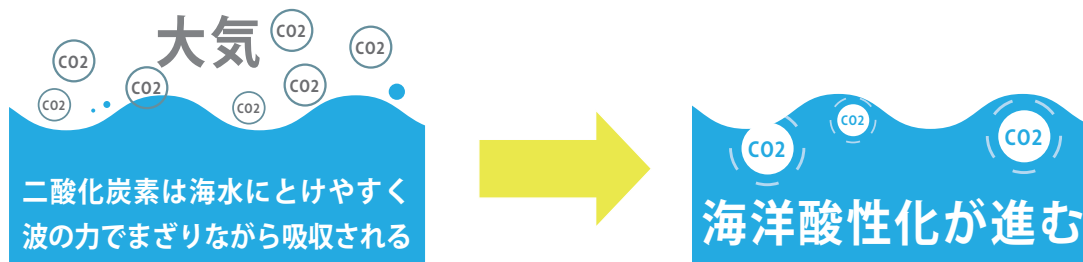


## 海洋酸性化実験に挑戦してみよう

準備するもの	海水 容器 2つ AとBの記号を いれておく	ストロー 青色リトマス試験紙 ペン
①	容器A、Bに海水を入れる 2枚のリトマス試験紙にそれぞれAとBの記号 をペンで書いておく	
②	リトマス試験紙Aを使って容器AのpHを測る	
③	容器Bにストローを使って1分ほど息を ふきこんだ後、リトマス試験紙Bで容器Bの pHを測る	
④	<ul style="list-style-type: none"> <li>容器Aの海水は弱アルカリ性のため →リトマス試験紙Aは変化なし</li> <li>容器Bは息を吹き込んだことで二酸化炭素を 海水が吸収し酸性化する →リトマス試験紙Bは変化あり</li> </ul> という結果となる	

### 学びのポイント

海水はもともと弱アルカリ性（pH8.1）ですが、息をふきこむことで二酸化炭素が海水に吸収され酸性化します。地球温暖化の原因となっている温室効果ガス：二酸化炭素が増加することで海が吸収する二酸化炭素の量も増え海洋酸性化が進みます。



海洋酸性化は、プランクトンやサンゴ、貝類など炭酸カルシウムの骨格や殻をもつ生物の成長を妨げ海洋の生態系にも影響を与えます。