

東大理学部 高校生のための春休み講座 2016 (Apl.4, 2016)

# 絶対零度への道とその風景





### 講義内容

- 1. 絶対零度と熱力学温度
- 2. さまざまな冷却手段
- 3. 超流動と超伝導
- 4. 超低温物理学の最前線
- 5. 負の温度



参考文献

「極低温の世界」 ユージン・M・リフシッツ 著 (現代物理の世界-V、講談社)

「超低温の獲得と物理」 福山 寛 著 (物理の世界・第67巻、岩波書店:近刊)

講義資料 http://kelvin.phys.s.u-tokyo.ac.jp/lecture/zero2016

## 冷熱は古代からもっとも基本的な性質



### 熱力学の第1法則



熱の仕事等量: J = W/Q = 4.186 J/cal

羽根車

重り

mg





熱の本質はエントロピー

■ 二つの物体を接触させると、熱量Qは高温の物体から 低温の物体に向かって流れ、やがて両者の温度は同じ になる (熱平衡状態の存在:熱力学第0法則)。

> 温度 ↔ 圧力(示強変数) エントロピー ↔ 体積(示量変数)



■ この過程で、系の全エントロピー (S) は増大する (熱 力学第2法則 ←経験則)。



※等号は準静的な可逆過程 (無限小温度差)のときのみ

熱平衡状態にある孤立したマクロな物体では、ミクロ な状態は全て同じ確率で実現し(等重率の原理)、その 状態数Wが最大の状態が実現する(エントロピー最大)。

$$S = k_{\rm B} \ln W$$

k<sub>B</sub>:ボルツマン定数 (= 1.380 6488(13) × 10<sup>-23</sup> J·K<sup>-1</sup>)

※Inは底がe (= 2.718...)の対数 (log<sub>e</sub>)



ルートヴィッヒ E. **ボルツマン** (1844-1906)

### 熱の本質は粒子の乱雑な運動



### 熱力学温度目盛の決め方







(1796 - 1832)

可逆カルノーサイクル 熱浴  $(T_1)$   $Q_1$   $Q_0$   $Q_0$   $Q_0$   $Q_0$   $Q_1$   $Q_0$   $Q_1$   $Q_0$   $Q_1$   $Q_1$   $Q_1$   $Q_1$   $Q_2$   $Q_1$   $Q_2$   $Q_1$   $Q_2$   $Q_2$   $Q_2$   $Q_1$   $Q_2$   $Q_$ 

理想気体を作業物質とする



### 絶対零度と温度目盛



 $\Delta T = 1^{\circ}C = 1 K$  ただし、 $\Delta T = 1^{\circ}F$  (華氏温度) = 5/9 K





# 状態(相)の違いは対称性で区別する



### 実在気体の状態方程式

理想気体の状態方程式:  $P = \frac{k_{\rm B}T}{V}$ に分子間に働く引力と斥力を取り入れると 実在気体の気-液相転移をうまく説明できる。

ファン・デル・ワールスの状態方程式  $P = \frac{k_{\rm B}T}{V-b} - \frac{a}{V^2} \qquad \begin{array}{c} a \propto \varepsilon \sigma^3 : \\ b \propto \sigma^3 : \end{array}$ 



ヘリウムすら液化できるはず...



# 冷却法① ジュール - トムソン冷却 (ガスの液化)



ジュール - トムソン効果の仕組み



 $K \approx \frac{3}{2} k_{\rm B} T$  : 内部エネルギー

ピストンに対し仕事をして 気体が膨張冷却するのと同じ

### 空気・水素の液化

1885年 **リンデ** (ドイツ) が<mark>空気の</mark> 工業的液化に成功

ジュール・トムソン弁とカウンター フロー式熱交換器の組み合わせ



液体酸素(O<sub>2</sub>)の沸点 90 K (-183°C) 液体窒素(N<sub>2</sub>)の沸点 77 K (-196°C)

