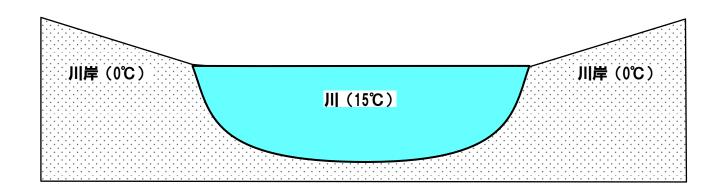
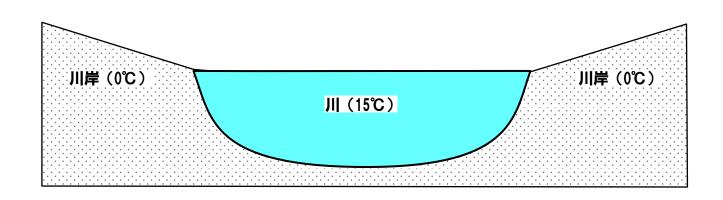
【質問1】 川霧の発生メカニズムを、言葉や絵で説明してください。



## **川霧の発生メカニズムを解明しよう** <u>組 番 名前 ☆</u>

【質問2】 川霧の発生メカニズムを、言葉や絵で説明してください。

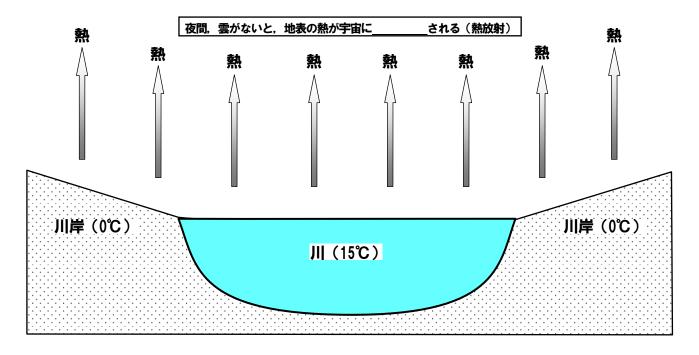


## 【エキスパートA】 「冷めにくい水」と「冷気の流れ」 アンダーライン部分を埋めよう

① 私たちのまわりでは,**「液体の水は,最も暖まりにくく,冷めにくい物質」**です。例えば,鉄と水を同じように熱すると,水の温度が  $10^{\circ}$ と上がった時に,鉄の温度は  $100^{\circ}$ とも上昇しています。 同じ熱量で,鉄は(水の) 10 倍も温度が変化するのです。

夜間、雲がないと地表の熱が宇宙にどんどん放出されます。この現象を<u>熱放射</u>と言います。すると、地面も水面も温度が低下します。この時、**「水は冷めにくい」ので温度があまり下がりません**。

しかし、<u>地面は熱を失うと、温度がどんどん低下して朝方は0℃近くになる</u>ことがあります。 そして、<u>風による熱の移動がほとんどないと、地面と水面では大きな温度差</u>が生じます。 実は、このような条件の時に「川霧」は発生するのです。

