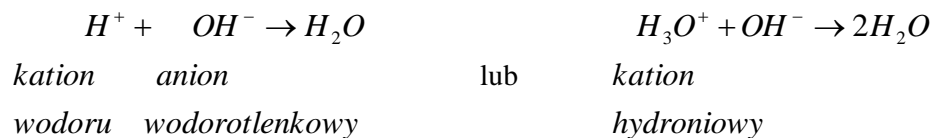


Zadania, które mieliśmy rozwiązywać dotyczące pH roztworów będą później.

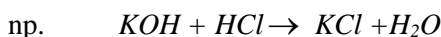
Temat: Reakcje zobojętniania.

1. Reakcje zobojętniania zachodzą w roztworach wodnych, polegają na łączeniu się jonów  $H^+$  i  $OH^-$  i prowadzą do powstania cząsteczek wody.

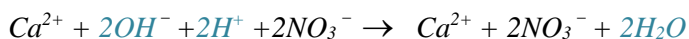
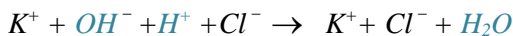


2. Równanie reakcji zobojętniania można przedstawić stosując zapis:

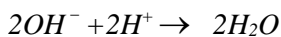
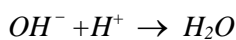
a) cząsteczkowy:



b) pełny zapis jonowy:

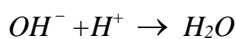
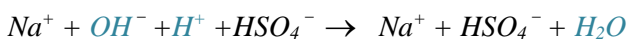
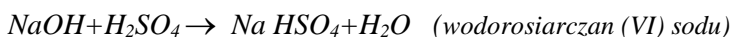


c) skrócony zapis jonowy (wypisujemy tylko te jony, które nie występują jednocześnie po obu stronach reakcji):

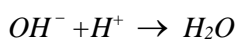
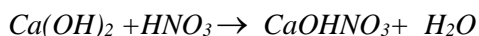


3. Zobojętnianie może być całkowite lub częściowe i wtedy powstają wodorosole i hydroksosole.

a) wodorosole powstają przy niedoborze zasady np.



b) hydroksosole powstają przy niedoborze kwasu np.



Praca domowa: zadania 1, 2 i 3 str. 296

