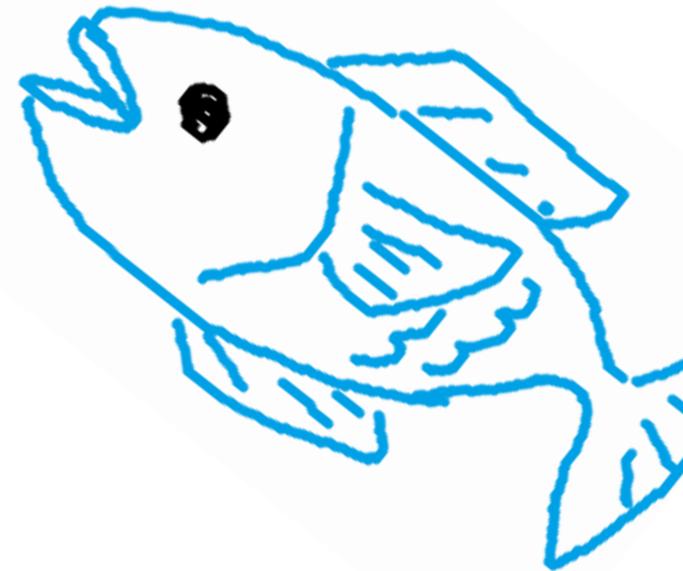
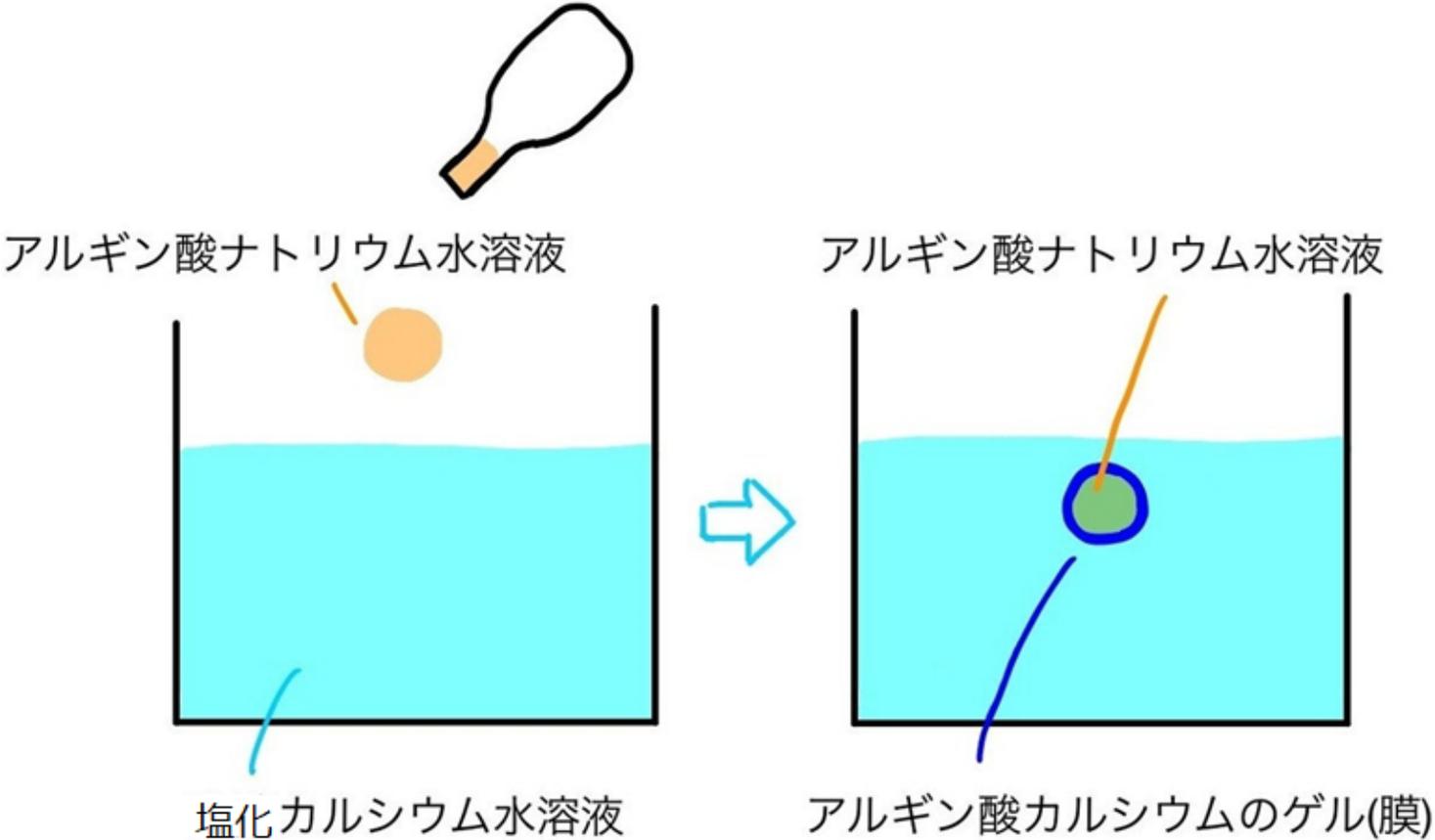


