

Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad. 26.05.2020 r

Zasadami są wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie.

1. Roztwory wodne zasad przewodzą prąd elektryczny i barwią dany wskaźnik na taki sam kolor.
2. Proces dysocjacji jonowej zasad polega na tym, że pod wpływem cząsteczek 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 dodatnim (+) i ujemnym (-).

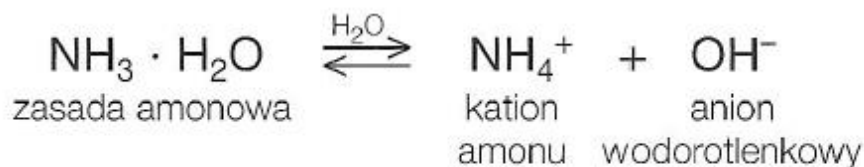
Równania reakcji dysocjacji jonowej zasad zapisuje się następująco:



zasada sodowa dysocjuje na kationy sodu i aniony wodorotlenkowe,

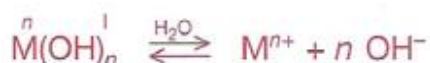


zasada potasowa dysocjuje na kationy potasu i aniony wodorotlenkowe,



zasada amonowa dysocjuje na kationy amonu i aniony wodorotlenkowe.

Ogólny zapis równania reakcji dysocjacji zasad;



gdzie:

M – symbol metalu,

n – wartościowość metalu równa liczbie grup wodorotlenowych.



$\text{Na}\overset{|}{\text{OH}}$
grupa wodorotlenowa

$\text{Na}^+\overset{|}{\text{OH}}^-$
anion wodorotlenkowy

Można więc stwierdzić, że:

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

Termin realizacji: 26.05.2020 r

Powodzenia.

