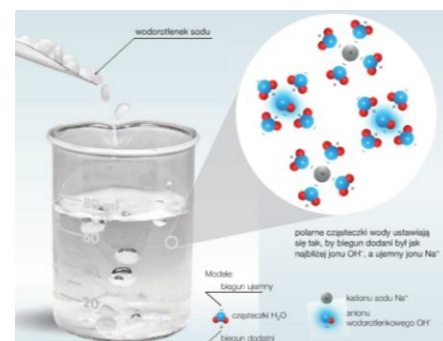


Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad.

Zapamiętaj!

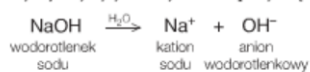
Wodne roztwory zasad przewodzą prąd elektryczny oraz barwią dany wskaźnik na taki sam kolor.

Dysocjacja jonowa zasad – pod wpływem wody wiązania między kationami metalu a anionami wodorotlenkowymi ulegają osłabieniu. Jony, które powstają w wyniku tego procesu, przewodzą prąd elektryczny. Wynika to z obecności w nich cząstek obdarzonych ładunkami dodatnimi(+) i ujemnymi(-).

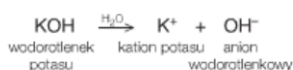


Równania reakcji dysocjacji jonowej zasad zapisuje się następująco:

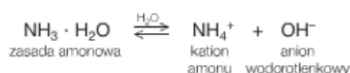
Równania reakcji dysocjacji jonowej zasad zapisuje się następująco:



zasada sodowa dysocjuje na kationy sodu i aniony wodorotlenkowe.



zasada potasowa dysocjuje na kationy potasu i aniony wodorotlenkowe.



zasada amonowa dysocjuje na kationy amonu i aniony wodorotlenkowe.

Jak ogólnie zapisać równanie reakcji dysocjacji zasad?



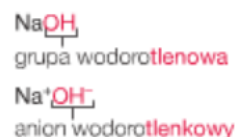
gdzie:

M – symbol metalu,

n – wartościowość metalu równa liczbie grup wodorotlenowych.

Można więc stwierdzić, że:

Zasady w roztworze wodnym dysocjują na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe.



Praca domowa: zad.1 str. 224

TERMIN przesłania prac – 3 czerwca godz. 17.00