探究與實作1-辨識酵母菌

組員:1、4、9、20、22、31

Contents

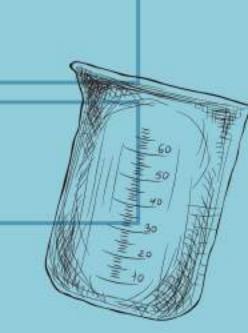
知識背景查找

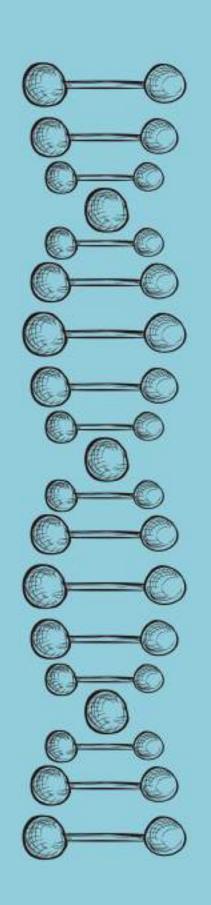
實驗規劃

數據紀錄

結果討論

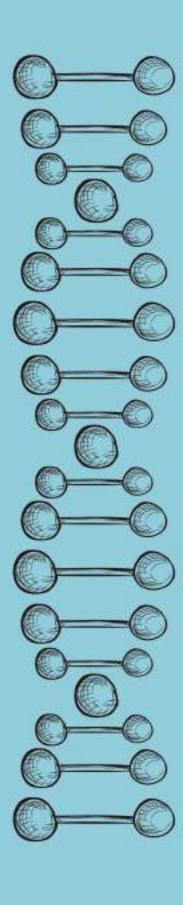
結論





動機

在生活中沒有比麵包更適合當忙碌時的依靠 但不知你是否注意過麵包的口感 其實會根據你發酵時用的是 泡打粉還是酵母粉而產生差異 這不禁令我產生要如何區分泡打粉和小蘇打粉 與他們之間的差異到底有那些的想法



提問:如何區分酵母菌和泡打粉?

背景知識:

1.泡打粉:以NaHCO3等混和成的化學膨鬆劑

作用機制:NaHCO3+酸性物質遇水與高溫產生CO2

2.酵母粉:含有活性酵母菌的發酵劑,單細胞真菌的統稱,

可行酒精發酵

泡打粉&酵母粉 相同處

皆會產CO2

泡打粉&酵母粉 相異處

泡打粉[含澱粉、含NaHCO₃、發酵速率快] 酵母粉[為生物、發酵速率慢] 實驗規劃:是否含澱粉?

[決定的相異點1]

操縱變因

控制變因

應變變因

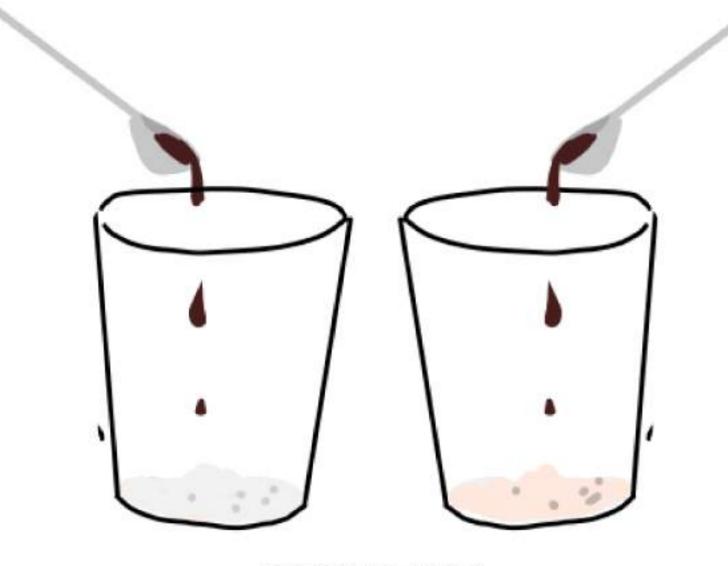
酵母粉、泡打粉

酵母粉、泡打粉的量、碘液的量

碘液加入泡打粉 → 暗藍色

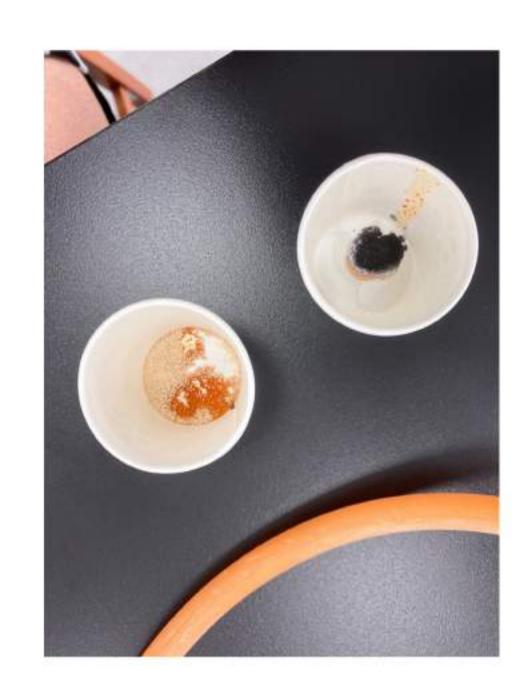
實驗裝置及步驟

- 1.將兩個小紙杯分別裝入 2g泡打粉與2g酵母粉
- 2. 分別滴入1cc碘液
- 3. 等待其反應並觀察何者 會變色



(實驗裝置示意圖)

實驗數據紀錄



含酵母粉(左)

含泡打粉(右)

