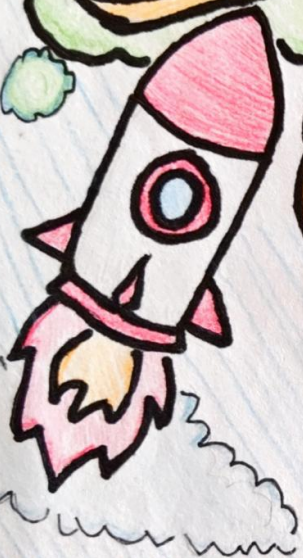


西酸鹵鹼 火箭

作者: 林劭杰 / 曾華漢 / 薛祐丞



某一天的下午上課好無聊~



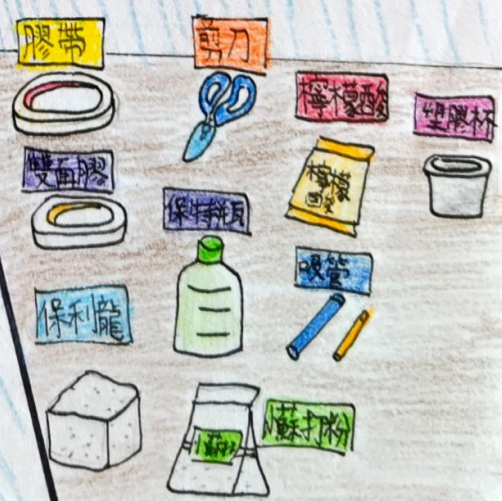
突然間, 我異想天開
做一台火箭!



所以我去網路找
一下, 查到「西酸鹵鹼
火箭」!!!



後來, 我去網路找做它的
實驗器材。



還找到影片

步驟1

剪掉吸管的尖端

步驟2

用膠帶黏起來，並把多餘的地方剪掉，摺1cm。

步驟3

把保特瓶中間的部分剪下，剪成一片片的。



步驟4

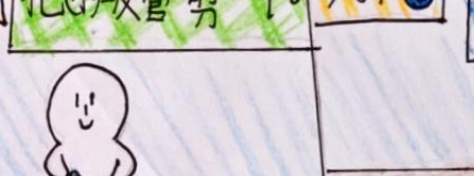
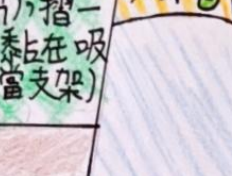
剪成平行四邊形(三片)，摺一小節，黏在吸管上(當支架)

步驟5

把(小)吸管剪一半。

步驟6

把保麗龍先切一半，再切一半。



步驟7

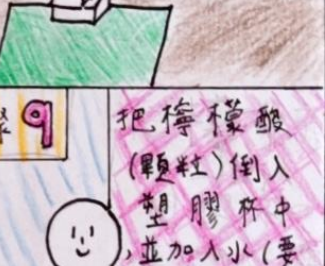
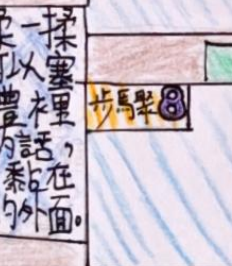
把它揉一揉，揉到可以塞進本體裡，可以的話，再拿出來黏在(小)吸管的外面。

