

Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad.

Przeczytaj temat w podręczniku str.222-224

Zapisz notatkę w zeszycie:

1. Zasady są to związki chemiczne, które podczas rozpuszczania w wodzie dysocjują całkowicie lub częściowo na aniony wodorotlenowe OH^- i kationy metali.
2. **Dysocjacji ulegają** tylko **wodorotlenki** rozpuszczalne w wodzie, czyli **wodorotlenki** metali grup I i II z wyjątkiem berylu i magnezu. Substancje nierozpuszczalne w wodzie nie dysocjują na jony.
3. Równania dysocjacji niektórych zasad:



1 cząsteczka wodorotlenku sodu dysocjuje na 1 kation sodu i 1 anion wodorotlenowy

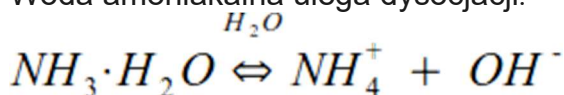


1 cząsteczka wodorotlenku potasu dysocjuje na 1 kation potasu i 1 anion wodorotlenowy



1 cząsteczka wodorotlenku wapnia dysocjuje na 1 kation wapnia i 2 aniony wodorotlenowe

Woda amoniakalna ulega dysocjacji:



woda amoniakalna \longleftrightarrow kation amonu +

Temat: Rozwiązujemy zadania.

Zadanie 1.

Podkreśl wzory wodorotlenków. Sn(OH)₂, H₂S NaOH, H₂O, Mg(OH)₂, CaO, H₃PO₄,

Zadanie 2.

Korzystając z tabeli rozpuszczalności spośród podanych wzorów wybierz wzory wodorotlenków, które tworzą zasady.

CsOH, Zn(OH)₂, Cr(OH)₃, Ca(OH)₂ Zasady:

.....
.....
.....

Zadanie 3.

Z podanych przykładów wodorotlenków wybierz te, które w wodzie ulegają dysocjacji jonowej. Napisz odpowiednie równania reakcji: Ca(OH)₂, CuOH, Fe(OH)₂, NaOH, Zn(OH)₂

Zadanie 4

Wymienione tlenki wpisz do odpowiednich kolumn w tabeli: N₂O₃, CO₂, CO, CuO, K₂O, CaO, Al₂O₃, P₂O₅, SO₂, Na₂O, MgO, PbO₂.

Tlenki kwasotwórcze	Tlenki zasadotwórcze	Tlenki nie tworzące kwasów ani zasad