呈黃褐色

呈暗藍色

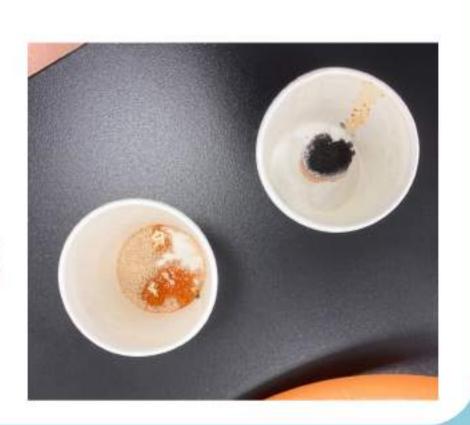
實驗結果討論

碘液接觸到內含澱粉的泡打粉而起反應,呈藍黑色。

酵母粉不含澱粉,因此碘液不變色,依舊為黃褐色。

實驗結論

根據結果可知泡打粉中有澱粉,酵母粉則無



實驗規劃:產氣速率的差別

[決定的相異點2]

操縱變因

產生氣體的速率

控制變因

酵母粉、泡打粉的量

應變變因

泡打粉反應速度較快, 會較快產生氣體

實驗裝置及步驟

- 1. 將大淺盆及250ml燒杯裝滿水
- 2. 將裝滿水的燒杯倒扣在大淺盆
- 3. 把連接抽氣過濾瓶的橡皮管放入倒扣的燒杯中
- 4.再抽氣過濾瓶中分次加入2g的 泡打粉和2g的酵母粉及100g水
- 5. 觀察他們的產氣速率並記錄



實驗數據紀錄

	酵母粉(2g)	泡打粉(2g)
產氣速率(s)	10秒	不到1秒



泡打粉的產氣速率較快而酵母粉產氣速率較慢

實驗結果討論

推論造成產氣速率之差異:

- 酵母菌為生物反應速率較慢
- 泡打粉含碳酸氫鈉(NaHCO3)反應速率較快

實驗結論

相較於酵母粉,泡打粉產氣速率較快



實驗規劃:經過100度熱水後是否仍會產生氣體

[決定的相異點3]

操縱變因

酵母菌中加入100度熱水

控制變因

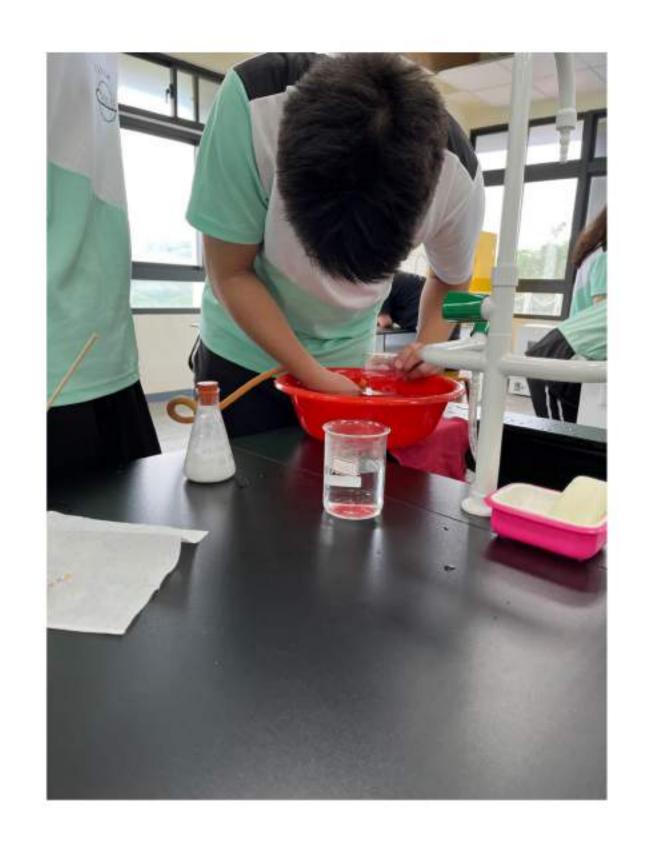
酵母粉、泡打粉的量

應變變因

酵母菌為"生物",應會被高溫所殺死

實驗裝置及步驟

- 1. 將大淺盆及250ml燒杯裝滿水
- 2. 將裝滿水的燒杯倒扣在大淺盆
- 3. 把連接抽氣過濾瓶的橡皮管放入倒扣的燒杯中
- 4.再抽氣過濾瓶中分次加入2g的 泡打粉和2g的酵母粉及100g 熱水(100度)
- 5. 觀察它們是否產氣並記錄



實驗數據紀錄

經過100度的熱水 泡打粉沒失去產氣功能 酵母粉仍有產氣功能 (但大幅下降)

	酵母粉(2g)	泡打粉(2g)
是否產氣	微量氣泡	0



(酵母粉的產氣狀況)



(泡打粉的產氣狀況)

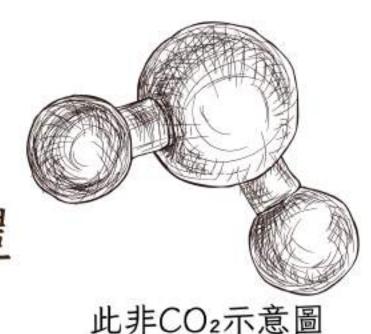
實驗結果討論

推論為何酵母粉經過100度熱水降低產出氣體:

- 根據網路資料酵母35度時活動力最旺盛
- 100度已遠大於酵母菌活性(可能已失去活性)

