CHEMIA
KLASA VII a

DNIA 1.06 i 3.06.20r

Temat-Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie

Na ten temat przeznaczamy 2 godziny
Wodorotlenki omawiane do tej pory rozpuszczały się w wodzie i można było otrzymać w reakcji;
1.metal aktywny +woda=wodorotlenek metalu+ wodór
2.tlenek metalu +woda= wodorotlenek metalu

Są wodorotlenki ,które w tych reakcjach nie otrzymamy i są wodorotlenki ,które nie rozpuszczają się w wodzie należą do nich;
-wodorotlenek miedzi II
-wodorotlenek żelaza III
-wodorotlenek glinu
Aby wiedzieć ,które rozpuszczają się w wodzie a które nie korzysta się z tabeli rozpuszczalności -podręcznik str.219
Wodorotlenki te można otrzymać w reakcji odpowiednich chlorków z wodorotlenkiem sodu -doświadczenie podręcznik str.219.
W klasie VIII poznacie sposoby otrzymywania tych wodorotlenków

Teraz poznamy ważne pojęcie-ZASADY
Zasady są to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie.
Zasadami będą wszystkie wodorotlenki metali 1 grupy układu i niektóre wodorotlenki metali 2 grupy;
-zasada sodowa -Na OH
-zasada potasowa -KOH
-zasada litowa LiOH
-zasada cezowa CsOH
-zasada barowa $Ba[OH]_2$
-zasada strontowa$Sr[OH]_2$
Jest jeszcze zasada inna a mianowicie zasada amonowa,powstaje przez rozpuszczenie amoniaku w wodzie,zapisujemy $NH_3 xH_2O$ lub NH_4OH
Proszę spróbować zrobić zad.3bstr.221
pozdrawiam-J.Łabuzińska