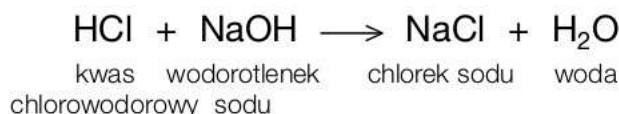


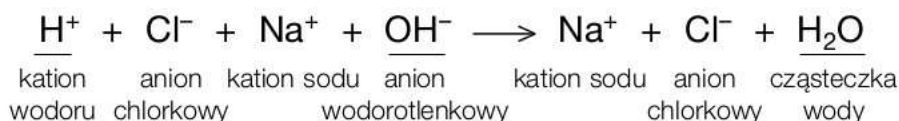
Przebieg reakcji chemicznej kwasu chlorowodorowego z wodorotlenkiem sodu przedstawia równanie:

zapis cząsteczkowy ►



Ta reakcja chemiczna zachodzi w roztworze wodnym, więc wodorotlenek sodu, kwas chlorowodorowy i chlorek sodu ulegają dysocjacji jonowej. Równanie reakcji chemicznej można zatem napisać jonowo:

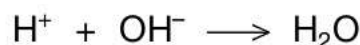
zapis jonowy ►



! Występujące po obu stronach równania jony, które nie zostały podkreślone w równaniu reakcji chemicznej, można pominąć.

Jony H^+ i OH^- , podkreślone w równaniu reakcji chemicznej, tworzą cząsteczkę wody:

skrócony zapis jonowy ►

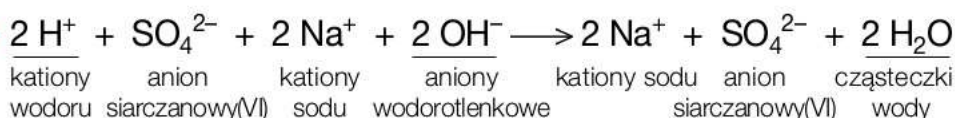


Przebieg reakcji chemicznej kwasu siarkowego(VI) z wodorotlenkiem sodu przedstawiają równania:

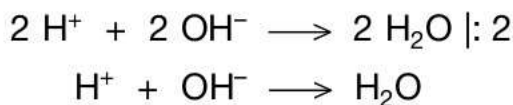
zapis cząsteczkowy ►



zapis jonowy ►



skrócony zapis jonowy ►

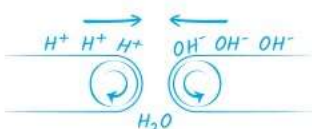


Jak ogólnie zapisać przebieg reakcji zobojętniania?



Reakcja kwasu z zasadą nosi nazwę reakcji zobojętniania. Jest ona jednym ze sposobów otrzymywania soli.

Skojarz i zapamiętaj!



Reakcja zobojętniania to reakcja między kationami H^+ a anionami OH^- , której produktem jest cząsteczka wody.

Na czym polega reakcja zobojętniania?

W wyniku reakcji kwasu (odczyn kwasowy) z zasadą (odczyn zasadowy) powstaje cząsteczka wody (odczyn obojętny).

Ogólne równanie reakcji zobojętniania ma postać:

