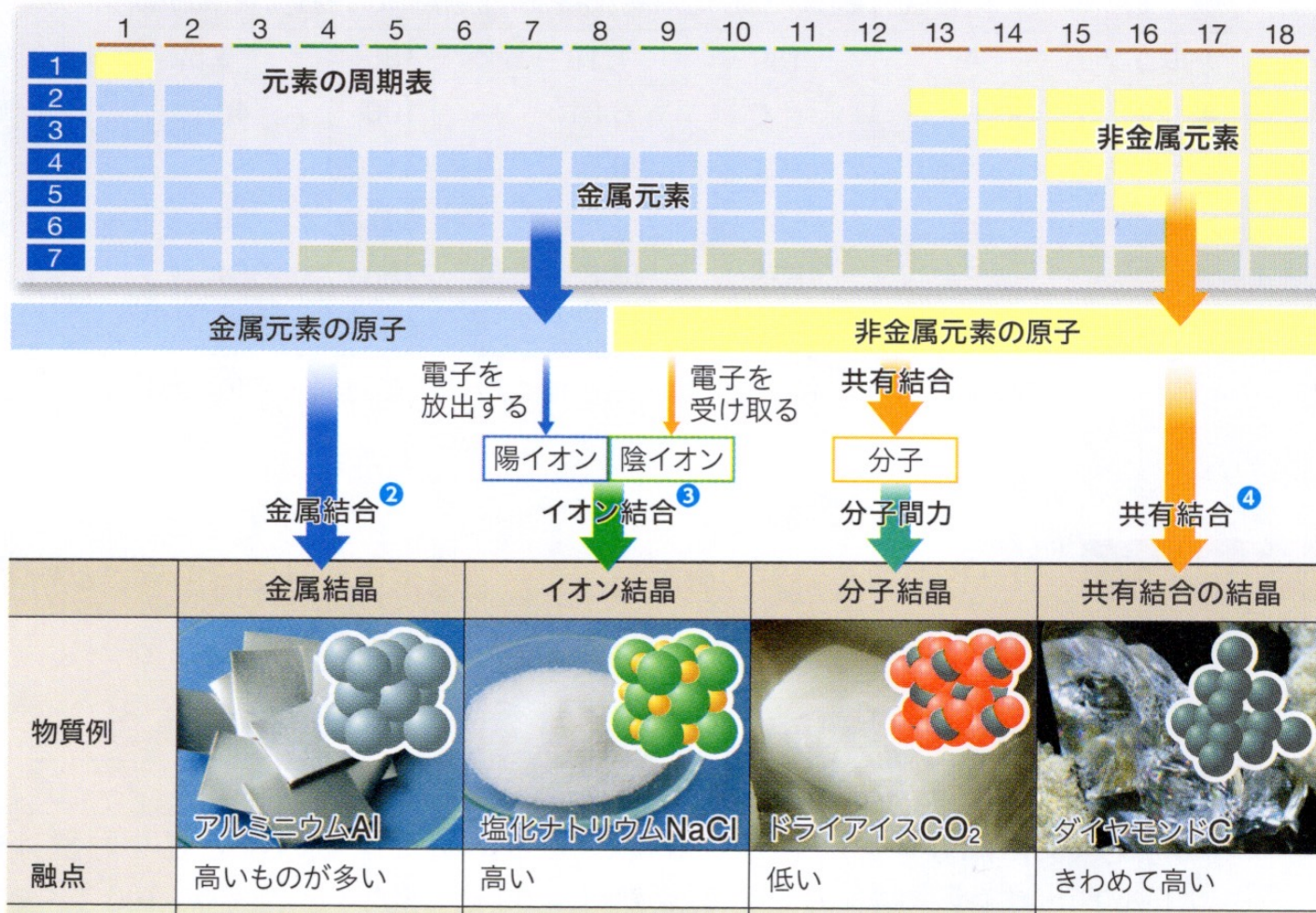
分子間力の強さ

極性の有無

水素結合の有無

などが、分子からなる物質の融点と沸点に大きく影響する。

# 化学結合の種類



# 結晶の融点・沸点

金属結晶

イオン結晶

分子結晶

共有結合の結晶

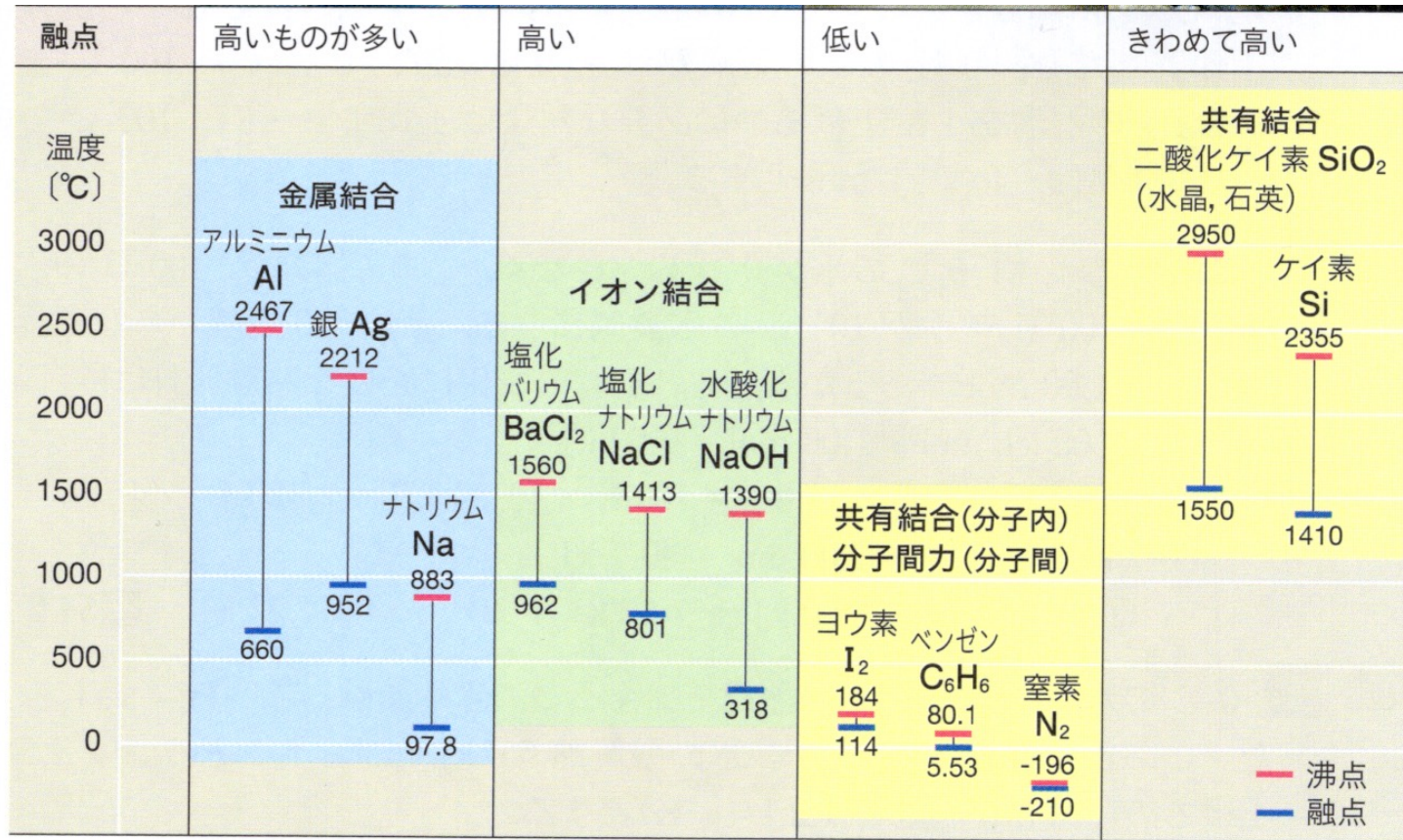


図7 化学結合の種類と結晶の融点・沸点 (出典：化学便覧 改訂5版)