1898年 デュワー(英国)が水素の 大量液化に成功

> 多段の熱交換器と膨張エンジン を追加した**クロード**型液化機



液体水素(H<sub>2</sub>)の沸点 20 K (-253°C)

# 液化ガスのさまざまな応用















 $2H + O \rightarrow H_2O + 482 \text{ kJ/mol}$ 



#### 生体・食品・粉砕





理学・工学・農学・ 薬学・医学.... (H26年度本郷地区キャ ンパス 液体窒素使用量 47万リットル)

### 水素社会の到来?

#### 水素の輸送・貯蔵方法



#### 液化水素は大量輸送・大量貯蔵に適する

# ヘリウムの液化

カマリン・オネス (ライデン大学)が、1908年7 月10日に5段階の予冷プロセスを経て ヘリウムの液化に成功

1. クロロメタン (-90℃) 2. エチレン (-145℃) 3. 空気 (-183℃) 4. 水素 (-253℃) 5. ヘリウム (-269℃)



ハイク・カマリン・オネス (1853-1826)



ノーベル物理学賞 (1913年) 「低温における物質の性質に関する研究、 とりわけ液体ヘリウムの生成に対して」

液体ヘリウム(He)の沸点 4.2 K (-269℃)



H. Kamerlingh Onnes, Commun. Phys. Lab. Univ. of Leiden **108**, 3 (1908)

### 現代低温物理学の幕開け



### 絶対零度は死の世界か…?



# 量子力学が拓いた新たな自然観 ☞ 絶対零度は動的な世界

ハイゼンベルクの不確定性関係:  $\Delta x \bullet \Delta p \approx h$ のため、絶対零度でも粒子は静止し ない  $h = 2\pi h :$ プランク定数  $(= 6.626\ 069\ 57(29) \times 10^{-34}\ J\cdot s)$ 

ヴェルナー K. **ハイゼンベルク** (1901~1976)



量子力学の構築とその 応用とくに水素の同素 体発見につながった研 究に対して

### 量子力学的 零点振動



ない。



世界 (粒子の運動) は確率論的にしか定まら シュレーディンガー方程式:  $i\hbar \frac{\partial \Psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi}{\partial r^2} + V \Psi$ 



### 極微の世界から飛び出した量子効果



液体ヘリウム4の性質



### 実験室で扱える最も純粋で単純な物質

・宇宙で2番目に大きな存在比



• 不純物は全て容器底に沈殿する

大きな量子性

- ・零点振動が大きく、絶対零度でも固化しない(三重点の消失)
- 超低温で多彩な量子物性を示す



分子がより高密度の液相 から、より低密度の気相 へ蒸発する際、分子間引 力に対して仕事をするこ とで内部エネルギーが下 がり、温度が下がる。



• 低温になると指数関数的に急に冷却力を失う

冷却力: $\dot{Q} = \dot{n}L_0 \propto P(T)L_0$	
$\dot{n}$ :短時間当たりの蒸発量 $L_0$ :蒸発の潜熱 $\approx$ 一定 $P(T)$ :蒸気圧曲線 $\propto \exp(-L_0/RT)$	
•	$\dot{Q} \propto L_0 \exp\left(-\frac{L_0}{RT}\right)$



超流動の二流体モデル

1938年にティザが提唱





ラズロ ティザ (1907-2009)



熱対向流 (j = 0)は桁違いに高い熱伝導性 をもつ r = 0r =





フィルムフロー



 $ho_{
m s}$ : 超流動密度(散逸なし, エントロピーゼロ) $ho_{
m n}$ : 常流動密度(摩擦あり, 有限エントロピー)





理想的な熱対向流 (T<sub>1</sub> ≈ T<sub>2</sub>)

噴水効果 (熱機械効果)



 $\Delta \mu = \rho^{-1} \Delta P - S \Delta T + \cdots$  $\Delta P = \rho S \Delta T$ 



Photo by J.F. Allen (1971)