どうして人工いくらが
できるの??

しくみを詳しく見ていこう！

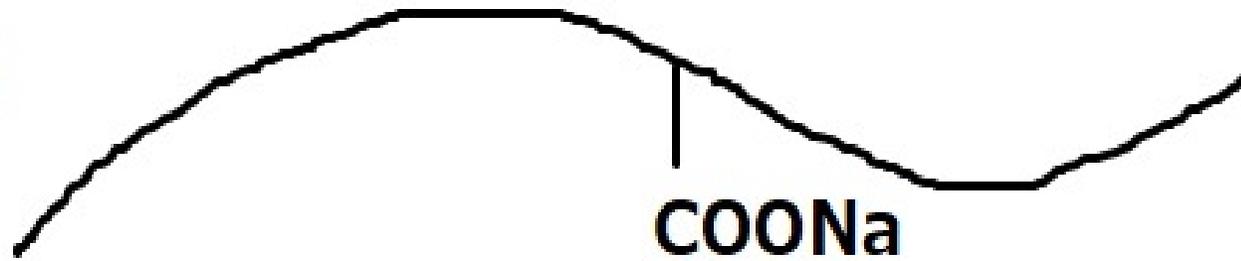


アルギン酸ナトリウムをとかした液体に 塩化カルシウムを入れると、アルギン酸ナトリウ ムの液体の周りに膜ができる！！



アルギン酸ナトリウムをもっと詳しく見てみよう！
2本のアルギン酸ナトリウムが反応すると・・・？

①

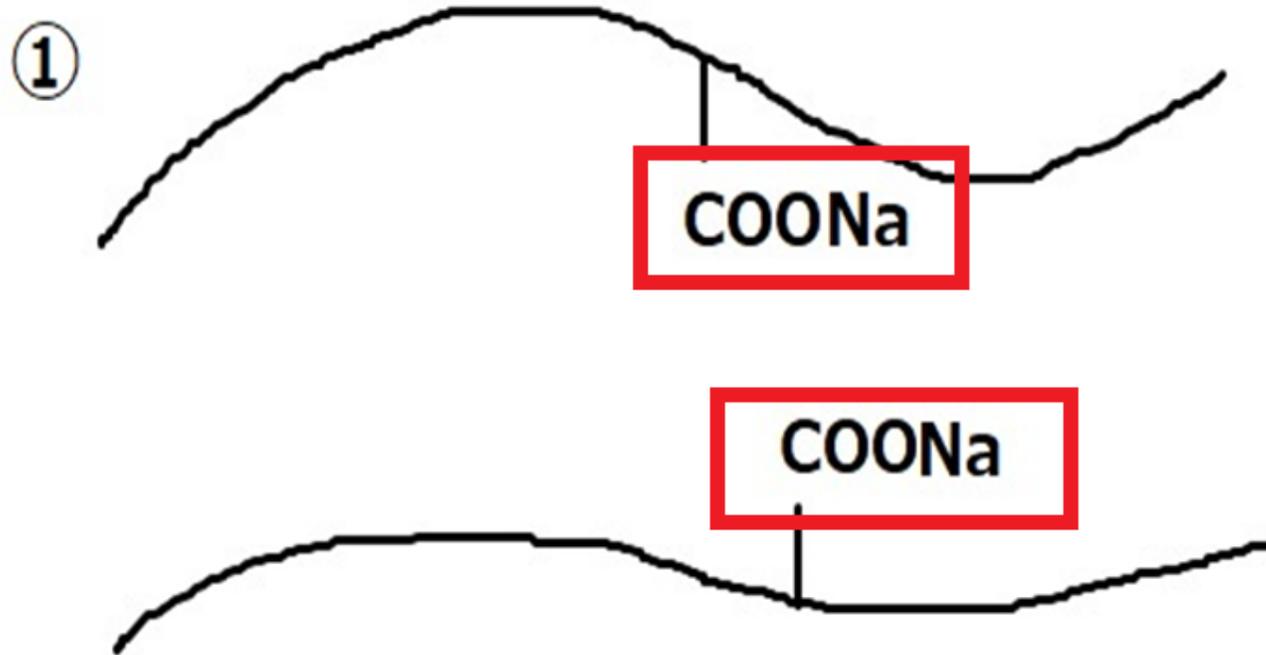


COONa



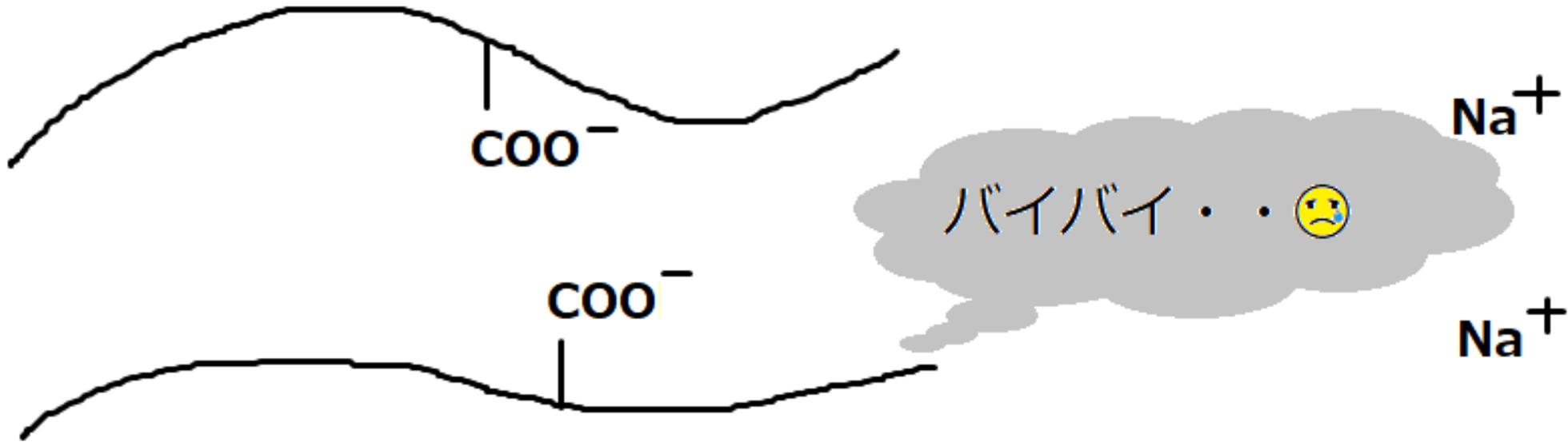
どうやって反応するの??

