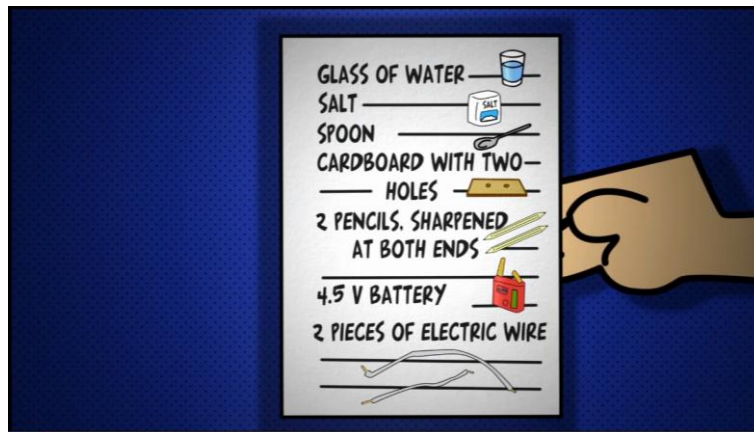


LETS DO SOME SCIENCE!

Давайте проведем небольшой эксперимент!

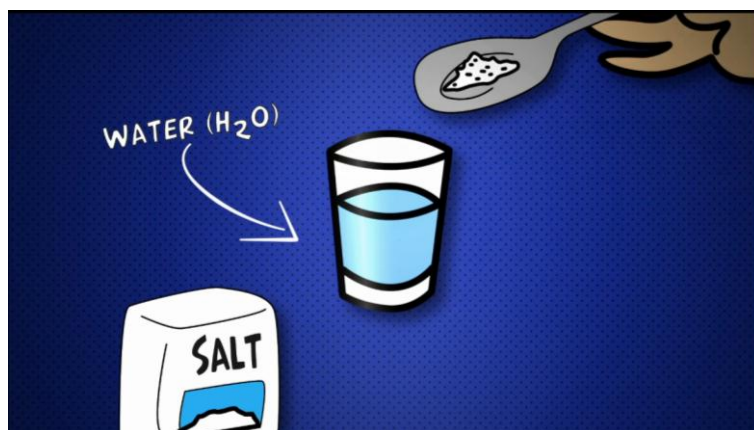
☒ Получим самостоятельно хлор!



Стакан воды
Соль
Ложка
Лист картона
2 карандаша
заостренных с двух
сторон
Батарея 4,5V
2 Электропровода