# 液体<sup>4</sup>Heの超流動転移 (T = 2.17 K)



熱伝導が異常に高く、 突沸が止む

熱対抗流が温度のゆらぎを 速やかに除去する



超流動<sup>4</sup>Heのスーパーリーク



### 超流動<sup>4</sup>Heのフィルムフロー



容器内の液体が超流動の 薄膜となって壁を這い上 がって外に出てしまう





•

摩擦が無いために、重力エ ネルギーまで考慮した最低 エネルギー状態に向かうこ とができる





### 超流動現象の理解



ボース・アインシュタイン凝縮 (BEC)との関連を指摘 (1938)

> フリッツ ロンドン (1900-1954)



微視的理論 (フォノン-ロトン分散関係)



ノーベル物理学賞 (1962) 凝縮系とくに液体ヘリウム の先駆的な理論に対して

レフ D. ランダウ (1908-1968)

#### 超流動性の実験的発見 (平行平板間の流れの実験 1938)

ノーベル物理学賞 (1978)



低温物理学における基礎 的な発明と発見に対して



ピョートル カピッツァ (1894 - 1984)

ボース統計とフェルミ統計



ボース統計とフェルミ統計



### 複合粒子の統計性

2種類のフェルミ粒子2個 (1と3、2と4が同種) からなる複合粒子同士の入れ替えを考える。



つまり、この複合粒子はボース粒子のように振る舞う。

原子の構成粒子はすべてフェルミ粒子なので: 陽子 中性子 • 電子 複合フェルミ粒子 複合ボース粒子 偶数個のフェルミ粒子からなる 奇数個のフェルミ粒子からなる <sup>3</sup>**He**, D, HD, <sup>6</sup>Li, <sup>40</sup>K, ··· <sup>4</sup>**He**, H, H<sub>2</sub>, Ne, CO<sub>2</sub>, <sup>87</sup>Ru, …

## 超伝導の応用



from Varian社

### 超伝導磁気エネルギー貯蔵

(SMES: Superconducting Magnetic Energy Storage)の実証実験

![](_page_32_Picture_2.jpeg)

SMES実証試験 @(株)古河日光発電·細尾発電所 (古河電工、中部電力: June 2007 -)

> 貯蔵エネルギー = 19 MJ / = 1,350 A, *B* = 4.4 T, *V* =1.1 kV

貯蔵エネルギー = (1/2)LI<sup>2</sup> L:マグネットの インダクタンス I:電流

![](_page_32_Picture_6.jpeg)

### 高温超伝導の発見

### 高温超伝導の発見(1986年)

- ・La系の銅酸化物で、 $T_c \approx 30 \text{ K}$ でベトノルツ とミュラーが発見。
- ・その後、**転移温度**(*T*<sub>c</sub>)が90 K以上の超伝導 体が見つかり、液体窒素温度(77 K)を超える。

![](_page_33_Figure_4.jpeg)

![](_page_33_Figure_5.jpeg)

### 高温超伝導送電線技術 実証実験

![](_page_34_Picture_1.jpeg)

アルバニー・プロジェクト @ Albany, NY, USA (July 2006 - April 2008)

> 7万戸の電力をまかなうことに成功 送電ロスは常伝導線の1/2-1/3

![](_page_34_Figure_4.jpeg)

(注)安定化材:事故時の電流分担

Sumitomo Electric Industries, Ltd.

### ヘリウム3を使った冷却法

![](_page_35_Figure_1.jpeg)

安定な同位体:

・原子炉で人工的に製造 <sup>6</sup>Li + n → <sup>3</sup>H + <sup>4</sup>He,

 ${}^{3}H \rightarrow {}^{3}He + e^{-} + \nu_{e}$  (半減期12.4 年)  $\nu_{e}$ :電子ニュートリノ

**量子性がさらに大** ・融解圧のさらなる上昇 (2.5 -> 3.4 MPa) ・低圧でBCC相が安定

融解曲線の傾きが負

• dP/dT < 0 at T < 0.3 K

非常に低い超流動転移温度  $T_c \approx 2 \text{ mK}$ 

## **冷却法③** <sup>3</sup>He-<sup>4</sup>He希釈冷凍 $(10 \le T \le 700 \text{ mK})$

![](_page_36_Figure_1.jpeg)