⇒アルギン酸ナトリウムのCOONa部分に注目！！

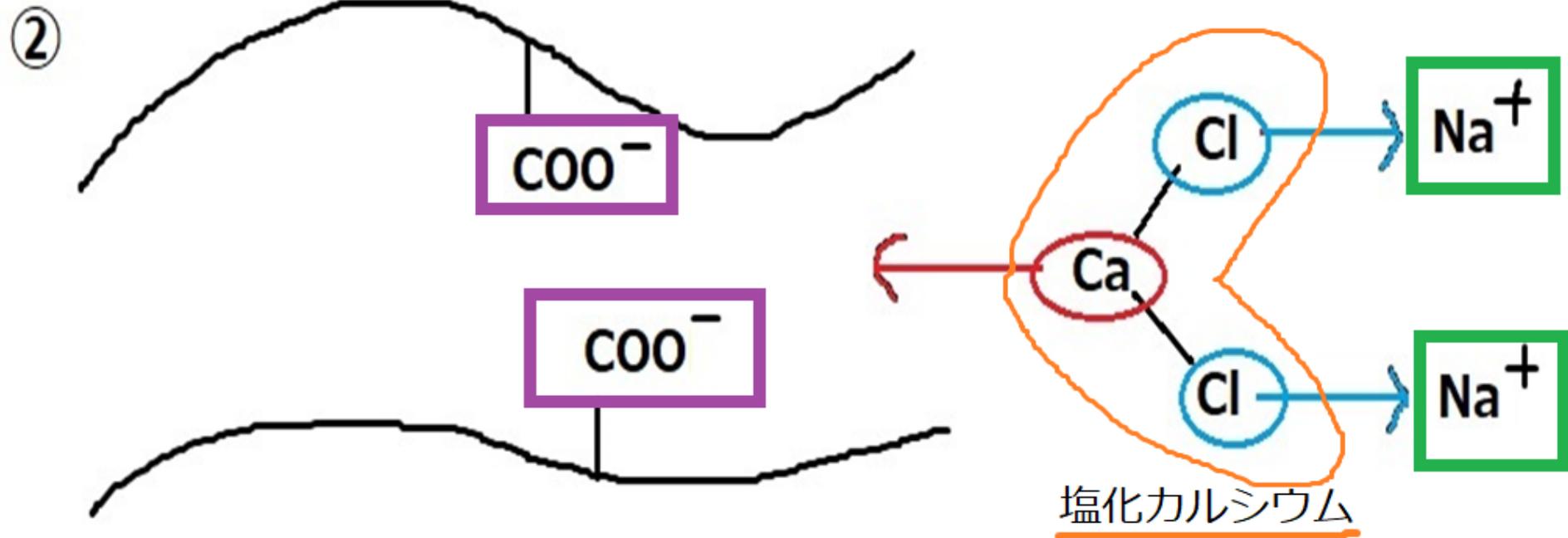


COONaの部分がCOO⁻とNa⁺(ナトリウムイオン)に分かれる！！

②



ここで塩化カルシウム CaCl_2 を入れたら・・・