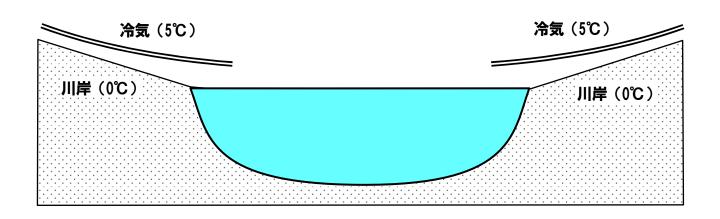


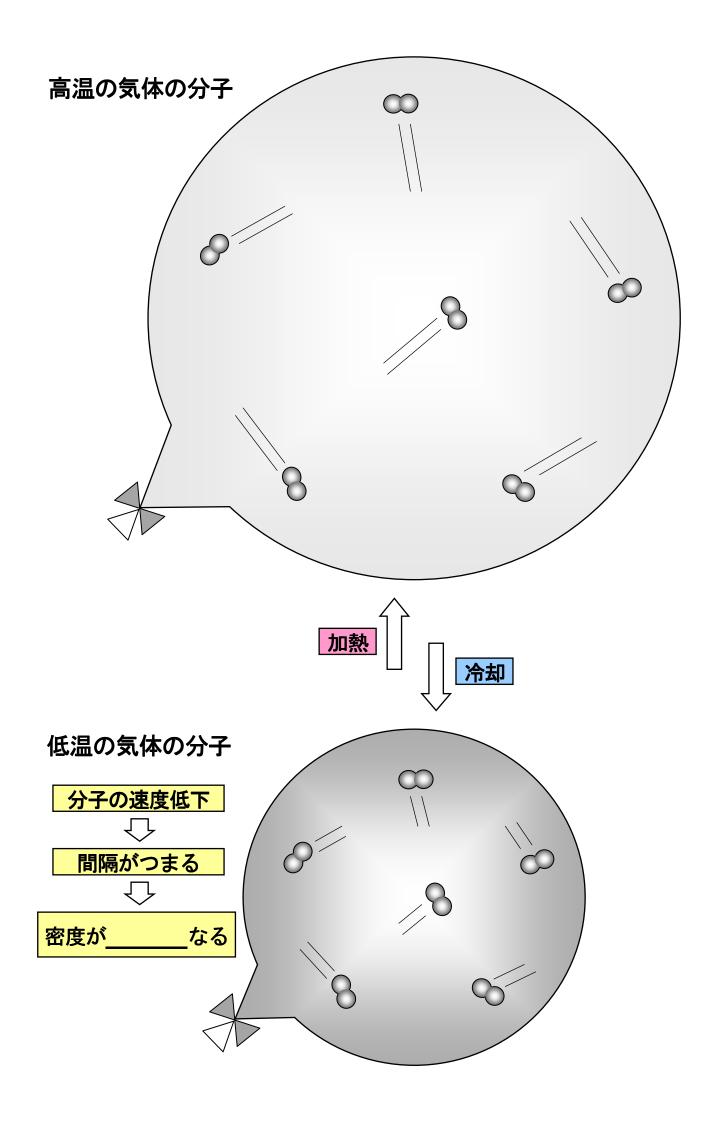
② 冷蔵庫のドアを開けると、中の冷たい空気が外に出てきます。皆さんにも経験があると思います。 それでは、出てきた冷気は、上に上昇しましたか。下の方に降りていきましたか。 実は、**冷気は、分子の間がつまって「密度が大きい」ので、下に降りていくのです。【実験】**(裏面) それでは、冷たい地面で冷やされた**「冷気」**はどの方向に移動するのでしょうか?

<u>の方向に移動</u>するだろう

**―――** の先端に矢印をつけて表してください。

「冷気」は





#### 【エキスパートB】

### 「水蒸気」から「細かな水滴」が発生 アンダーライン部分を埋めよう

飽和水蒸気量

温度が下がると

温度

① 水を皿などに入れておくと、知らない間に水が減ってしまうことがあります。これは、水が少しずつ蒸 発して気体になり、空気中へ出て行くためです。

海や川などの水は少しずつ蒸発し、「水蒸気」となって空気中にとけこみ、**見えなく**なります。 目に見えませんが、私たちの周りの空気には、いつもある程度の「水蒸気」が含まれています。

限界を超え

た部分の水

蒸気が凝結

して、水滴

になり、目に

見えるよう

になる。

10

② 空気中に含まれる水蒸気の限界量「**飽和(ほうわ)水蒸気量**」は温度によって決まっています。

 $[g/m^3]$ 

「飽和」というのは、「限界 状態」を意味します。

空気は温度が下がると、少 しの水蒸気しか含むことがで <u>きません</u>。

ですから, 含まれなくなっ た水蒸気が水滴(すいてき)にな って出てくるのです。

これを「凝結(ぎょうけつ)」とか 「液化」と言います。

③ 冷たい飲み物を入れたコッ プの表面に、「水滴」がつくこ とがあります。

また, 冬場は窓の内側がく

もることがあります【実験】。

このくもりの正体も、空気

中に含まれていた「水蒸気」が冷えて「水滴」になったものです。

温度が下がると、より多くの水蒸気が水滴になります。

水蒸気→空気中を「水分子」がバラバラに飛び回る→見え 細かな水滴→ 「水分子」が集まって液体にもどる →見え



空気の

水蒸気

が全て

とけこ

んでい て見え

ない。

(°C)

中に、

「川霧」は,<u>目に見えない</u> から, **目に見える細かな** が生まれる現象です。 その変化の**原因は,温度が がるから**だと考えられます。(裏面を見よう)

目に見える細かな (10℃) ...目に見えない (15℃) JII (15℃)