# 化学結合と融点・沸点 p.98

共有結合、イオン結合、金属結合などの、  
粒子間が強い結合力で結ばれている物質は、  
非常に高い融点・沸点を示す。

p. 98 図7 結合の種類と融点・沸点 参照  
例：

共有結合： ダイヤモンド、水晶、ケイ素

イオン結合： 酸化マグネシウム、

塩化ナトリウム、水酸化ナトリウム

金属結合： ナトリウム、銅、タングステン

# 結合の種類と 融点・沸点

旧版

## 表 4 結合の種類と融点・沸点

種類	物質	融点〔℃〕	沸点〔℃〕
共有結合	ダイヤモンド	約4700*	—
	水晶(石英)	1726	2230
	ケイ素	1410	2355
イオン結合	酸化マグネシウム	2826	3600
	塩化ナトリウム	801	1413
	水酸化ナトリウム	318	1390
金属結合	ナトリウム	97.8	883
	銅	1083	2567
	タングステン	3410	5657

\*  $1.2 \times 10^{10}$  Pa での値

表3 分子からなる物質の結合の種類と融点・沸点

種類	物質	分子量	融点〔℃〕	沸点〔℃〕	
ファンデルワールス力	ヘリウム	4.0	-272*	-269	
	ネオン	20	-249	-246	
	水素	2.0	-259	-253	
	窒素	28	-210	-196	
	メタン	16	-183	-161	
	エタン	30	-184	-89.0	
	塩素	71	-101	-34.0	
	ヨウ素	254	114	184	
	水素結合	塩化水素	36.5	-114	-84.9
		硫化水素	34	-85.5	-60.7
水素結合	水	18	0.00	100	
	フッ化水素	20	-82.9	19.5	
	メタノール	32	-97.8	64.7	

分子量が大きいほど融点・沸点は高くなる。

極性が高い

水素結合により構造が似た化合物より融点・沸点が高くなる。

\*  $2.6 \times 10^6 \text{ Pa}$  における値



# 融点・沸点に対する分子量の影響

極性のない物質については、分子量が大きいほど融点・沸点は高くなる。

ヘリウムとネオン、水素と窒素、メタンとエタン、塩素とヨウ素を比較。

極性分子と無極性分子を比べると、極性分子間に静電的引力が働くため、分子量が小さくても、極性分子の物質の融点・沸点は高くなる。

塩化水素と硫化水素を比べると、硫化水素の方が極性が高いため、分子量は似ていても融点・沸点は高くなる。

# 水素結合が融点・沸点に及ぼす影響

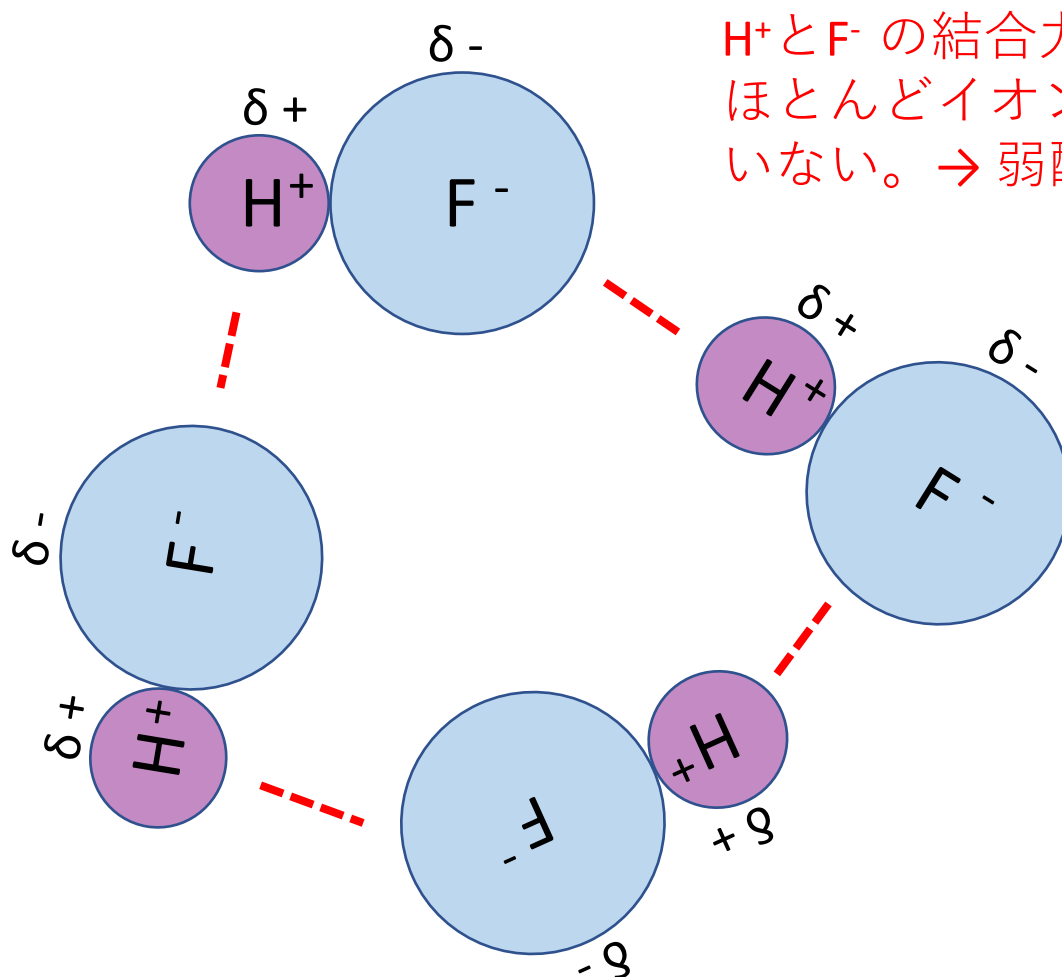
水、アルコールのように、分子間に水素結合を生じる物質では、分子量が小さくても融点・沸点が高いものが多い。

水素結合を生じる物質の例：

水、フッ化水素、メタノール

フッ素 (F) は、各種の元素の中で電気陰性度(4.0)が最も高い（裏表紙見返しの表を参照）。塩素の電気陰性度(3.2)よりもはるかに高い。したがって、HF分子内では、電子はF原子の上に偏っており、極性が高くなる。

