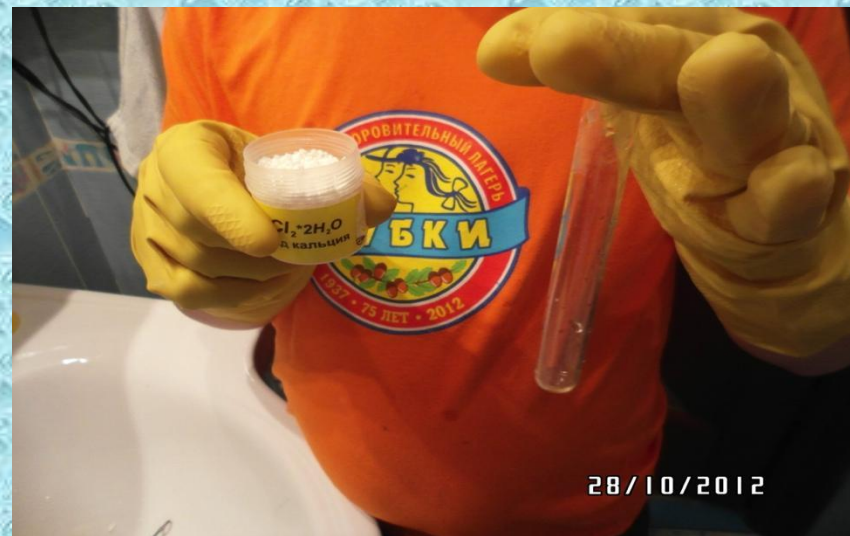




Возьмем 4 ложечки фосфата натрия Na_3PO_4 и растворим его 1-3 мл воды.



В другой пробирке растворим в таком же количестве 3-4 ложечки хлорида кальция CaCl_2 .



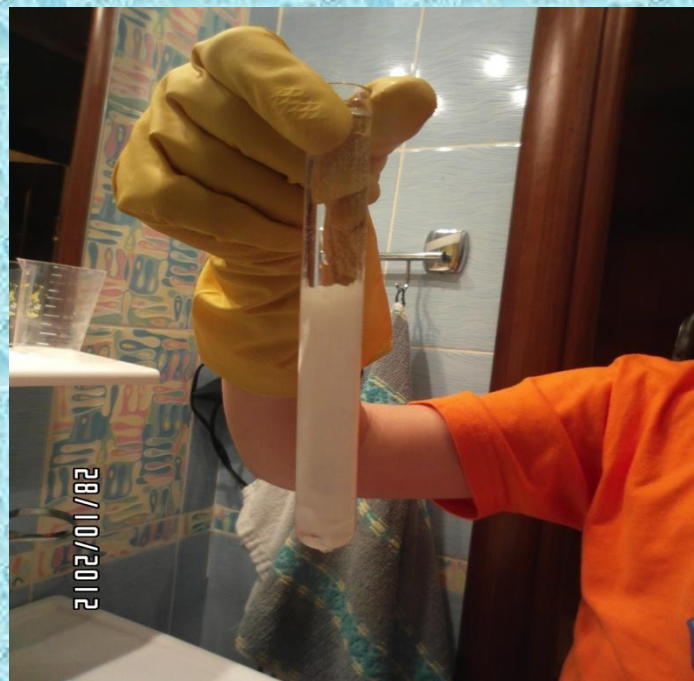
Описание
получения
апатита



Выливаем раствор хлорида кальция в раствор фосфата натрия .
Выпадает осадок **апатита** :

$$4\text{Na}_3\text{PO}_4 + 5\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} =$$
$$= \text{Ca}_5(\text{OH})(\text{PO}_4)_3\downarrow + 10\text{NaCl} + \text{Na}_2\text{HPO}_4$$

