

---> 目錄

8 和鹽面對面

10 用鹽把冰塊釣起來

12 鹽變不見了！

14 把雞蛋浮上來

16 海水變淡了！



18 動手做鹽粒

20 鹽變黏了

22 搓不出泡泡的肥皂

24 用鹽造火山噴發

26 錢幣變得亮晶晶

28 一起動手染布



# 和鹽面對面

從廚房櫥櫃取出粗鹽和細鹽。  
靠近點觀察，你有什麼發現？

## 你的鹽是什麼顏色？



灰色

粉紅色

白色

藍色

黑色

答案：你手上的鹽肯定是白色或帶點灰色。不過也有產自喜马拉雅山的粉紅色岩鹽，產自波斯的藍色岩鹽，或是產自澳洲昆士蘭的黑色岩鹽。

## 鹽從哪裡來？



來自土壤



來自一種叫做  
鹽菜的植物



來自大海



來自高山

答案：來自大海。廚房用的鹽是從上海海水的鹽田採集而來。喜马拉雅山岩鹽則是從山上的岩石採集而來，源頭是很久以前消失不見的大海。

哎喲！好痛！  
粗鹽好硬，  
刺痛我的腳了！



我把粗鹽壓碎，  
做成細鹽。



細鹽摸起來  
好舒服。



## 下面哪一個食物不含鹽？



洋芋片



麵包



蘋果



醃漬橄欖



煙燻鮭魚



醬油

答案：蘋果。其他食材或多或少都含有大量的鹽。醃漬橄欖鹹的，是因為使用鹽水（鹽滷）浸泡、保存。

## 對或錯？

A. 鹽讓食物更有味道。

B. 鹽讓食物腐敗。

C. 吃太多鹽有害健康。

答案：A—對，B—錯，在水箱問世之前，唯一能用來保存食物、防止腐敗的方法就是鹽。C—對，只能適度攝取。

仔細觀察過手上的鹽了嗎？  
趕快翻到下一頁，  
發掘更多鹽的知識吧！



# 用鹽把冰塊釣起來



經過3~4分鐘



## 為什麼冰塊會和細繩黏在一起？

因為鹽會加速冰塊融化，所以，細繩會浸入冰塊表面的鹽水。不過，鹽水在 $0^{\circ}\text{C}$ 以下才會結冰，由於冰塊本身夠冰，所以鹽水會再次凝固，細繩就被冰塊黏住了。

太厲害了！你已經發現鹽水和淡水結冰的溫度不一樣了。

# 錢幣變得亮晶晶

錢幣和空氣中的氧產生作用——  
錢幣氧化了。



我擦！我用力擦！  
但是我的錢幣  
變得黑乎乎的。

把錢幣丟進  
這個水和液，  
就會變得跟新的  
一樣喔！



在白醋中加入1湯匙細鹽  
攪拌均勻。



這種清潔劑  
真好用！  
我不需要了。

## 再來一招！

把10枚左右已氧化的錢幣  
放進醋和鹽混合的溶液，  
接著放入一根釘子。  
讓釘子在溶液中靜置一晚後取出——  
釘子會鍍上銅喔！

## 為什麼錢幣會變得亮晶晶？

醋和鹽混和的溶液會和那層黑色物質——  
氧化層產生作用，並破壞氧化層。  
醋的酸性物質會去除那層黑色物質，  
鹽則會讓黑色物質無法附著在錢幣上。



哇！懂得好多啊！  
你已經發現氧化還原作用的  
化學反應了！