實驗結論

經過100度熱水後酵母只能產生微量氣體 泡打粉則正常產生氣體



實驗檢討

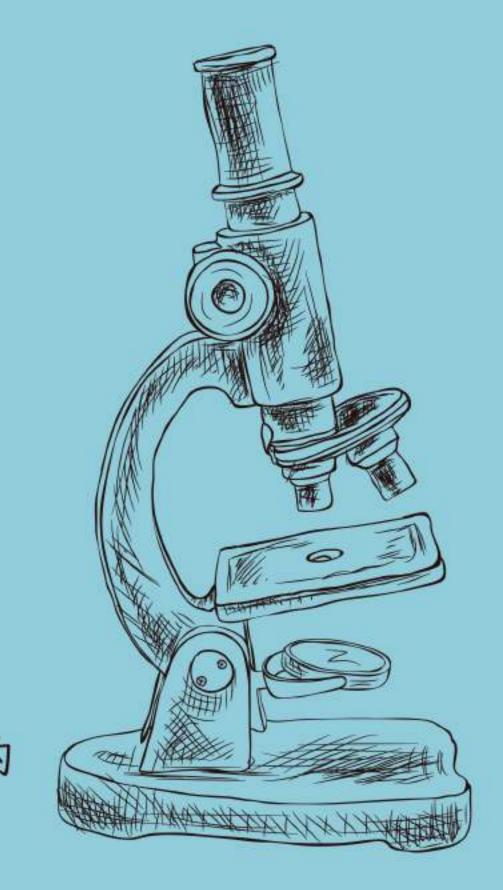
實驗一:

使用的紙杯其杯壁的接縫處與碘液有反應,可能影響實驗結果的正確性(應改用燒杯或其他不會產反應之容器)

實驗二:

接觸面積會影響反應速率,用倒的可能會影響其接觸面積,進而導致實驗結果之誤差(改採倒水而不是倒粉末,且攪拌均匀)

實驗三:



生物探究

探究與實作2-發酵效率

組員:1、4、9、20、22、31

組別:第五組

Contents

知識背景查找

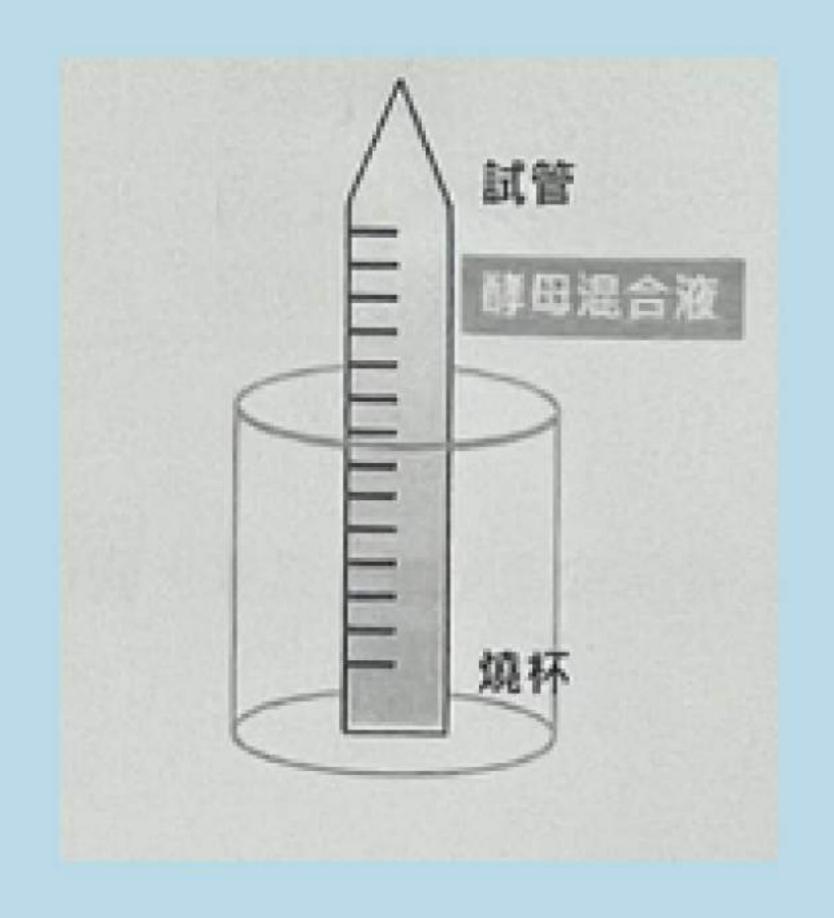
實驗規劃

數據紀錄

結果討論

結論

實驗裝置



知識背景查找

酵母菌混和液 在試管上的變化

酵母菌發酵作用: 產生酒精、CO₂ 推測實驗裝置的原理

【排水集氣法】

產生的CO₂ 將試管內液體擠出 影響酵母菌發酵的因素

- 1. 温度
- 2. 糖水濃度
- 3.酒精 (讓蛋白質變性)
- 4.加入鹽類
- 5.酸鹼 (改變活性&蛋白質結構)
- 6. 發酵時間

實驗總覽

溶液溫度

糖水濃度 SUGAR



實驗規劃:溶液溫度是否影響發酵速率?