# フッ化水素分子間の水素結合



$H^+$ と $F^-$ の結合力が強い  
ためほとんどイオンに解離して  
いない。→ 弱酸

# 気体の圧力: 気体の熱運動

p.99

温度が高くなるほど、大きいエネルギーをもつ分子の割合が増加し、これにつれて、熱運動する分子の速度も大きくなる。

$$\varepsilon = \frac{3}{2} k T, \quad (k \text{ はボルツマン定数})$$

$$E [\text{J}] = \frac{1}{2} m v^2$$

ただし

$$E [\text{J}] = 6.02 \times 10^{23} \quad (\text{アボガドロ数}) \\ \times \varepsilon \quad (\text{分子 1 個のエネルギー})$$

# 気体の圧力

単位面積あたりに働く力を圧力という。

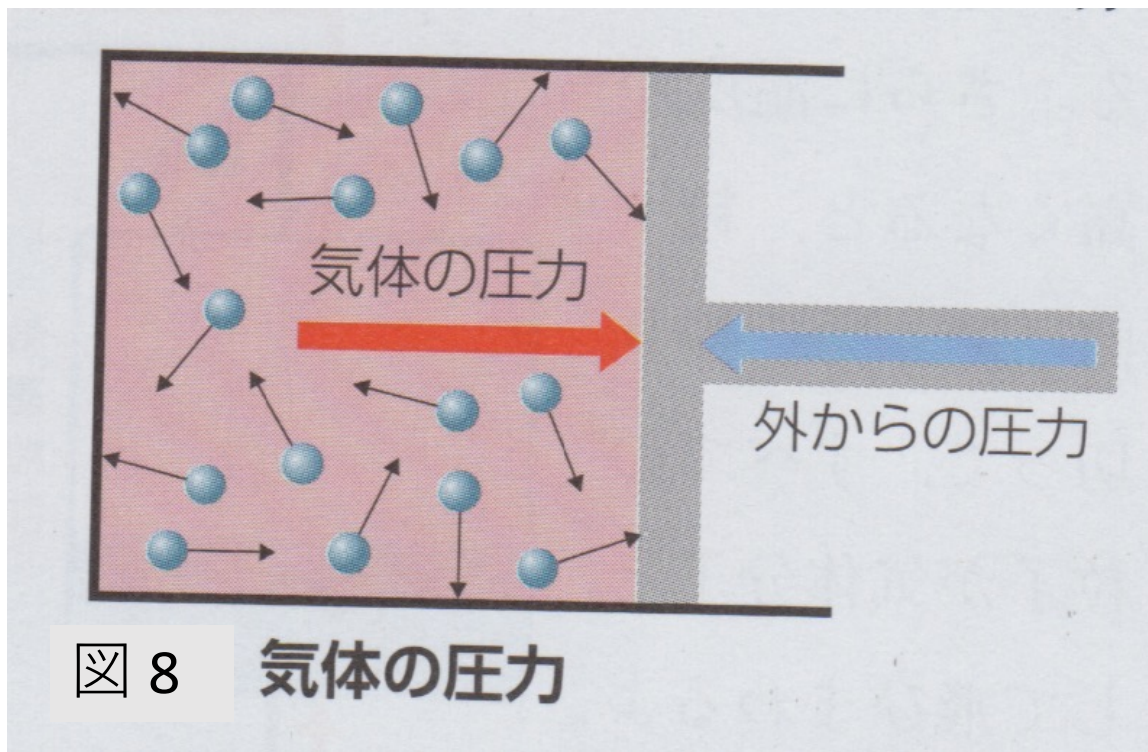
容器に入れた気体の分子は、熱運動して容器の内壁に衝突する。

内壁には多数の分子が衝突しており、容器の内側から外側に向かって内壁に働く力が、気体の圧力である。

気体の体積を保つためには、これと等しい圧力を外から加えなければならない。

p.99 図8 気体の圧力 参照

# 気体の圧力



# 圧力の単位

圧力の単位として、慣用的には atm (気圧) が用いられてきたが、

国際単位では Pa (パスカル) が用いられる。

1 Pa は、1 m<sup>2</sup> あたりに 1 N (ニュートン) の力が働いたときの圧力である。

$$1 \text{ Pa} = 1 \text{ N} / \text{m}^2$$

1 N は、1 kg の質量をもつ物体に 1 m/s<sup>2</sup> の加速度を生じさせる力。  $1 \text{ N} = 1 \text{ kg m/s}^2$

1 気圧 = 1 atm とは p.99中

水銀柱の高さ 760 mm に相当する圧力  $p$

この値は以下のように求められる。

水銀の密度  $1.36 \times 10^4 \text{ kg/m}^3$  (比重 13.6)

重力加速度  $9.81 \text{ m/s}^2$

水銀柱の高さ 0.760 m を用いて、

$$\begin{aligned} 1 \text{ atm} &= 0.760 \text{ m} \times 1.36 \times 10^4 \text{ kg/m}^3 \times 9.81 \text{ m/s}^2 \\ &= 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2 = 1.013 \times 10^5 \text{ Pa} \end{aligned}$$