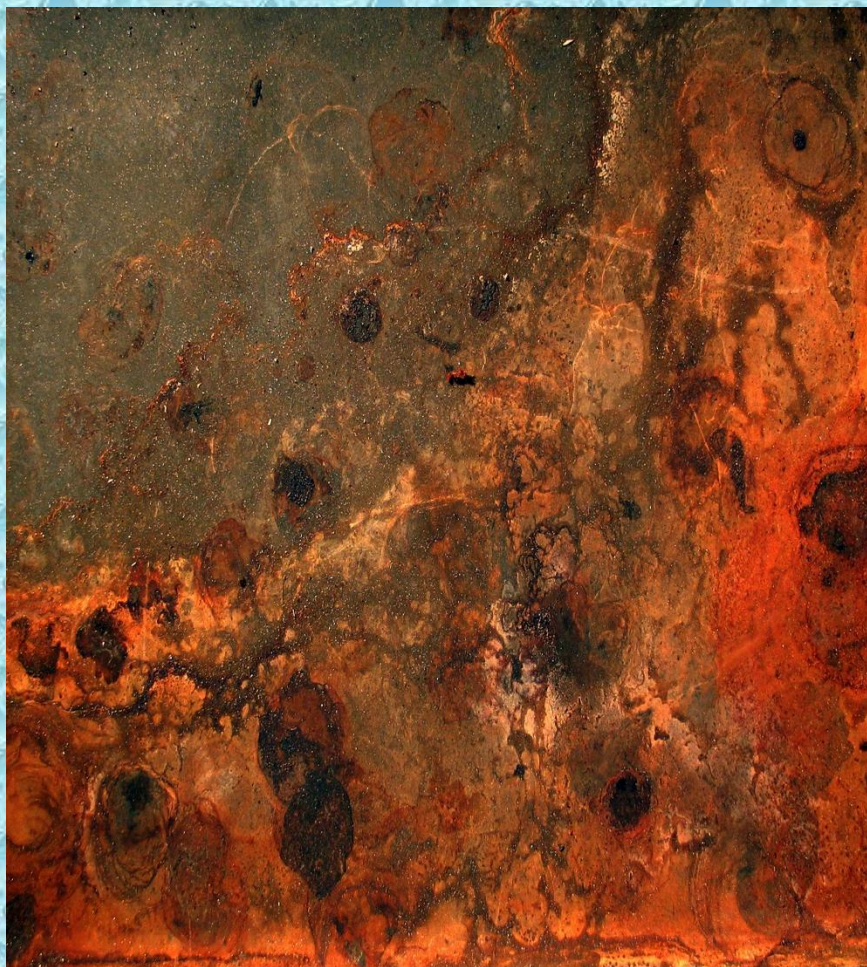

Даем осадку отстояться 15 минут.
В принципе по всем правилам, надо слить оставшуюся жидкость, но поскольку у нас вся пробирка заполнена веществом, то мы добавляем в пробирку 2-3 мл соляной кислоты **HCl**.



При добавлении соляной кислоты видно, что осадок растворяется (фото в низу и наверху). Это апатит превратился в растворимый дигидрофосфат кальция $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$:

$$\text{Ca}_5(\text{OH})(\text{PO}_4)_3 + 14\text{HCl} =$$
$$3 \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 7\text{CaCl}_2$$

Коррозия (ржавление) металла



Коррозия-это разрушение металлов под действием различных агентов окружающей среды

Способ удаления ржавчины в домашних условиях



Мы рассмотрим один из способов удаления ржавчины в домашних условиях. Для этого нам потребуется ржавая скрепка Fe₃O₄, а второй реагент, который мы возьмем из набора «Юный химик» – это щавелевая кислота H₂C₂O₄.

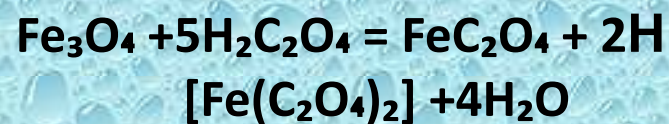


- Насыпаем в пробирку 0,5 см щавелевой кислоты и наливаем воды на четверть по высоте пробирки. Фото вверху слева.
- Затыкаем пробирку пробкой и перемешиваем, чтобы кислота растворилась. Фото внизу слева.
- Теперь в чашку Петри положим заржавевшую скрепку и зальем

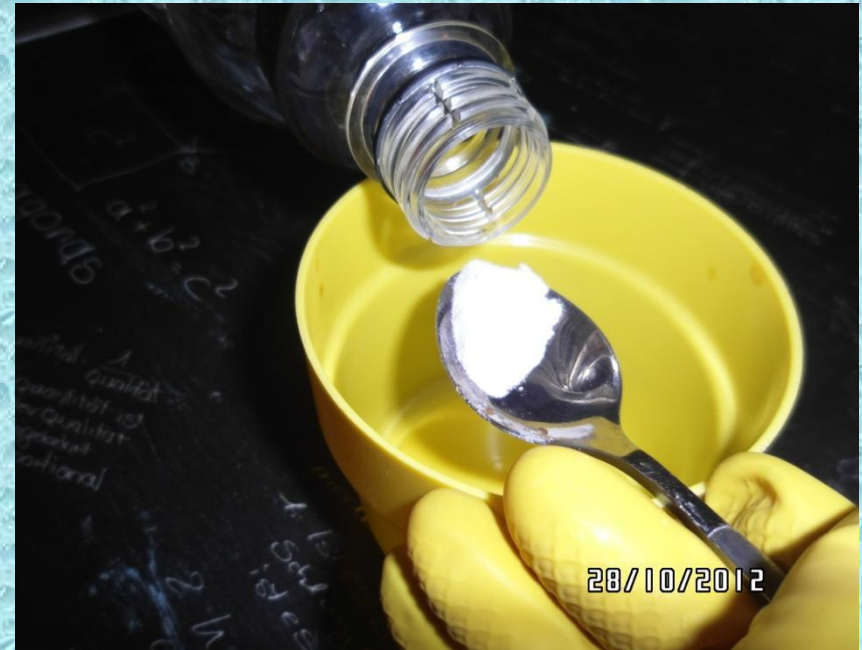




- Примерно через час, а может быть и раньше, ржавчина исчезнет.



Гашение соды уксусом



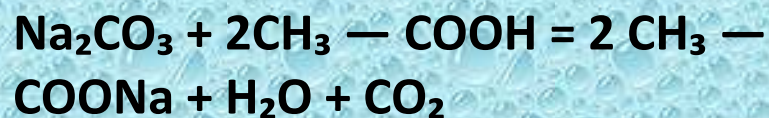
- Для нашего «кулинарного» опыта возьмем обычную питьевую соду и разведенный 9% - ый уксус, который мы используем для приготовления различных блюд
- Далее все очень просто, берем половинку чайной ложки пищевой соды и добавляем в нее соду и разведенный 9% - ый уксус.



В основе гашения соды лежит химическая реакция с выделением углекислого газа (CO₂)

Химическая формула гашения

соды уксусом выглядит так:



- Гашение соды широко применяется в кулинарии, в основном в выпечке изделий из теста. Чтобы тесто было пышным, необходим разрыхлитель. Самым доступным разрыхлителем, который можно изготовить в домашних условиях, является сода, гашеная уксусом. При соприкосновении с кислой средой **сода** вступает с ней в реакцию, распадаясь на соль, воду и углекислый газ. Этот самый углекислый газ и разрыхляет тесто, придавая ему пышность и пористость.