



明礬結晶  
的祕密

看什麼看，給我拿來。



舞會邀請

可是我也參加舞會。



變身~

你得有鑲滿寶石的禮服才夠格！



可親留下的舊裙子！





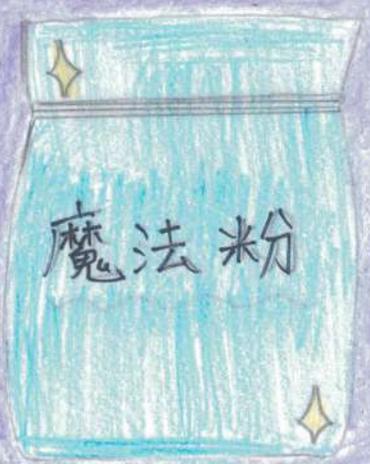
你想讓衣服和我的一樣漂亮嗎？

想！

那讓我來教你使用魔法粉吧！



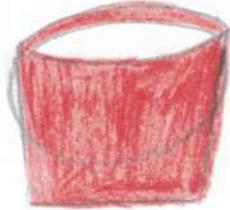
明礬是什麼？  
明礬，是無色的晶體，外表很像冰糖，是由硫酸鉀與硫酸鋁混合組成的複鹽。



# 實驗步驟



1. 先準備 5L 的  $50^{\circ}$  水在水桶裡。



2. 加入 1840g 的明礬，攪拌至完全溶解，成為飽和溶液。

3. 將芭比娃娃放進水桶裡，保持站立的姿勢。

4. 靜置 7 天後觀察結果

7 day

## 實驗原理

過量的溶質會伺機結晶析出而成為飽和溶液。結晶，是指從飽和溶液中凝結，或從氣體凝華出具有一定的幾何形狀的固體的過程。在自然環境下，氣溫的下降壓力作用，都會造成結晶。



