



浮蛋的實驗，我們可以看到物質比重不同的特性，所以產生了物質分離的現象。

在步驟①的時候，因為鹽水已經「飽和」了，

所以沒辦法溶解的鹽巴會沉澱，這個時候鹽水的比重就比沒有加任何物質的清水平得重，清水才會浮在鹽水上面。

根據浮蛋實驗，請你寫出清水、鹽水、蛋這三者之間比重的「大小順序」吧！

鹽水 > 蛋 > 清水

你可以再做一個實驗：準備一些方糖和一樣多但不同溫度的水，觀察看看哪一種水溫的水最容易飽和？

水溫	飽和狀況
冰水	放一顆糖攪拌後，開始會有糖粉沉澱的現象
溫水	放一顆糖攪拌後，開始會有糖粉沉澱的現象
熱水	放一顆糖攪拌後，開始會有糖粉沉澱的現象

（只要是數字由小至大即可）

觀察上面實驗的結果，可以發現水的溫度越高就可以溶解更多的方糖。那麼，如果我們把鹽水加熱，是不是能夠溶解更多鹽巴呢？ 能 / 不能