步驟8

把(小)吸管剪成一個一個小洞。

步驟9

把檸檬酸(顆粒)倒入塑膠杯中，並加入水(要留一些顆粒)。



步驟10

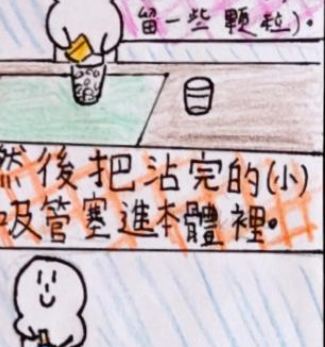
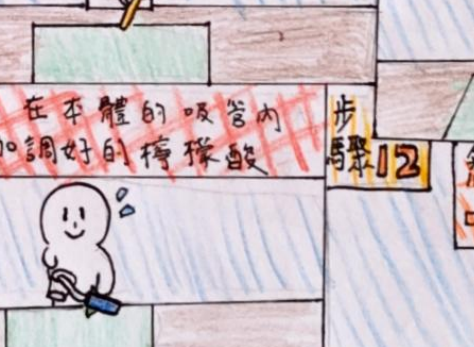
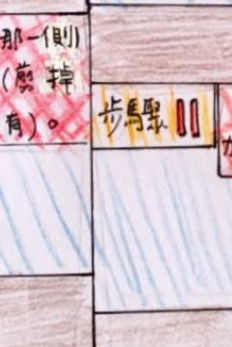
拿(小)吸管(那一側)沾小蘇打粉(剪掉的小洞也要有)。

步驟11

在本體的吸管內加調好的檸檬酸

步驟12

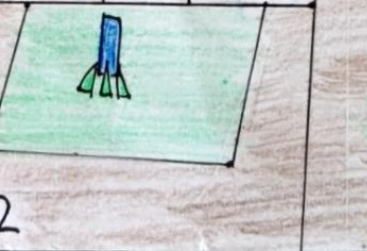
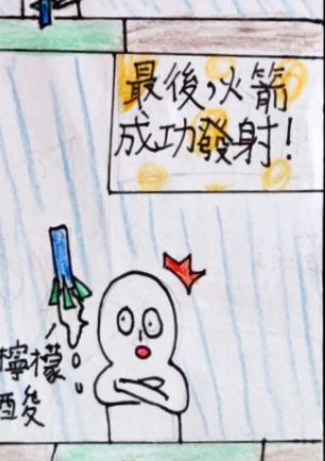
然後把沾完的(小)吸管塞進本體裡。



過幾秒鐘

最後，火箭成功發射!

