**Приложение №4**

**Карта - инструкция.**

**Задание 1.**

 1.Положите в чистую пробирку гранулу цинка и добавьте раствора

 соляной кислоты HCl. Что наблюдаете?

 2. Добавьте в пробирку немного раствора хлорида меди CuCl2. Что

 наблюдаете? С какой скоростью выделяется водород?

**Задание2. «** Сравнить в какой среде скорость коррозии выше? От чего это зависит?»

1. В **пробирке №1** находится образец «железный гвоздь», который находился в растворе чистой воды
2. **В пробирке №2** – образец из раствора хлорида натрия
3. В **пробирке №3** – образец из раствора хлорида натрия и на гвозде находится медная проволока.
4. В **пробирке №4** – образец из раствора хлорида натрия и гвоздь в контакте находился с гранулами цинка.
5. В **пробирке №5** – образец из смеси растворов хлорида натрия и гидроксида натрия.

В какой среде гвоздь прокорродировал сильнее?