

# Изучение коррозии железный гвоздей

Самохвалова 9В

# Первый день

- Поместил гвозди во стаканы с реактивами. 1-ый стакан с уксусом, 2-ой стакан с нашатырным спиртом, 3-ий стакан с стиральной водой, 4-ый стакан с водой, 5-ый стакан с поваренной солью.



# На следующий день

- Стаканы расположены в том же порядке что и в прошлом слайде.(1-ый стакан с уксусом, 2-ой стакан с нашатырным спиртом, 3-ий стакан с стиральной водой, 4-ый стакан с водой , 5-ый стакан с поваренной солью.)кто забыл.



# Отчет

- 1) Нашатырный спирт (раствор аммиака) имеет щелочную среду, 2) поваренная соль (хлорид натрия) имеет нейтральную среду, 3) уксус (уксусная кислота) имеет кислую среду, 4) стиральная вода (карбонат натрия) имеет щелочную среду, 5) вода имеет нейтральную среду. В растворе уксуса не образуется коррозия (образуются соли, а не гидроксиды), в растворах поваренной соли и нашатырного спирта тоже не проявляются признаки коррозии (так как среда в них щелочная, а железо не реагирует с щелочной средой). В воде и стиральной воде образовалась коррозия (т.к. это является результатом окисления железа кислородом воздуха в присутствии влаги.)



# Заключение

- Коррозия больше характерна острому кончику и шляпке, что связано с механической обработке гвоздя при его изготовлении.