**Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie Proces dysocjacji jonowej zasad**

Zapoznaj się z treścią podręcznika (219 – 224)

Zapisz temat lekcji i notatkę

1. Wodorotlenki możemy podzielić na zasady (wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie) i wodorotlenki nierozpuszczalne w wodzie.
2. Rozpuszczalność wodorotlenków można określić doświadczalnie lub odczytać z tabeli rozpuszczalności ( wkładka w podręczniku): podaj po dwa przykłady zasad i wodorotlenków nierozpuszczalnych w wodzie.
3. Wodorotlenek nierozpuszczalny w wodzie można otrzymać w reakcji chemicznej:

sól 1 + zasada = sól 2 + wodorotlenek nierozpuszczalny

np. CuCl2 + 2NaOH = 2NaCl + Cu(OH)2

1. Wyjaśnij co to jest amoniak i jakie ma zastosowanie.
2. Dysocjacja jonowa to rozpad cząsteczek elektrolitów na jony dodatnie (kationy) i jony ujemne (aniony) pod wpływem cząsteczek wody.
3. Zasady w roztworze wodnym dysocjują na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe
4. Ogólne równanie reakcji dysocjacji zasad (przepisz str 223)
5. Przykłady równań reakcji dysocjacji zasad: (przepisz str 223)
6. zasada sodowa,
7. zasada potasowa,
8. zasada amonowa

Bardzo dobrze wyjaśniona jest lekcja na filmie:

https://youtu.be/Btjc4BfviNU

Koniecznie obejrzyj film

<https://youtu.be/bslnaTk5pKc>

Prześlij notatkę jak zwykle. a.zalewskasprydzewo@o2.pl