

# Синтез ацетата натрия.

Работу выполнил ученик 11 «А»  
класса СУНЦ МГУ  
Исаев Семён.

# Цель работы.

- изучение методики неорганического синтеза (процесс синтеза  $\text{CH}_3\text{COONa}$ ).
- Кристаллизация  $\text{CH}_3\text{COONa}$  (получение каменных цветов)

# Реакция и расчеты.



Дано:

$$M(\text{CH}_3\text{COOH}) = 60 (\text{г/моль})$$

$$M(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 106 (\text{г/моль})$$

$$m(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 40 (\text{г})$$

Найти:

$$m(\text{CH}_3\text{COOH}) - ?$$

$$n(\text{CH}_3\text{COOH}) = 2n(\text{Na}_2\text{CO}_3)$$

$$n = m/M;$$

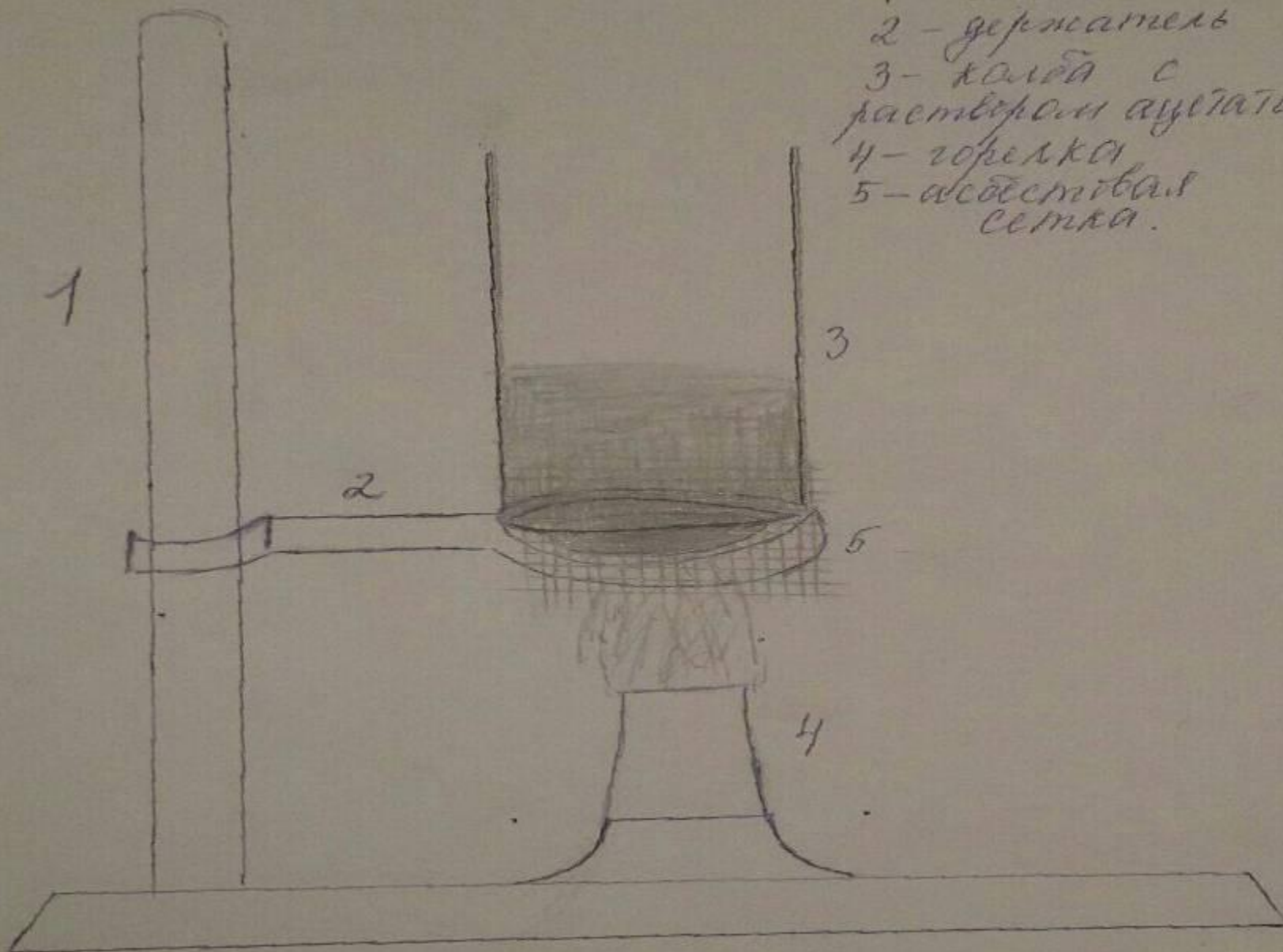
$$n(\text{Na}_2\text{CO}_3) = m(\text{Na}_2\text{CO}_3) / M(\text{Na}_2\text{CO}_3)$$

$$m(\text{CH}_3\text{COOH}) = 2n(\text{Na}_2\text{CO}_3) * M(\text{CH}_3\text{COOH})$$

$$m(\text{CH}_3\text{COOH}) = 2 * 40 * 60 / 106 \approx 45 (\text{г})$$

# Приборы и установки.

- 1 - штатив
- 2 - держатель
- 3 - колба с раствором азота натр.
- 4 - горелка
- 5 - асбестовая сетка.



# Итог.

Был получен  $\text{CH}_3\text{COONa}$



## ВОЗНИКШИЕ ПРОБЛЕМЫ.

- 1) Кристаллизация проходила на стенках сосуда.
- 2) В растворе была обнаружена пыль, которая служит центром кристаллизации.

Цветы так и не были получены, подарок маме не удался(грусть, боль, печаль).

# Источники

Быстров Владимир Юрьевич.

# Конец.

- Спасибо за внимание.