控制變因:作用時間[5分鐘]、酵母粉[2g]、水[10g]

實驗組1

實驗組2

操縱變因

溶液温度:35度

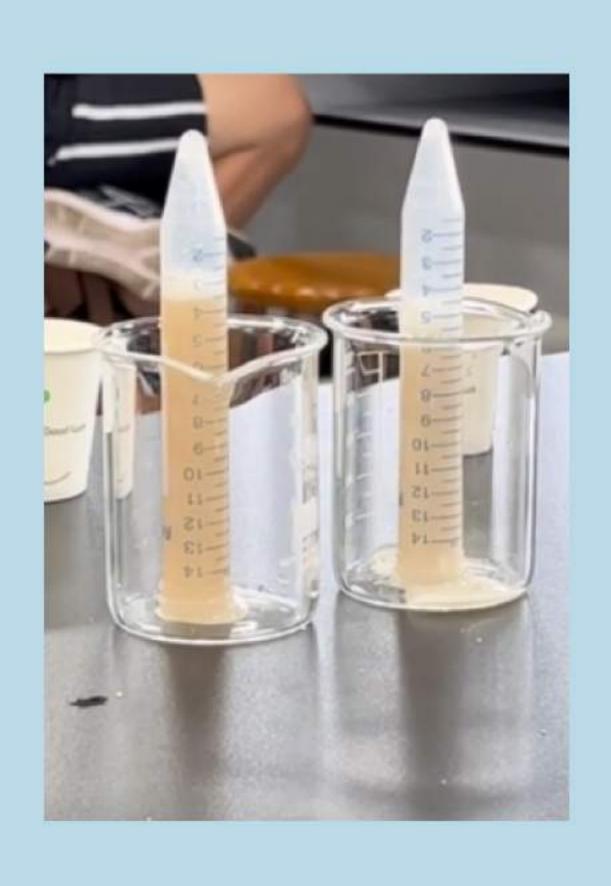
溶液温度: 6度



應變變因

流出液體量「多」

流出液體量「少」



實驗步驟

- 1.將兩試管分別加入 不同溫度(6°C、35°C)、 相同水量10g以及酵母粉2g
- 2. 蓋上蓋子搖晃均勻至看不見粉末
- 3. 將其倒扣在燒杯中並記錄其刻度
- 4. 放置五分鐘觀察其下降的刻度

實驗數據紀錄

實驗組1(35°C)

實驗組2(6°C)

原刻度

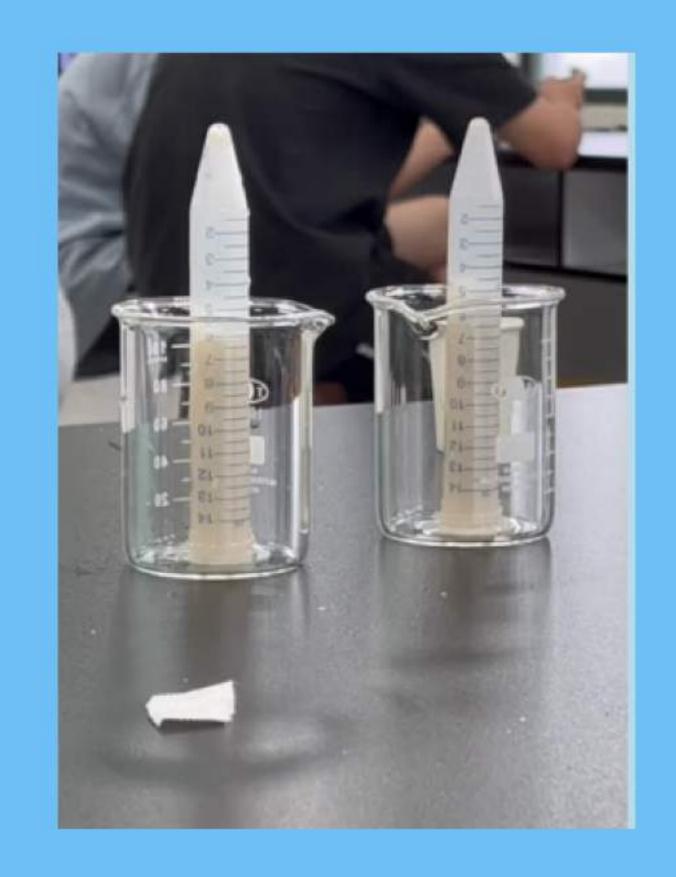
6.2

6.2

後來刻度

6.4

6.2



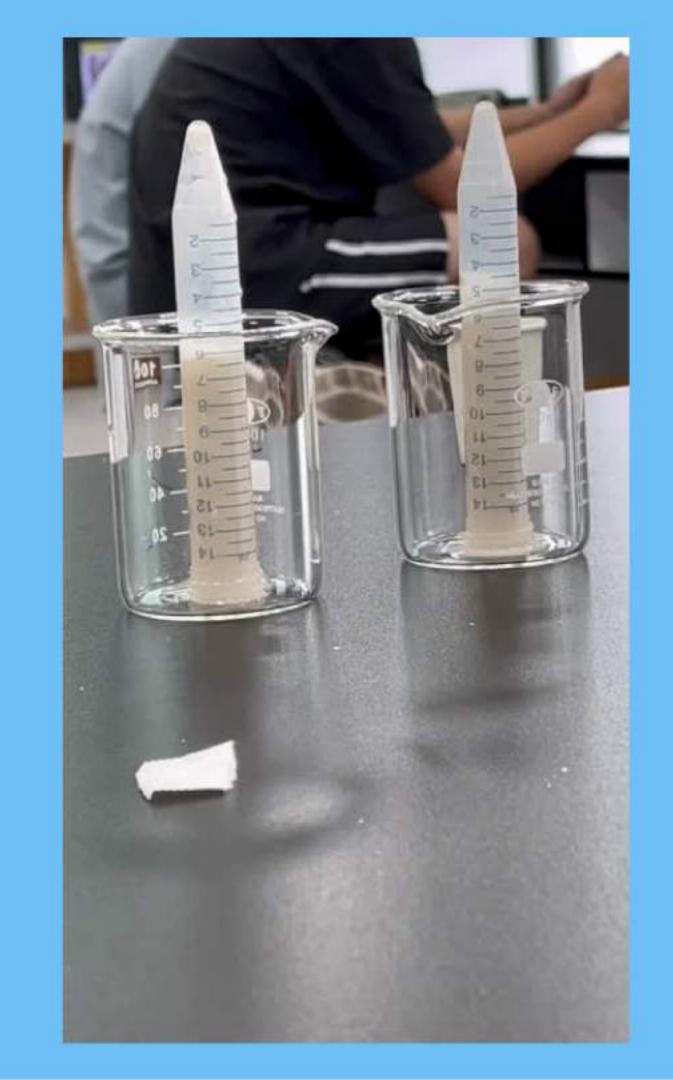
實驗結果

溶液溫度6°C實驗組1:

