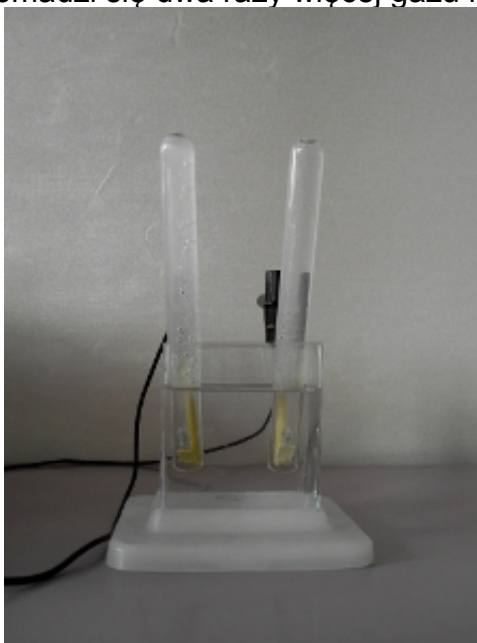


Elektroliza wody w probówkach

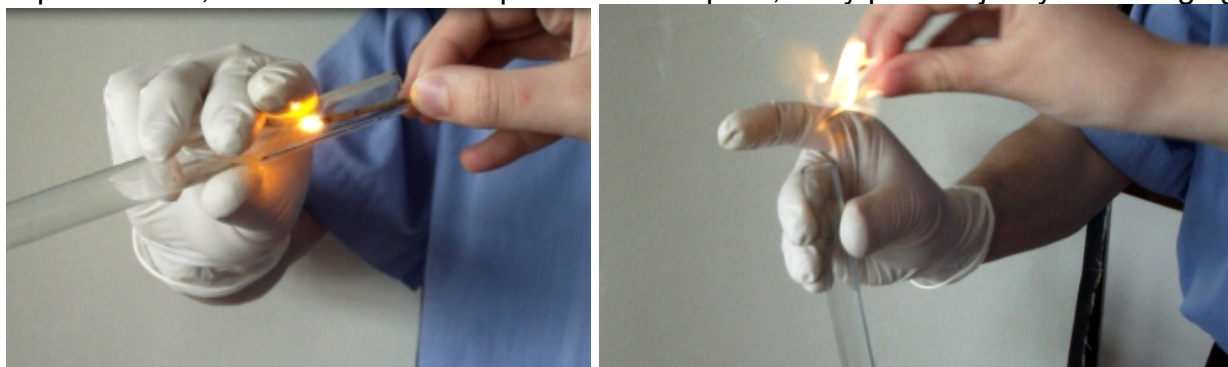
Do szklanego naczynia i probówek nalewamy wodę z wodorotlenkiem sodu. Probówki wkładamy do góry dnem do naczynia tak, żeby woda się nie wylała. Do probówek wsuwamy zakrzywione elektrody z aparatu Hoffmana i podłączamy je do zasilacza.



W probówce z elektrodą ujemną gromadzi się dwa razy więcej gazu niż przy elektrodzie dodatniej.



Obecność tlenu sprawdzamy żarzącym się łuczywką, które umieszczone w probówce z gazem rozpala się jasnym płomieniem, natomiast wodoru - płomieniem zapałki, który powoduje wybuch drugiego gazu.



W probówce podłączonej do elektrody ujemnej zgromadził się wodór, natomiast w probówce z elektrodą dodatnią zgromadził się tlen. Elektrolityczny rozpad wody spowodował gromadzenie się dwukrotnie

większej ilości gazowego wodoru przy elektrodzie ujemnej niż tlenu w sąsiednim cylindrze z elektrodą dodatnią.

Kazimierz Stygar, Aktualizacja: 13-06-2013 00:04:51