水銀柱の高さと気体の圧力  $p$  [Pa] の換算  
p.99中段

$$p [Pa] = 1.013 \times 10^5 Pa \times \frac{h [mm]}{760 [mm]}$$

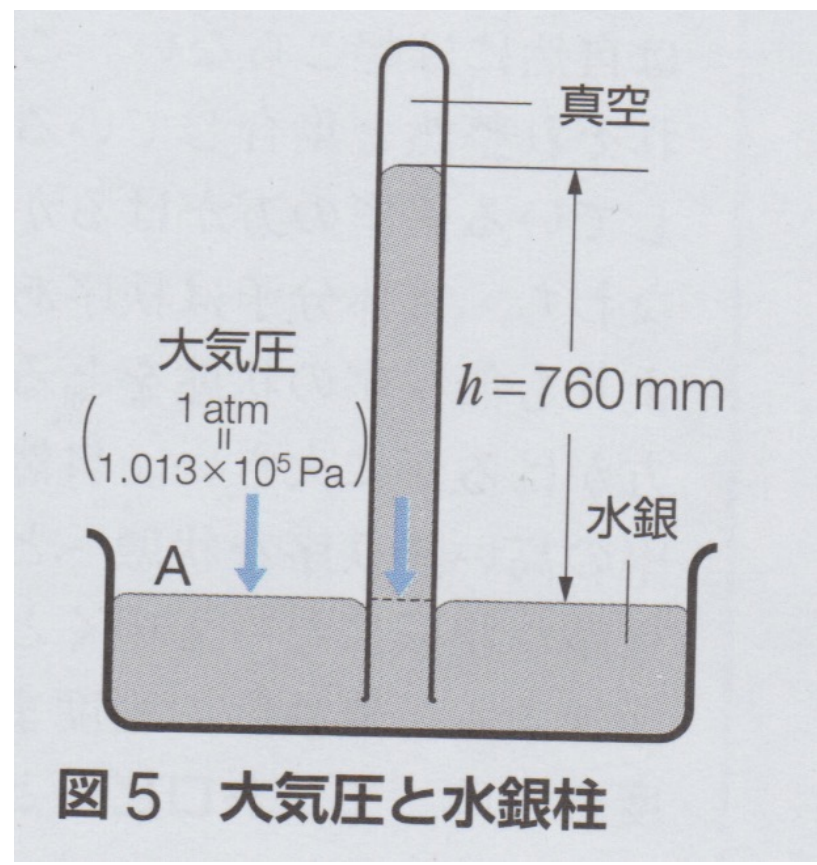


図5 大気圧と水銀柱

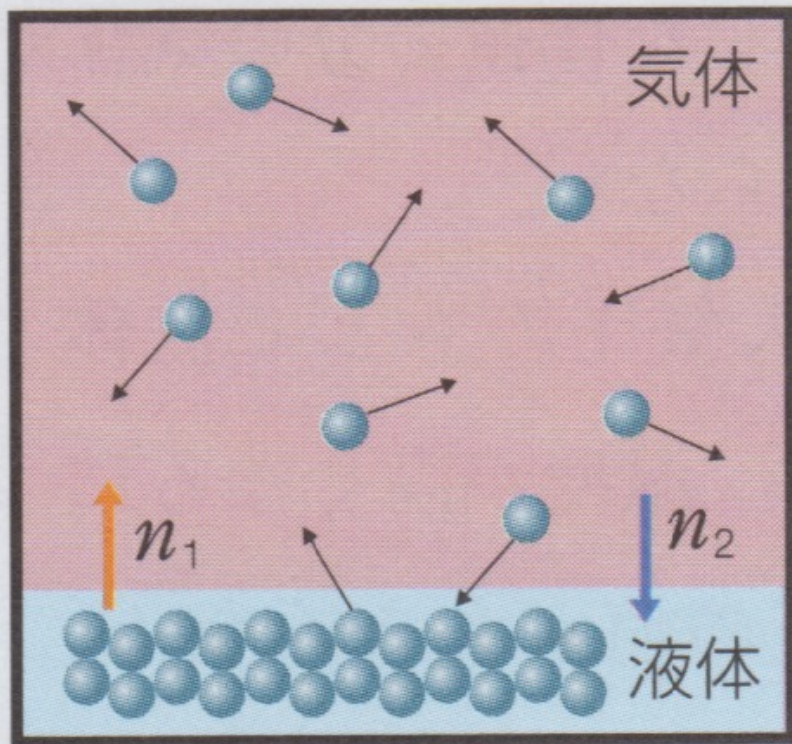
# 蒸気圧 p.99下段

気液平衡

密閉容器中で、  
単位時間に蒸発して気体になる分子数と、  
凝縮して液体になる分子数が等しくなった状態。

p.99 図9 気液平衡 参照

# 気液平衡



$n_1$ : 単位時間に  
蒸発する  
分子数

$n_2$ : 単位時間に  
凝縮する  
分子数

平衡状態のとき  
 $n_1 = n_2$

図 9 気液平衡

# 飽和蒸気圧 p.100 上段 図10

気液平衡のとき蒸気を示す圧力を、  
飽和蒸気圧または蒸気圧という。

純粋な液体の蒸気圧は、それぞれの物質について一定の温度ごとに決まっている。

温度が高くなると、蒸気圧も高くなる。

# 蒸気圧曲線

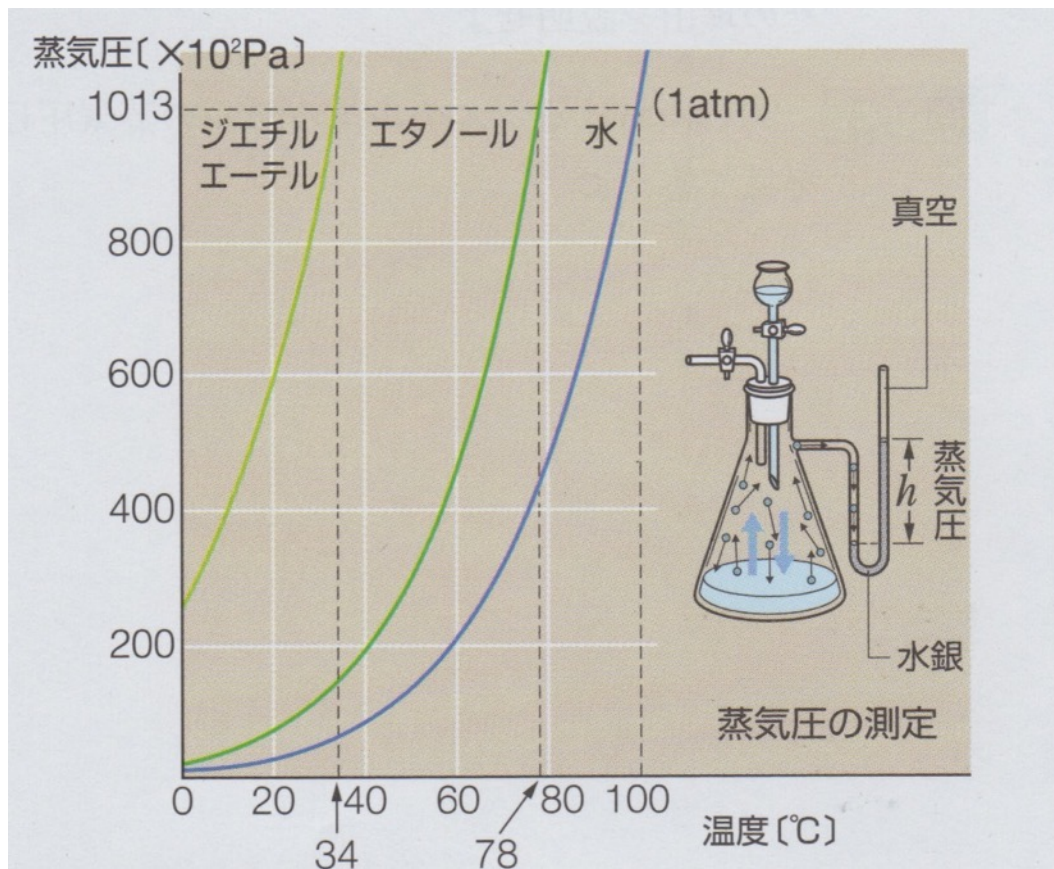


図 10 蒸気圧曲線

# 蒸気圧に関する説明

液体中で熱運動している分子のなかで、大きいエネルギーを持つものは、分子間力を振り切って液面から外に飛び出しやすい。

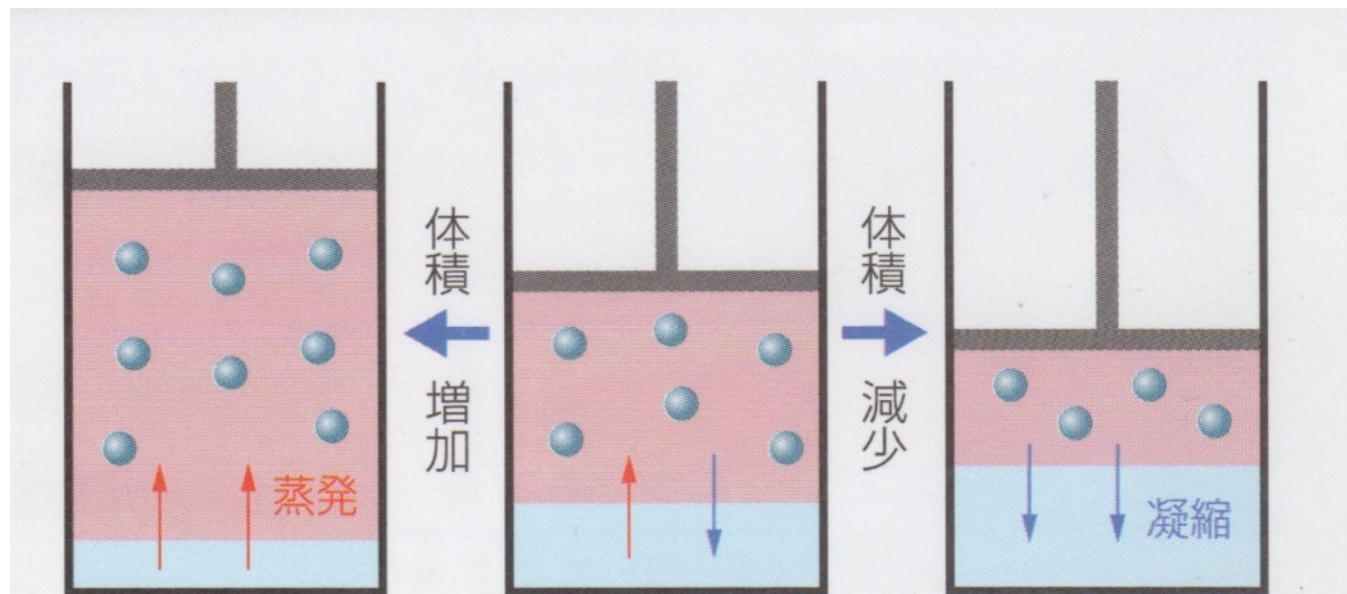
分子間力の弱い分子も蒸発しやすいので蒸気圧が高くなる。

# 水とエタノールの蒸気圧

蒸気圧 ( $\times 10^2$  Pa)

温度 (°C)	水	エタノール
0	6.1	15.9
10	12.3	31.5
20	23.4	58.9
40	73.8	179
78	437	1013
100	1013	