STEP 1

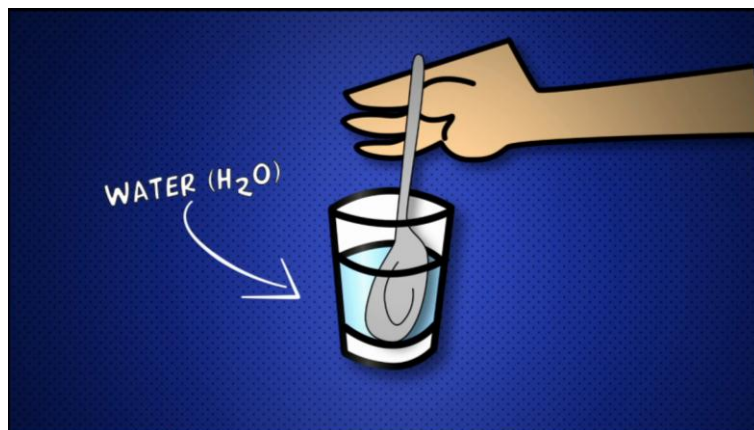
В 6 шагов! Шаг 1



Вода (H₂O) + СОЛЬ

STEP 2

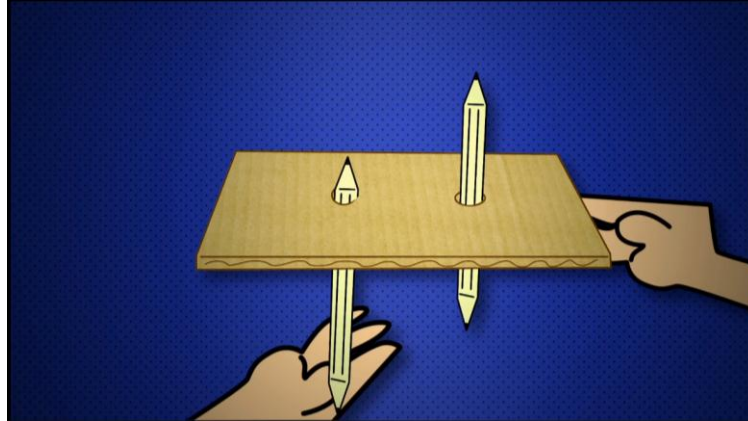
Шаг 2



Перемешиваем

STEP 3

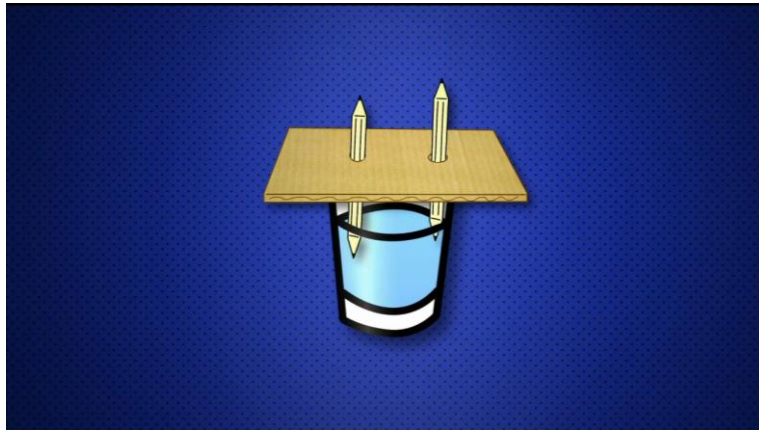
Шаг 3



Опустим карандаши в стакан как показано на рисунке

STEP 4

Шаг 4



Шаг 5

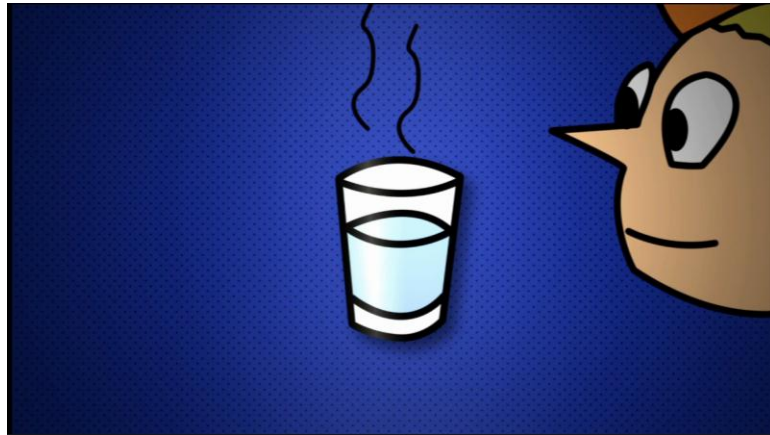


Подключим батарею к карандашам и подождем 10 секунд

STEP 6



Шаг 6



Чувствуете запах?
Это хлор.



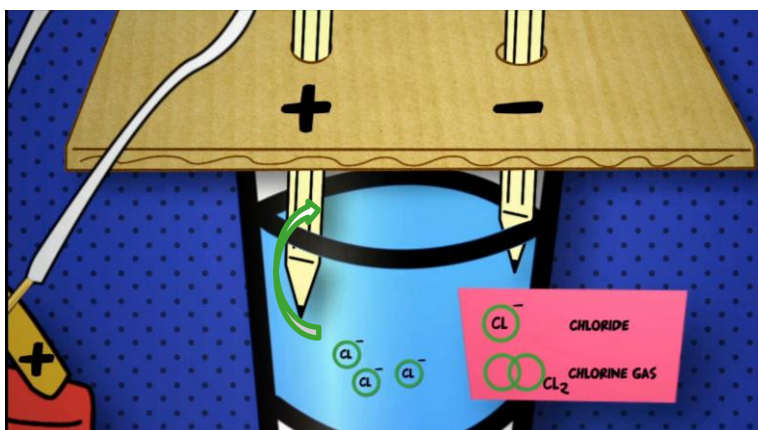
Вода становится
соленой как в
бассейне после
хлорирования



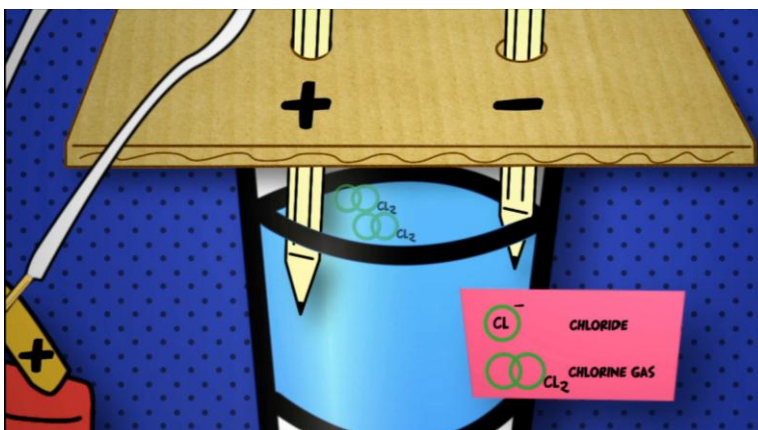
Как это происходит?



Процесс электролиза



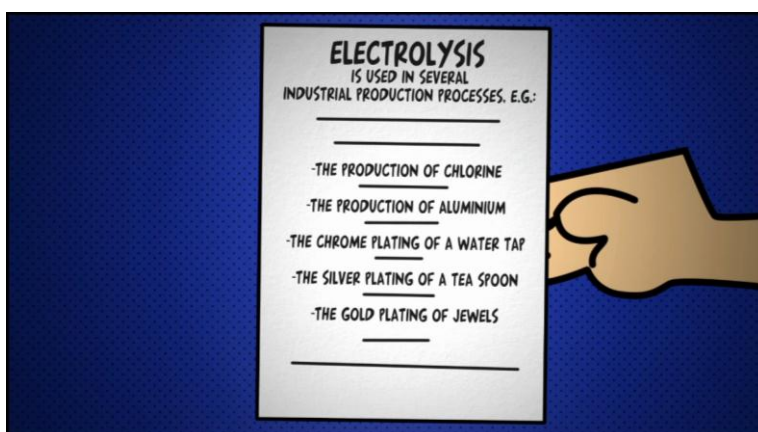
Cl^- = свободный хлор
 Cl_2 = газообразный хлор



Электролиз

Применяется во многих промышленных процессах, таких как:

- Производство хлора
- Производство алюминия
- Хромирование металла
- Серебрение металла
- Позолота ювелирных изделий
- И во многих других



CAUTION:

DO NOT DRINK THE WATER AFTERWARDS

**Предупреждение: Не пить жидкость после эксперимента!"
 Слейте ее и хорошо промойте стакан**