#### 原理の提案

H. London et al., Phys. Rev. 128, 1992 (1962)

#### 実用化

H.E. Hall, P.J. Ford and K. Thomson, Cryogenic 6,
 80 (1966) : *T*<sub>min.</sub>≈ 200 mK

B.S. Neganov, N.S. Borisov and M.Yu. Liburg, Zh. Exp. Teor. Fiz. **50**, 1445 (1966):  $T_{min.}$ = **50 mK** 

- ・<sup>3</sup>Heが濃厚相から希薄相へ溶け込む (蒸発する) ときのエントロピー差 (蒸発の潜熱) を利用。
- ・<sup>3</sup>Heを選択的に排気する工夫(蒸留器の存在)。
- ・T = 0でも希薄相の<sup>3</sup>He濃度 (実効的な"蒸気圧") が有限に止まる (6.6%) ため、低温でも大きな 冷却力 (dQ/dt ∝T<sup>2</sup>) をもつ。
- ・連続的にT≈ 10 mKの低温を維持できる (数ヶ 月間以上)。

### <sup>3</sup>He-<sup>4</sup>He希釈冷凍機の実際

▶ <sup>3</sup>Heを選択的に排気する工夫 (蒸留器)

![](_page_37_Figure_2.jpeg)

## 冷却法④ ポメランチュク冷却と超流動<sup>3</sup>Heの発見

![](_page_38_Figure_1.jpeg)

![](_page_39_Figure_0.jpeg)

### 希釈冷凍機の応用例

![](_page_40_Figure_1.jpeg)

![](_page_40_Figure_2.jpeg)

### <sup>3</sup>Heが手に入らない!?

![](_page_41_Figure_1.jpeg)

## 月には大量の<sup>3</sup>Heガスが埋蔵されている!?

- □太陽風に含まれる<sup>3</sup>Heが、数十億年の間、月の裏側の地表近くに 大量に吸着されているはず。
- □将来、月面基地でこれを原料に核融合発電したり、地球に持ち帰る。

![](_page_42_Figure_3.jpeg)

- ▶ ガス(He, O₂)を高効率で吸着するチタン鉱物は月の裏面には少ない。
- ▶ 含有量はせいぜい10<sup>-8</sup> (重量比)? ←核融合には十分?

![](_page_43_Picture_0.jpeg)

断熱消磁冷却

スピン量子数3/2のゼーマン分裂

S = -3/2

E = 0

ボルツマン則

-1/2 -

1/2

3/2 -

**級気エネルギ** 

![](_page_43_Figure_3.jpeg)

- 断熱過程 (S 一定) では x = µH/k<sub>B</sub>T が一定 (S はxのみの関数)
- •いかに初期条件をよくするか (µH<sub>i</sub>/k<sub>B</sub>T<sub>i</sub> >> 1)
- •最終磁場を下げれば最低温度も下がるが、 昇温も早い

 A→Bへの断熱消磁過程で:
 ・エントロピーつまり分布n<sub>i</sub>や磁化Mは不変
 ・磁気エネルギー (ポテンシャルエネルギー) は増加

 $E = \sum_{i=1}^{2S+1} n_i (i - S - 1) \mu H$ 

•エネルギー保存則より内部エネルギーは減 少つまり温度は下がる。

スピンが磁場に対して仕事をした

# 眼を超低温に冷やすと遠くがよく見える

![](_page_44_Picture_1.jpeg)

ガンバレ! ひとみ

![](_page_44_Figure_3.jpeg)

### 東大理学部の核断熱消磁冷凍機

B<sub>i</sub> = 8 T(超伝導マグネット) T<sub>i</sub> = 11 mK(<sup>3</sup>He-<sup>4</sup>He希釈冷凍機) Y. Matsumoto et al., J. Low Temp. Phys. **134**, 61 (2004); Physica B **329-333**, 146 (2003)