⇒塩化カルシウムのCa(カルシウム)は COO^- と、
 Cl^- (塩化物イオン)は Na^+ (ナトリウムイオン)と
反応！

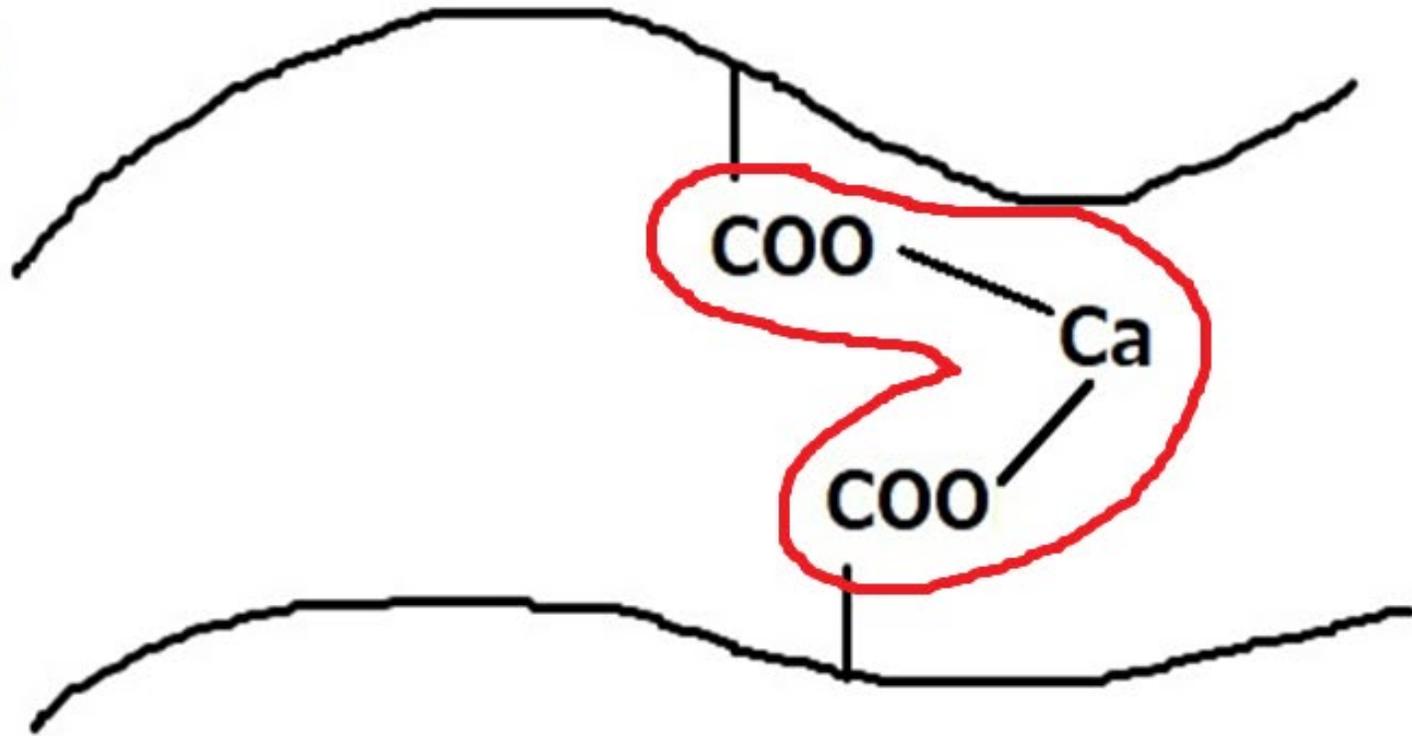


二つがくっつくと...