實馬會開始

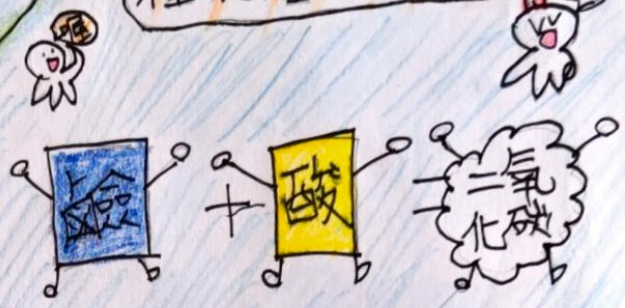


小蘇打粉是鹼性
檸檬酸是酸性

實驗原理

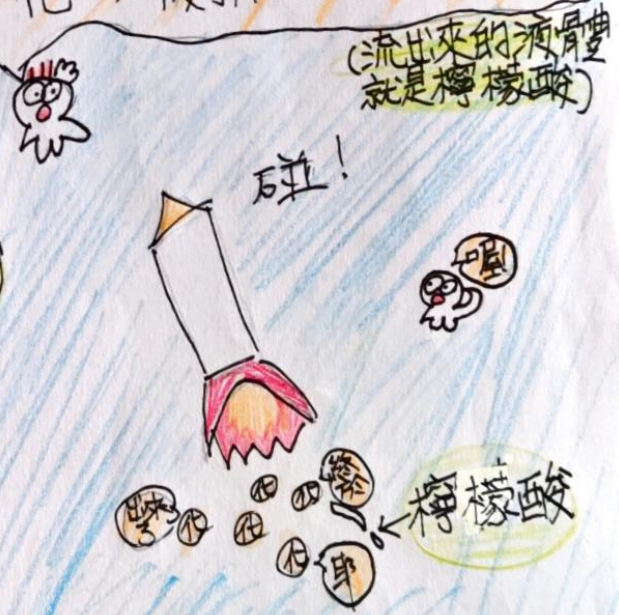
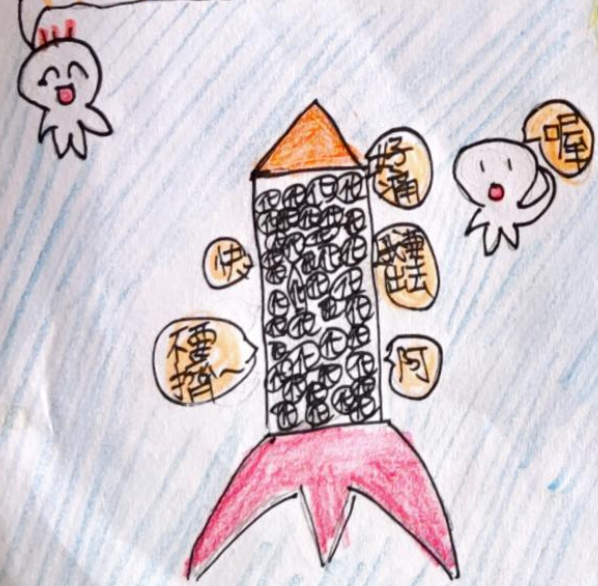


鹼和酸加起來會變成一種氣體叫「二氧化碳」。



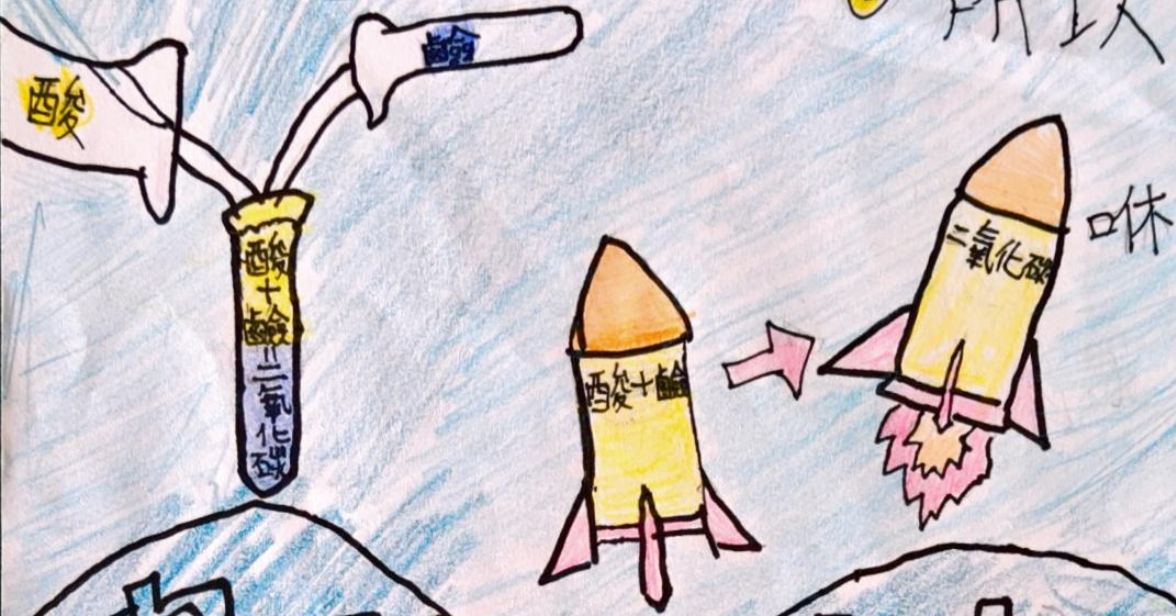
在火箭裡二氧化碳會一生成所以會一只擠來擠去

最終火箭會因為二氧化碳被擠出來而發射出去!



結論

① 我得知 酸 + 鹼 = (二氧化碳) ② 所以



實驗

補充

