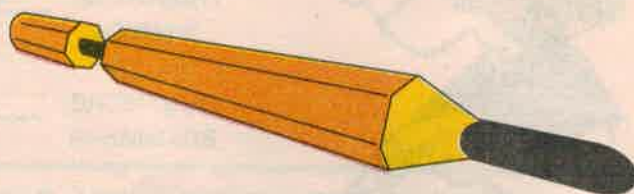
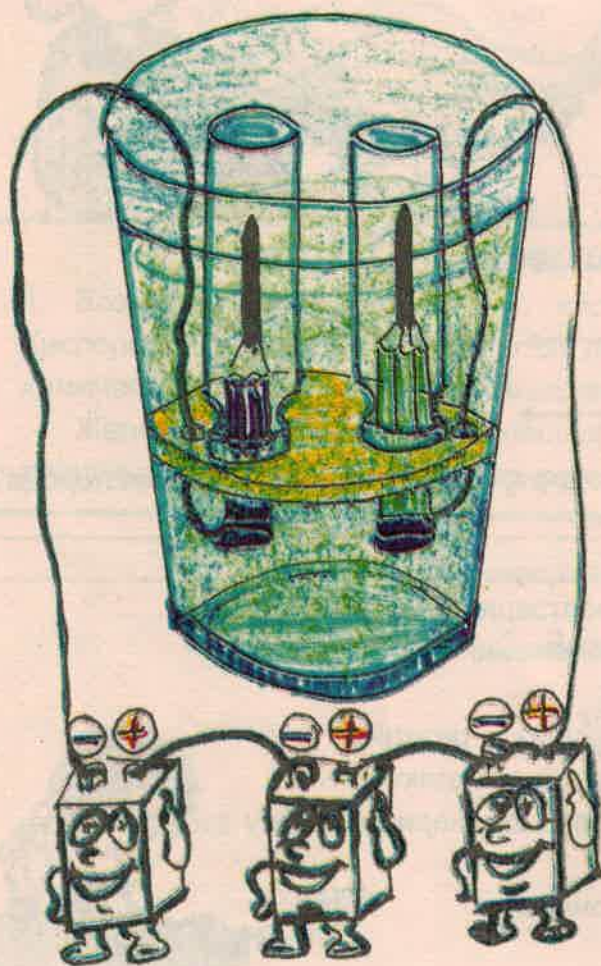


Домашняя лаборатория: Операция "Анализ в чайном стакане"



Возьмите чайный стакан из стекла. Вырежьте из мягкой пластмассы кружок. Его внешняя окружность должна, примерно, соответствовать периметру серединной части стакана. Сделайте в нем два отверстия под размер сечения карандаша и два отверстия - под размер сечения провода. Простые карандаши очините с одного конца на 5 - 6 см. На их неочиненном конце при помощи ножа сделайте зарубки до грифеля. В эти зарубки намотайте обнаженные концы проводков, скрутите их и аккуратно замотайте изолентой или скотчем.

Соберите детали в соответствии с рисунком. Затем поставьте стакан на тарелку. Налейте в него раствор стиральной соды (2 - 3 чайные ложки на стакан воды). Пробирку-приемник (вместо нее можно взять флакон из-под пенициллина) также заполните раствором соды, закройте горлышко большим пальцем, переверните вверх дном и погрузите в стакан так, чтобы ни один пузырек воздуха не попал в пробирку. Источником тока в опыте будут "плоские" батарейки от карманного фонарика - не менее трех. Включать их нужно последовательно - "+" одной к "-" другой. Газ, выделяющийся на "плюсовом" (аноде) электроде (грифеле), представляет собой **кислород**. Вы сможете в этом убедиться, если поднесете к пробирке тлеющую лучинку, поскольку наблюдается.....

Газ, выделяющийся на "минусовом" электроде (катоде), представляет собой **водород**.

Если поднести горящую лучину к пробирке с водородом, то раздастся.....

Электролиз воды - процесс и обусловлен
воды при помощи электрического тока.