- =>流出較少液體
- =>刻度差0

溶液溫度35°C實驗組2:

- =>流出較多液體
- =>刻度差0.2





實驗1-溫度結果討論

推論溶液排出量不同之因:

- 酵母菌為生物
- 酶的活性
- 最佳發酵溫度35°C

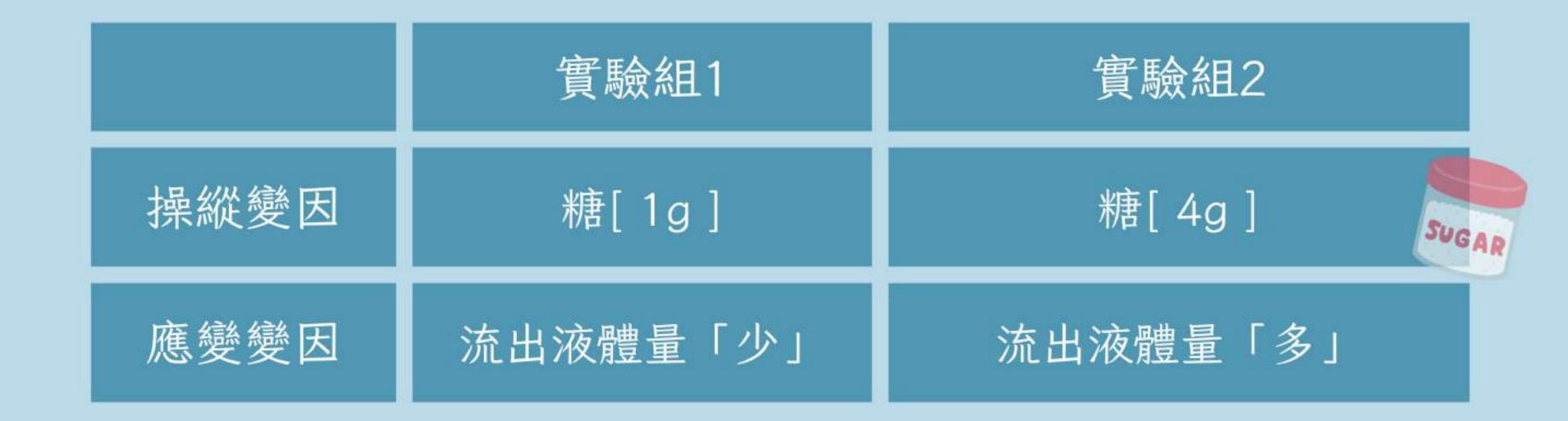
實驗結論

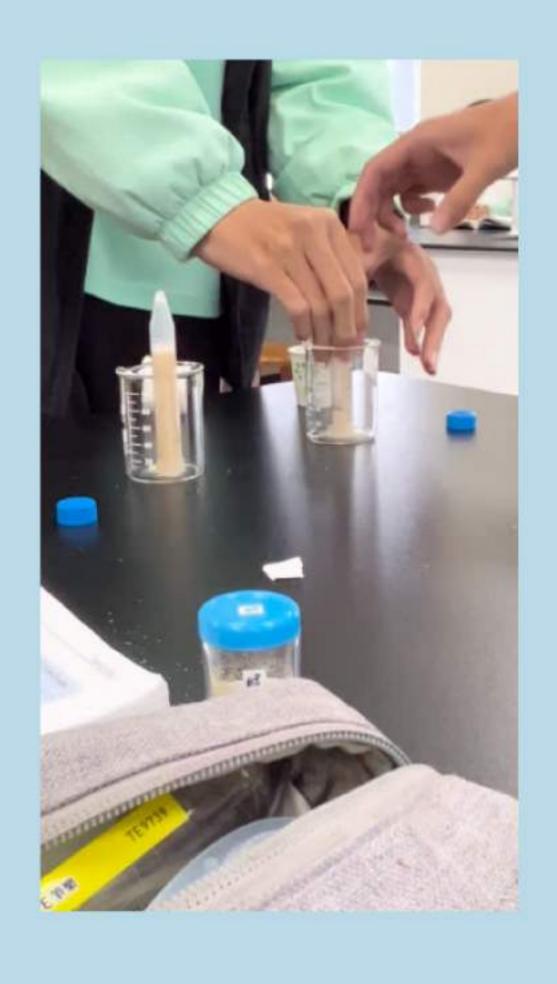
根據實驗結果可知:

溶液溫度會影響酵母粉的發酵速率

實驗規劃:糖水濃度是否影響酵母菌的發酵速率?