# 気体の体積と蒸気圧



温度一定のとき，気体の体積を変化させても，液体がある限り蒸気圧の大きさは変わらない。

図 11 気体の体積と蒸気圧

# 沸騰 p. 100 下段

蒸気圧が大気圧に等しくなると、液面ばかりでなく、液体内部からも激しく蒸発が起こるようになる。

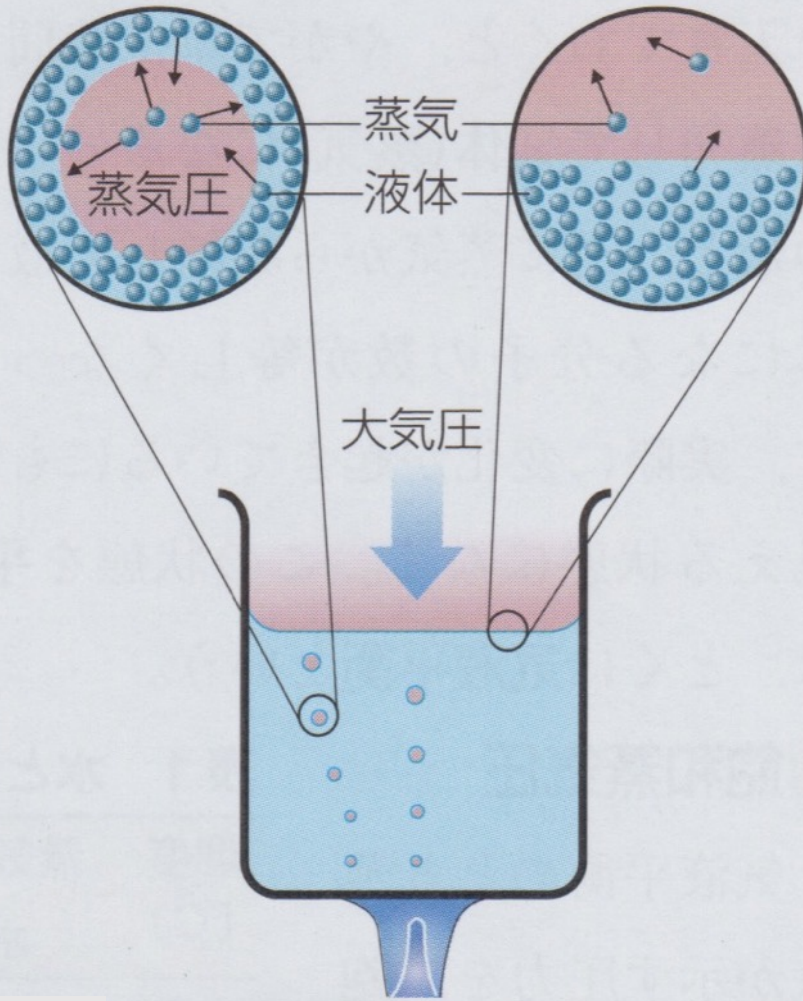
この現象が沸騰であり、そのときの温度が沸点である。

沸点は圧力に依存する。

p. 100 図12 液体の沸騰 参照

液体内部の蒸発

液面の蒸発



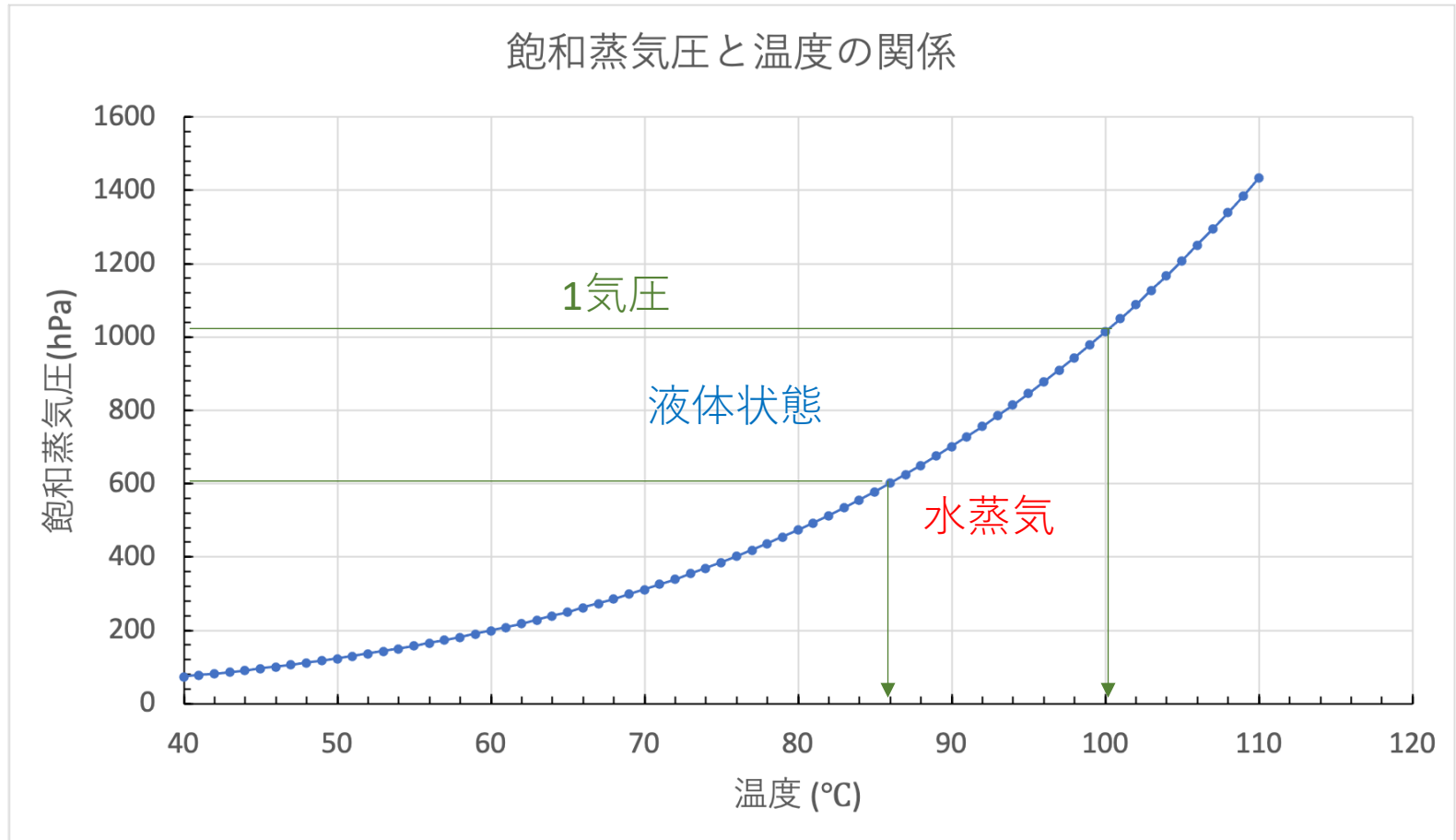
液体の  
沸騰

図 12 液体の沸騰

# 大気圧と沸点

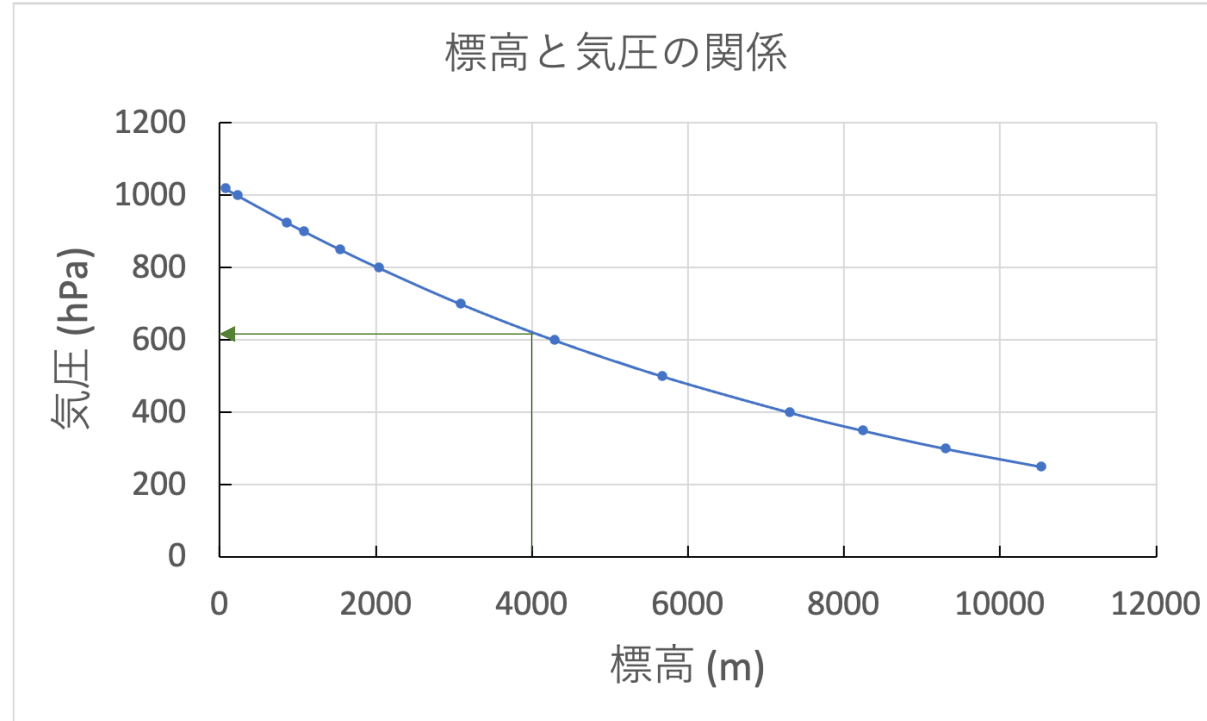
- 大気圧が高くなると、蒸気圧が大気圧と等しくなるためには、温度がさらに高くなる必要が生じるため、沸点は上昇する。
- 大気圧が低くなると、蒸気圧はより低い温度で大気圧と等しくなるため、沸点は低くなる。
- 高い山で調理すると、物がよく煮えない。

