

# Простейшие опыты в домашних условиях

---

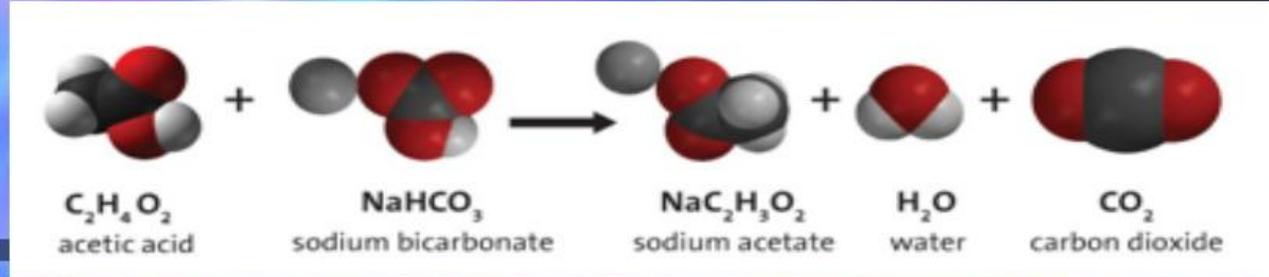
Славик Шибает

16.02.2021

- 
- «Простейшие опыты в домашних условиях» Презентацию подготовил ученик МАОУ школа №25 Шиббаев Слава

# ОПЫТ №1 Опыт с шариком

- Задача 1 Надуть шарик.
- Нам понадобятся: - шарик;
- бутылка с загадочной жидкостью;
- волшебный белый порошок.
-



## ИНГРИДИЕНТЫ

---

Для опыта понадобится:  
сода, уксус, бутылка, воздушный шарик.

# ЧТО НАДО ДЕЛАТЬ

---

- 1. Насыпаем чайную ложку соды внутрь воздушного шарика
- 2. Наливаем уксус в бутылку.
- 3. Надеваем шарик на горлышко бутылки и высыпаем содержимое шарика в бутылку.
- Итог: при добавлении соды в уксус (гашение соды) выделяется углекислый газ  $\text{CO}_2$ , который и наполняет воздушный шарик.

# А сейчас опыт №2

---

## Задача 2.

---

Определить, в каких продуктах есть крахмал

Нам понадобятся:

- кусочки различных продуктов;
- йод;

# Кто такой крахмал?

- КРАХМАЛ – чисто мучнистая часть семян, особенно хлебных растений; добывается мочкою зёрен, в виде белого порошка, более из пшеницы и картофеля; по клейкости своей, идёт для придания жёсткости и глади белью.
-

- 
- Для опыта нужны свежие срезы овощей и фруктов и настойка йода! Капнем настойкой на картошку и увидим, что бурый цвет йода превратился в темно-фиолетовый. Здесь происходит химическая реакция между йодом и крахмалом, который содержится в картофеле, и получается новое вещество сине-фиолетового цвета. Вывод: йодное пятно на срезе картофеля яркое, значит в картофеле есть крахмал.

# Опыт №3

---

- Сделать много пены. Нам понадобятся:
  - - прозрачная жидкость; (раствор пероксида водорода 20%)
  - - темно-малиновая жидкость; (раствор перманганата калия )
  -
- жидкое мыло;

- 
- Перекись водорода является нестабильным веществом и очень быстро разлагается на воду и кислород. Марганцовка ускоряет реакцию, а жидкое мыло делает ее более наглядной.

---

# НУ И САМЫЙ ЛЕГЕНДАРНЫЙ ОПЫТ КОТОРЫЙ ЗНАЕТ ЛЮБОЙ ПЕРВОКЛАССНИК

- ЭТО МЕНТОС И КОЛА

-

# Что нужно

---

- Ментос
- Кока кола
- 
- Сыпем всю пачку ментоса в колу и наслаждаемся!!!!

# Почему так происходит????????

---

- Если в бутылку с кока-колой (лучше всего подходит низкокалорийная кола) опустить драже «Ментос», то она взорвётся фонтаном. Происходит это потому, что «Ментос» (особенно неокрашенный и неглазированный) создаёт неоднородности, которые служат центрами высвобождения растворённого углекислого газа. Другие ингредиенты, которые играют роль в цепной реакции, — аспартам (заменитель сахара), бензоат натрия (консервант) и кофеин в кока-коле и гуммиарабик и желатин в «Ментосе». Эти ингредиенты хорошо сочетаются, и если их смешать и добавить достаточное количество центров высвобождения

# КОНЕЦ(((



*Спасибо  
за  
внимание,  
все  
молодцы!!!*