

NIPS

プレスリリース

周囲の温度で冷たさの感じ方が変わる!?

■ 冷たさセンサーのしくみを解説!

皮膚近くにまで広がっている末梢の感覚神経には、TRPM8(トリップエムエイト)と呼ばれるタンパク質でできた冷受容体があり、「冷たさセンサー」として冷たさを感じています。このセンサーは、ある温度以下になると冷たさを感じ、それを脳に伝えて脳が「冷たい」と感じます。

温度センサーTRPM8(トリップチャネル)
~人が温度を感じる仕組み~

人や動物などの体にはトリップ(TRPM)チャネルと呼ばれる温度センサーがあります。この温度センサーは、細胞の膜にあるイオンの通り道(イオンチャネル)として働くことが知られています。哺乳類には9種類の温度センサーがあり、それぞれ反応する温度や、体のどこにあるかが決まっていて、別々の働きをしています。

イストockUMI

富永 真琴 教授

冷たさの感じ方は、周囲の温度によって変わることが以前より知られています。たとえば、温かいお湯に手をつけてから室温の水につけると温かく感じられます。ですが、低い温度の水に手をつけてから室温の水につけると温かく感じられます。これは「エーバーの3つのボウルの実験」と呼ばれています。

せいいけん(岡崎統合バイオサイエンスセンター)の富永真琴(とみなが まさこ)教授は、株式会社マンダムとの共同研究により、周囲の温度により「冷たさセンサー・TRPM8」の感じ方の温度が変化することを明らかにしました。入浴や運動後など環境温度が変化しやすい状況において有効に働く冷感剤を開発できるようになることが期待されます。

A 冷刺激前の細胞周囲の温度

30°C, 35°C, 40°C

200 ピコアメーテル
15秒

B 細胞周囲の温度 (°C)

30°C, 28.1°C, 31.4°C, 33.8°C

細胞の周囲の温度を30度から40度まで変化させたとき、どの温度で冷たさを感じるようになるか(冷たさの温度閾値)を図にしたもの

薬物無処置	30 mM m-3MFBs	10 mM Wortmannin
30°C: ~26°C	30°C: ~26°C	30°C: ~24°C
40°C: ~32°C	40°C: ~29°C	40°C: ~27°C

有意差あり

冷刺激前の温度
■ 30°C
■ 40°C

2つの細胞周囲の温度(30度と40度)でのTRPM8が活性化する温度の違いとリン脂質の影響です。

普通の状態(薬物無処置)では冷たさを感じる温度の差が大きいのですが、ホスファチジルイシトール4,5-二リン酸(PIP₂)を少なくする2つの薬物(m-3MFBs、またはWortmannin)によってその差がなくなりました。つまり、普通の状態では、細胞周囲の温度によって、細胞内の特定のリン脂質であるホスファチジルイシトール4,5-二リン酸(PIP₂)の働きによって、TRPM8が冷たさを感じる温度が変化することが明らかになりました。

実験してみよう!!!

ウェーバーの3つのボウルの実験
Weber's three-bowl experiment

冷水
温水
室温の水

室温の水を温かく感じる
室温の水を冷たく感じる

岡高の科学実験工房

岡崎高等学校 スーパー・サイエンス部の研究活動

物理班のテーマ：粉粒体（ふんりゅうたい）の層化

みなさんは“粉粒体”という言葉を聞いたことがありますか？粉粒体とは砂や塩、砂糖など、あらゆる粉の集まりのことです。物理班ではこの粉粒体の不思議な現象について研究を進めています。

右の写真は2枚のアクリル板で幅数ミリの隙間を作り、その隙間に粉粒体を入れたものです。二種類の粉粒体がきれいに層状に別れているのが分かりますか？これは粉粒体を一種類ずつ流し込んで地道に作ったわけではなく、矢印のところから“二種類の混ざり合った粉粒体”を流し込むことによって、自然にできたもので、この現象を“層化”といいます。

分離

左の写真は層化が起らなかったときのもので“分離”といいます。

層化が起こる条件は、二種類の粉粒体のうち、一方の粉粒体の粒の大きさおよび安息角がともにもう片方の粉粒体より大きいということが知られています。

層化

物理班では、層化が起こるときに層の厚さが何で決まるのかを調べていますが、この研究が進み、混ぜる2つの粉粒体の性質から層化した時の層の厚さを予想することができるようになります。また、層化した時の状況から入れた粉粒体の性質を知ることも可能になるでしょう。

■ ■ ■ 安息角 ■ ■ ■

安息角

粉粒体が砂山として形を保つことができる最大の角度をいいます。

化学班のテーマ：リーゼンゲング現象

“リーゼンゲング現象”とは、ゲル化させた溶液が、それと反応し沈殿を生じる溶液と化学反応を起こし、左の写真のように沈殿がきれいな縞模様になって現れるという現象です。

実験ではゲル化させたニクロム酸カリウム水溶液と硝酸銀水溶液を使用していますが、これだけではなかなかきれいな縞を作ることはできません。しかし、ゲル化させる溶液にクエン酸カリウムを加えるときれいな縞が現れます。なぜそのようなことが起こるのか、文献を調べても見当たりません。

化学班ではクエン酸カリウム中の COO^- という構造に注目しています。ニクロム酸イオンがクロム酸イオンに変わると水素イオンを放出します。この水素イオンが縞模様形成の邪魔をしますが、クエン酸カリウムを加えると、 COO^- という構造が水素イオンをつかまえてくれるので、きれいな縞ができると考えています。

加える物質で変わる縞の様子

現在は COO^- という構造を持っている他の物質を入れて縞模様ができるかを調べていますが、最終的にはリーゼンゲング現象がきれいにできる条件を特定したいと考えています。