

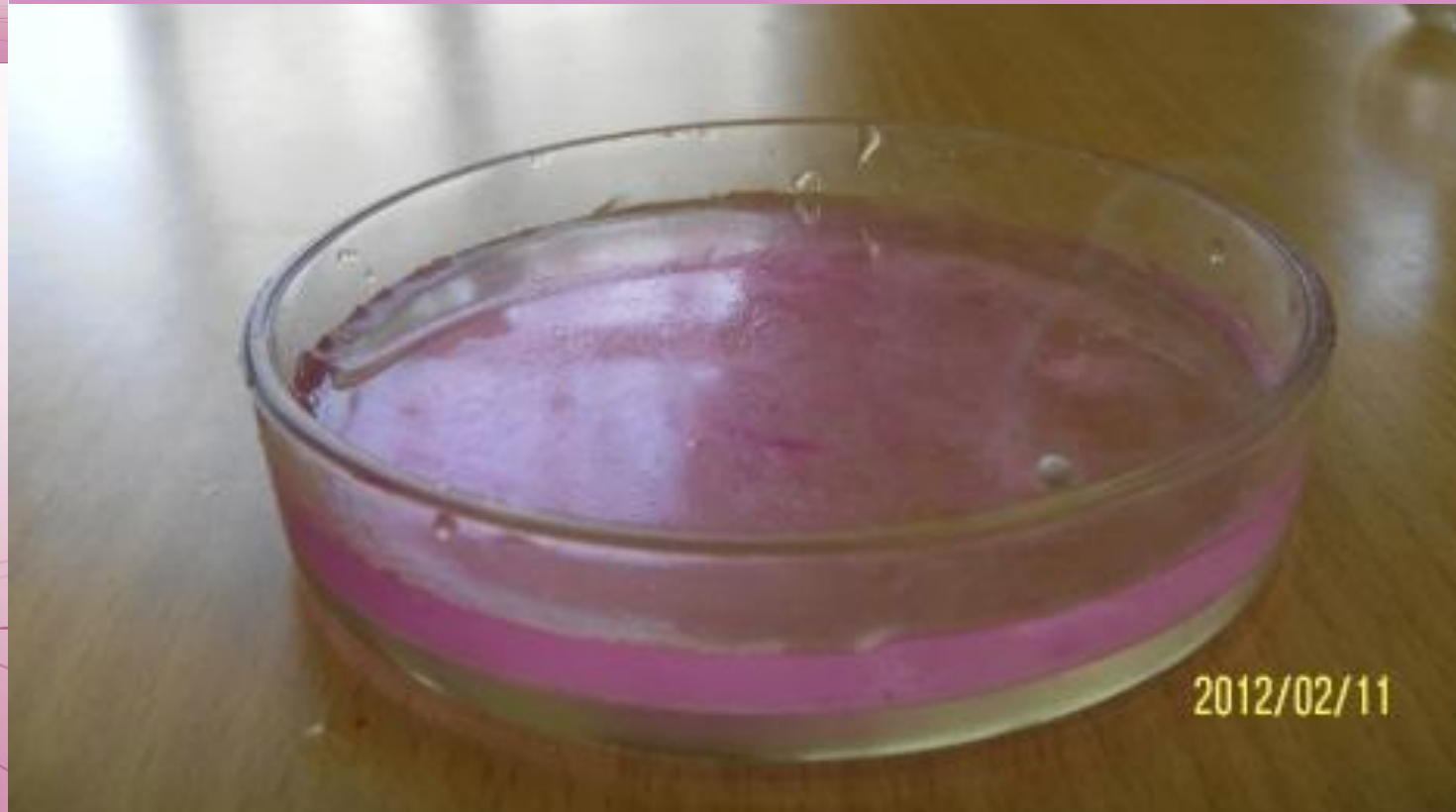
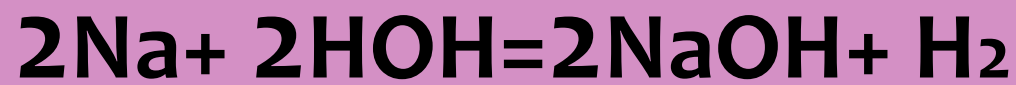
**Магний - активный,  
но под защитой**

Неблагородные металлы, такие как натрий или калий, бурно реагируют с водой с образованием щелочей. Проверим это на опыте, проведем реакцию взаимодействия натрия с водой.



Взаимодействие происходит достаточно бурно

Запишем уравнение реакции:



**А что же магний?**

**Пользуясь сведениями из учебника, я узнала, что магний тоже уже при комнатной температуре может разлагать воду**



**Запишем уравнение реакции:**



# Однако образующийся гидроксид магния растворяется в воде очень плохо

Он остается на металле в виде тонкой пленки, которая задерживает дальнейшее растворение.

Благодаря такому торможению реакции многие металлы не растворяются в воде.



Однако, если несколько минут кипятить в колбе немного магниевого порошка с 5 мл воды, мы увидим выделение пузырьков газа



В результате в первом случае изменений мы не зафиксировали, а во втором наблюдали слабое выделение пузырьков газа.

## **ВЫВОД:**

**В ходе исследования я познакомилась с правилами работы и хранения щелочных металлов, их способностью взаимодействовать с водой. Сравнила активность двух металлов – натрия и магния.**

**Убедилась, что данные реакции, являются реакциями замещения.**

**Кроме этого, наш маленький опыт дает представление о высокой чувствительности многих химических реакций.**

# Работу выполнила

Федулова  
Екатерина,  
ученица 8 «А»  
класса,  
МБОУСОШ №13