控制變因:作用時間[5分鐘]、酵母粉[2g]、水[10g]



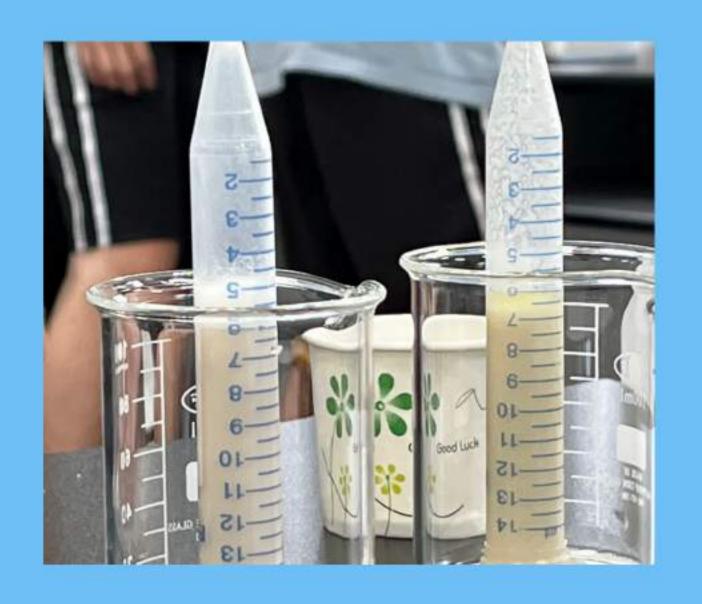


實驗步驟

- 1.將兩試管分別加入 不同量的糖(1g、4g)、 相同水量10g以及酵母粉2g
- 2. 蓋上蓋子搖晃均勻至看不見粉末
- 3. 將其倒扣在燒杯中並記錄其刻度
- 4. 放置五分鐘觀察其下降的刻度

實驗數據紀錄

	實驗組1(糖1g)	實驗組2(糖4g)
原刻度	6	3.5
後來刻度	6.5	4.2



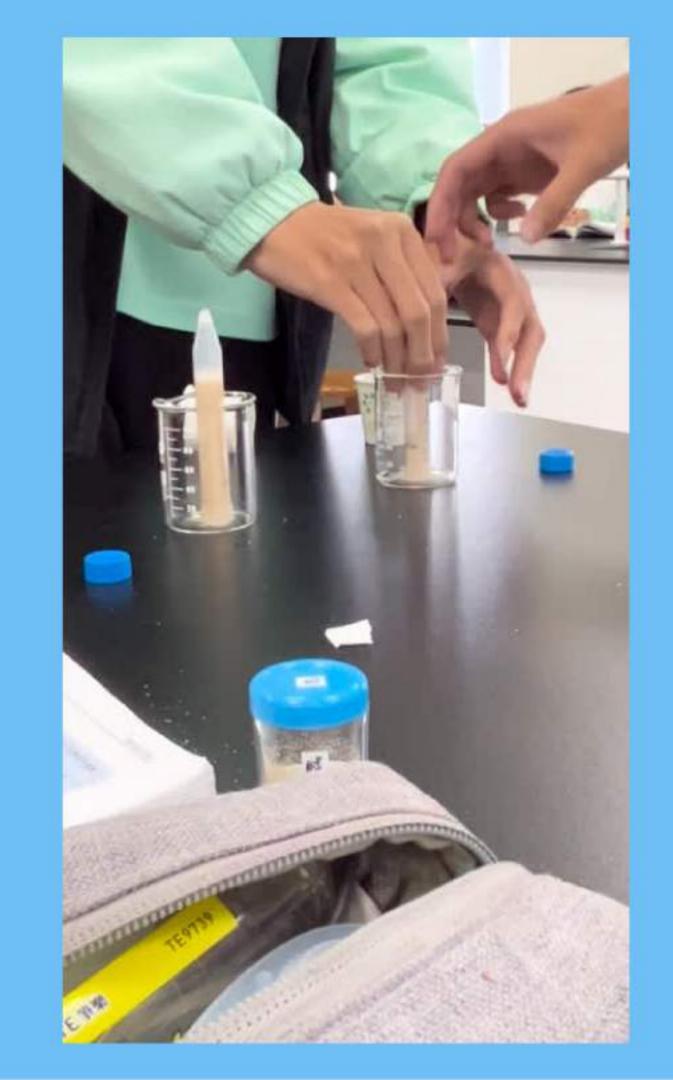
實驗結果

含有糖1g的實驗組1:

- =>流出較少液體
- =>刻度差0.5

含有糖4g的實驗組2:

- =>流出較多液體
- =>刻度差0.7





實驗2-糖結果討論

推論溶液排出量不同之因:

- 糖為酵母菌進行發酵所需的原料
- 根據網路資料過多糖會導致細胞脫水

實驗結論

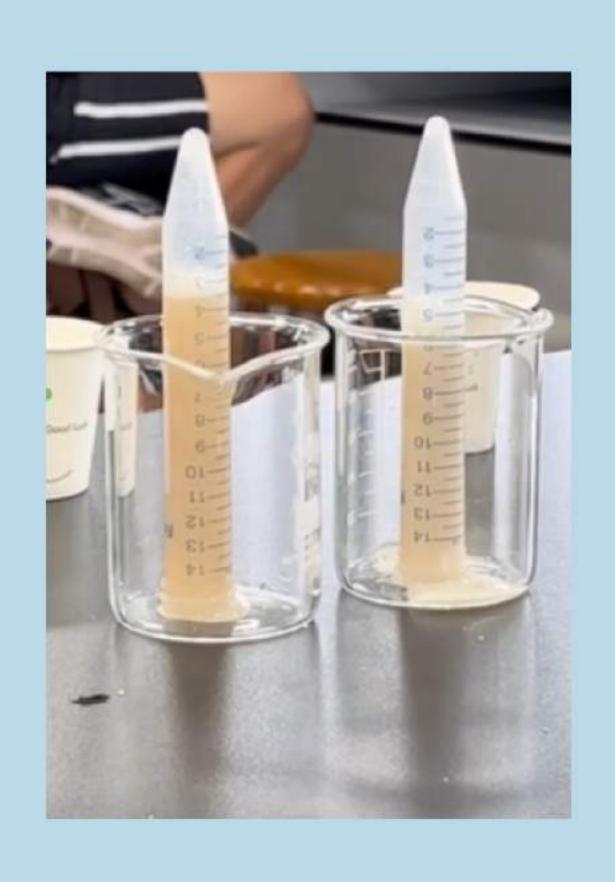
根據實驗結果可推:

糖水的濃度會影響酵母菌的發酵速率

實驗規劃:添加酒精是否影響發酵速率?