# 水の飽和蒸気圧と温度の関係



# 水の沸点で標高を測定

鎖国中のチベットに侵入したイギリス（英領インド）のスパイは、水が沸騰する温度を測定して標高を推定した。



# 各種液体の沸点 p.100 図10から

1 atm =  $1.013 \times 10^5$  Pa (1気圧) の下で、

水 (H<sub>2</sub>O) : 100 °C

エタノール (CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH) : 78 °C

ジエチルエーテル(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>) : 34 °C

上から順に、分子間の水素結合が弱くなっている。

# 状態図 p.101

圧力と温度によって、物質がどのような状態にあるかを示した図を状態図という。

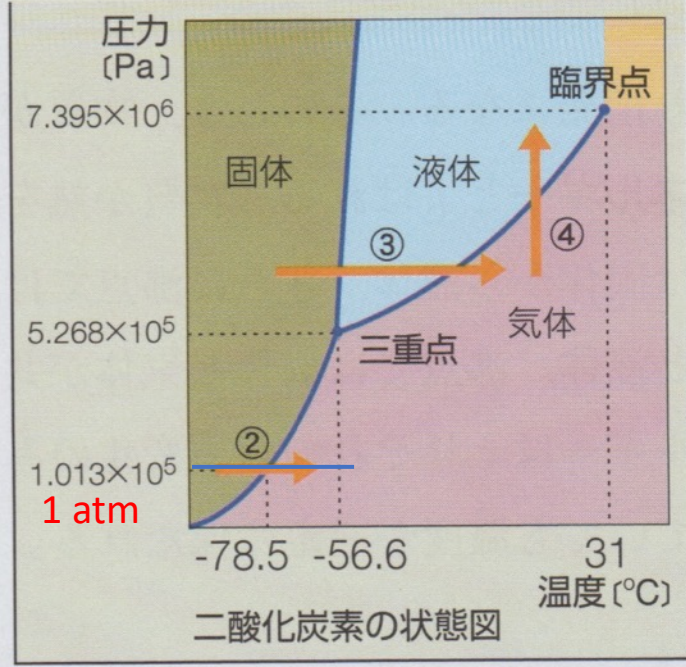
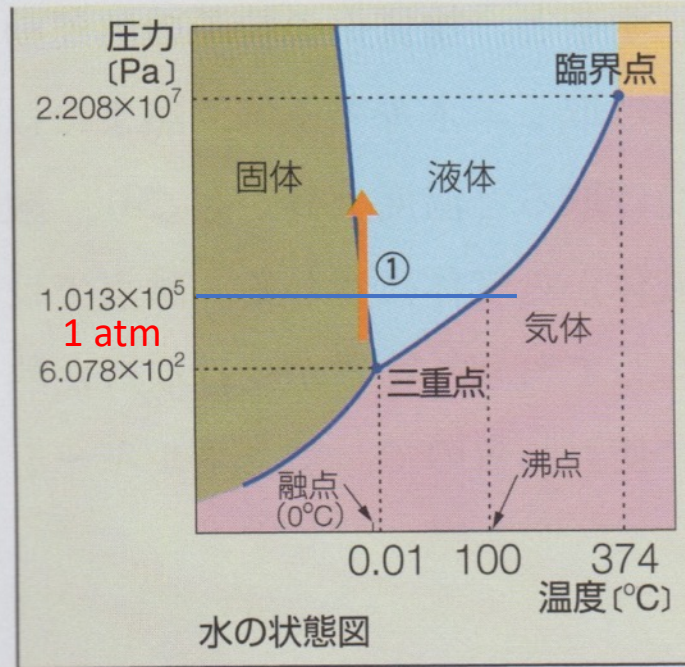
p. 101 図13 状態図を参照

