

Задание:

Часто утверждают, что «Соса-Cola» настолько едкая, что может использоваться для очистки металлических объектов. Исследуйте это свойство «Соса-Cola».



Цель работы: исследовать свойства «едкости» «Соса-Cola», позволяющее очищать металлические объекты.

Задачи исследования:

- 1) Изучить историю создания напитка «Coca-Cola».
- 2) Установить химический состав «Соса-Cola».
- 3) Исследовать причины «едкости» «Соса-Cola».
- 4) Провести эксперименты, по взаимодействию «Coca-Cola» с металлическими предметами.
- 6) Объяснить полученные эмпирические данные.
- 7) Сделать вывод.
- 8) Дать практические рекомендации любителям «Coca-Cola».

I этап - теоретический

Немного об истории «Coca-Cola»

Напиток «Coca-Cola» был придуман в Атланте 8 мая 1886 года. Его автор фармацевт Джон Стит Пембертон. Название для нового напитка придумал бухгалтер Пембертона Фрэнк Робинсон, который, также владея каллиграфией, написал слова «Coca-Cola» красивыми фигурными буквами, до сих пор являющимися логотипом напитка. Изначальный состав не сильно отличается от нынешнего. Сейчас этот напиток продается более чем в 200 странах мира.

Существует теория, что с помощью газированных напитков, а именно «Coca-Cola», можно очищать металлические предметы от ржавчины, а чайники от накипи.



Cocmae «Coca-cola»:

•Очищенная вода (H₂O).

Сахар (С₆Н₁₂О₆). Натуральный краситель –

карамель.

Регулятор кислотности:

ортофосфорная кислота (Н

Натуральные ароматизаторь

Кофеин (С₈Н₁₀) Углекислый газ (С

II этап- практический

Эксперимент 1 Очищение чайника от накипи

$$2H_{3}PO_{4} + 3CaCO_{3} = Ca_{3}(PO_{4})_{2} \downarrow + 3H_{2}O + 3CO_{2}\uparrow$$

 $2H_{3}PO_{4} + 3MgCO_{3} = Mg_{3}(PO_{4})_{2}\downarrow + 3H_{2}O$











Эксперимент 2 Очищение металлического предмета от ржавчины $H_3PO_4 + Fe(OH)_3 = FePO_4 \downarrow + 3H_2O$





Эксперимент 3 Очищение потемневшего серебра

$$H_3PO_4 + Ag_2S = Ag_3PO_4 + H_2S\uparrow$$







Выводы:

- 1. Наша гипотеза нашла частичное подтверждение в ходе эксперимента: «Соса-Cola» действительно можно использовать для бытовых нужд (например, очищения металлических предметов).
- 2. Однако, полученные нами результаты, позволили усомниться в том, что «Соса-Cola» лучше других химических бытовых средств, специально предназначенных для удаления накипи и ржавчины, справляется с этим заданием.
- 3. Изучение теории и результаты эксперимента убедили нас в том, что «Соса-Cola» синтетический продукт и имеет агрессивную природу, поэтому этим напитком не стоит злоупотреблять, а лучше отказаться от него совсем.

Для любителей «Coca-Cola»

При частом употреблении «Соса-Cola»...

- разрушается зубная эмаль из-за высокого содержания кислоты;
- •повышается артериальное давление из-за кофеина;
- •частично вымывается кальций из костей из-за ортофосфорной кислоты, что приводит к их хрупкости;
- увеличивается нагрузка на печень из-за высокого содержания сахара;
- разрушаются стенки желудка из-за кислоты.

Противопоказана:

- •маленьким детям;
- •гипертоникам;
- •при заболеваниях ЖКТ;
- •при избыточном весе;
- •при сахарном диабете.

Выбор за вами!