![](_page_45_Figure_3.jpeg)

### 2段核断熱消磁冷凍機

![](_page_46_Figure_1.jpeg)

A.S. Oja and O.V. Lounasmaa; Rev. Mod. Phys. 69, 1 (1997)

ステップ1: 1段目ステージ(銅10モル)を  $B_{1i} = 8 \text{ T}, T_{1i} = 11 \text{ mK}$ から断熱消磁して、2段目ステージ (銅0.04モル)を  $B_{2i} = 7.3 \text{ T}, T_{2i} = 0.2 \text{ mK}$ まで予冷する。

ステップ2: 1段目ステージをさらに消磁して、  $B_{1f} = 20 \text{ mT}$ 、 $T_{2f} = 50-100 \mu \text{K}$ まで下げて、 $\tau_1$ を長くし、2段目ステー ジを種々の $B_{2f}$ まで消磁する。

### 人類が作り出した最も (絶対値が) 低い温度

![](_page_47_Figure_1.jpeg)

![](_page_47_Figure_2.jpeg)

### 負の温度

**作成方法**:非常に短時間 (<< スピン-スピン緩和時間 τ<sub>2</sub>) のうちに外部磁場 の方向を反転させる。

- τ<sub>2</sub>より短い時間内では、熱力学的に安定。
- 負の温度での絶対零度はエネルギーが最大(エントロピーはやはりゼロ)

![](_page_48_Figure_4.jpeg)

### 負の温度は別世界

### 銀の核スピン磁性は正負の温度で異なる

正の温度では、0.56 nKで反強磁性秩序 <mark>負の温度</mark>では、-1.9 nKで<mark>強</mark>磁性秩序

![](_page_49_Figure_3.jpeg)

### 負の温度を下げるにはエネルギーを供給する 必要がある

スピン系にエネルギー $\hbar\omega_L$ の電磁波を照射 すると、共鳴吸収が起こり、upスピン状態 からdownスピン状態に励起される。

![](_page_49_Figure_6.jpeg)

![](_page_49_Figure_7.jpeg)

温度 (エネルギー) スケールでみた自然界

![](_page_50_Figure_1.jpeg)

### 種々の冷却手段と温度計

![](_page_51_Figure_1.jpeg)

最新の研究1:

### 二次元 <sup>3</sup>Heと<sup>4</sup>Heで量子液晶相を見出す

S. Nakamura et al.,arXiv:1406.4388v2

![](_page_52_Figure_3.jpeg)

![](_page_52_Figure_4.jpeg)

super-heavy Fermi liquid?

### 超固体の探索研究

### 1969年に理論予測された 物質の新しい状態

A.F. Andreev and I.M. Lifshitz, Sov. Phys. JETP 29, 1107 (1969)

![](_page_53_Picture_3.jpeg)

Alexander F. Andreev

![](_page_53_Picture_5.jpeg)

![](_page_53_Picture_6.jpeg)

![](_page_53_Picture_7.jpeg)

ボース固体中の 零点空格子点のBEC

![](_page_53_Picture_9.jpeg)

![](_page_53_Figure_10.jpeg)

### 2次元<sup>4</sup>Heの量子液晶相で超固体現象を観測しつつある

![](_page_54_Figure_1.jpeg)

### 低密度2次元固体<sup>3</sup>Heの量子スピン液体状態

![](_page_55_Picture_1.jpeg)

![](_page_55_Picture_2.jpeg)

![](_page_55_Picture_3.jpeg)

![](_page_55_Picture_4.jpeg)

ギャップレス量子スピン液体

#### 磁気比熱測定ではじめて発見 (1997)

![](_page_55_Figure_7.jpeg)

![](_page_55_Picture_8.jpeg)

### 量子スピン液体とは?

絶対零度でも 各サイトのスピンの期待値がゼロ (スピン座標の量子液体)

![](_page_55_Picture_11.jpeg)

低温極限で本当に  $C \propto T$ なのか?