











گمدهای عمومی

۱۴۰۵/۲/۱

عنوان: بررسی رفتار الکترولیتها و قدرت اتمها در نلساری یا از دست دادن الکترون

وسایل مورد استفاده: دولیان مشابیه، آب، یک میخ آهنی، یک قطعه طلا

شرح آزمایش: در داخل دولیان به یک اندازه آب می ریزیم و

بعد طلا و میخ آهنی را داخل آن می گذاریم و پس از ۱ ساعت نتایج

رطوبتی نویسیم. آب داخل لیوان میخ آهنی زرد رنگ شده بود ولی طلا هیچ تغییری نداشت

نتیجه گیری: اتم آهنی و آلش پذیری بیشتری نسبت به طلا دارد زیرا

اتم طلا پرتون های بیشتری دارد در نتیجه شعاع اتمی آن کمتر است

موقعی برعکس در اتم آهنی دیده می شود یعنی شعاع اتمی بیشتر و این یعنی

طلا می تواند محکم تر از الکترولیتها محافظت کند.