控制變因:作用時間[5分鐘]、酵母粉[2g]

實驗組1 實驗組2 操縱變因 酒精[5 ml]、水[5 ml] 酒精[0 ml]、水[10 ml] 應變變因 流出液體量「少」 流出液體量「多」



實驗步驟

- 1.將兩試管分別加入 水5g、酒精5g及酵母粉2g 水10g、酒精0g及酵母粉2g
- 2. 蓋上蓋子搖晃均勻至看不見粉末
- 3. 將其倒扣在燒杯中並記錄其刻度
- 4. 放置五分鐘觀察其下降的刻度

實驗數據紀錄

實驗組1(含酒精)

實驗組2(不含酒精)

原刻度

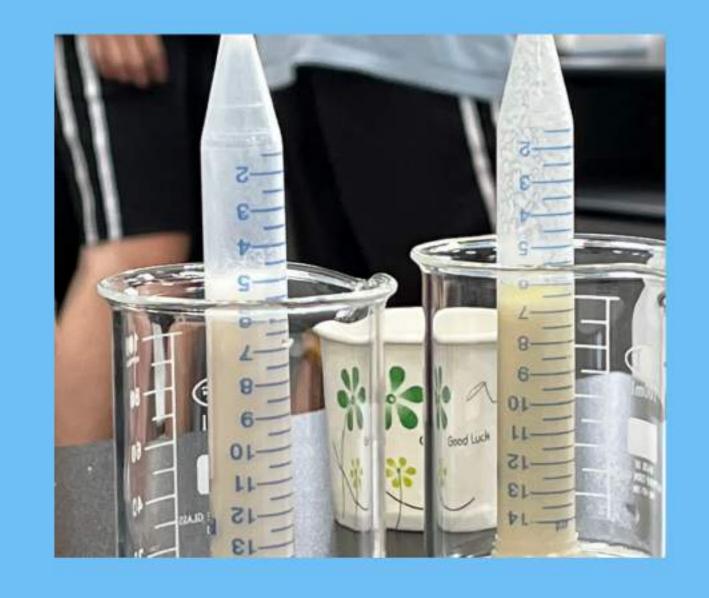
6.5

6

後來刻度

6.5

6.1



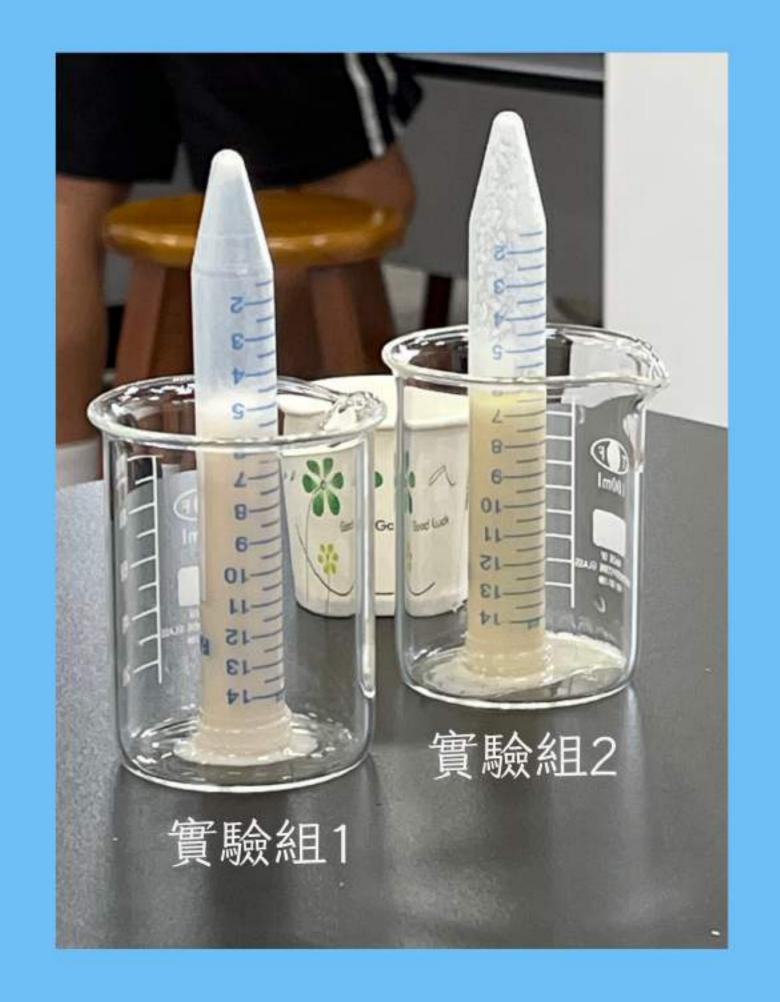
實驗結果

含有酒精的實驗組1:

- =>流出較少液體
- =>刻度差0

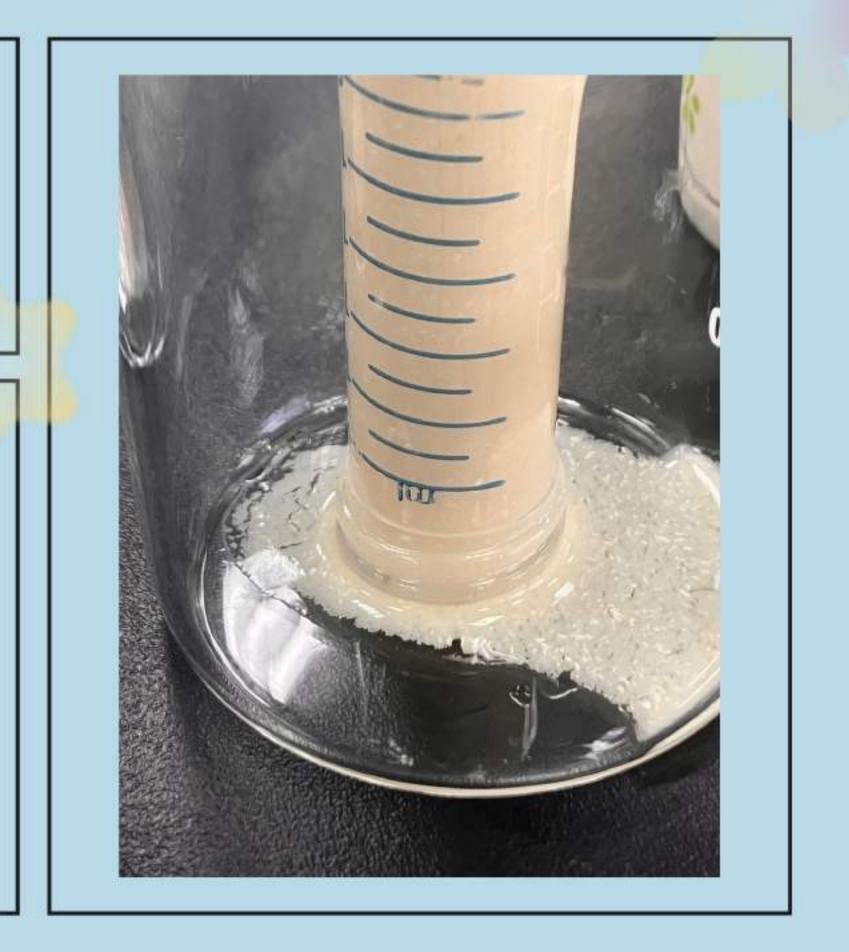
不含有酒精的實驗組2:

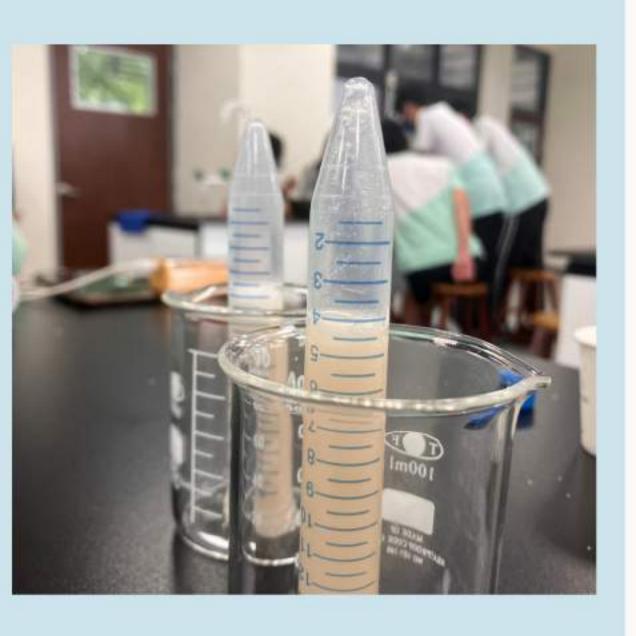
- =>流出較多液體
- =>刻度差0.1



加深探討

- 根據網路資料酒精濃度超過10% 對酵母菌具有顯著的抑制作用, 甚至可以殺死酵母菌。
- 細胞膜和蛋白質的嚴重破壞,使 得酵母菌無法維持正常的生理功 能。





實驗3-酒精結果討論

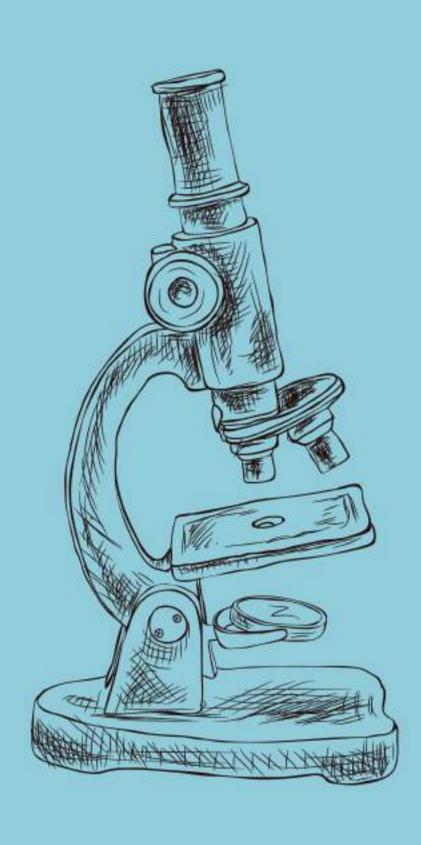
推論溶液排出量不同之因:

- 所使用酒精95%
- 根據網路資料可得微量的酒精有一定刺激作用
- 根據網路資料推測《酵母菌已經,死了。》

實驗結論

根據實驗結果可推得:

添加酒精與否會影響酵母菌的發酵速率



Thanks!