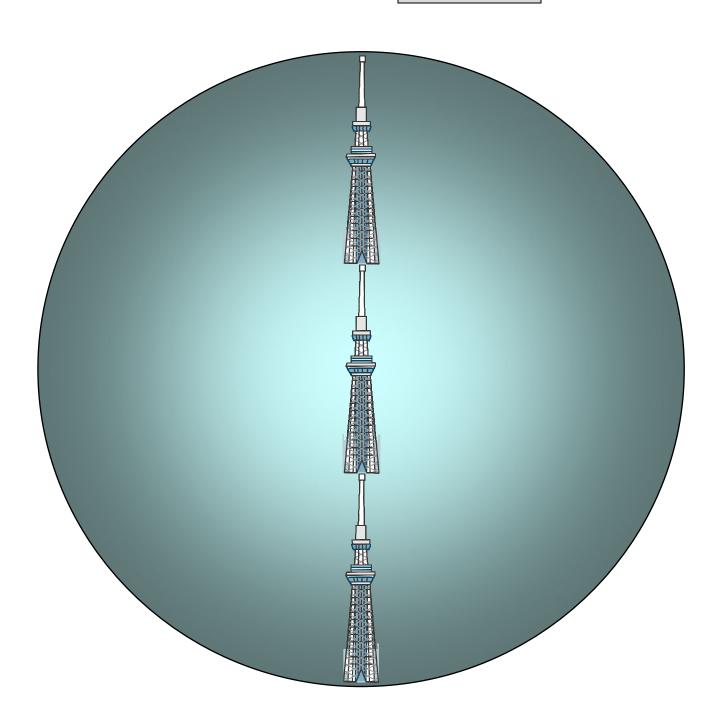
水蒸気をつくる「水分子」1個の大きさは、0.000003mm程度しかなく、目に見えません。

るそうです。



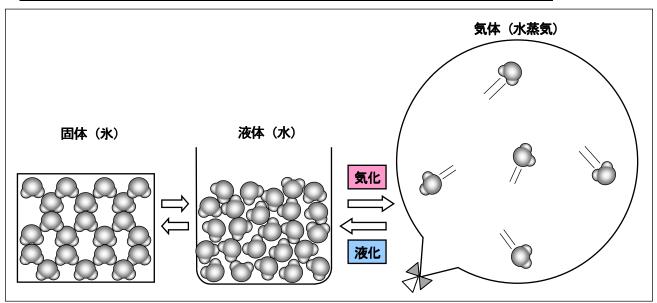
←「水分子」を、もし1cmの大きさまで拡大したとすると

# 目に見える霧の「細かな水滴」は2000m程度になります



① 水は温度によって、固体(氷)、液体(水)、気体(水蒸気)と姿を変えます。水はとてもとても小さな 粒(分子)からできています。

<u>液体の水が「**気体」**になると分子一つ一つがバラバラに飛び回るようになり「**見えなく**」なります。</u> 温度が下がって、水の分子が集まり、「液体」の状態になると、「見える」ようになるのです。



② 物質が温度によって、「固体・液体・気体」と変化することを「状態変化」と言います。

「状態変化」は、熱のやりとりを伴(ともな)います。

液体から気体になるとき(気化)は、まわりの熱を吸収します。この熱を「気化熱」と言います。 暑い日に「打ち水(=地面に水をまくこと)」をすると涼しく感じます。

また、予防注射の時に、皮ふをアルコール消毒すると、ひんやりします。【実験】

これらの原因も, 「液体が気化(蒸発)する時に, まわりの『熱』を吸収する (うばう)」からです。 反対に、「**気体が液体に戻る時は熱を放出」**します。この放出される熱を**「液化熱」**と言います。

「気化熱」⇒吸熱(まわりの熱を吸収)⇒温度が がる 「液化熱」⇒放熱(まわりに熱を放出)⇒温度が がる (発熱)

③ 上空で「水蒸気」が「細かな水滴」に変化すると、雲が発生します。と同時 に、「**液化熱」を放出**します。そのため、周囲の冷たい空気より温度が高くなり、 空気の上昇が続きます。熱気球が上昇する原理と同じです。

積乱雲(入道雲)は、「液化熱」によって強い上昇気流が発生し、にわか雨や 雷などを発生させます。また、台風は熱せられた莫大(ばくだい)な水蒸気を持ち、 その**「液化熱」によって激しい上昇気流と暴風雨を発生**させます。

2004 年に日本のメーカーが開発した電子レンジは、300℃に加熱した水蒸気 を利用します。その水蒸気が食品に触れて液体に戻る時,**「液化熱」**を発生する のです。この方法だと普通のオーブンの8倍以上の熱が一気に食品へ伝わるそ うです。





「川霧」がゆっくり上昇するのは ⇒ 「 | のためだろう