図13 左 水の状態図から次のようなことが説明できる。

大気圧が低い山の上では、水は $100^{\circ}\text{C}$ より低い温度で沸騰する。

圧力鍋中では、水は $100^{\circ}\text{C}$ より高い温度でなければ沸騰しない。

# 図13 状態図



0°Cのまま圧力を高くすると、固体(氷) → 液体(水)と変化する(矢印①)

三重点：固体・液体・気体が平衡状態で共存する点

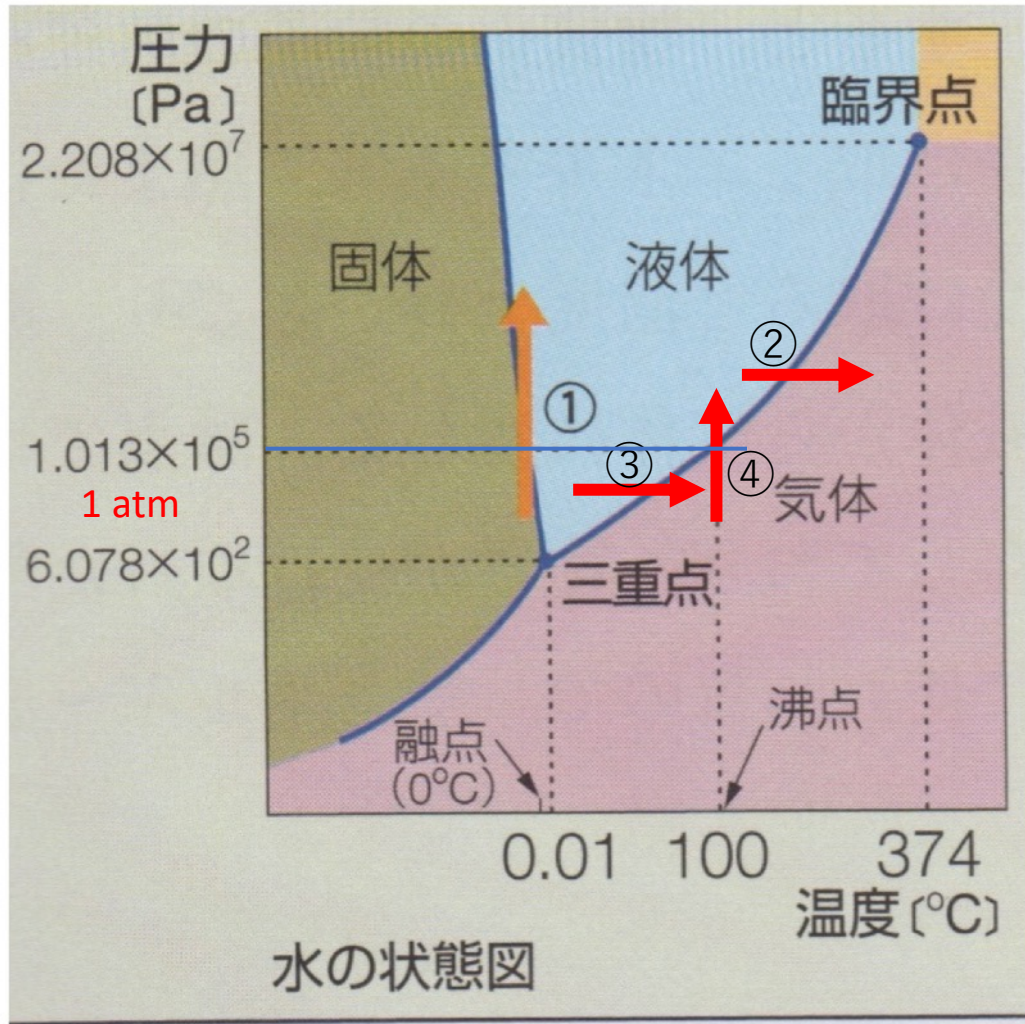
臨界点：この点以上の温度・圧力では、気体と液体の区別がつかない超臨界流体の状態になる

1.013 × 10<sup>5</sup> Pa のまま温度を上げると、固体(ドライアイス) → 気体と変化する(矢印②)

高い圧力で温度を上げると、固体 → 液体 → 気体と変化する(矢印③)

常温でも圧力を上げれば、気体 → 液体と変化する(矢印④)