⇒ COOCaCOO の強いつながりができる！

これがたくさんつながっていることで膜ができる。

③



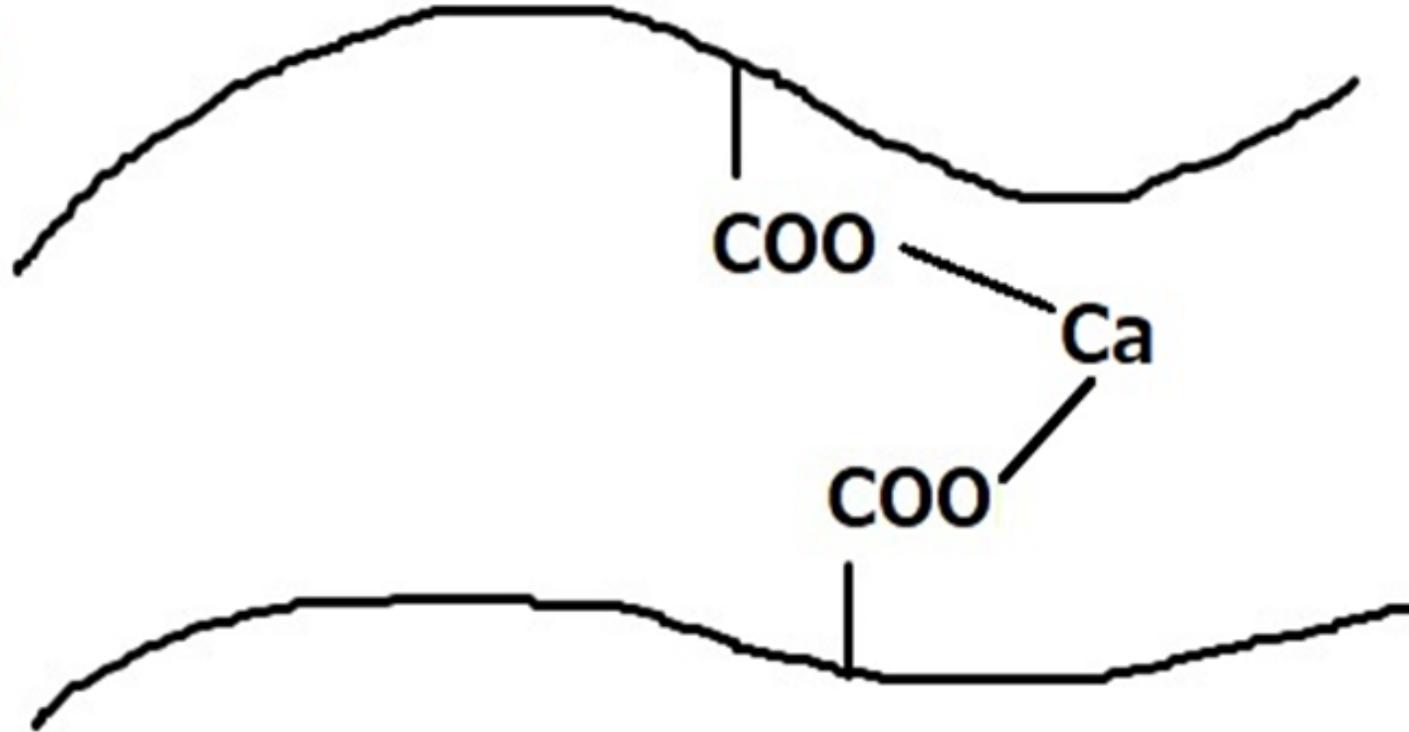
NaCl

NaCl

ちなみに・・・

このNaClは塩です！！！！

③



NaCl

NaCl

原理の説明 終わり

いかがでしたでしょうか??
質問のある人はチャットで「はい」の
発言をお願いします！

おつかれさまでした~~