# 水の状態図



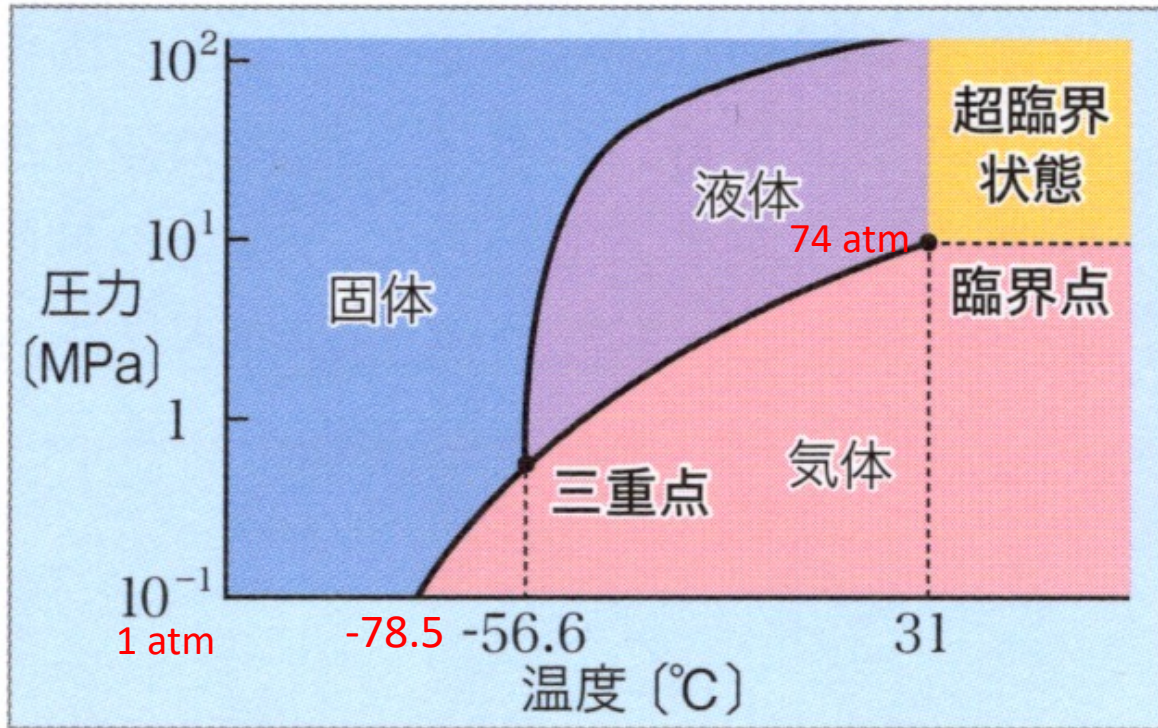
水の状態図

- ① 0°Cで氷に圧力をかけると液体になる。
- ② 1気圧以上の高圧下では水は100°C以上で沸騰する。
- ③ 1気圧以下の低圧下では水は100°C以下で沸騰する。
- ④ 100°Cでも1気圧以上ならば水は液体状態を維持する。

三重点は0.006気圧、0.01°Cに存在する。

臨界点は221気圧、374°Cに存在する。

# 圧力を対数目盛で示したCO<sub>2</sub>の状態図



縦軸を対数目盛としたCO<sub>2</sub>の状態図

# 状態図における三重点、臨界点とは

- **三重点**：固体、液体、気体が**平衡状態**で共存している。
- **臨界点**：この点以上の温度・圧力の下では、気体と液体の区別がつかない**超臨界流体**の状態になる。
- 水の場合、**220気圧**、**374 °C**、二酸化炭素の場合、**74気圧**、**31 °C**で臨界点に達する。
- 超臨界流体は気体と液体の中間の性質を示す。
- 二酸化炭素の超臨界流体はクロマトグラフィーの移動相として用いられている。

# 地球の水の循環と超臨界状態

- プレートテクトニクスによって大陸プレートの下に潜り込んだ海洋プレートは、大量の海水もマントル内に引きずり込む。
- 高温・高圧のマントル内で水は超臨界状態となり、カンラン石と反応して、より融点の低い鉱物（蛇紋岩、角閃石、雲母、長石など）を生成する。
- これがマグマとなって地表に向かって再び移動する際に各種の火成岩となり、火山の噴火に伴って溶岩や火山灰となり、水も放出される。

# 状態変化とエントロピーの変化

## 乱雑さとエントロピー

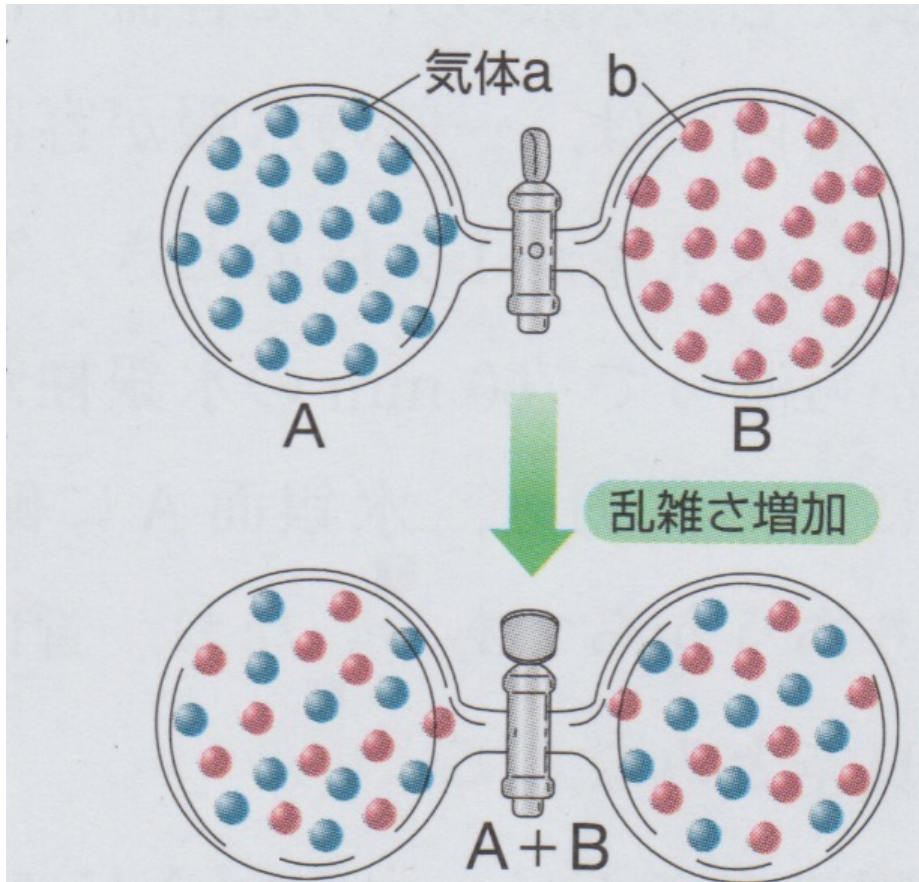
自然の変化は、確率の高い無秩序な状態へと変化する。無秩序な状態になっていくとき、乱雑さは増加する。無秩序の程度または乱雑さの度合いは、**エントロピー**という量で表される。

混ぜり合った2種類の気体を、混合前の状態に自然に戻すことはできない。

**エネルギーとエントロピー：**

**熱力学における2つの重要な変数、指標**

# 乱雑さとエントロピー



混ぜり合った  
2種類の気体  
を、混合前の  
状態に自然に  
戻すことはで  
きない。  
エントロピー  
の増大。

# 出席確認メールのお願い

出席確認のため、**授業終了後、当日中に**筒木宛にメールを送ってください。送り先は；

**kiyoshi@tsutsuki.net**

メールのタイトルは、「**入門化学出席確認、学籍番号、氏名**」としてください。

メールの本文には、簡単で良いので**授業の感想**などを書いてください。

別途、**課題**を出すことがあります。その際は、**別のメール**で送ってください。課題の締め切りは次の週の月曜日とします。

# 5月28日 課題

- (1) 100 g の氷を  $0^{\circ}\text{C}$  で液体の水に融かすには、何 kJ の熱が必要か。融解熱  $6.01 \text{ kJ/mol}$  から計算しなさい。
- (2) スケートを履くと氷の上を滑ることができるのは何故か？水の状態図（p.101 図13左）から説明しなさい。

締め切り 6月2日（月）

[kiyoshi@tsutsuki.net](mailto:kiyoshi@tsutsuki.net) 宛のメールで提出。

# 未提出の課題がある人へ

- 未提出の課題がある人は、該当範囲を復習し、復習内容を提出してください。

- 復習の例：

要点をまとめる。

節末問題を解く（一部で良い）。

未提出課題に丁寧に解答するなど。

締め切り 6月2日（月）

[kiyoshi@tsutsuki.net](mailto:kiyoshi@tsutsuki.net) 宛のメールで提出。

# 農業高校の森で見た植物 2024.5.20



エゾタンポポ



クルマバ  
ツクバネソウ